



தமிழ்நாடு அரசு

எட்டாம் வகுப்பு

பருவம் - 1

தொகுதி - 3

அறிவியல் சமூக அறிவியல்

தமிழ்நாடு அரசு விலையில்லாப் பாடநூல் வழங்கும் திட்டத்தின்கீழ் வெளியிடப்பட்டது

பள்ளிக் கல்வித்துறை

தீண்டாமை மனித நேயமற்ற செயலும் பெருங்குற்றமும் ஆகும்





தமிழ்நாடு அரசு

முதல் பதிப்பு - 2019

(புதிய பாடத்திட்டத்தின்கீழ்
வெளியிடப்பட்ட நூல்)

விற்பனைக்கு அன்று

**பாடநூல் உருவாக்கமும்
தொகுப்பும்**



மாநிலக் கல்வியியல் ஆராய்ச்சி
மற்றும் பயிற்சி நிறுவனம்

© SCERT 2019

நூல் அச்சாக்கம்



தமிழ்நாடு பாடநூல் மற்றும்
கல்வியியல் பணிகள் கழகம்
www.textbooksonline.tn.nic.in





பாடப்பொருள் அட்டவணை

வ.எண்	தலைப்பு	பக்கம் எண்
1	அளவீட்டியல்	1
2	விசையும் அழுத்தமும்	18
3	ஒளியியல்	36
4	பருப்பொருள்கள்	52
5	நம்மைச்சற்றி நிகழும் மாற்றங்கள்	68
6	நுண்ணுயிரிகள்	82
7	தாவர உலகம்	100
8	உயிரினங்களின் அமைப்பு நிலைகள்	120
9	தகவல் தொழில்நுட்பம் ஓர் அறிமுகம்	138



மின்நூல்



மதிப்பீடு



இணைய வளர்கள்

பாடநூலில் உள்ள விரைவுக் குறியீட்டைப் (QR Code) பயன்படுத்துவோம்! எப்படி?

- உங்கள் திறன் பேசியில் கூகுள் playstore கொண்டு DIKSHA செயலியை பதிவிறக்கம் செய்து நிறுவிக்காள்க.
- செயலியை திறந்தவுடன், ஸ்கேன் செய்யும் பொத்தாகை அழுத்தி பாடநூலில் உள்ள விரைவு குறியீடுகளை ஸ்கேன் செய்யவும்.
- திரையில் தோன்றும் கேமராவை பாடநூலின் QR Code அருகில் கொண்டு செல்வவும்.
- ஸ்கேன் செய்வதன் மூலம். அந்த QR Code உடன் இணைக்கப்பட்டுள்ள மின் பாட பகுதிகளை பயன்படுத்தலாம்.



கறிப்பு: இணையச்செயல்பாடுகள் மற்றும் இணைய வளர்களுக்கான QR code களை Scan செய்ய DIKSHA அல்லாத ஏதேனும் ஓர் QR code Scanner ஜ பயன்படுத்தவும்.



முகவரை

அறிவியலைப் பற்றிய புரிந்து கொள்ளும் திறனையும், பகுத்தாயும் நுட்பத்தையும் மாணவர்களிடம் வளர்க்கும் விதமாக இப்புத்தகம் உருவாக்கப்பட்டிருக்கிறது. மேல்நிலை வகுப்புகளில் பயில் இருக்கும் அறிவியலை மேலும் உணர்ந்து கொள்ளவும், போட்டித் தேர்வுகளை எளிதில் சந்திக்கவும் இப்புத்தகம் உதவும். கற்போரை மையப்படுத்தி வடிவமைக்கப்பட்ட இந்நால் மாணவர்களின் சிந்தனையைத் தூண்டி விடுவதோடு, மனப்பாடமுறைக்கு மாற்றாகவும், செயல்வழிக் கற்பதை ஊக்குவிப்பதாகவும் அமையும்.

இந்நாலைப் பயன்படுத்துவது எப்படி?

- ▶ எட்டாம் வகுப்பிற்கான இந்நாலில் 9 அலகுகள் உள்ளன.
- ▶ ஒவ்வொரு அலகிலும் ஆசிரியர்கள் செய்து காட்ட வேண்டிய எளிய செயல்பாடுகளும், ஆசிரியர்களின் வழிகாட்டுதலோடு மாணவர்கள் மேற்கொள்ள வேண்டிய குழுச் செயல்பாடுகளும் உள்ளன.
- ▶ தகவல் விளக்கப் படங்களும், தகவல் துணுக்குகளும் கற்போரின் புரிதலை மேலும் விரிவுபடுத்தும்.
- ▶ உங்களுக்குத் தெரியுமா? மற்றும் "மேலும் அறிவோம்" ஆகியவை மாணவர்களின் மனக்கண்களில் புதிய சாளரங்களைத் திறந்து வைக்கும்.
- ▶ அறிவியல் துறை சார்ந்த சொற்களைத் தெரிந்து கொள்ள கலைச் சொல்லக்ராதி அறிமுகப்படுத்தப்பட்டுள்ளது. இணைய வழிக் கற்றலைச் சீம்மையாக்கும் விதமாக இணையச் செயல்பாடு மற்றும் QR – குறியீடு ஆகியவையும் அறிமுகப்படுத்தப்பட்டுள்ளன.

QR குறியீட்டை எவ்வாறு பயன்படுத்துவது?

- ▶ QR குறியீட்டு ஸ்கேனரை கூகுள் play store அல்லது ஆப்பிள் app store ஆகியவற்றைப் பயன்படுத்தி உர்கள் திறன் பேசியில் பதிவிறக்கம் செய்து கொள்ளவும்.
- ▶ பதிவிறக்கம் செய்யப்பட்ட QR குறியீட்டு ஸ்கேனரை திறந்து வைத்துக் கொள்ளவும்.
- ▶ ஸ்கேனர் பொத்தானை அழுத்தியவுடன் கேமரா வேலை செய்யத் தொடங்கி விடும். உடனே திறன் பேசியைப் பாடப் புத்தகத்தில் உள்ள QR குறியீட்டிற்கு அருகே கொண்டு வரவும்.
- ▶ கேமரா QR குறியீட்டை உணர்ந்தறிந்தவுடன் திரையில் உரலி தோன்றும். அந்த உரலியைத் தொட்டவுடன் பாடப்பொருள் விளக்கம் திரையில் விரியும்.





அலகு

1

அளவீட்டியல்



கற்றல் நோக்கங்கள்

இப்பாடப்பகுதியைப் பயின்ற பின்னர், மாணவர்களால்

- ◆ SI அலகுகள், அடிப்படை அளவுகள், அடிப்படை அலகுகள் ஆகியவற்றைப் புரிந்து கொள்ள இயலும்.
- ◆ அளவீட்டு முறைகளையும், அளவீட்டியலையும் விளக்க முடியும்.
- ◆ பல்வேறு அளவீட்டு முறைகளைப் பகுத்தறிய இயலும்.
- ◆ வெப்பநிலை, பொருளின் அளவு, மின்னோட்டம் மற்றும் ஒளிச்செறிவு ஆகியவற்றை அறிந்து கொள்ள இயலும்.
- ◆ அளவிடுதலில் தூல்லியத்தன்மை குறித்து ஆராய இயலும்.
- ◆ அளவீட்டியல் தொடர்பான கணக்குகளைத் தீர்க்க இயலும்.



3GWYDI

அறிமுகம்

இயற்பியல் என்பது இயற்கை மற்றும் இயற்கை நிகழ்வுகள் குறித்துப் படிப்பதாகும். அனைத்து அறிவியல் பாடங்களுக்கும், இயற்பியலே அடித்தளமாக உள்ளது எனக் கருதப்படுகிறது. ஆய்வுகள் மேற்கொள்ளப்பட்டு, காட்சிப்பதிவுகளிலிருந்து பெறப்படும் முடிவுகளே இயற்பியலுக்கு அடிப்படையாக அமைகின்றன. ஆய்வு முடிவுகளும், கோட்பாடுகளும் இயற்கை நிகழ்வுகளை ஆழமாகப் புரிந்து கொள்ள உதவுகின்றன. அறிவியல் கோட்பாடுகள் ஆய்வுக்கு உட்படுத்தப்பட்டு, உறுதி செய்யப்பட்டால் மட்டுமே அவை ஏற்றுக்கொள்ளப்படுகின்றன.

இயற்பியல் கோட்பாடுகளில் பயன்படுத்தப்படும் பல்வேறு இயற்பியல் அளவுகள் அளந்தறியப்பட வேண்டியவைகளாக உள்ளன.

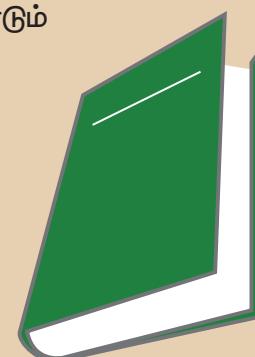
அனைத்து அறிவியல் ஆய்வுகளும் அளவீட்டியலை அடிப்படையாகக் கொண்டவை. அன்றாட வாழ்வில் அளவீட்டியல் ஒரு முக்கிய பங்கு வகிக்கிறது. மதிப்புத்தெரிந்த திட்ட

அளவினைக் கொண்டு, தெரியாத அளவின் மதிப்பைக் கண்டறிவதே அளவீட்டியல் ஆகும்.

வீர் அளவீட்டைச் சிறப்பாக மேற்கொள்ள நமக்கு முன்றுகாரணிகள் தேவைப்படுகின்றன. அவை 1. ஒரு கருவி 2. திட்ட அளவு 3. ஏற்றுக் கொள்ளப்பட்ட அலகு.

செயல்பாடு

மாணவர்கள் வீர் அளவுகோலைக் கொண்டு, தங்கள் அறிவியல் பாடநாலின் நீளம் மற்றும் அகலத்தினை அளந்தறிய வேண்டும். மேலும், தங்களுக்குக் கிடைத்த மதிப்புகளை, தங்கள் நன்பர்களுக்கு கிடைத்த மதிப்புகளுடன் ஒப்பிட்டுப் பார்க்க வேண்டும்





மேற்காண்ட செயல்பாட்டில், புத்தகத்தின் நீளம் 15 செ.மீ எனக் கொள்வோம். இங்கு புத்தகத்தின் 'நீளம்' என்பது மதிப்பு தெரியாத இயற்பியல் அளவு, 'அளவு கோல்' என்பது பயன்படுத்தப்படும் கருவி, '15' என்பது அளவிடப்படும் இயற்பியல் அளவின் எண்மதிப்பு மற்றும் 'செ.மீ' என்பது அலகு ஆகும். இச் செயல்முறை அளவீட்டியல் எனப்படும்.

இச்செயல்முறையில் அனைத்து மாணவர்களுக்கும் ஒரே மாதிரியான மதிப்புகள் கிடைத்திருக்காது. எனவே, அளவீடுகளை மேற்கொள்ளும் போது பிழைகள் ஏற்பட வாய்ப்புள்ளது என்பதை மாணவர்கள் தெரிந்து கொள்ள வேண்டும். இப்பாடப் பகுதியானது, அளவீட்டியல் குறித்து மாணவர்கள் சிறப்பாக அறிந்து கொள்ள உதவுகிறது.

1.1 அலகீட்டு முறைகள்

உலகின் பல்வேறு பகுதிகளில் வாழ்ந்த மக்கள் பல்வேறுவிதமான அலகீட்டு முறைகளைப் பயன்படுத்தி வந்தனர். அவற்றுள் சில பொதுவான முறைகள்

1. FPS முறை : நீளம் – அடி(Foot); நிறை – பவுண்ட(Pound); காலம் – வினாடி (Second)
2. CGS முறை: நீளம் – செஞ்சி மீட்டர் (Centimetre); நிறை – கிராம் (Gram); காலம் – வினாடி (Second)
3. MKS முறை : நீளம் – மீட்டர் (metre); நிறை – கிலோகிராம் (Kilogram); காலம் – வினாடி (Second)



CGS, MKS மற்றும் SI அலகுமுறைகள் மெட்ரிக் அலகுமுறைகள் (Metric System) வகையைச் சார்ந்தது. ஆனால் FPS அலகுமுறை பதின்ம அலகுமுறை அல்ல. இது ஆங்கில இயற்பியலாளர்கள் பயன்படுத்திய முறை ஆகும்.

1.1.1 பன்னாட்டு அலகு முறை (SI – அலகு முறை)

பண்டைய காலத்தில், ஆய்வுகளை மேற்கொண்ட அறிவியல் அறிஞர்கள்

தங்களது ஆய்வு முடிவுகளை தங்கள் நாட்டில் பயன்பாட்டிலிருந்த அலகு முறையிலேயே பதிவு செய்து வைத்தனர். தகவல் தொடர்பு வசதிகள் குறைவாக இருந்ததால், அவர்களால் தங்கள் ஆய்வு முடிவுகளை ஒருங்கிணைக்க இயலவில்லை. எனவே, அவர்கள் ஒரு பொதுவான அலகீட்டு முறையை பயன்படுத்த முடிவு செய்தனர்.

நீங்கள் முந்தைய வகுப்புகளில் கற்றறிந்ததைப் போல், 1960 ஆம் ஆண்டு, பிரான்ஸ் நாட்டில் பாரிஸ் நகரில் நடைபெற்ற எடைகள் மற்றும் அளவீடுகள் குறித்த 11ஆவது பொது மாநாட்டில், அறிவியல் அறிஞர்கள், இயற்பியல் அளவுகளுக்கான பொதுவான அளவீட்டின் தேவையை உணர்ந்து, அதற்கான அங்கீராரத்தை வழங்கினர். அந்த அலகீட்டு முறையானது, பன்னாட்டு அலகுமுறை அல்லது SI அலகு முறை என்று அழைக்கப்படுகிறது. இது Systeme International என்ற பிரெஞ்சு சொல்லிலிருந்து உருவாக்கப்பட்டது. அறிவியல் அறிஞர்கள் ஏழு இயற்பியல் அளவுகளைத் தேர்ந்தெடுத்து, அவற்றை அடிப்படை அளவுகள் என்றும் அவற்றை அளக்கப் பயன்படும் அலகுகளை அடிப்படை அலகுகள் என்றும் வகைப்படுத்தினர். இவை அட்டவணை 1.1.இல் காட்டப்பட்டுள்ளது.

1.1.2 SI அடிப்படை அலகுகள்

அட்டவணை 1.1 SI – அடிப்படை அலகுகள்

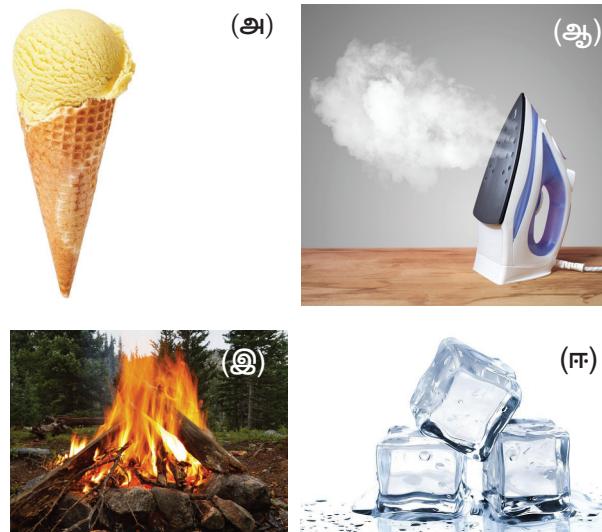
அளவு	அலகு	குறியீடு
நீளம்	மீட்டர்	m
நிறை	கிலோகிராம்	kg
காலம்	வினாடி	s
வெப்பநிலை	கெல்வின்	K
மின்னோட்டம்	ஆம்பியர்	A
பொருளின் அளவு	மோல்	mol
ஒளிச்செறிவு	கேண்டிலா	cd

நீளம், நிறை மற்றும் காலம் குறித்து நீங்கள் முந்தைய வகுப்புகளில் அறிந்திருக்கிறீர்கள். எனவே, தற்போதுமற்ற அடிப்படை அளவுகளை வெப்பநிலை, மின்னோட்டம், பொருளின் அளவு மற்றும் ஒளிச்செறிவு ஆகியவற்றைப் பற்றி அறிந்துக் கொள்வோம்.



1.2 வெப்பநிலை

கீழ்க்காணும் பொருள்களில் சூடான மற்றும் குளிர்ச்சியான பொருள்களைக் கண்டறிக. (படம் 1.1)



படம் 1.1 சூடான மற்றும் குளிர்ச்சியான பொருள்கள்

சூடான மற்றும் குளிர்ச்சியான பல பொருள்களை நீங்கள் பார்த்திருப்பீர்கள். அவற்றில் சில பொருள்கள் மற்ற பொருள்களை விடச்சூடாகவும், சிலப் பொருள்கள் மற்ற பொருள்களை விடக் குளிர்ச்சியாகவும் இருக்கின்றன. இவற்றுள் அதிக சூடான பொருள்கள் எவை? அதிக குளிர்ச்சியான பொருள்கள் எவை? என்பதை நாம் எவ்வாறு கண்டறியலாம்.

ஒரு பொருள் பெற்றிருக்கும் வெப்பத்தின் அளவை அல்லது குளிர்ச்சியின் அளவை கண்டறிய நம்பகத்தன்மை வாய்ந்த அளவு ஒன்று தேவைப்படுகிறது. அந்த அளவே வெப்பநிலை ஆகும்.

வெப்பநிலை என்பது, பொருளான்று பெற்றிருக்கும் வெப்பத்தின் அல்லது குளிர்ச்சியின் அளவைக் குறிப்பிடும் இயற்பியல் அளவாகும். ஒரு பொருளுக்கு வெப்பத்தை அளிக்கும் போது அதன் வெப்பநிலை அதிகரிக்கிறது மாறாக, ஒரு பொருளிலிருந்து வெப்பத்தை வெளியேற்றும் போது அதன் வெப்பநிலை குறைகிறது.

1.2.1 வரையறை

அமைப்பு ஒன்றில் உள்ள தூகள்களின் சராசரி இயக்க ஆற்றல் 'வெப்பநிலை' எனப்படும்.

உங்களுக்குத் தெரியுமா?

செவ்வாய் கோளின் காலநிலையைப் பற்றிய தகவல்களை சேகரிப்பதற்கக் டிசம்பர் 1998 இல், அமெரிக்காவின் 'தேசிய வானியல் மற்றும் விண்வெளி நிர்வாகம்' (National Aeronautics and Space Administration- NASA) செவ்வாய்க்கோள் பருவநிலைக்கான சுற்றுக்கலம் ஒன்றினை அனுப்பியது. ஒன்பது மாதங்களுக்குப்பிறகு, செவ்வாய்க்கோள் மிகக் குறைந்த தொலைவில் நெருங்கி வந்தபோது, 1999 - செப்டம்பர் 23 இல் சுற்றுக்கலமானது கண்ணுக்குப் புலப்படாமல் மறைந்து போனது. சுற்றுக்கால கணக்கீட்டுப்பிழையின் காரணமாகவும், கொலராடோ விண்கலம் செலுத்தும் குழுவிற்கும் கலிங்போர்னியா பணிவழிநடத்தும் குழுவிற்கும் இடையேயான தகவல் பரிமாற்றப் பிழையின் காரணமாகவும் இது நடந்திருக்கலாம் என்று அறிக்கை வெளியானது. இப்பணியில் ஈடுபட்ட இருக்கும்களில், ஒரு குழு ஆங்கிலேய FPS அலகு முறையைப் பயன்படுத்தியும், மற்றொருக்குழு MKS அலகு முறையைப் பயன்படுத்தியும் கணக்கீடு செய்ததால் தவறு ஏற்பட்டதாக பின்னர் விளக்கம் தரப்பட்டது. இதனால் சுமார் 125 மில்லியன் டாலர்கள் இழப்பு ஏற்பட்டது.

வெப்பநிலையின் SI அலகு 'கெல்வின்' ஆகும். வெப்பநிலையை நேரடியாகக் கண்டறிய 'வெப்பநிலைமாணிகள்' பயன்படுகின்றன.

வெப்பநிலைமாணிகள், சில பொதுவான திட்ட அளவுகளில் தரப்படுத்தப்படுகின்றன. பெரும்பாலும், வெப்பநிலையானது செல்சியஸ், ஃபாரன்ஹீட், கெல்வின் போன்ற அலகுகளில் அளக்கப்படுகிறது. இந்த வெப்பநிலைமாணிகளில், பனிக்கட்டியின் உருகுநிலையான 0°C கீழ்நிலைப்புள்ளியாகவும் (LFP), நீரின் கொதிநிலையான 100°C மேல்நிலைப்புள்ளியாகவும் (UFP) எடுத்துக் கொள்ளப்படுகின்றன.

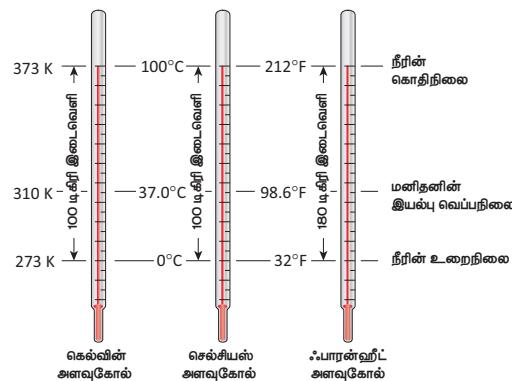


நாள்	10.00 மு.ப		12.00 பி.ப		02.00 பி.ப		04.00 பி.ப	
	வகுப்புக்கு உள்ளே	வகுப்புக்கு வெளியே						
நாள்-1								
நாள்-2								
நாள்-3								
நாள்-4								
நாள்-5								

1.2.2 வெப்பநிலையை வெவ்வேறு அலகுகளில் மாற்றுதல்

வெப்பநிலையை செல்சியஸ், கெல்வின் மற்றும் $^{\circ}\text{பாரன்ஹீட்}$ அளவுகளில் மாற்றுவதற்கான பொதுவான வாய்ப்பாடு

$$\frac{C - 0}{100} = \frac{F - 32}{180} = \frac{K - 273}{100}$$



படம் 1.2 பல்வேறு வெப்பநிலைமானிகள்

அட்டவணை 1.2 வெப்பநிலையை அளக்கப் பயன்படும் பல்வேறு அளவீடுகள்

வெப்பநிலை அளவீடு	கீழ் நிலைப் புள்ளி	மேல் நிலைப் புள்ளி	வெப்பநிலை மானியில் உள்ள பிரிவுகளின் எண்ணிக்கை
செல்சியஸ்	0°C	100°C	100
$^{\circ}\text{பாரன்ஹீட்}$	32°F	212°F	180
கெல்வின்	273 K	373 K	100

கீழ்க்கண்ட தொழில்களில் அகச்சிவப்புக் வெப்பநிலைமானிகள் கந்திரமாக இருப்பதை நோடியாகத் தொடாமல் அதன் வெப்பநிலையை அளாந்தறிய முடியும்.

செயல்பாடு 2

மாணவர்கள் வெப்பநிலைமானியைப் பயன்படுத்தி, வகுப்பறைக்கு உள்ளே மற்றும் வெளியே உள்ள வெப்பநிலைகளை, வாரநாட்களில் பல்வேறு கால இடைவெளிகளில் கண்டறிந்து மதிப்புகளை அட்டவணைப்படுத்த வேண்டும். இம்மதிப்புகளில் ஏதேனும் மாறுபாடுகள் தோன்றுகின்றதா? என்பதையும் ஆராய வேண்டும்.

1.2.3 பல்வேறு வெப்பநிலை அளவுகளின் பயன்பாடுகள்

- மருத்துவர்கள் மருத்துவ வெப்பநிலை மானிகளைப் பயன்படுத்துகின்றனர். இவ்வெப்பநிலைமானிகளில் அளவீடுகள் $^{\circ}\text{பாரன்ஹீட்}$ அலகில் குறிக்கப்பட்டுள்ளன.
- அறிவியலாளர்கள், 'கெல்வின்' அலகில் குறிக்கப்பட்ட வெப்பநிலைமானிகளைப் பயன்படுத்துகின்றனர்.
- பொதுவான வெப்பநிலைமானிகளில் அளவீடுகள் 'செல்சியஸ்' அலகில் கொடுக்கப்பட்டுள்ளன. எடுத்துக்காட்டாக, வானிலை அறிக்கைகளில் வெப்பநிலையானது 'செல்சியஸ்' அலகில் கொடுக்கப்படுகிறது

செயல்பாடு 3

மாணவர்களின் வசிப்பிடத்திற்கு அருகில் உள்ள நகரத்தின் அதிகபட்ச மற்றும் குறைந்த பட்ச வெப்பநிலைகளைச் செய்தித்தாள் மூலமாகவோ அல்லது தொலைக்காட்சி செய்திகள் மூலமாகவோ சேகரித்து அட்டவணைப்படுத்த வேண்டும். இம்மதிப்புகள் ஆண்டு முழுவதும் மாறாமல் இருக்குமா? என்பதையும் ஆராய வேண்டும்.



1.3 மின்னோட்டம் (1)

இரு குறிப்பிட்ட திசையில் மின்னோட்டங்கள் (Charges) பாய்வதை மின்னோட்டம் என்கிறோம். மின்னோட்டத்தின் எண்மதிப்பானது, ஒரு கடத்தியின் வழியே ஒரு விநாடியில் பாயும் மின்னோட்டங்களின் அளவு என வரையறுக்கப்படுகிறது.

$$\text{மின்னோட்டம்} = \frac{\text{மின்னோட்டத்தின் அளவு}}{\text{காலம்}}$$

$$I = \frac{Q}{R}$$

மின்னோட்டத்தின் SI அலகு 'ஆம்பியர்' ஆகும். இது 'A' என்ற எழுத்தால் குறிக்கப்படுகிறது.

மின்னோட்டத்தின் அலகு கூலும் ஆகும். எனவே, ஒரு கடத்தியின் வழியே ஒரு விநாடியில் ஒரு கூலும் மின்னோட்டம் சென்றால், மின்னோட்டம் சென்றால், மதிப்பு ஒரு ஆம்பியர் என படம் 1.3 அம்மீட்டர் வரையறுக்கப்படுகிறது. மின்னோட்டமானது, 'அம்மீட்டர்' என்ற கருவியின் மூலம் அளக்கப்படுகிறது. (படம் 1.3)



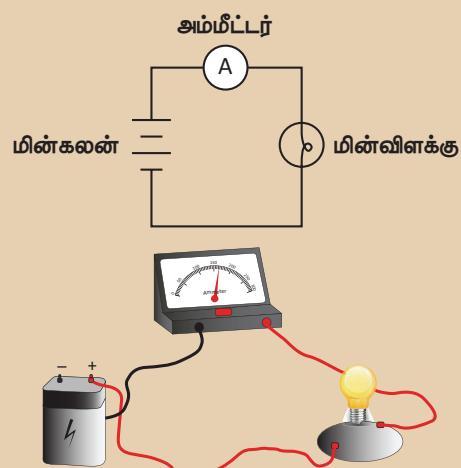
மேலும் தெரிந்து கொள்க

30 K (-243.2°C) என்ற மிகக் குறைந்த வெப்பநிலையில், சில கடத்திகள் எந்தவிதமான மின்மூல்திறம் இன்றி மின்னோட்டத்தைக் கடத்துகின்றன. இக்கடத்திகள் 'மீக்கடத்திகள்' எனப்படுகின்றன. மீக்கடத்திகள் அதிவேகமாக செல்லும் புல்லட் ரயில்களைத் தண்டவாளத்திலிருந்து உயர்த்துப் பயன்படுகின்றன. மீக்கடத்திகள் கணினி நினைவகங்களில் பயன்படுத்தப்படுகின்றன.



செயல்பாடு 4

இரு மின்சுற்றில் உள்ள மின்னோட்டத்தை அளந்தறிதல்



தேவையான பொருள்கள்

மின்கல அடுக்கு, அம்மீட்டர் மற்றும் மின்விளக்கு. செய்முறை

மின்கல அடுக்கு, அம்மீட்டர் மற்றும் மின்விளக்கு ஆகியவற்றைப் படத்தில் காட்டியுள்ளவாறு தொடராக இணைக்க வேண்டும். சாவியை இயக்கி சுற்றின் வழியே மின்னோட்டம் பாயுமாறு செய்ய வேண்டும். தற்போது அம்மீட்டர் காட்டும் அளவைக் குறித்துக் கொள்ள வேண்டும். இதுவே, மின்சுற்றில் பாயும் மின்னோட்டம் ஆகும்.

1.4 பொருளின் அளவு

கீழ்க்காணும் படத்தில் உள்ளதாமிரநாணயங்களின் எண்ணிக்கை கையைக் கூற இயலுமா? (படம் 1.4) மேலும், ஒரு நாணயத்தில் உள்ள தாமிர அணுக்களின் எண்ணிக்கையைக் கூற இயலுமா?



படம் 1.4 தாமிர நாணயங்கள்



அன்றுக்களை நாம் வெற்றுக் கண்ணால் காணமுடியாது என்பதால், அன்றுக்களின் எண்ணிக்கையை நேரடியாகக் கண்டறிவது இயலாது. ஒரு பொருளில் உள்ள அன்றுக்கள் அல்லது மூலக்கூறுகளின் எண்ணிக்கையை 'மோல்' என்பதைக் கொண்டு மறைமுகமாகக் கண்டறியலாம். அதனைப்பற்றி விரிவாகக் காணலாம்.

பொருளின் அளவு என்பது, ஒரு பொருளில் உள்ள துகள்களின் எண்ணிக்கையின் அளவாகும். இங்கு அன்றுக்கள், மூலக்கூறுகள், அயனிகள், எலக்ட்ரான்கள் மற்றும் புரோட்டான்கள் போன்றவை துகள்கள் எனப்படுகின்றன.

பொதுவாகப் பொருளின் அளவானது, அன்றுக்கள் அல்லது மூலக்கூறுகளின் எண்ணிக்கைக்கு நேர்த்தகவில் இருக்கும்.

'மோல்' என்பது பொருளின் அளவின் SI அலகு ஆகும். இது 'm' என்ற குறியீட்டால் குறிக்கப்படுகிறது.

6.023×10^{23} துகள்களை உள்ளடக்கிய பொருளின் அளவானது, ஒரு மோல் என வரையறுக்கப்படுகிறது.

1.5 ஒளிச்செறிவு



(அ)



(ஆ)

படம் 1.5 அன்றாட வாழ்வில் ஒளிமானியின் பயன்பாடுகள்

படத்தில் உள்ளது போன்ற காட்சிகளை நீங்கள் தொலைக்காட்சிகளில் பார்த்திருக்கிறீர்களா? (படம் 1.5) இதில் போட்டியின் நடுவர் என்ன செய்துக் கொண்டிருக்கிறார்? அவர் சுயபடம் (Selfie) எடுக்கிறாரா? இல்லை, அவர் ஒளிமானி (Photometer) என்ற கருவியைப் பயன்படுத்தி நம் கண்களால் உணரப்படும் ஒளியின் அளவை சோதித்து பார்க்கிறார்.

1.5.1 ஒளிச்செறிவு – வரையறை:

ஒளி மூலத்திலிருந்து ஒரு குறிப்பிட்ட திசையில் ஓரலகுத் திண்மக் கோணத்தில் வெளிவரும் ஒளியின் அளவு 'ஒளிச்செறிவு' எனப்படும்.

ஒளிச்செறிவின் SI அலகு 'கேண்டிலா' ஆகும். இதனை 'Cd' என்ற குறியீட்டால் குறிக்கலாம். பொதுவாக, ஏரியும் மெழுகுவர்த்தி ஒன்று வெளியிடும் ஒளியின் அளவுத் தோராயமாக ஒரு கேண்டிலாவிற்குச் சமமாகும்.

ஒளிமானி (Photometer) அல்லது ஒளிச்செறிவுமானி (Luminous Intensity meter) என்பது ஒளிச்செறிவினை நேரிடையாக 'கேண்டிலா' அலகில் அளவிடும் கருவியாகும் (படம் 1.6).



படம் 1.6 ஒளிமானி

தகவல் துளிகள்

ஒளிபாயம் அல்லது ஒளித்திறன் என்பது, உணரப்படும் ஒளியின் திறனாகும். இதன் SI அலகு லூமென் (lumen) ஆகும்.

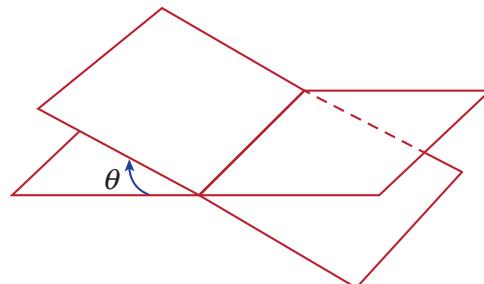
ஒரு ஸ்ட்ரேடியன் திண்மக் கோணத்தில், ஒரு கேண்டிலா ஒளிச்செறிவுடைய ஒளியை ஒரு ஒளிமூலம் வெளியிடுமானால் அவ்வொளி மூலத்தின் திறன் ஒரு லூமென் என வரையறுக்கப்படுகிறது.



1.6 தளக்கோணம்

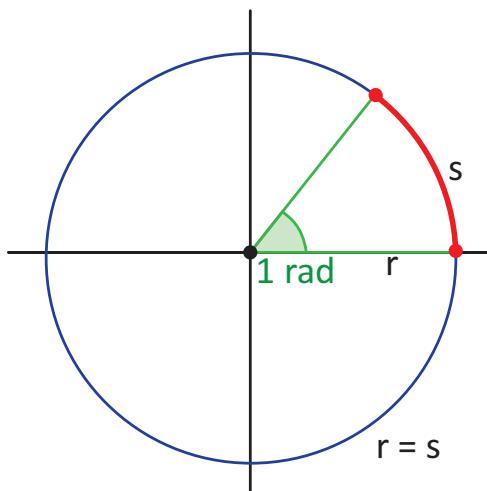
இரு நேர் கோடுகள் அல்லது இரு தளங்களின் குறுக்கு வெட்டினால் உருவாகும் கோணம் தளக்கோணம் எனப்படும் (படம் 1.7).

தளக் கோணத்தின் SI அலகு ரேடியன் ஆகும். இது rad எனக் குறிக்கப்படுகிறது.



படம் 1.7 – தளக்கோணம்

ஆரத்திற்கு சமமான நீளம் கொண்ட வட்ட வில் ஒன்று, வட்டத்தின் மையத்தில் ஏற்படுத்தும் கோணம் ரேடியன் எனப்படுகிறது (படம் 1.8).



படம் 1.8 – ரேடியன்

$$\pi \text{ ரேடியன்} = 180^\circ$$

$$1 \text{ ரேடியன்} = \frac{180^\circ}{\pi}$$

1.7 திண்மக்கோணம்

மூன்று அல்லது அதற்கு மேற்பட்ட தளங்கள் ஒரு பொதுவான புள்ளியில் வெட்டிக் கொள்ளும் போது உருவாகும் கோணம் தி ண் ம க் க ா ண ம் எனப்படும்.

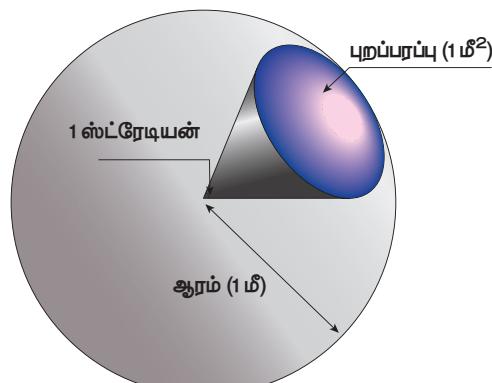


திண்மக் கோணமானது ஒரு கூம்பின் உச்சியில் உருவாகும் கோணம் என்றும் வரையறுக்கப்படுகிறது,

திண்மக் கோணத்தின் SI அலகு ஸ்ட்ரேடியன் ஆகும். இது sr என்று குறிக்கப்படுகிறது.

1.7.1 திண்மக்கோணம் – வரையறை

ஒரு கோளத்தின் ஆரத்தின் இருமடிக்குச் சமமான புறப்பரப்பு கொண்ட சிறிய வட்டப்பகுதி ஒன்று மையத்தில் ஏற்படுத்தும் கோணம் ஒரு ஸ்ட்ரேடியன் எனப்படும். (படம் 1.9)



படம் 1.9 – ஸ்ட்ரேடியன்

உங்களுக்குத் தெரியுமா?

1995 ஆம் ஆண்டு வரையில் தளக்கோணம் மற்றும் திண்மக்கோணம் ஆகியவை துணை அளவுகள் என தனியாக வகைப்படுத்தப் பட்டிருந்தன. 1995 ஆம் ஆண்டில் இவை வழி அளவுகள் பட்டியலில் சேர்க்கப்பட்டன,

அட்டவணை 1.3 தளக் கோணம் மற்றும் திண்மக் கோணம் வேறுபாடு

தளக் கோணம்	திண்மக் கோணம்
இரு கோடுகள் அல்லது இரு தளங்கள் வெட்டிக் கொள்வதால் உருவாகும் கோணம்	மூன்று அல்லது அதற்கு மேற்பட்ட தளங்கள் ஒரு பொதுவான புள்ளியில் வெட்டிக் கொள்வதால் உருவாகும் கோணம்
இது இருபரிமாணம் கொண்டது.	இது முப்பரிமாணம் கொண்டது.
இதன் அலகு ரேடியன்	இதன் அலகு ஸ்ட்ரேடியன்



1.8 கடிகாரங்கள்

கால இடைவெளியை அளவிடுவதற்கு கடிகாரங்கள் பயன்படுகின்றன. பண்டைய காலத்திலிருந்து பல்வேறு விதமான கடிகாரங்கள் பயன் பட்டு த் தப்பட்டு வருகின்றன. காலத்தைத், துல்லி யமாகக்கணக்கிட்டு வதற்காக அறிவியல் அறிஞர்கள், கடிகாரம் செயல்படும் முறைகளில் பல்வேறு மாற்றங்களைச் செய்தனர்.



படம் 1.10
பழங்காலக்
கடிகாரம்

1.8.1 காட்சியின் அடிப்படையில் கடிகாரத்தின் வகைகள் (Based on Display)

- ஓப்புமைவகைக் கடிகாரங்கள்
- எண்ணிலக்க வகைக் கடிகாரங்கள்

1. ஓப்புமை வகைக் கடிகாரங்கள் (Analog clocks)

இவை பார்ம்பரியமான கடிகாரங்களை ஒத்திருக்கின்றன. இது மூன்று குறிமுள்கள் மூலம் நேரத்தைக் காட்டுகின்றன, (படம் 1.11)

முனிமுள் : இது குட்டையாகவும் தடிமனாகவும் அமைந்திருக்கும். இது கடிகாரத்தில் மனியைக் (Hour) காட்டுகிறது.



படம் 1.11 ஓப்புமை வகைக் கடிகாரம்

நிமிடமுள் : இது நீளமாகவும் மெல்லியதாகவும் இருக்கும். இது நிமிடத்தைக் காட்ட உதவுகிறது.

வினாடி முள் : இது நீளமாகவும் மிகவும் மெல்லியதாகவும் இருக்கும் இது வினாடியைக்

குறிக்கிறது. இது ஒரு நிமிடத்திற்கு ஒரு முறையும், ஒரு மணிக்கு 60 முறையும் கடிகாரத்தைச் சுற்றி வருகிறது.

இவ்வகை கடிகாரங்கள் எந்திரவியல் தொழில் நுட்பம் அல்லது மின்னியல் தொழில் நுட்பத்தை அடிப்படையாகக் கொண்டு செயல்படும் வகையில் உருவாக்கப்படுகின்றன.

செயல்பாடு 5

மாணவர்கள் ஓப்புமை வகைக் கடிகாரத்தின் மாதிரியை அட்டையைப் பயன்படுத்தி உருவாக்க வேண்டும்.

2. எண்ணிலக்க வகைக் கடிகாரங்கள்

(Digital Clocks)



படம் 1.12 எண்ணிலக்க வகைக் கடிகாரம்

இவை நேரத்தை நேரடியாகக் காட்டுகின்றன. இவை நேரத்தை எண்களாகவோ அல்லது குறியீடுகளாகவோ காட்டுகின்றன. இவை 12 மணி நேரம் அல்லது 24 மணி நேரத்தைக் காட்டும் வகையில் வடிவமைக்கப்படுகின்றன. (படம் 1.12)

தற்காலக் கடிகாரங்கள் நாள், கிழமை, மாதம், ஆண்டு, வெப்பநிலை போன்றவற்றை காட்டக்கூடியவைகளாக உள்ளன.

எண்ணிலக்க வகைக் கடிகாரங்கள், பொதுவாக மின்னியல் கடிகாரங்கள் என அழைக்கப்படுகின்றன.

செயல்பாடு 6

மாணவர்கள் தீக்குச்சிகளை ஒரு அட்டையின் மேல் வைத்து நாள் மற்றும் நேரத்தை காட்டும் எண்ணிலக்க வகைக் கடிகாரத்தை உருவாக்கிட வேண்டும்



1.8.2 செயல்படும் முறையின் அடிப்படையில் கடிகாரத்தின் வகைகள் (Based on working mechanism)

1. குவார்ட்ஸ் கடிகாரங்கள்

இவை 'குவார்ட்ஸ்' எனப்படும் படிகத்தினால் கட்டுப்படுத்தப்படும் 'மின்னணு அலைவுகள்' (Electronic Oscillations) மூலம் இயங்குகின்றன. (படம் 1.13)



படம் 1.13 குவார்ட்ஸ் கடிகாரம்

இப்படிக அதிர்வெண்ணானது மிகத் துல்லியமானது. எனவே குவார்ட்ஸ் கடிகாரங்கள் இயந்திரவியல் கடிகாரங்களைவிட மிகவும் துல்லியமானவை.

இக்கடிகாரங்களின் துல்லியத் தன்மையானது 10^9 வினாடிக்கு ஒரு வினாடி என்ற அளவில் இருக்கும்

மேலும் தெரிந்து கொள்க

குவார்ட்ஸ் கடிகாரங்களில் படிகத்தின் அழுத்த மின்பண்பு (Piezo-electric property) என்ற தத்துவம் பயன்படுத்தப்படுகிறது. படிகத்தின் அழுத்த மின்விளைவு என்பது, படிகத்தின் குறிப்பிட்ட அச்சு ஒன்றின் வழியே, அழுத்தத்தை ஏற்படுத்தினால், அதற்கு செங்குத்தான் அச்சில் மின்னழுத்த வேறுபாடு உருவாகும் விளைவு ஆகும்.

படிகத்தின் எதிர் அழுத்த மின்விளைவின் (Reverse piezo-electric effect) போது, படிகத்தின் இரு எதிரெதிர் பக்கங்களுக்கிடையே மின்னழுத்த வேறுபாடு செயல்படுத்தப்பட்டால், படிகமானது இயந்திரவியல் தகைவிற்கு உட்படுத்தப்படுகிறது.

2. அணுக்கடிகாரங்கள்

இக்கடிகாரங்கள் அணுவினுள் ஏற்படும் அதிர்வுகளை அடிப்படையாகக் கொண்டு செயல்படுகின்றன.



56RHH6

இவை 10^{13} வினாடிக்கு ஒரு வினாடி என்ற அளவில் துல்லியத்தன்மை கொண்டவை. (படம் 1.14)

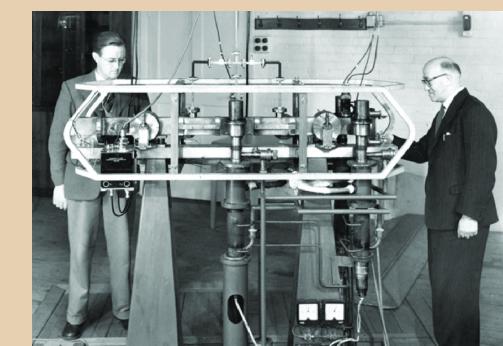
இவை பூமியில் இருப்பிடத்தை காட்டும் அமைப்பு (GPS), பூமியில் வழிகாட்டும் செயற்கைக் கோள் அமைப்பு (GLONASS) மற்றும் பன்னாட்டு நேரப்பங்கீட்டு அமைப்பு ஆகியவற்றில் பயன்படுத்தப்படுகிறது.



படம் 1.14 அணுக்கடிகாரம்

மேலும் தெரிந்து கொள்வோம்

முதன் முதலில் அணுக்கடிகாரமானது 1949 ஆம் ஆண்டு அமெரிக்காவின் தேசிய தரநிர்ணய கழகத்தால் உருவாக்கப்பட்டது. ஆனால் அதன் துல்லியத்தன்மை குவார்ட்ஸ் கடிகாரத்தை விடக் குறைவாக இருந்தது. சீசியம் – 133 அணுவை அடிப்படையாகக் கொண்டு செயல்படும் துல்லியமான அணுக்கடிகாரம் 1955 ஆம் ஆண்டு லூயிஸ் எ.சான் மற்றும் ஜாக் பென்னி ஆகியோரால் இங்கிலாந்தின் தேசிய இயற்பியல் ஆய்வுக்குத்தில் உருவாக்கப்பட்டது.



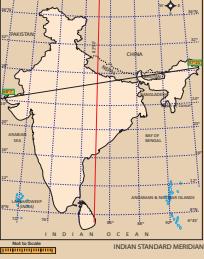
செயல்பாடு 7

மாணவர்கள் தாங்களாகவே ஒரு சூரியகடிகாரத்தை உருவாக்கி காலை முதல் மாலை வரை நேரத்தைக் குறித்துவைக்க வேண்டும். இந்த மதிப்புகளை நவீன கடிகாரங்களின் மதிப்புகளுடன் ஒப்பிட்டுச் சரிபார்க்க வேண்டும்.



படம் 1.15 துல்லியத்தன்மை மற்றும் நுட்பம்

கிரீன்விச் சராசரி நேரம்: இங்கிலாந்து நாட்டின் லண்டன் நகருக்கு அருகில் உள்ள என்னுமிடத்தில் இராயல் வானியல் ஆய்வுமையம் (Royal Astronomical Observatory) அமைந்துள்ளது. இம்மையத்தின் வழியாகச் செல்லும் தீர்க்கக் கோடானது தொடக்கக் கோடாகக் கொள்ளப்படுகிறது. (0°)



15°
இடைவெளியில் அமைந்த தீர்க்கக் கோடுகளின் அடிப்படையில் 24 மண்டலங்களாகப் பிரிக்கப்பட்டுள்ளது. இவை நேரமண்டலங்கள் (Time Zones) என்று அழைக்கப்படுகின்றன. இரு அடுத்ததுடுத்த நேரமண்டலங்களுக்கு இடையே உள்ள காலிடைவெளி 1 மணி நேரம் ஆகும்.



புவியானது, 15° இடைவெளியில் அமைந்த தீர்க்கக் கோடுகளின் அடிப்படையில் 24 மண்டலங்களாகப் பிரிக்கப்பட்டுள்ளது. இவை நேரமண்டலங்கள் (Time Zones) என்று அழைக்கப்படுகின்றன. இரு அடுத்ததுடுத்த நேரமண்டலங்களுக்கு இடையே உள்ள காலிடைவெளி 1 மணி நேரம் ஆகும்.

இந்திய திட்ட நேரம் (Indian Standard Time)

இந்தியாவின் உத்திரப்பிரதேச மாநிலத்தில் உள்ள மிர்சாபூர் (Mirzapur) என்ற இடத்தின் வழியாகச் செல்லும் தீர்க்கக் கோட்டை ஆதாரமாகக் கொண்டு இந்திய திட்ட நேரம் கணக்கிடப்படுகிறது. இக்கோடானது 82.5° கிழக்கில் செல்லும் தீர்க்கக்கோட்டில் அமைந்துள்ளது.

இந்திய திட்டநேரம் = கிரீன்விச் சராசரி நேரம் + 5.30 மணி

1.9 அளவிடுதலில் துல்லியத்தன்மை

அறிவியல் மற்றும் தொழில் நுட்பத்துறையில் மேற்கொள்ளப்படும் அனைத்து ஆய்வுகளுக்கும் அளவீடுகள் அடிப்படையாக அமைகின்றன. ஒவ்வொரு அளவீட்டின் போது கிடைக்கப் பெறும் மதிப்புகளில் சில நிலையற்ற தன்மை காணப்படுகிறது. இந்த நிலையற்ற தன்மை 'பிழைகள்' எனப்படும்.

சோதனை மூலம் கண்டறியப்பட்ட மதிப்புக்கும், உண்மையான மதிப்புக்கும் இடையே உள்ள வேறுபாடு 'பிழை' எனப்படும்.

1.9.1 துல்லியத்தன்மை (Accuracy)

துல்லியத்தன்மை என்பது, கண்டறியப்பட்ட மதிப்பானது உண்மையான மதிப்பிற்கு எவ்வளவு நெருக்கமாக அமைந்துள்ளது என்பதைக் குறிக்கிறது (படம் 1.15).

1.9.2 நுட்பம் (Precision)

அளவிடுதலில் நுட்பம் என்பது, மேற்கொள்ளப்படும் இரண்டு அல்லது அதற்கு மேற்பட்ட அளவீடுகள் ஒன்றுக்கொன்று எவ்வளவு நெருக்கமாக அமைந்துள்ளன என்பதைக் குறிக்கிறது.

சிந்திக்க

உண்மை மதிப்பும் சோதனை மூலம் கண்டறியப்பட்ட மதிப்பும் சமம் எனில் உண்மை மதிப்பு என்பது என்ன? உன் நண்பர்களுடன் விவாதிக்கவும்.

எட்டாம் வகுப்பு - அறிவியல்

10

8th_Science_TM_Measurement_Unit-1.indd 10

4/15/2019 7:27:03 AM



1.10 தோராயமாக்கல் (Approximation)

செயல்பாடு 8

மாணவர்கள் தங்கள் வீட்டில் உணவு சமைக்கப்படும் நிகழ்வை உற்று நோக்கி, பெரியவர்களின் உதவியுடன் கீழ்க்காணும் விளாக்களுக்கு விடையளிக்க முற்பட வேண்டும்,

- எத்தனை நபர்களுக்காக உணவு தயாரிக்கப்படுகிறது?
- உணவின் சுவையை எவ்வாறு அதிகரிப்பது?
- உணவில் எவ்வளவு உப்பு சேர்க்கப்பட்டது?
- உணவில் சேர்க்கப்படும் பொருள்களுக்கு என்று ஏதாவது திட்டங்களீடு உள்ளதா?

உணவு தயாரிக்கும் போது, நாம் எந்த திட்ட அளவிட்டையும் பயன்படுத்துவது இல்லை. உணவு தயாரிக்கத் தேவைப்படும் பொருள்களை உணவில் சேர்ப்பதற்கு நாம் தோராய முறையையே கடைப்பிடிக்கிறோம்.

'தோராய முறை' என்பது ஒரு இயற்பியல் அளவை அளவிடும் போது, உண்மையான மதிப்பிற்கு மிக நெருக்கமாக அமைந்த மதிப்பைக் கண்டறியும் ஒரு வழிமுறையாகும்.

இது அளவிடப்பட்ட எண்ணின் இடமதிப்பை முழுமைப்படுத்துவதன் மூலம் உண்மை மதிப்பிற்கு அருகாமை எண்ணாக மாற்றி மதிப்பிடும் முறையாகும்.

சிக்கல்களுக்குத் தீர்வு காணப்போதுமான தகவல்கள் கிடைக்கப்பெறாத போது இயற்பியலாளர்கள் தோராய முறையைக் கையாளுகின்றனர்.

தோராய முறையானது, அறிவியல்பூர்வமான குறிப்பிட்ட சில அனுமானங்களை அடிப்படையாகக் கொண்டுள்ளது. துல்லியத் தன்மை தேவைப்படும் இடங்களில் இத்தோராய மதிப்புகள் தேவைக்கேற்ப மாற்றியமைக்கப் படுகின்றன.

செயல்பாடு 9

ஒரு நாளில் மனிதனின் இதயம் தூடிக்கும் தூடிப்புகளின் எண்ணிக்கையை மாணவர்கள் தோராயமாகக் கண்டறிய வேண்டும். (இதயம் தோராயமாக ஒரு நிமிடத்தில் 75 முறை தூடிப்பதாகக் கொள்க)

1.11 முழுமையாக்கல்

தற்காலத்தில் கணக்கீடுகளை மேற்கொள்ள பெரும்பாலும் கணிப்பான்களே பயன்படுத்தப்படுகின்றன. கணிப்பான்களின் மூலம் கிடைக்கப்பெறும் மதிப்பானது அதிக எண்ணிக்கையிலான இலக்கங்களைக் கொண்டிருக்கும். எனவே, இம்மதிப்புகளை முழுமையாக்க வேண்டியுள்ளது. முழுமையாக்கும் முறையானது, இயற்பியலின் பல்வேறு துறைகளில் பயன்படுத்தப் படுகின்றது

1.12.1 முழுமையாக்கலுக்கான விதிகள்

- முழுமையாக்கப்படவேண்டிய கடைசி இலக்கத்தைக் கண்டறிய வேண்டும்
- முழு மையாக்கப்படவேண்டிய இலக்கத்திற்கு அடுத்த இலக்கத்தில் உள்ள எண்ணின் மதிப்பு 5 ஜி விடக் குறைவாக இருப்பின், முழுமையாக்கப்படவேண்டிய இலக்கத்திற்குப் பிறகு வருகின்ற எண்களை நீக்கிவிட வேண்டும்.
- முழுமையாக்கப்படவேண்டிய இலக்கத்திற்கு அடுத்த இலக்கத்தில் உள்ள எண்ணின் மதிப்பு 5 அல்லது 5 ஜி விட அதிகமாக இருப்பின், முழுமையாக்கப்படவேண்டிய இலக்கத்தின் மதிப்பை ஒன்று அதிகரிக்க வேண்டும். அந்த இலக்கத்திற்குப் பிறகு வருகின்ற எண்களை நீக்கிவிட வேண்டும்.

1.12 தீர்க்கப்பட்ட கணக்குகள்

1. 80°C என்பதைக் கெல்வினாக மாற்றுக.

தீர்வு:

$$K = C + 273$$

$$K = 80 + 273$$

$$K = 353 \text{ கெல்வின்}$$



2. 300 கெல்வின் எண்பதைச் செல்சியஸாக மாற்றுக

தீர்வு:

$$C = K - 273$$

$$C = 300 - 273$$

$$C = 27 \text{ செல்சியஸ்.}$$

3. 2 கூலும் மின்னூட்டம் ஒருகடத்தியின் வழியாக 10 வினாடிகளுக்குச் சென்றால், கடத்தியில் பாயும் மின்னோட்டத்தைக் கணக்கிடுக.

தீர்வு:

கொடுக்கப்பட்டுள்ளவை:

மின்னூட்டம் $Q = 2 \text{ கூலும்}$; காலம் $t = 10 \text{ வினாடி}$

$$I = \frac{Q}{t} \text{ அல்லது } I = \frac{2}{10}$$

$$I = 0.2 \text{ A}$$

4. 60° எண்பதை ரேடியனாக மாற்றுக

$$1^\circ = \frac{\pi}{180}$$

$$60^\circ = \frac{\pi}{180} \times \frac{60}{3} = \frac{\pi}{3} \text{ ரேடியன்}$$

5. $\frac{\pi}{4}$ ரேடியன் எண்பதை டிகிரியாக மாற்றுக

$$\pi \text{ ரேடியன்} = 180^\circ$$

$$\frac{\pi}{4} \text{ ரேடியன்} = \frac{180}{4} = 45^\circ$$

6. 1.864 என்ற எண்ணை இரண்டு தசம இலக்கங்களுக்கு முழுமையாக்குக.

படி : 1 முழுமையாக்கப்படவேண்டியகடைசி இலக்கத்தைக் கண்டறிய வேண்டும்

படி : 2 முழு மையாக்கப்படவேண்டிய எண்ணை இலக்கிற்கு அடுத்த எண் 4 ஆகும். இந்த எண்ணை மதிப்பு 5 ஜி விடக் குறைவாக இருப்பதால் முழுமையாக்கப்படவேண்டிய கடைசி இலக்கத்திற்கு பின்னர் வருகின்ற எண்களை நீக்கிவிட வேண்டும்

7. 1.864 என்ற எண்ணை இரண்டு தசம இலக்கங்களுக்கு முழுமையாக்கு

படி : 1 முழு மையாக்கப்படவேண்டிய கடைசி இலக்கத்தைக் கண்டறிய வேண்டும் அந்த எண் 6 ஆகும்.

படி : 2 முழு மையாக்கப்படவேண்டிய எண்ணை இலக்கிற்கு அடுத்த எண் 8 ஆகும். இந்த எண்ணை மதிப்பு 5 ஜி விட அதிகமாக இருப்பதால் முழு மையாக்கப்படவேண்டிய இலக்க எண்ணை 1 ஜி கூட்ட வேண்டும். பின்னர் வருகின்ற எண்களை நீக்கிவிட வேண்டும். எனவே 1.864 எண்பதை 1.87 என முழுமையாக்க வேண்டும்

நினைவில் கொள்க

- டாலகுமுறை – பன்னாட்டு அலகுமுறையானது 1971 ஆம் ஆண்டு நடைபெற்ற எடைகள் மற்றும் அளவுகளுக்கான 14 ஆவது பொதுமாநாட்டில் அறிமுகப்படுத்தப்பட்டது.
- அடிப்படை அளவுகள்: நீளம், நிறை, காலம், வெப்பநிலை, மின்னோட்டம், பொருளின் அளவு மற்றும் ஓளிச்செரிவு – 7 அளவுகள்.
- வெப்பநிலை: வெப்பநிலை எண்பது, பொருளான்று பெற்றிருக்கும் வெப்பத்தின் அல்லது குளிர்ச்சியின் அளவைக் குறிப்பிடும் இயற்பியல் அளவாகும்.
- மின்னோட்டம்: ஒரு குறிப்பிட்ட திசையில் மின்னூட்டங்கள் (எலக்ட்ரான்கள்) பாய்வதை மின்னோட்டம் என்கிறோம் – இதன் அலகு ஆம்பியர்.
- பொருளின் அளவு: பொருளில் உள்ள அளவு எண்பது, ஒரு பொருளில் உள்ள துகள்களின் எண்ணைக்கையின் அளவாகும் – இதன் அலகு மோல்.
- ஓளிச்செரிவு: ஓளி மூலத்திலிருந்து ஒரு குறிப்பிட்ட திசையில் ஓரலகுத் திண்மக் கோணத்தில் வெளிவரும் ஓளியின் அளவு



மதிப்பீடு



- ‘ஒளிச்செறிவு’ எனப்படும். இதன் அலகு ‘கேண்டிலா’.
- தளக்கோணம்: இரு நேர்க்கோடுகள் அல்லது இரு தளங்களின் குறுக்கு வெட்டினால் உருவாகும் கோணம் தளக்கோணம் எனப்படும். இதன் அலகு ‘ரேடியன்’.
- திண்மக்கோணம்: மூன்று அல்லது அதற்கு மேற்பட்ட தளங்கள் ஒரு பொதுவான புள்ளியில் வெட்டிக்கொள்ளும் போது உருவாகும் கோணம் திண்மக் கோணம் எனப்படும். இதன் அலகு ‘ஸ்ட்ரேடியன்’.
- குவார்ட்ஸ் கடிகாரம்: இவை ‘குவார்ட்ஸ்’ எனப்படும் படிகத்தினால்கட்டுப்படுத்தப்படும் ‘மின் ன னுஅலவுகள்’ மூலம் இயங்குகின்றன.
- அணுக்கடிகாரம்: இக்கடிகாரங்கள் அணுவினுள் ஏற்படும் அதிர்வுகளை அடிப்படையாகக் கொண்டு செயல்படுகின்றன.
- துல்லியத் தன்மை என்பது, கண்டறியப்பட்ட மதிப்பானது உண்மையான மதிப்பிற்கு எவ்வளவு நெருக்கமாக அமைந்துள்ளது என்பதை குறிக்கிறது.
- அளவிடுதலில் நுட்பம் என்பது, மேற்கொள்ளப்படும் இரண்டு அல்லது அதற்கு மேற்பட்ட அளவீடுகள் ஒன்றுக்கொண்டு எவ்வளவு நெருக்கமாக அமைந்துள்ளது என்பதைக் குறிக்கிறது.
- தோராயமாக்கல் முறை என்பது ஒரு இயற்பியல் அளவை அளவிடும் போது, உண்மையான மதிப்பிற்கு மிக நெருக்கமாக அமைந்த மதிப்பைக் கண்டறியும் ஒரு வழிமுறையாகும்.

I. சரியான விடையைத் தேர்ந்தெடுத்து எழுதுக.

1. கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது ஆங்கிலேய அலகீட்டு முறையாகும்.
அ) CGS ஆ) MKS இ) FPS ஈ) SI
2. மின்னோட்டம் என்பது ----- அளவாகும்.
அ) அடிப்படை ஆ) துணைநிலை
இ) வழி ஈ) தொழில் சார்ந்த
3. வெப்பநிலையின் SI அலகு
அ) செல்சியஸ் ஆ) ஃபாரன்ஹீட்
இ) கெல்வின் ஈ) ஆம்பியர்
4. பொருளின் அளவு என்பது
அ) அணுக்களின் எண்ணிக்கைக்கு நேர்த்தகவில் இருக்கும்
ஆ) அணுக்களின் எண்ணிக்கைக்கு எதிர்த்தகவில் இருக்கும்
இ) அணுக்களின் எண்ணிக்கையின் இருமடிக்கு நேர்த்தகவில் இருக்கும்
ஈ) அணுக்களின் எண்ணிக்கையின் இருமடிக்கு எதிர்த்தகவில் இருக்கும்
5. ஒளிச்செறிவு என்பது ----- யின் ஒளிச்செறிவாகும்.
அ) லேசர் ஒளி
ஆ) புற ஊதாக் கதிரின் ஒளி
இ) கண்ணுறு ஒளி
ஈ) அகச் சிவப்புக் கதிரின் ஒளி
6. கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது மின்னோட்டத்தை அளவிடப் பயன்படும் கருவியாகும்?
அ) ஆ)



- இ) ஈ)
7. SI அலகு என்பது
 அ) பண்ணாட்டு அலகு முறை
 ஆ) ஒருங்கிணைந்த அலகு முறை
 இ) பண்ணாட்டு குறியீட்டு முறை
 ஈ) ஒருங்கிணைந்த குறியீட்டு முறை
8. அளவிடப்பட்ட இரண்டு அல்லது அதற்கு மேற்பட்ட அளவீட்டு மதிப்புகளின் நெருக்கமானது ----- என அழைக்கப்படுகிறது.
 அ) துல்லியத்தன்மை
 ஆ) துல்லியத்தன்மையின் நுட்பம்
 இ) பிழை
 ஈ) தோராயம்
9. அடிப்படை அளவுகள் தவிர்த்த பிற அளவுகள் -----
 அ) துணை அளவுகள்
 ஆ) வழி அளவுகள்
 இ) தொழில்முறை அளவுகள்
 ஈ) ஆற்றல் அளவுகள்
10. கீழ்க்கண்ட எந்தக் கூற்று தோராயம் பற்றிய தவறான கூற்றாகும்.
 அ) தோராயம் என்பது துல்லியமான மதிப்பைத் தரும்
 ஆ) தோராயம் என்பது கணக்கிடுதலை எளிமையாக்குகிறது.
 இ) தோராயம் என்பது குறைவான அளவுத் தகவல்கள் கிடைக்கும்போது பயனுள்ளதாக அமைகிறது.
 ஈ) தோராயம் என்பது உண்மையான மதிப்புக்கு நெருக்கமான மதிப்பினைத் தருகிறது.

II. கோடிட்ட இடங்களை நிரப்புக:

- திண்மக்கோணம் ----- என்ற அலகில் அளக்கப்படுகிறது.
 - இயற்பியல் அளவுகளுக்கான பொதுவான அளவீட்டின் தேவையை உணர்ந்து, அதற்கான அங்கீரத்தை வழங்கியது.
 - ஒரு பொருளின் குளிர்ச்சி அல்லது வெப்பத்தின் அளவானது ----- என அழைக்கப்படுகிறது.
 - மின்னோட்டத்தினை அளவிடப் பயன்படும் கருவி----- ஆகும்.
 - என்பது 6.023×10^{23} அணுக்கள் அல்லது மூலக்கூறுகளைக் கொண்டுள்ளது.
 - ஓரலகுப் பரப்பில் ஓரலகு ----- இல் வெளியிடப்படும் கண்ணுறு ஒளியின் அளவே ஒளிச்செறிவாகும்.
 - குவார்ட்ஸ் கடிகாரங்கள் ----- அலைவுகளைப் பயன்படுத்திச் செயல்படுகின்றன.
 - அளவீடுகளின் நிலையற்றத்தன்மை ----- என அழைக்கப்படுகிறது.
 - அளவிடப்பட்ட மதிப்புகளின் நெருங்கியத் தன்மையே ----- ஆகும்
 - இரண்டு நேர்க்கோடுகளின் குறுக்கீட்டினால் ----- உருவாகிறது.
- III. சரியா? தவறா? என எழுதுக.
- SI அலகு முறை என்பது மெட்ரிக் அலகு முறையாகும்.
 - ஓர் அமைப்பில் உள்ள துகள்களின் மொத்த இயக்க ஆற்றலின் அளவே வெப்பநிலை ஆகும்.
 - நீரின் உறைநிலைப் புள்ளியானது வெப்பநிலைமானியில் மேல்நிலைப் புள்ளியாகக் (UFP) குறிக்கப்படுகிறது.



4. ஒரு நிமிடத்தில் செல்லும் மின்னாட்டத்தின் அளவு ஒரு கூலும் எனில் அது ஓர் ஆம்பியர் என அழைக்கப்படுகிறது.
5. பொருளில் அடங்கியுள்ள துகள்களின் எண்ணிக்கையே பொருளின் அளவாகும்.
6. மெழுகுவர்த்தியிலிருந்து வெளியாகும் ஒளிச்செறிவின் தோராயமான மதிப்பு ஒரு கேண்டிலாவிற்குச் சமமாகும்.
7. கூம்பின் உச்சி ஏற்படுத்தும் கோணம் தளக்கோணத்திற்கு ஓர் எடுத்துக்காட்டாகும்.
8. குவார்ட்ஸ் கடிகாரங்கள் GPS கருவிகளில் பயன்படுகிறது.
9. மின்புலச் செறிவினைக் குறிப்பிட 'கேண்டிலா' என்ற அலகு பயன்படுகிறது.
10. 4.582 எண்ணின் முழுமையாக்கப்பட்ட மதிப்பு 4.58

IV. பொருத்துக்

தொகுதி அ	தொகுதி ஆ
1 வெப்பநிலை	அ உண்மையான மதிப்பின் நெருங்கிய அளவு
2 தளக்கோணம்	ஆ குளிர்ச்சி மற்றும் வெப்பத்தின் அளவு
3 திண்மக் கோணம்	இ இரண்டு அல்லது அதற்கு மேற்பட்ட அளவீடுகளின் நெருங்கியத் தன்மை
4 தூல்லியத் தன்மை	ஈ மூன்று அல்லது அதற்கு மேற்பட்ட தளங்களின் குறுக்கீட்டினால் ஏற்படும் கோணம்
5. நுட்பம்	உ இரண்டு தளங்களின் குறுக்கீட்டினால் ஏற்படும் கோணம்

V. காரணம் மற்றும் கூற்று

- அ) கூற்று மற்றும் காரணம் ஆகிய இரண்டும் சரி. மேலும், காரணம் கூற்றுக்குச் சரியான விளக்கம் தருகிறது.
- ஆ) கூற்று மற்றும் காரணம் ஆகிய இரண்டும் சரி. ஆனால், காரணம் கூற்றுக்குச் சரியான விளக்கமன்று.
- இ) கூற்று சரியானது. ஆனால் காரணம் சரியன்று.
- ஈ) கூற்று தவறானது. ஆனால், காரணம் சரியானது.
1. கூற்று : SI அலகுமறை அளவீடுகளுக்கான மிகச் சரியான முறையாகும்.
காரணம்: வெப்பநிலைக்கான SI அலகு கெல்வின்.
 2. கூற்று : மின்னோட்டம், பொருளின் அளவு, ஒளிச்செறிவு ஆகியவை இயற்பியலில் அடிப்படை அளவீடுகளாகும்.
காரணம்: அவை ஒன்று மற்றொன்றோடு சார்புடையதன்று.
 3. கூற்று : கடிகாரத்தின் வினாடி முள்ளின் மீச்சிற்றளவு ஒரு வினாடியாகும்.
காரணம்: மீச்சிற்றளவு என்பது ஒரு கருவியால் தூல்லியமாக அளவிடப்படும் மிகப்பெரிய அளவீடாகும்.
 4. கூற்று : அவகாட்ரோ எண் என்பது ஒரு மோல் பொருளில் உள்ள அணுக்களின் எண்ணிக்கையாகும்.
காரணம்: அவகாட்ரோ எண் ஒரு மாறிலி ஆகும்.
 5. கூற்று : திண்மக் கோணத்தின் அலகு ரேடியன்.
காரணம்: ஒரு ரேடியன் என்பது வட்டத்தின் மையத்திலிருந்து வரையப்படும் ஆரத்தின் நீளமானது கடக்கும் கோண அளவாகும்.



VI. ஓரிரு வார்த்தைகளில் விடையளிக்க.

1. FPS முறையில் நிறையின் அலகு என்ன?
2. SI முறையில் உள்ள அடிப்படை அளவுகள் எத்தனை?
3. வெப்பநிலையை அளக்க உதவும் கருவியின் பெயரினைத் தருக.
4. ‘ஃபாரன்ஹீட் வெப்பநிலைமானியில் உள்ள ‘கீழ்நிலைப்புள்ளி’ வெப்பநிலையின்(Lower Fixed Point Temperature) மதிப்பு என்ன?
5. ஒளிசெறிவின் SI அலகு என்ன?
6. அவகாட்ரோ எண்ணின் மதிப்பு என்ன?
7. அணுக்கடிகாரங்களில் பயன்படும் அலைவுகளின் வகை என்ன?
8. காட்சிப்படுத்துதலின் (Display) அடிப்படையில் வகைப்படுத்தப்படும் கடிகாரங்களின் பெயர்களைக் குறிப்பிடுக.
9. கடிகாரத்தில் ஒரு மணிநேரத்தில் நிமிடமுள் எத்தனை முறை சுற்றிவரும்?
10. ஒரு நிமிட நேரத்தில் எத்தனை மணிகள் உள்ளன?

VII. கொடுக்கப்பட்டுள்ள வினாக்களுக்கு ஓரிரு வரிகளில் விடையளிக்க.

1. அளவீட்டியல் என்றால் என்ன?
2. பொதுவாக உள்ள அளவீட்டு முறைகளின் பெயர்களைத் தருக.

3. வரையறு: வெப்பநிலை

4. வரையறு: ஆழ்பியர்
5. மின்னோட்டம் என்றால் என்ன?
6. ஒளிசெறிவு என்றால் என்ன?
7. வரையறு: மோல்
8. தளக்கோணத்திற்கும் திண்மக்கோணத்திற்கும் உள்ள வேறுபாடுகளைத் தருக.
9. அளவீடுகளில் பிழைகள் என்றால் என்ன?

VIII. விரிவான விடையளி.

1. அடிப்படை அளவுகளை அவற்றின் அலகுகளோடு பட்டியலிடுக.
2. கடிகாரங்களின் வகைகளைப் பற்றி சிறு குறிப்பு வரைக.

IX. உயர் சிந்தனை வினாக்கள்.

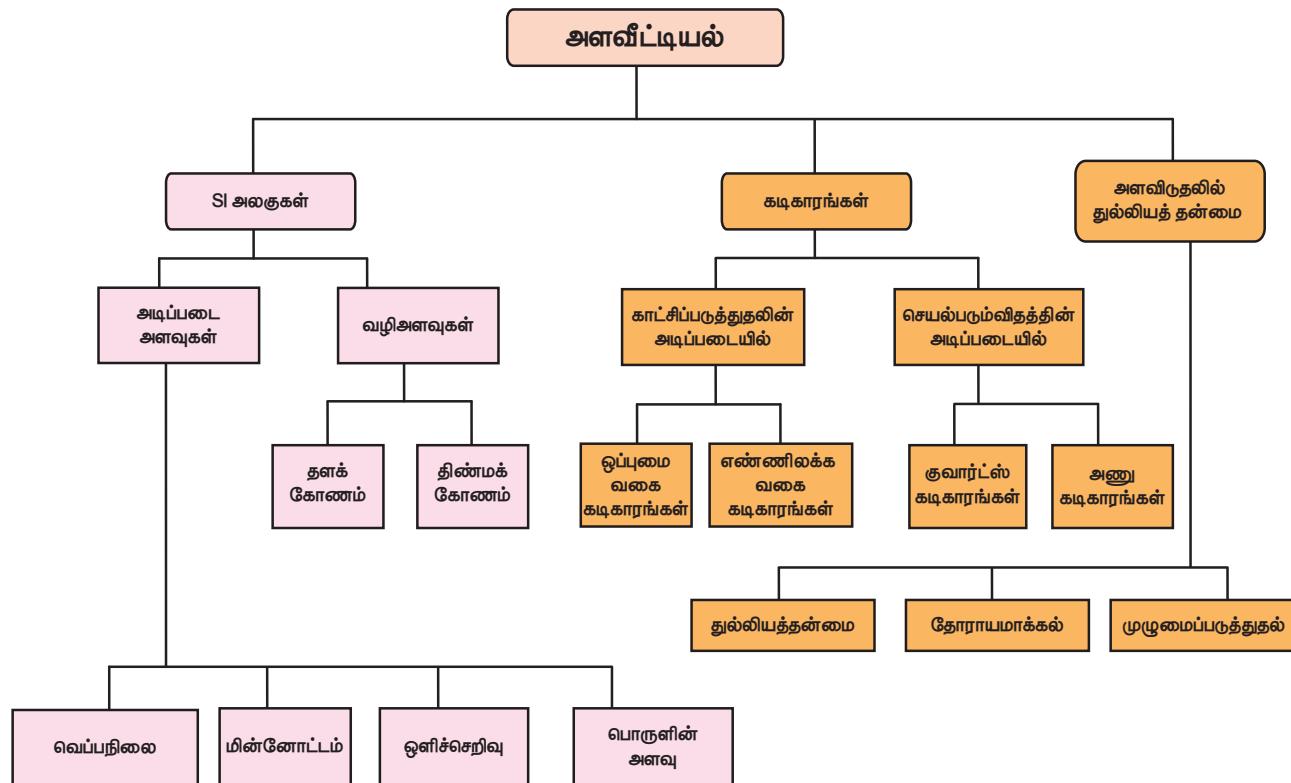
1. உங்களது நண்பன் நேற்று பள்ளிக்கு வருகை தரவில்லை. நீங்கள் அதற்கான காரணத்தினை அறிந்து கொள்ள அவரிடம் வினவுகிறீர்கள்.அதற்கு அவர், நேற்று 100°C காய்ச்சல் இருந்ததால் மருத்துவமனை சென்று சிகிச்சைப் பெற்றுக் கொண்டதாக தெரிவித்தார். 100°C காய்ச்சல் இருப்பதற்கு வாய்ப்பு இருக்கிறதா? அது பிழை எனில், சரிசெய்து அவருக்குப் புரியவைத்திடுக.

சொல்லடைவு

இயக்க ஆற்றல்	இயங்கும் பொருள்களின் ஆற்றல்
தரப்படுத்துதல்	ஒரு கருவியினைக் குறிப்பிட்ட வரம்பில் கட்டமைக்கும் செயல்முறை
மின்னணுவியல் அலைகள்	ஒரு மின்னணுச் சுற்றினால் உருவாக்கப்படும் அலைவுகள்
குவார்ட்ஸ் படிகம்	சிலிக்கன் மற்றும் ஆக்சிஜனால் (SiO_2) உருவாக்கப் பட்ட படிகம்
மின்னழுத்த வேறுபாடு	மின்புலம் அல்லது மின்சுற்றில் இரு புள்ளிகளுக்கு இடைப்பட்ட மின்னழுத்தம்.



மன வரைபடம்



இணையச் செயல்பாடு

நேரத்தைக் கணக்கிடும் பல்வேறு கருவிகள் பற்றி அறிவோமா?

படிநிலைகள்

- படி 1 : கீழ்க்காணும் உரலி/விரைவுக்குறியீட்டைப் பயன்படுத்தி இச்செயல்பாட்டிற்கான இணையப் பக்கத்திற்குச் செல்க.
- படி 2 : திரையில் காணப்படும் "History of time keeping devices" என்பதனைச் சொடுக்கவும்.
- படி 3 : காணப்படும் பல்வேறு கருவிகளில் விருப்பமானதைத் தேர்ந்தெடுக்கவும். (எ.கா : Digital clock)
- படி 4 : இச்செயல்பாட்டின் மூலம் கடிகாரங்களின் வரலாற்றை நன்கு அறிந்து கொள்ளவும்.

உரலி: <https://playablio.com/Blog/5-fun-activities-to-teach-temperature-hot-and-cold-to-preschoolers/> https://en.wikipedia.org/wiki/History_of_timekeeping_devices

தேவையெனில் Adobe Flashஐ அனுமதிக்க.

அளவீட்டியல்

History of timekeeping devices

From Wikipedia, the free encyclopedia

For thousands of years, devices have been used to measure and keep track of time. The current measurement dates to approximately 2000 BC from the Sumerians.

The Egyptians divided the day into two 12-hour periods, and used large obelisks to track the sun's movement, which were probably first used in the Precinct of Amun-Re, and later outside Egypt by the Ancient Greeks, who called them *cepsydai*. The Zhou Dynasty is believed to have used similar time devices which were introduced from Mesopotamia as early as 2000 BC.

Other ancient timekeeping devices include the candle clock, used in ancient China, ancient India, and Persia, widely used in India and Tibet, as well as some parts of Europe and the Americas, candle clocks. These devices are simple, but they provide a good measure of the hours in cloudy weather or at night and requires recalibration as the seasons change if the candle wicks.

The earliest known clock with a water-powered escapement mechanism, which transferred water to a tank, dates back to 3rd century BC in ancient Greece.^[1] Chinese engineers later invented clocks driven by mechanical water power in the 10th century^[2] followed by Iranian engineers inventing water clocks driven by wind power in the 11th century^[3].



B356_8_SCIENCE_TM



அலகு

2

விசையும் அழுத்தமும்



கற்றல் நோக்கங்கள்

இப்பாடத்தைக் கற்றபின் மாணவர்கள் பெறும் திறன்களாவன:

- ◆ விசையையும் அதன் விளைவுகளையும் பற்றிய கருத்துக்களைப் புரிந்து கொள்ளுதல்.
- ◆ உந்து விசையையும் அழுத்தத்தையும் வேறுபடுத்துதல்.
- ◆ அழுத்தத்தையும் அதன் பயன்பாடுகளையும் புரிந்து கொள்ளுதல்.
- ◆ விசைக்கும் அழுத்தத்திற்கும் இடையே உள்ள தொடர்பினைப் புரிந்து கொள்ளுதல்.
- ◆ வளிமண்டல மற்றும் திரவ அழுத்தத்தின் பண்புகளைப் புரிந்து கொள்ளுதல்.
- ◆ பாஸ்கல் விதியைக் கூறுதல் மற்றும் அதன் பயன்பாடுகளை அறிந்து கொள்ளுதல்.
- ◆ அன்றாட வாழ்வில் பாஸ்கல் விதியைப் பயன்படுத்துதல்.
- ◆ வளிமண்டல மற்றும் திரவ அழுத்தத்தை அளவிடப் பயன்படும் கருவிகளைப் பற்றி அறிந்து கொள்ளுதல்.
- ◆ பரப்பு இழுவிசை மற்றும் பாகுநிலை பற்றிய பண்புகளைப் புரிந்து கொள்ளுதல்.
- ◆ ஓய்வுநிலையிலும் இயக்க நிலையிலும் உராய்வின் விளைவைப் பகுத்தாய்தல்.
- ◆ உராய்வை அதிகரிக்கும் மற்றும் குறைக்கும் வழிகளை அறிந்து கொள்ளுதல்.
- ◆ விசை மற்றும் அழுத்தம் தொடர்பான கணக்குகளுக்கு தீர்வு காணுதல்.



6VL1KT

அறிமுகம்

நீங்கள் உங்களைச் சுற்றியுள்ள பொருள்களை அன்றாடம் உற்றுநோக்குங்கள். நீங்கள் பள்ளிக்கு வரும் வழியில் ஒரு சில பொருள்கள் இயக்கத்தில் இருப்பதையும், சில பொருள்கள் ஓய்வு நிலையில் இருப்பதையும் அறிவீர்கள். அந்த பொருள்களை தள்ளுவது அல்லது இழுப்பது எது? இயக்க நிலையில் உள்ள பொருள்களை ஓய்வு நிலைக்கு கொண்டு வருவது எது? இழுத்தல் அல்லது தள்ளுதலின் விளைவுகள் யாவை?

மேற்கண்ட அனைத்து வினாக்களுக்கும் ஒரே வார்த்தையிலான விடை என்னவெனில் அது "விசை" ஆகும்.

2.1 விசை

அன்றாட வாழ்வில் நிகழும் சில செயல்பாடுகளை உற்றுநோக்கவும். ஒரு பேனாவின் மூடியை திறத்தல், கதவினை திறத்தல், கால்பந்தை உதைத்தல், கேரம் விளையாட்டில் நாணயங்களை சுண்டுதல் முதலிய அனைத்து செயல்பாடுகளுக்கும் விசை தேவைப்படுகிறது.

விசை என்பது தள்ளுதல் அல்லது இழுத்தலின் மூலமாக பொருள்களை இயங்கவைத்தல் அல்லது இயக்கத்திலிருந்து ஓய்வு நிலைக்கு கொண்டு வருதல் ஆகும். இது சில நேரங்களில் பொருட்களின் அளவையும், வடிவத்தையும் மாற்றுவதாக இருக்கும்.



செயல்பாடு 1

மாணவர்களை இரு குழுக்களாக பிரிக்கவும். பள்ளியின் மைதானத்தில் இரு குழுக்களையும் ஒரே நேர்கோட்டில் எதிரெந்திராக நிற்க வைத்து கயிறு இழுக்கும் போட்டியை நடத்தவும். மாணவர்களின் இயக்கத்தை உற்றுநோக்கவும்.

வெற்றி பெற்றவர்கள் யார்?

கயிறை அதிக விசை கொண்டு இழுக்கும் குழுவே நிச்சயம் வெற்றி பெறும். வெற்றியாளர்கள் அதிக அளவிலான விசை செலுத்துகிறார்கள். இதனால் அதிக விசை செயல்படுத்தப்படும் திசையில் கயிறு நகர்கிறது.

2.1.1 விசையின் வரையறை

- ஓரு பொருளின் ஓய்வுநிலையை அல்லது
- சீரான வேகத்தில் இயங்கிக் கொண்டிருக்கும் இயக்க நிலையை அல்லது
- இயங்கும் பொருளின் திசையை அல்லது
- பொருளின் வடிவத்தை மாற்றுவது அல்லது மாற்ற முயல்வது விசை எனப்படும்.

இழுத்தல் மற்றும் தள்ளுதல் ஆகியவை விசையின் வடிவங்களாகும். எந்த திசையில் நாம் இழுத்தல் அல்லது தள்ளுதலை செலுத்துகிறோமோ அதுவே விசையின் திசையாக அமையும். எனவே எண்மதிப்பும் திசையும் இருப்தால் விசை ஒரு வெக்டர் அளவு எனப்படுகிறது. இது நியூட்டன் (N) என்ற அலகால் அளக்கப்படுகிறது.

2.1.2 விசையைச் சார்ந்துள்ள காரணிகள்

நீங்கள் இதுவரை விசையின் விளைவுகளைப் பற்றி படித்துள்ளீர்கள். இனி விசையின் விளைவை உண்மையில் சார்ந்துள்ள காரணிகளைப் பற்றி படிக்கப்போகிறீர்கள்.

நீங்கள் எந்தவொரு விளையாட்டை விளையாடினாலும் விசை அதிகமாக செயல்படுத்தப்படும்போது அதன் விளைவுகளும் அதிகமாகவே இருக்கும். ஒரு கிரிக்கெட் மட்டையாளர் பந்தை எதிர்

கொள்வதை உற்றுநோக்குங்கள். பந்தை எல்லைக்கோட்டுக்கு விரட்ட வேண்டும் எனில் அவர் பந்தின் மீது அதிக விசையை செயல்படுத்த வேண்டும்.

தற்போது தங்கள் முன் வைக்கப்படும் வினா என்னவென்றால் விசையின் தாக்கம் என்பது அது செயல்படுத்தப்படும் பரப்பைச் சார்ந்ததா?

செயல்பாடு 2

ஓரு மரப்பலகையில் நிறைய குத்தாசிகளை குறுக்கும் நெடுக்குமாக வரிசையாக அடுக்கி வைக்கவும். ஒரு பலுளையில் காற்றை நிரப்பவும் குத்தாசிகளின் மேல் பலுளை மென்மையாக வைக்கவும். பலுளையின் மீது ஒரு சிறிய புத்தகத்தை வைக்கவும். பலுளை வெடிக்குமா? குத்தாசி பலுளை வெடிக்கக் கூடியுமா?



காண்பது: வியக்கத்தக்க வகையில் குத்தாசிகளின் மீது வைக்கப்பட்ட பலுளை வெடிக்கவில்லை! இது எப்படி சாத்தியம்?

காரணம்: ஒரே ஒரு குத்தாசி காற்று நிரப்பட்ட பலுளை வெடிக்கக் கூடியும். ஆனால் பல குத்தாசிகள் வரிசைச் கிரமமாக அமையப் பெற்ற ஒரே தளத்தில் காற்று நிரப்பட்ட பலுளை வைக்கப்படும் போது அது வெடிப்பதில்லை.

ஒரே ஒரு குத்தாசியானது சிறிய பரப்பில் அதிக அழுத்தத்தை ஏற்படுத்தும். ஆனால் பல குத்தாசிகள் சேர்ந்து அதிக பரப்பில் குறைவான அழுத்தத்தை ஏற்படுத்துகின்றன. செயல்படுத்தப்படும் விசையும் அதிகமான புறப்பரப்பில் பகிர்ந்தளிக்கப்படுவதால் பலுளை வெடிப்பதில்லை.

இதன் மூலம் விசையின் விளைவானது விசையின் எண் மதிப்பையும் அது செயல்படும் பரப்பையும் சார்ந்தது என்பது தெளிவாகிறது.



2.1.3 உந்து விசை

எந்தவாரு பொருளின் புறப்பறப்பிற்கும் செங்குத்தாக செயல்படும் விசை உந்து விசை எனப்படும். இது நியூட்டன் என்ற அலகினால் அளவிடப்படுகிறது.

2.1.4 அழுத்தம்

விசை ஏற்படுத்தும் விளைவை அளப்பதற்கு அழுத்தம் என்ற இயற்பியல் அளவு பயன்படுத்தப்படுகிறது. ஒரு பொருளின் புறப்பறப்பின் ஒரு சதுர மீட்டருக்கு செங்குத்தாக செயல்படும் விசை அல்லது உந்து விசை அழுத்தம் என வரையறுக்கப்படுகிறது.

அழுத்தத்தின் அலகு பாஸ்கல் (Pa) அல்லது Nm^{-2} ஆகும்.

$$\text{அழுத்தம்} = \frac{\text{உந்து விசை (அ) விசை}}{\text{பரப்பு}}, P = \frac{F}{A}$$

அழுத்தத்தின் SI அலகு பாஸ்கல் ஆகும். (பிரெஞ்சு அறிவியல் அறிஞர் பிளைய்ஸ் பாஸ்கல் நினைவாக)

$$1 \text{ பாஸ்கல்} = 1 \text{ N m}^{-2}$$

விசையால் செலுத்தப்படும் அழுத்தமானது விசையின் எண் மதிப்பையும் அது செயல்படுத்தப்படும் தொழுப்பையும் சார்ந்து இருக்கும்.

தீர்க்கப்பட்ட கணக்கு 2.1

கீழே கொடுக்கப்பட்டுள்ள தகவல்களைக் கொண்டு யானையின் ஒரு கால் மூலம் செலுத்தப்படும் அழுத்தத்தை கணக்கிடுக.

யானையின் சராசரி எடை 4000 N

$$\text{யானையின் ஒரு பாதத்தின் பரப்பு} = 0.1 \text{ m}^2$$

தீர்வு

$$\text{யானையின் சராசரி எடை} = 4000 \text{ N}$$

ஒரு காலின் எடை = ஒரு காலால் செலுத்தப்படும் விசை

$$\begin{aligned} &= \frac{4000}{4} \\ &= 1000 \text{ N} \end{aligned}$$

$$\text{ஒரு கால்பாதத்தின் பரப்பு} = 0.1 \text{ m}^2$$

$$\text{அழுத்தம்} = \frac{\text{விசை}}{\text{பரப்பு}} = \frac{1000}{0.1}$$

$$= 10000 \frac{\text{N}}{\text{m}^2} = 10^4 \text{ N m}^{-2}$$

ஒரு சதுர மீட்டர் பரப்பில் யானையின் ஒரு காலால் செலுத்தப்படும் அழுத்தம் 10,000 நியூட்டன் ஆகும்.

அழுத்தத்தை அதிகரித்தல்

ஒரு பொருளின் மீதான அழுத்தத்தை அதிகரிக்க அதன் மீது செயல்படும் உந்து விசையை அதிகரிக்க வேண்டும்; அல்லது உந்து விசை செயல்படும் பரப்பைக் குறைக்க வேண்டும்.

எடுத்துக்காட்டு

கோடாரி, ஆணி, கத்தி, ஊசி, துப்பாக்கி குண்டுகள் முதலியன மிகவும் கூர்மையான முனையை கொண்டிருப்பதால் மிகச்சிறிய பரப்பில் அதிக அழுத்தத்தை செலுத்துகின்றன எனவே இவற்றின் மூலம் அதிக விளைவை நாம் பெறுகிறோம்.

மணலில் நடப்பது நமக்கு கடினமானது ஆனால் ஓட்டகங்களுக்கு மிக எளிதானது. ஏனெனில் ஓட்டகத்தின் அகன்ற பாதங்கள் மணலின் அதிகப்படியான பரப்புடன் தொடர்பு கொள்கிறது. இதனால் அழுத்தம் குறைந்து மணலில் ஓட்டகம் எளிதாக நடக்கிறது.

எடுத்துக்காட்டுகள்



படம் 2.1 அகலமான பட்டைகள்

கனரக சரக்கு வாகனங்களில் அழுத்தத்தைக் குறைக்கவும், சாலையுடனான தொடுப்பை அதிகரிக்கவும் அதிக எண்ணிக்கையிலான சக்கரங்கள் இணைக்கப்படுகின்றன.



முதுகில் சுமந்து செல்லும் பைகள் தோளின் மீது செலுத்தும் அழுத்தத்தை குறைக்கவும், தோளின் மீதான தொடு பறப்பை அதிகரிக்கவும் அகலமான பட்டைகள் அமைக்கப்படுகின்றன.

வாகனங்களின் டயர்கள் தட்டையாக இருந்தால் சாலைகளில் ஓட்டுவது கடினமாக இருக்கும்.

2.2 காற்றினால் செயல்படுத்தப்படும் அழுத்தம் – வளிமண்டல அழுத்தம்

நம்மைச்சுற்றியுள்ள பகுதிகள் முழுவதும் காற்றினால் நிரம்பியுள்ளது. உங்கள் அனைவருக்கும் தெரிந்ததுதான். புவியைச் சுற்றிலும் காற்றுநிரம்பியுள்ளது. இந்த உறைக்கு வளிமண்டலம் என்று பெயர். புவியின் புறப்பரப்பிற்கு மேலாக பல கிலோமீட்டர் வரை வளிமண்டலம் நீண்டுள்ளது. புவிப்பரப்பில் உள்ள அனைத்துப் பொருட்களும் இந்த வளிமண்டலம் காரணமாக உந்து விசை அல்லது விசையை உணரும்.

வளிமண்டலம் புவியின் ஓரலகு புறப்பரப்பின் மீது கீழ்நோக்கி செயல்படுத்தும் விசை அல்லது எடை வளிமண்டல அழுத்தம் எனப்படும். இது பாரோ மீட்டர் என்ற கருவியால் அளக்கப்படுகிறது. டாரிசெல்லி என்ற அறிவியல் அறிஞர் பாரோமீட்டரைக் கண்டறிந்தார்.

புவிப்பரப்பிலிருந்து உயரம் அதிகரிக்கும் போது வளிமண்டல அழுத்தம் குறைகிறது.

மேலும் தெரிந்து கொள்வோம்

உயரமான மலைப்பகுதிகளில் சமையல் செய்வது கடினம் ஏன்? உயரமான இடங்களில் வளிமண்டல அழுத்தக் குறைவு காரணமாக பொருளின் கொதிநிலை குறைவாக இருக்கும். இதனால் நீரானது 40°C இல் கொதிக்க ஆரம்பித்துவிடும். இந்த வெப்பநிலையில் உருவாகும் வெப்ப ஆற்றல் பொருளை சமைப்பதற்குப் போதுமானதாக இருக்காது. அதனால் உயரமான இடங்களில் சமையல் செய்வது கடினமாக இருக்கும்.

பாரோமீட்டரின் தம்பத்தில் உள்ள பாதரசத்தின் உயரம் கொண்டு வளிமண்டல அழுத்தம் அளவிடப்படுகிறது. திரவத்தும்பத்தில்

வளிமண்டல அழுத்தத்தின் விளைவை அறிந்து கொள்வதற்கான செயல்பாடு.

செயல்பாடு 3

ஓரு கூம்புக் குடும்ப எடுத்து கொள்ளவும். நன்கு வேக வைத்த முட்டையை ஒடுநீக்கி எடுத்துக் கொள்ள வும். இந்த முட்டையை கூம்புக் குடுவையின் வாயிலில் வைத்தால் உள்ளே செல்லாது. ஓரு காகிதத்தை எடுத்து பாதி ஏரிந்த நிலையில் கூம்புக் குடுவையினுள் போடவும். கூம்புக் குடுவையினுள் காகிதம் ஏரிந்து அடங்கியதும் முட்டையை மீண்டும் குடுவையின் வாய் அருகே கொண்டு வர வேண்டும். சில நிமிடங்கள் உற்றுநோக்கவும். என்ன நிகழ்கிறது?



காண்பது

கூம்புக்குடுவையின் வாயிலில் வைக்கப்பட்ட முட்டையானது வளிமண்டல அழுத்தத்தின் காரணமாக உள்ளே விழுகிறது.

காரணம்

கூம்புக் குடுவையினுள் ஏரியும் காகிதம் தான் முழுவதும் ஏரிவதற்கு தேவையான ஆக்ஸிஜனை எடுத்துக் கொள்கிறது. இதனால் குடுவையினுள் அழுத்த குறைவு ஏற்படுகிறது. இந்த அழுத்த குறைவை சமன் செய்ய வளிமண்டலத்திலிருந்து காற்று குடுவையினுள் நுழைய முயற்சிக்கிறது. இதனால் குடுவையின் வாயிலில் வைக்கப்பட்ட முட்டை உள்ளே விழுகிறது.

உள்ள பாதரசமானது கொடுக்கப்பட்ட காலத்தில் அந்த இடத்தின் வளிமண்டல அழுத்தத்தைக் (millimetre of mercury – mm) குறிக்கிறது. பாரோமாணி குழாயை வெவ்வேறு கோணங்களில் வளைத்தாலும் திரவத்தும்பத்தில் உள்ள பாதரச உயரம் மாறாது.



கடல் நீர் மட்டத்தில் உள்ள குழாயில் உள்ள பாதரசத்தின் உயரம் 76 செ.மீ அல்லது 760 மி.மீ. ஒரு வளிமண்டல அழுத்தம் (1 atm) என்பது திரவத்தம்பத்தில் உள்ள பாதரசத்தின் மீது காற்று செலுத்தும் அழுத்தம் என கருதப்படுகிறது.

ஒரு வளிமண்டல அழுத்தம் = 1 atm = பாரோமீட்டரில் உள்ள 76 செ.மீ உயரமுடைய பாதரசத்தால் செலுத்தப்படும் அழுத்தம் = $1.01 \times 10^5 \text{ Nm}^{-2}$

SI அலகு முறையில் 1 atm = 1,00,000 பாஸ்கல் (தோராயமாக) வளிமண்டல அழுத்தத்தின் SI அலகு நியூட்டன் (அ) பாஸ்கல்

2.3 திரவங்களில் விசை

2.3.1 திரவங்களின் மிதப்பு விசை

மிதக்கும் அல்லது பகுதியளவு நீரில் மூழ்கியிருக்கும் பொருளின் மீது நீரானது ஒரு மேல்நோக்கு விசையைச் செலுத்துகிறது. இந்த மேல்நோக்கிய விசை மிதப்பு விசை என்றழைக்கப்படுகிறது. இந்நிகழ்வு மிதத்தல் எனப்படுகிறது. இந்த விசை திரவங்களினால் மட்டுமே செலுத்தக்கூடியது அல்ல. வாயுக்களும் அழுத்தத்தைசெலுத்துகின்றன. திரவங்கள் மற்றும் வாயுக்கள் பாய்மங்கள் என்றழைக்கப்படுகின்றன.

ஒரு பொருள் மிதப்பதையோ அல்லது மூழ்குவதையோ இந்த மேல்நோக்கு விசையே தீர்மானிக்கிறது. பொருளின் எடை மேல்நோக்கு விசையை விட குறைவாக இருந்தால் பொருளானது மிதக்கும்; இல்லை எனில் மூழ்கிவிடும்.

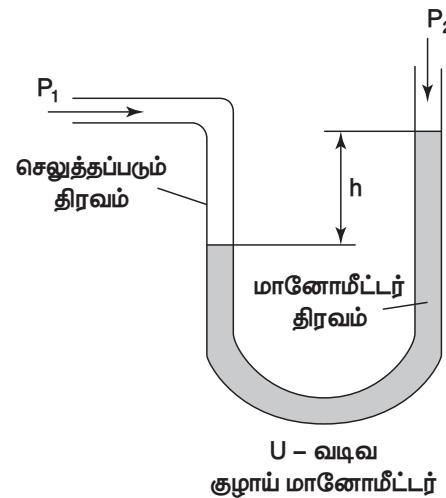
மிதக்கும் பொருளின் மிதப்பு விசை > பொருளின் எடை; மூழ்கும் பொருளின் எடை > மிதப்பு விசை.

2.3.2 திரவங்களினால் செலுத்தப்படும் அழுத்தம்

திரவங்களுக்கு குறிப்பிட்ட வடிவம் இல்லை. திரவம் எதில் வைக்கப்படுகிறதோ அதன் ஓரலகு பரப்பில் செயல்படுத்தப்படும் விசை திரவத்தின் நிலை அழுத்தம் என்றழைக்கப்படுகிறது. திரவமானது கொள்கலனின் அடிபாகத்தில் மட்டுமல்ல அதன் சுவர்களின் மீதும் அழுத்தத்தை செலுத்துகிறது.,

திரவங்களினால் செலுத்தப்படும் அழுத்தம் உற்றுநோக்கும் புள்ளியின் ஆழத்தை சார்ந்தது என கருதப்படுகிறது.

திரவ அழுத்தத்தில் உள்ள வேறுபாடுகளை அறிய உதவும் கருவி மானோமீட்டர் என்றழைக்கப்படுகிறது. குறிப்பிட்ட கொள்கலனில் உள்ள திரவங்களின் அழுத்தத்தை மானோமீட்டர் மூலம் அளவிடலாம்.



P – வடிவ
மூலம் மானோமீட்டர்

படம் 2.2 மானோமீட்டர்

கொள்கலனின் அடித்தளத்தில் திரவத்தினால் செலுத்தப்படும் அழுத்தமானது திரவத்தின் உயரத்தைச் சார்ந்தது.

செயல்பாடு 4

இருபுறமும் திறப்புகள் இருக்கும் ஒரு கண்ணாடிக்குழாயை எடுத்துக் கொள்ளவும். ஒரு புறம் பலுானை பொருத்தி மறுபுறம் நீரை உற்றவும். பலுானை உற்றுநோக்கவும். தற்போது மேலும் சிறிது நீரை உற்றவும். பலுானை உற்று நோக்கவும்.

காண்பது

முதலில் பலுான் விரிவடைகிறது. திரவத்தம்பத்தின் உயரம் அதிகரிக்கும் போது பலுான் மேலும் வரிவடைகிறது.

காரணம்

கொள்கலனின் அடிப்பாகத்தில் திரவத்தினால் செலுத்தப்படும் அழுத்தம் அதன் திரவத்தம்ப உயரத்தினால் சார்ந்தது.



வளிமண்டல அழுத்தமானது பாரோமீட்டரின் திரவத் தம்பத்தில் உள்ள பாதுரசத்தின் உயரத்தைக் கொண்டே அளவிடப்படுகிறது என்பதை முன்னரே படித்திருக்கிறீர்கள்.

ஆ. கொடுக்கப்பட்ட ஆழுத்தில் திரவங்கள் செலுத்தும் அழுத்தம் அனைத்து திசைகளிலும் ஓரே மாதிரியாக இருக்கும்.

செயல்பாடு 5

இரு பிளாஸ்டிக் பாட்டிலை எடுத்துக் கொள்ளவும். அதன் அடித்தளத்தில் இருந்து சம உயரத்தில் சம அளவடைய துளைகளை இடவும். நீரால் நிரப்பி பாட்டிலின் துளைகளின் வழியாக வெளியேறும் நீரை உற்று நோக்கவும்.

காண்பது

அ ன ன த் து துளைகளின் வழியாக வெளியேறும் நீரின் விசை சமமாகவும் பாட்டி லி லி ரு ந் து சம தொலைவிலும் விழுகிறது.



காரணம்

குறிப்பிட்ட ஆழுத்தில் திரவங்கள் அனைத்து திசைகளிலும் சமமான அழுத்தத்தை செயல்படுத்துகின்றன என்பதை இந்த செயல்பாட்டின் மூலம் புரிந்து கொள்ளலாம்.

வீட்டில் செய்க

1. உங்கள் குடும்ப மருத்துவரிடம் இரத்த அழுத்தம் எவ்வாறு கணக்கிடப்படுகிறது என்று கேட்டு அறியவும்.
2. பிளைஸ் பாஸ்கலின் வாழ்க்கை வரலாற்றைப் படிக்கவும்

இ. திரவ அழுத்தம் ஆழுத்தைச் சார்ந்து மாறுபடும்

செயல்பாடு 6

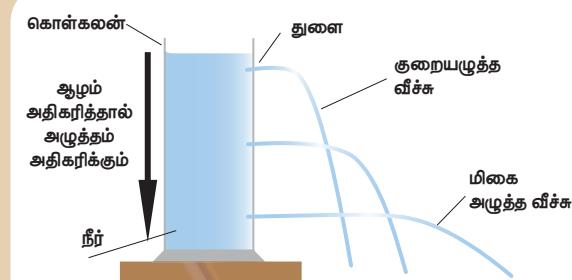
இரு பிளாஸ்டிக் பாட்டிலை எடுத்துக் கொள்ளவும். அதில் ஒரே திசையில் மூன்று வெவ்வேறு உயரங்களில் மூன்று துளைகள் இடவும். நீரைக் கொண்டு பாட்டிலை நிரப்பவும். துளைகளின் வழியாக வெளியேறும் நீரை உற்று நோக்கவும்.

காண்பது

மூன்று துளைகளின் வழியாக வெவ்வேறு விசைகளுடன் நீர் வெளியேறுகிறது. அடிப்பாகத்தின் அருகே உள்ள துளை வழியாக அதிக விசையுடன் நீர் வெளியேறுகிறது மேலும் பாட்டிலிருந்து நீர் நீண்ட தொலைவில் போய் விழுகிறது. பாட்டிலின் மேற்புறம் உள்ள துளை வழியாக குறைந்த விசையுடன் நீர் வெளியேறுகிறது. பாட்டிலில் இருந்தும் குறைந்த தொலைவில் போய் விழுகிறது.

காரணம்

இந்த செயல்பாட்டின் மூலம் ஆழம் அதிகரிக்க அதிகரிக்க திரவங்களால் செலுத்தப்படும் அழுத்தமும் அதிகரிக்கிறது என்பது உறுதியாகிறது.



சிந்திக்க

அணைக்கட்டுகளின் மேற்புறத்தைவிட அடிப்புறம் வலிமையானதாகவும், அகலமானதாகவும் அமைக்கப்பட்டிருப்பது ஏன்?

ஆழ் கடல் நீர் மூழ்கும் ஸ்கூபா வீரர்கள் சிறப்பு உடையை அணிந்திருக்க காரணம் என்ன?



செயல்பாடு 7

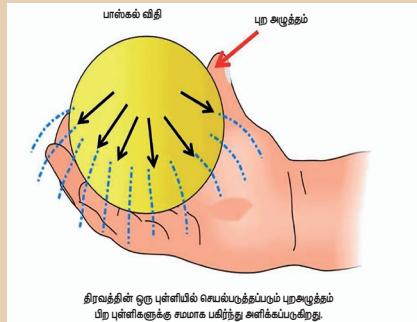
ஒரு இரப்பர் பந்தில் நீரை நிரப்பவும். பந்தின் புறபரப்பில் குத்துசி கொண்டு வெவ்வேறு இடங்களில் சிறு துளைகளை இடவும். பந்தை இப்பொழுது அழுத்தி என்ன நிகழ்கிறது என்று உற்று நோக்கவும்.

காண்பது

எல்லாத்துளைகளின் வழியாக ஒரே அளவு நீர் வளியேறுகிறது.

காரணம்

திரவத்தின் ஒரு புள்ளியில் செயல்படுத்தப்படும் அழுத்தம் பிற புள்ளிகளுக்கு சமமாக பகிர்ந்து அளிக்கப்படுகிறது. இக்கருத்து பிரெஞ்ச் அறிவியல் அறிஞர் பிளைய்ஸ் பாஸ்கல் என்பவரால் முதன் முதலாக எடுத்துரைக்கப்பட்டது.



2.3.3 பாஸ்கல் விதி

மூடிய மற்றும் ஓய்வுநிலையில் உள்ள திரவத்தின் எந்தவொரு புள்ளிக்கும் அளிக்கப்படும் அழுத்தமானது அத்திரவத்தின் அணைத்துப் புள்ளிகளுக்கும் சமமாக பகிர்ந்தளிக்கப்படும்.

செயல்பாடு 8

ஒரே மாதிரியான இரண்டு மருந்தேற்று குழலில் நீரை நிரப்பிக்கொள்ளவும். இரண்டையும் படத்தில் உள்ளவாறு இரப்பர் குழாய் மூலம் இணைக்கவும். ஒரு மருந்தேற்று குழலின் பிஸ்டனை அழுத்ததும்

போதும் என்ன நிகழ்கிறது என்பதை உற்று நோக்கவும்.

காண்பது

ஒரு பிஸ்டனை நாம் கீழ் நோக்கி அழுத்தும் போது நாம் கொடுக்கின்ற அழுத்தத்திற்கேற்ப மற்றொரு பிஸ்டன் மேல்நோக்கி நகர்கிறது.

காரணம்

ஓய்வு நிலையில் உள்ள திரவத்தின் மீது செலுத்தப்படும் அழுத்தமானது அத்திரவத்தின் பிற பகுதிகளுக்கு சமமாக பகிர்ந்தளிக்கப்படுவது உறுதியாகிறது.



2.3.4 பாஸ்கல் விதியின் பயன்பாடுகள்

பாஸ்கல் விதியின் அடிப்படையில் வேலை செய்யும் கருவிகளை சில எடுத்துக்காட்டுகளுடன் காண்போம்.

- வாகனங்களை பழுதுநீக்கும் பணிமனைகளில் வாகனங்களை உயர்ந்த பாஸ்கல் விதியின் அடிப்படையில் இயங்கும் நீரியல் உயர்த்திகள் பயன்படுத்தப்படுகின்றன.
- வாகனங்களில் உள்ள தடை (Break) அமைப்பு பாஸ்கல் விதியின் அடிப்படையில் செயல்படுகிறது.
- பஞ்ச அல்லது ஆடைகள் மிகக் குறைவான இடத்தை அடைத்துக் கொள்ளும் அழுத்தப்பட்ட பொதிகளாக மாற்றுவதற்கு பாஸ்கல் விதியை அடிப்படையாகக் கொண்டு இயங்கும் நீரியல் அழுத்தி பயன்படுத்தப்படுகின்றன.



2.4 பரப்பு இழுவிசை

சிந்திக்க



- மழுத்துளிகள் இயற்கையாகவே கோளாவடிவத்தை பெற்றிருப்பது ஏன்?
- மிகச்சிறு துளை வழியாக வெளியேறும் நீர் தொடர்ச்சியாக இல்லாமல் நீர்த்திவளைகளாக வெளியேறுவது ஏன்?
- மரங்களும் அதன் உச்சியில் உள்ள இலைகளும் பசுமையாக உள்ளது. புவி ஈரப்பு விசைக்கு எதிராக வேரிலிருந்து மரத்தின் உச்சிக்கு நீர் எவ்வாறு மேலே செல்கிறது?

மேற்கண்ட அனைத்தும் வினாக்களுக்கும் ஒரே விடை பரப்பு இழுவிசை என்பதாகும்.

பரப்பு இழுவிசை என்பது திரவங்களின் ஒரு பண்பு ஆகும். திரவ மூலக்கூறுகள் தங்களால் இயன்ற அளவு மீச்சிறு புறபரப்பை அடைய அதன் மீது செயல்படும் ஒரு விசையை உணர்கிறது. திரவத்தின் புறப்பரப்பில் ஓரலகு நீளத்திற்கு குத்தாக செயல்படும் விசை பரப்பு இழுவிசை எனப்படும். இதன் அலகு Nm-1.

2.4.1 பரப்பு இழுவிசையின் பயன்பாடுகள்

- தாவரங்களில் நீர் மேலேறுவதற்குக் காரணம் பரப்பு இழுவிசை ஆகும். தாவரங்களில் சைலம் திசுக்கள் நீரை கடத்த உதவுகிறது. தாவர வேர்கள் நீர் மூலக்கூறுகளை உறிஞ்சுகிறது. சைலம் என்ற மெல்லிய குழாயில் "நுண்புழை ஏற்றம்" (அடுத்து வரும் வகுப்புகளில் இது பற்றி படிப்பீர்கள்) என்ற செயல்பாட்டின் காரணமாக நீர் மேலேறுகிறது. இதற்கு நீரின் பரப்பு இழுவிசை காரணமாக அமைகிறது.
- ஒரு குறிப்பிட்ட பருமனிற்கு மிகச்சிறிய புறபரப்பை தரும் வடிவம் கோள வடிவம் ஆகும். இதன் காரணமாகத்தான் திரவத்துளிகள் கோள வடிவத்தை பெறுகின்றன.

செயல்பாடு 10

இரு கண்ணாடி கு வன எயில் நீரை நிரப்பிக் கொள்ள வும். அதன் மீது மல் லிய உறிஞ்சு தானை வைக்கவும்.



படத்தில் காட்டியுள்ளவாறு ஒரு ஜெம் கிளிப்பை உறிஞ்சு தானின் மீது மென்மையாக வைக்கவும். சிறிது நேரம் கழித்து ஜெம் கிளிப் மூழ்குகிறதா என்பதை உற்று நோக்கவும்.

காண்பது

சில நிமிடங்களுக்கு பிறகு உறிஞ்சு தாள் நீரில் மூழ்குகிறது. ஜெம் கிளிப் நீரைக் காட்டிலும் அதிக அடர்த்தியை பெற்றிருந்த போதிலும் அது நீரில் சிறிது மூழ்கிய நிலையில் மிதக்கத் துவங்குகிறது.

காரணம்

நீரின் மேற்பரப்பில் உள்ள மூலக்கூறுகளானது இழுத்து கட்டப்பட்ட ஒரு சவ்வைப் போன்று தனது பரப்பை குறைத்துக் கொள்ள முயல்கிறது. நீரின் மேற்பரப்பில் உள்ள மூலக்கூறுகள் இந்த பரப்பு இழுவிசையின் காரணமாக மீட்சித்தன்மை உடைய சவ்வு போன்று செயல்படுவதால் ஜெம் கிளிப் மூழ்காமல் மிதக்கிறது.

- நீரின் பரப்பு இழுவிசை காரணமாக நீர்ச்சிலந்தியானது நீரின் பரப்பில் எளிதாக நடக்கிறது.
- கடல் கொந்தளிப்பின் போது மாலுமிகள் கப்பலைச் சுற்றிலும் சோப்புத் துகள்கள் அல்லது எண்ணெயைக் கொட்டுவார்கள். இதன் காரணமாக கடல்நீரின் பரப்பு இழுவிசை குறைந்து கப்பலின் மீதான



தாக்கமும், நீரினால் ஏற்படும் பாதிப்புகளும் குறைகின்றன.



படம் 2.3 நீர்ச்சிலந்தி

2.5 பாகியல் விசை அல்லது பாகுநிலை

செயல்பாடு 11

தேங்காய் எண்ணெய், தேன், நீர் மற்றும் நெய் போன்ற வெவ்வேறு வகையான திரவங்களை எடுத்துக் கொள்ளவும். தனித்தனி கண்ணாடித் தட்டுகளில் ஒரு துளி இந்த எண்ணெய்களை விடவும். கண்ணாடித்தட்டுகளை ஒரு புறம் உயர்த்தி இத்திரவங்களை வழவழப்பான கண்ணாடி பரப்பில் ஓடுமாறு செய்யவும். ஓடும் அத்திரவங்களின் வேகத்தை உற்றுநோக்கவும்.

காண்பது: ஒவ்வொரு திரவமும் வெவ்வேறு வேகத்தில் இயங்குகின்றன. நீரானது மற்ற திரவங்களைக் காட்டிலும் வேகமாக இயங்குகிறது. தேங்காய் எண்ணெய் மிதமான வேகத்திலும் நெய் மிக மெதுவாகவும் இயங்குகிறது.

காரணம்: திரவங்கள் இயங்கும் போது அவற்றினுள் உள்ள திரவ அடுக்குகளுக்கு இடையே அவற்றிற்கு இணையாக ஒரு உராய்வு விசை உருவாகிறது. இந்த உராய்வு விசை திரவங்கள் இயங்கும் போது அவ்வியக்கத்தை எதிர்க்கும் வகையில் அமைந்திருக்கும்.

வரையறை

ஒரு திரவம் பாயும் பொழுது, திரவங்களின் அடுத்தடுத்த அடுக்குகளுக்கு இடையே உராய்வு விசை உண்டாகிறது. சார்பியக்கத்தை

எதிர்க்கும் இத்தகைய விசையே பாகியல் விசை எனப்படும். இந்த பண்பு பாகுநிலை என வரையறூக்கப்படுகிறது.

பாகியல் விசை CGS அலகு முறையில் பாய்ல் என்ற அலகாலும், SI அலகுமுறையில் Kg m⁻¹s⁻¹ அல்லது N s m⁻² என்ற அலகாலும் அளக்கப்படுகிறது.

2.6 உராய்வு

சிந்திக்க



ராம் ஒரு நல்ல மாணவன். ஆனால் சில நேரங்களில் தன் சுற்றுப்புறத் தூய்மையைப் பற்றி அவன் கவலைபடுப்பதில்லை. ஒரு நாள் அவனது அம்மா அவனுக்கு ஒரு வாழைப்பழம் தந்தார்கள். அவன் அந்த பழத்தை உண்டபின் அதன் தோலை நடைபாதையில் வீசி ஏறிந்தான். ராமின் சகோதரன் அவ்வழியே வரும்போது தெரியாமல் வாழைப்பழத் தோலில் காலை வைத்து கீழே விழுந்தான். ராமன் உடனே சென்று அவனது சகோதரனுக்கு உதவினான். இந்நிகழ்விற்குக் காரணம் ராமின் கவனமின்மையே. அவன் தனது தவறை உணர்ந்து அந்த தோலை எடுத்து குப்பைத் தொட்டியில் போட்டான்.

வாழைப்பழத் தோலில் கால் வைத்தவுடன் தன் சகோதரன் ஏன் வழுக்கி விழுந்தான் என அவன் தன்னைத் தானே கேட்டுக் கொண்டான். இக்கேள்விக்கு விடை காண அவனுக்கு உதவுவீர்களா?

காரணம்: ராமின் சகோதரனின் காலுக்கும் வாழைப்பழத் தோலுக்கும் இடையே உராய்வு குறைந்ததால் அவன் கீழே விழுந்தான்.

தொடு விசை, தொடா விசை என விசையின் இருவகைகளைப் பற்றி முன்னமே படித்திருப்பீர்கள். இனி அத்தொடுவிசையின் ஒன்றான உராய்வைப் பற்றி படிக்கப் போகிறீர்கள்.

உள்ளங்கைக்கும் குவளைக்கும் இடையே உராய்வு இருப்பதனால் தான் அதை எளிதாக



பிடிக்க முடிகிறது. ஆனால் உள்ளங்கையில் எண்ணென்ற தடவிய பின் தொடுவிசை குறைகிறது. அதனால் உராய்வும் குறைகிறது. எனவே குவளையைப் பிடிப்பது கடினமாகிறது.

2.6.1 உராய்வின் தோற்றும்

இரண்டு அல்லது அதற்கு மேற்பட்ட ஒன்றையொன்று தொடும் பொருள்கள் ஒன்றைச் சார்ந்து மற்றொன்று இயங்கும் போது அவற்றிற்கு இடையே உராய்வு அல்லது உராய்வு விசை உருவாகிறது. இந்த உராய்வு விசையானது பொருளின் இயக்கத்திற்கு எதிர்த்திசையில் செயல்படும். ஒப்புமை இயக்கத்தில் இருக்கும் பொருட்களின் ஒழுங்கற்ற வடிவியல் பரப்பின் காரணமாக இந்த உராய்வு விசை உருவாகிறது.

2.6.2 உராய்வின் விளைவுகள்

உராய்வு பின்வரும் விளைவுகளை ஏற்படுத்துகிறது.

- அ. உராய்வு இயக்கத்தை எதிர்க்கிறது.
- ஆ. உராய்வு தேய்மானத்திற்குக் காரணமாக இருக்கிறது.
- இ. உராய்வு வெப்பத்தை உருவாக்குகிறது.

2.6.3 உராய்வின் வகைகள்

உராய்வானது அடிப்படையில் இரண்டாக வகைப்படுத்தப்படுகிறது. அவை, நிலை உராய்வு மற்றும் இயக்க உராய்வு ஆகும்.

நிலை உராய்வு : ஓய்வு நிலையில் இருக்கும் பொருட்களால் உணரப்படும் உராய்வு நிலை உராய்வு எனப்படும். எகா. புவியில் ஓய்வுநிலையில் உள்ள பொருள்கள் நிலையான இடத்தைப் பெற்றுள்ளன, கயிற்றில் உள்ள முடிச்சு.

இயக்க உராய்வு: பொருள்கள் இயக்கத்தில் இருக்கும்போது ஏற்படும் உராய்வு இயக்க உராய்வு எனப்படும்.

இயக்க உராய்வானது நழுவு உராய்வு மற்றும் உருளும் உராய்வு என மேலும் இரு பிரிவுகளாக வகைப்படுத்தப்படுகிறது.

நழுவு உராய்வு: ஒரு பொருள் மற்றொரு பொருளின் மேற்பரப்பில் நழுவும் போது இரண்டு பொருட்களின் பரப்புகளுக்கு

இடையே உருவாகும் உராய்வு நழுவு உராய்வு எனப்படும்.

உருளும் உராய்வு: ஒரு பொருள் மற்றொரு பொருளின் மேற்பரப்பில் உருளும் போது அந்த இரண்டு பொருட்களின் மேற்பரப்புகளுக்கு இடையே உருவாகும் உராய்வு உருளும் உராய்வு எனப்படும்.

உருளும் உராய்வு நழுவு உராய்வை விட குறைவாகவே இருக்கும். இதன் காரணமாகவே வாகனங்கள், தள்ளுவண்டிகள் மற்றும் பெட்டிகளில் சக்கரங்கள் பொருத்தப்பட்டுள்ளன.

செயல்பாடு 12

ஒரு புத்தகத்தை சொரசொரப்பான தளத்தில் தள்ளுவது கடினமானது இல்லையா? இப்போது புத்தகத்தின் அடியில் ஒரு பெஞ்சிலை வைக்கவும். மீண்டும் புத்தகத்தைத் தள்ளவும், புத்தகம் எளிதாக இயங்குகிறது. ஏன்?

காரணம்: நாம் புத்தகத்தை தள்ளும்போது செயல்படுத்தப்படும் விசையின் திசையிலேயே பெஞ்சிலானது உருளுகிறது. பெஞ்சிலானது புத்தகமும், சொரசொரப்பான தளமும் தொடுவதைத் தடுக்கிறது. உருளும் பெஞ்சில் மிகச்சிறிய அளவிலான உராய்வைப் பெறுகிறது. இதனால் புத்தகம் எளிதாக இயங்குகிறது.

பெரியமரத்துண்டுகள் ஒரு இடத்திலிருந்து மற்றொரு இடத்திற்கு இந்த முறையிலேயே நகர்த்தப்படுகின்றன.

2.6.4 உராய்வைப் பாதிக்கும் காரணிகள்

- அ. பரப்பின் தன்மை

செயல்பாடு 13

மேஜையின் மீது ஒன்றன் மீது ஒன்றாக புத்தகங்களை அடுக்கவும். இதன் மீது அகலமான ஒரு அளவு கோலை சாய்வாக வைக்கவும். அளவுகோல் மேஜையைத்



தொடும் இடத்தில் செவ்வக வடிவிலான காகிதத்தை மேஜையின் மீது பரப்பவும். கோலிக் குண்டுகளை அளவுகோலின் மீது நழுவச் செய்யவும். கோலிக் குண்டு அளவுகோலில் இருந்து நழுவி காகிதத்தில் உருண்டு ஓடும். கோலிக் குண்டு ஓய்வுநிலையை அடைந்த பிறகு ஒரு மீட்டர் அளவுகோல் மூலம் தொலைவை அளக்கவும். காகிதத்திற்கு பதிலாக கண்ணாடி, மரப்பலகை, பருத்தித் துணி செய்தித்தாள், எழுதப் பயன்படுத்தும் அட்டை என வெவ்வேறு பொருள்களைப் பயன்படுத்தி சோதனையை மீண்டும் செய்து கோலிக் குண்டின் தொலைவை அட்டவணைப்படுத்தவும்.

வ. எண்	மேஜையின் மீது விரிக்கப்பட்டுள்ள உருளும் பரப்பு	நழுவிய பின் கோலிக்குண்டு கடந்த தொலைவு (செண்டி மீட்டரில்)
1	காகிதம்	
2	கண்ணாடி	
3	பருத்தி துணி	
4	மரப்பலகை	

காண்பது

கோலிக் குண்டு கண்ணாடிப் பரப்பில் கடந்த தொலைவை விட பருத்தித் துணியில் கடந்த தொலைவு குறைவு.

காரணம்

சொர சொரப்பான பரப்பை உடைய பருத்தித் துணி அதிகப்படியான உராய்வைத் தருவதால் கோலிக் குண்டு நீண்ட தொலைவைக் கடப்பது இல்லை. அதே சமயம் வழவழப்பான கண்ணாடி மிகக்குறைவான உராய்வைத் தருவதால் கோலிக் குண்டு அதிகத் தொலைவை கடக்கிறது.

மேற்கண்ட சோதனையிலிருந்து பரப்பின் சொர சொரப்புத் தன்மை அதிகரித்தால் உராய்வு அதிகரிக்கும் என்பது தெளிவாகிறது.

ஆ. பொருளின் எடை

மிதி வண்டியின் பின்னால் பனு ஏற்றப்படாத போது மிதிவண்டியை ஓட்டுவது எனிது. ஆனால் பனு ஏற்றப்பட்டவுடன் எடை அதிகரிக்கிறது. இதனால் மிதிவண்டி சக்கரத்திற்கும் சாலைக்கும் இடையேயான உராய்வு அதிகரிக்கிறது.

இ. தொடு பரப்பு

ஒரு குறிப்பிட்ட எடைக்கு உராய்வானது தொடும் இரு பரப்புகளுடன் நேரடியாக தொடர்பு படுத்தப்படுகிறது. தொடு பரப்பு அதிகமாக இருந்தால் உராய்வும் அதிகமாக இருக்கும்.

சாலை உருளையின்(Roadroller) உருளை அதிக தொடுப்பரப்பைப் பெற்றுள்ளதால், அதிக உராய்வைக் கொண்டுள்ளது, மிதி வண்டியின் மெல்லிய சக்கரத்தின் தொடு பரப்பு சிறியதாக இருப்பதால் குறைவான உராய்வைப் பெறுகிறது.

2.6.5 உராய்வின் நன்மைகள்

உராய்வானது நமது அன்றாட செயல்பாடுகளில் மிக முக்கியமான பங்கை வகிக்கிறது. அன்றாட வாழ்வின் பெரும்பாலான நிகழ்வுகளில் உராய்வு விரும்பத்துக்குந்ததாக உள்ளது.



- உராய்வின் காரணமாக எந்தவொரு பொருளையும் நம்மால் பிடிக்க முடிகிறது.
- உராய்வின் காரணமாகவே நம்மால் சாலைகளில் நடக்க முடிகிறது. செருப்பும், தரையும் நாம் நழுவி கீழே விழாமல் நடக்க உதவுகின்றன.
- உராய்வின் காரணமாகவே பேனாவைக் கொண்டு காகிதத்தில் எழுத முடிகிறது.
- சக்கரத்திற்கும் சாலைக்கும் இடையேயான உராய்வு விசை பாதுகாப்பான பயணத்திற்குக் காரணமான உள்ளது. இயங்கும் வாகனத்தை நிறுத்த தடையைச் செலுத்தும் போது உராய்வின் காரணமாகவே வாகனம் ஓய்வு நிலைக்கு வருகிறது.
- தீக்குச்சியைக் கொஞ்சத்துவது, துணியைத் தைப்பது, முடிச்சுக்களைப் போடுவது,



சுவற்றில் ஆணியை அடிப்பது என எல்லாவற்றிற்கும் உராய்வே காரணமாக உள்ளது.

உராய்வின் உதவியால் அன்றாட வாழ்வில் பெரும்பாலான வேலைகள் எளிதானாலும் சில தீய விளைவுகளும் உண்டு. எனவே உராய்வை தேவையான தீமை என்றழைக்கின்றனர்.

2.6.6 உராய்வின் தீமைகள்

- கருவிகளில் உள்ள பற்சட்ட அமைப்பு, திருகுகள் போன்றவை ஒன்று மற்றொன்றின் மீது தேய்க்கப்படுவதால் அவை தேய்மானம் அடைகின்றன.
- உராய்வைக் குறைப்பதற்கு அதிகப்படியாக வேலை செய்ய வேண்டியுள்ளதால் ஆற்றல் இழப்பு அதிகமாகிறது.
- உராய்வு வெப்பத்தை உருவாக்குவதால் கருவிகள் உடைந்து பழுது ஏற்படுகிறது.

2.6.7 உராய்வை அதிகரித்தல் மற்றும் குறைத்தல்

அ. தொடுபூர்ப்பு

தொடுபூர்ப்பை அதிகரிப்பதன் மூலம் உராய்வை அதிகரிக்கலாம். காலனிகளின் அடிப்பாகத்தில் உள்ள அடிமான பிடிப்புகளைப்(Treed) பார்த்திருக்கீர்களா? இவை தரையுடனான பிடிமானத்திற்கும் பாதுகாப்பாக நடப்பதற்கும் உதவுகின்றன. அடிமான பிடிப்புகள் உடைய டயர்களும் உராய்வை அதிகரித்து பாதுகாப்பான பயணத்திற்கு உதவுகின்றன.

மிதிவண்டியின் சக்கரத்தின் உள்விளிம்பிற்கு அருகே தடைக்கட்டைகளை அமைத்தால் தடை செயல்படுத்தப்படும் போது உராய்வு அதிகரித்து மிதிவண்டி உடனே ஓய்வு நிலையை அடையும்.

எ.கா

சுமோ வீரர்களும், கபடி வீரர்களும் சிறந்த பிடிமானத்திற்கு தங்களது கைகளை மணலில் தேய்த்துக் கொள்கிறார்கள். கால்பந்து வீரர்களின் காலனிகளில் பல துருத்திக் கொண்டிருக்கும் அமைப்புகள்

மைதானத்துடன் வலிமையான பிடிமானத்தை தரும்.

ஆ. உயவுப்பொருள்களை பயன்படுத்துவல்

உராய்வைக் குறைக்க பயன்படுத்தப்படும் பொருள் உயவுப் பொருள் எனப்படும். எ.கா கிரீஸ், தேங்காய் எண்ணெய், கிராஃபைட், விளக்கெண்ணெய் முதலியவை.

இரண்டு பொருட்களின் ஒன்றையொன்று தொடும் ஒழுங்கற்ற பரப்புகளின் இடையில் உயவுப் பொருள்கள் சென்று நிரம்புவதால் அவைகளுக்கு இடையே ஒரு வழவழைப்பான உறை உருவாகிறது. இது இரு பரப்புகளுக்கான நேரடித் தொடர்பைத் தடுத்து உராய்வை குறைக்கிறது.

இ. பந்து தாங்கிகளை பயன்படுத்துதல்

உருளும் உராய்வு நழுவு உராய்வை விட குறைவாக இருப்பதினால் பந்து தாங்கிகளைக் கொண்டு நழுவு உராய்வை உருளும் உராய்வாக மாற்றலாம். மிதிவண்டிகளின் சக்கர அச்சில் காரீயத்தினாலான பந்து தாங்கிகளை நாம் காணலாம்.

நினைவில் கொள்க

விசை

- தள்ளுதல், இழுத்தல் போன்ற செயல்பாடுகளினால் ஒரு பொருளின் (i) ஓய்வு நிலை அல்லது சீரான இயக்க நிலை (ii) பொருளின் வடிவம் ஆகியவற்றை மாற்றுவது அல்லது மாற்ற முயல்வது விசை எனப்படும். இதன் SI அலகு நியூட்டன் ஆகும்.
- ஒரு பொருள் மற்றொரு பொருளுடன் தொடர்பு கொள்ளும் போது மட்டுமே விசை செயல்படுகிறது.
- விசையால் ஒரு பொருளை இயங்கவைக்கவும், இயக்கத்தை நிறுத்தவும், இயக்கத்தின் திசையை மாற்றவும் அதன் அளவு மற்றும் வடிவத்தை மாற்றவும் முடியும்.



அழுத்தம்

- விசையின் விளைவை அளவிட உதவும் இயற்பியல் அளவு அழுத்தம் எனப்படும்.
- பொருளின் புறப்பறப்பின் ஒரு சதுர மீட்டருக்கு செங்குத்தாக செயல்படும் உந்து விசை அல்லது விசை அழுத்தம் என வரையறுக்கப்படுகிறது. இதன் அலகு பாஸ்கல் (Pa) அல்லது Nm^{-2} ஆகும்.
- பாய்மங்களும் (திரவங்கள், வாயுக்கள் மற்றும் காற்று) அழுத்தத்தை செலுத்துகின்றன.
- புவியில் உள்ள அனைத்துப் பொருட்களும் வளிமண்டலம் காரணமாக ஒரு உந்து விசையை அல்லது விசையை உணர்கின்றன.
- வளிமண்டல அழுத்தத்தை அளவிட உதவும் கருவி பாரோமீட்டர் ஆகும்.
- 1 வளி அழுத்தம் = 1 atm = பாரோமீட்டரில் உள்ள 76 செ.மீ பாதரசம் கொடுக்கும் அழுத்தம் = $1.01 \times 10^5 Nm^{-2}$

உராய்வு

- ஒரு பொருளின் இயக்கத்தைத் எதிர்க்கும் விசைக்கு உராய்வு என்று பெயர்.
- இது பொருளின் இயக்கத்தை குறைக்கவும் அல்லது தடுக்கவும் செய்கிறது. உராய்வு எப்போதும் பொருளின் இயக்கத்தை எதிர்க்கும் மற்றும் வெப்பத்தை உருவாக்கும்.
- ஒழுங்கற்ற பரப்புடைய பொருள்கள் ஒன்றுடன் ஒன்று தொடர்பு கொள்வதே உராய்விற்கான காரணமாகும்.
- உராய்வானது தொடும் பொருட்களின் பரப்புகளையும் அவற்றின் எடையையும் சார்ந்தது.

- உராய்வு இரண்டாக வகைப்படுத்தப் படுகிறது. நிலை உராய்வு மற்றும் இயக்க உராய்வு. இயக்க உராய்வானது நழுவு உராய்வு மற்றும் உருளும் உராய்வு என மேலும் வகைப்படுத்தப்படுகிறது

பரப்பு இழுவிசை

- பரப்பு இழுவிசை என்பது திரவங்களின் பண்பாகும்.
- நீர் மூலக்கூறுகள் சிறும் புறப்பை அடைவதற்காக தங்களின் பரப்பை சுருக்கிக் கொள்வதற்காக ஒரு விசையை உணர்கின்றன.
- திரவப்பரப்பின் ஓரலகு நீளத்தில் செயல்படும் மொத்த விசை பரப்பு இழுவிசை என்றழைக்கப்படுகிறது. இதன் அலகு Nm^{-1} ஆகும்.

பாகியல் விசை

- திரவங்கள் இயக்கத்தில் இருக்கும் போது அவற்றினுள் உள்ள திரவ அடுக்குகளுக்கு இடையே ஒரு உராய்வுவிசை உருவாகிறது. இந்த உராய்வு விசை திரவ அடுக்குகளின் ஒப்புமை இயக்கத்தை எதிர்க்கும் வகையில் அமைகிறது. இவ்விசை பாகியல் விசை என்றும் இந்நிகழ்வு பாகிநிலை என்று அழைக்கப்படுகிறது.
- பாகுநிலை CGS அலகு முறையில் பாய்ஸ் என்ற அலகாலும், SI அலகு முறையில் $Kg m^{-1} s^{-1}$ (அ) $N s m^{-2}$ என்ற அலகாலும் அளவிடப்படுகிறது.



சொல்லடைவு

விசை	பொருளின் நிலையை மாற்ற அல்லது மாற்றமுயலும் பண்டு.
உந்துவிசை	கொடுக்கப்பட்ட பரப்பின் மீது செயல்படும் செங்குத்து விசை.
அழுத்தம்	ஓரலகு பரப்பின் மீது செயல்படும் விசை.
மிதப்பு விசை	மிதக்கும் பொருளின் மீது திரவம் செயல்படுத்தும் மேல்நோக்கு விசை.
பரப்பு இழுவிசை	திரவங்களின் புறப்பரப்பின் ஓரலகு நீளத்திற்கு குத்தாக செயல்படும் விசை.
உராய்வு	சார்பியக்கத்தில் உள்ள பரப்புகளின் ஒழுங்கற்ற தன்மையால் உருவாக்கப்படும் விசை.



மதிப்பீடு

I சுரியான விடையைத் தேர்ந்தெடுத்து எழுதுக.

- ஓரு பொருள் இயங்கும் திசைக்கு எதிரான திசையில் விசையைச் செலுத்தினால் அப்பொருளின் இயக்கமானது
 - நின்று விடும்
 - அதிக வேகத்தில் இயங்கும்
 - குறைந்த வேகத்தில் இயங்கும்
 - வேறு திசையில் இயங்கும்
- திரவத்தினால் பெறப்படும் அழுத்தம் இவற்றால் அதிகரிக்கிறது
 - திரவத்தின் அடர்த்தி
 - திரவத்தும்ப உயரம்
 - அ மற்றும் ஆ
 - மேற்கண்ட எதுவுமில்லை
- அழுத்தத்தின் அலகு

அ. பாஸ்கல்	ஆ. Nm^{-2}
இ. பாய்ஸ்	ஈ. அ மற்றும் ஆ
- கடல் நீர் மட்டத்தில் வளிமண்டல அழுத்தத்தின் மதிப்பு

அ. 76 செ.மீ பாதரசத் தம்பம்
ஆ. 760 செ.மீ பாதரசத் தம்பம்
இ. 176 செ.மீ பாதரசத் தம்பம்
ஈ. மேற்கண்ட அனைத்தும்

5. பாஸ்கல் விதி இதில் பயன்படுகிறது.

- நீரியல் உயர்த்தி
- ஆதடை செலுத்தி (பிரேக்)
- இ. அழுத்தப்பட்ட பொதி
- ஈ. மேற்கண்ட அனைத்தும்
- கீழ்கண்ட திரவங்களில் எது அதிக பாகுநிலை உடையது?

அ. கிரீஸ்	ஆ. நீர்
இ. தேங்காய் எண்ணெண்டி	ஈ. நெய்
- பாகுநிலையின் அலகு

அ. Nm^2	ஆ. பாய்ஸ்
இ. kgms^{-1}	ஈ. அலகு இல்லை

II. கோடிட்ட இடங்களை நிரப்புக.

- ஆழம் அதிகரிக்கும் போது திரவ அழுத்தம் _____
- _____ விதியை அடிப்படையாகக் கொண்டு நீரியல் உயர்த்தி செயல்படுகிறது.
- தாவரங்களில் நீர் மேலேறுவதற்குக் காரணம் _____ என்ற திரவப் பண்பே ஆகும்.
- _____ என்பவரால் எளிய பாரோமீட்டர் முதன்முதலில் உருவாக்கப்பட்டது.



III. சுரியா? தவறா?

- கொடுக்கப்பட்ட பரப்பில் செயல்படும் விசை அழுத்தம் எண்படும்.
- இயங்கும் பொருள் உராய்வினால் மட்டுமே ஓய்வு நிலைக்கு வரும்.
- மிதப்பு விசையை விட அதிக எடைகொண்ட பொருள் மூழ்கும்.
- ஒரு வளி அழுத்தம் என்பது ஒரு சதுர மீட்டரில் செயல்படும் 100000 நியூட்டன் விசைக்குச் சமம்.
- உருளும் உராய்வு நழுவு உராய்வைவிட சற்று அதிகமாக இருக்கும்.
- ஆற்றல் இழப்பிற்கு உராய்வு மட்டுமே காரணம்.
- ஆழம் குறைந்தால் திரவ அழுத்தம் குறையும்.
- பாரோமீட்டரைக் கொண்டு ஒரு கட்டிடத்தின் உயரத்தை அளவிடலாம்.
- நீர்த்துளி கோள் வடிவம் பெறுவதற்குக் காரணம் பரப்பு இழுவிசை.
- பாகுநிலை திரவத்தின் அழுத்தத்தைச் சார்ந்தது.

IV. ஏறு வரிசையில் எழுதுக.

- உருளும் உராய்வு, நிலை உராய்வு, நழுவு உராய்வு.
- கோலிக் குண்டு கீழ்க்கண்ட பொருட்களில் உருளுகிறது. அந்த பொருட்களில் கோலிக் குண்டு கடக்கும் தொலைவைக் கொண்டு ஏறுவரிசையில் பொருள்களை எழுதுக.
பருத்தித் துணி, கண்ணாடித்தட்டு, காகிதம், எழுது அட்டை (Writing pad), தகரம்

V. பொருத்துக.

பொருத்துக: I	
தொகுதி I	தொகுதி II
a) நிலை உராய்வு	பாகுநிலை
b) இயக்க உராய்வு	குறைந்த உராய்வு
c) உருளும் உராய்வு	இயக்கத்தில் உள்ள பொருள்கள்
d) திரவ அடுக்குகளுக்கு இடையேயான உராய்வு	நழுவும் பொருள்கள்
e) நழுவு உராய்வு	ஓய்வுநிலையில் உள்ள பொருள்கள்

பொருத்துக: II	
தொகுதி I	தொகுதி II
a) பாரோ மீட்டர்	உராய்வைக் குறைக்கும்
b) உராய்வை அதிகரித்தல்	வளிமண்டல அழுத்தம்
c) உராய்வைக் குறைத்தல்	உராய்விற்கான காரணம்
d) உயவுப் பொருள்கள்	தொடு பரப்பு அதிகரித்தல்
e) ஒழுங்கற்ற பரப்பு	தொடு பரப்பு குறைதல்

VI. ஓப்பிட்டு விடை தருக.

- நாலில் போடப்பட்டுள்ள முடிச்சு :
நிலை உராய்வு
பந்து தாங்கிகள் : _____ உராய்வு.
- கீழ்நோக்கிய விசை : எடை திரவங்களால் தரப்படும் மேல்நோக்கிய விசை : _____

VII. கணக்குகள்.

- ஒரு கல்லின் எடை 500N எனில். 25 செ.மீ² பரப்புடைய தளத்தில் கல்லினால் ஏற்படும் அழுத்தத்தை கணக்கிடுக.



2. ஒரு நீரியல் உயர்த்தியில் உள்ளீடு பிஸ்டனின் புறப்பட்டு 10 செ.மீ² பிஸ்டனின் புறப்பட்டு 3000 செ.மீ². உள்ளீடு பிஸ்டனுக்கு 100 N விசை தரப்படுவதால் வெளியீடு பிஸ்டன் உயர்கிறது. வெளியீடு பிஸ்டனை உயர்த்த தேவைப்படும் விசையினாக் கணக்கிடுக

VIII. கூற்று மற்றும் காரணம்.

1. சரியான தேர்வை சுட்டிக்காட்டுக் கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. காரணம் கூற்றுக்கான சரியான விளக்கத்தைத் தருகிறது.
ஆ. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. ஆனால் காரணம் கூற்றுக்கான சரியான விளக்கம் அல்ல.
இ. கூற்று சரி. ஆனால் காரணம் தவறு.
ஈ. கூற்று தவறு. ஆனால் காரணம் சரியாக உள்ளது.

1. கூற்று: கூற்றையான கத்தி காய்கறிகளை வெட்டப் பயன்படுகிறது.
காரணம்: கூற்றையான முனைகள் அதிக அழுத்தத்தைத் தருகிறது.
2. கூற்று: அகலமான பட்டைகள் தோள் பைகளில் அமைக்கப்படுகின்றன.
காரணம்: அகலமான பட்டைகள் நீண்ட நாள் உழைக்கும்.
3. கூற்று: நீர்ச்சிலங்கி தண்ணீரின் மேற்பரப்பில் எளிதாக ஓடுகிறது.
காரணம்: நீர்ச்சிலங்கி குறைவான மிதப்பு விசையை உணர்கிறது.

IX. ஒரிரு வரிகளில் விடையளி.

1. விசை பொருளின் வடிவத்தை மாற்றுவதற்கு இரு எடுத்துக்காட்டுகள் தருக.
2. ஓய்வுநிலையை மாற்ற முயலுகின்ற விசைக்கு இரு எடுத்துக் காட்டுகள் தருக.

3. பற்பைசை அதன் டியூபிலிருந்து வெளியேற்றப்படுகிறது. இந்த எடுத்துக்காட்டுக்கு எந்த இயற்பியல் அளவை மேற்கோள் காட்டுவாய்?
4. மரப்பலகையில் இரும்பு ஆணி சுத்தியல் கொண்டு அடிக்கப்படுகிறது. சுத்தியலால் ஆணி அடிக்கப்பட்டவுடன் ஆணியைத் தொட்டுப்பார். என்ன உணர்கிறாய்? ஏன் அவ்வாறு நிகழ்கிறது?
5. இரு பொருட்களின் புறப்பரப்புகளுக்கு இடையே ஒப்புமை இயக்கம் இருக்கும் போது உராய்வு எவ்வாறு உருவாகிறது?
6. திரவ அழுத்தத்தை அளவிட உதவும் இரு கருவிகளின் பெயர்களைத் தருக.
7. வரையறு – ஒரு வளிமன்டல அழுத்தம்
8. அதிக எடையை சுமக்க உதவும் பைகளின் பட்டைகள் அகலமாக அமைக்கப்படுவது ஏன்?
9. பரப்பு இழுவிசை தாவரங்களுக்கு எவ்வாறு உதவுகிறது?
10. எண்ணெய் அல்லது தேன் இவற்றில் அதிக பாகுநிலை கொண்டது எது? ஏன்?

X. குறுகிய விடையளி.

1. உராய்வை வரையறு. அன்றாட வாழ்வில் உராய்வின் பயன்பாட்டிற்கு இரு உதாரணம் தருக.
2. உராய்வைக் குறைக்க ஏதேனும் மூன்று வழிமுறைகளைத் தருக.
3. கடல் கொந்தளிப்பிலிருந்து தர்கள் கப்பலை மாலுமிகள் எவ்வாறு பாதுகாப்பார்கள்.
4. பாஸ்கல் விதியின் மூன்று பயன்படுகளைத் தருக.
5. மிதிவண்டியின் அச்சுகளில் பந்து தாங்கிகள் ஏன் பயன்படுத்தப்படுகின்றன?



XI. விரிவாக விடையளி.

1. உராய்வு ஒரு தேவையான தீமை விளக்குக் குக்.
2. உராய்வின் பல்வேறு வகைகளை எடுத்துக்காட்டுடன் விளக்குக் குக்.
3. உராய்வு, பரப்பின் தன்மையைச் சார்ந்தது என்பதை நிரூபிக்கும் சோதனையை விளக்குக் குக்.
4. உராய்வு எவ்வாறு குறைக்கப்படுகிறது என்பதை விளக்குக் குக்.
5. ஆழத்தைச் சார்ந்து அழுத்தும் அதிகரிக்கிறது என்பதை நிரூபிக்கும் சோதனையை விளக்குக் குக்.

XII. உயர் சிந்தனை வினாக்கள்

1. வானுர்தியில் பயணம் செய்யும் போது மை பேனாவை பயன்படுத்த ஏன் பரிந்துரைப்பதில்லை?
 2. உராய்வின் எண் மதிப்பை நேரடியாக அளவிட உதவும் சிறப்புமிக்க கருவியை உருவாக்க ஏதேனும் சாத்தியக்கூறுகள் உள்ளனவா?
 3. வித்யாவின் வினா : பாதரசம் விலை உயர்ந்தது. ஆனால் பாதரசத்திற்குப் பதிலாக நீரை பாரோ மீட்டரில் பயன்படுத்தலாமா? வித்யாவின் வினாவிற்கு விடையளி. தன்னீர் பாரோமீட்டர் அமைப்பதில் உள்ள சிக்கல்களை கூறு.
 4. குளத்தின் அடியில் உள்ள காற்றுக்குமிழு மேலே வரும்போது அதன் ஆரத்தை விட மூன்று மடங்கு பெரிதாகிறது. குளத்தின் ஆழத்தை கணக்கிடு.
- குறிப்பு: அழுத்தமானது குளத்தின் ஆழத்தைச் சார்ந்தது. பருமன் அழுத்தத்திற்கு எதிர்த்தகவில் அமைந்திருக்கும்

திட்டப் பணி:

நம்மைச் சுற்றியுள்ள கருவிகள், பொருள்களை உற்று நோக்கவும். அவற்றுள் என்ன வகையான உராய்வு உருவாகிறது என்பதைப் பட்டியலிடவும். அதை எவ்வாறு குறைக்கலாம்? உற்று நோக்கியவற்றைப் பதிவு செய்து கொள்ளவும். இதனைப் பற்றி உனது வகுப்புத் தோழர்களுடன் கலந்துரையாடவும்.



மேற்கோள் நூல்கள்

1. Fundamentals of Physics (English, Hardcover) David Halliday & Jearl Walker.
2. Principles of Physics, International Student Version (English, Paperback) Jearl Walker, David Halliday, Robert Resnick.
3. Concepts of Physics (Volume-1) 1st Edition (English, Paperback) H. C. Verma.
4. Fundamentals of Physics (English, Hardcover) David Halliday

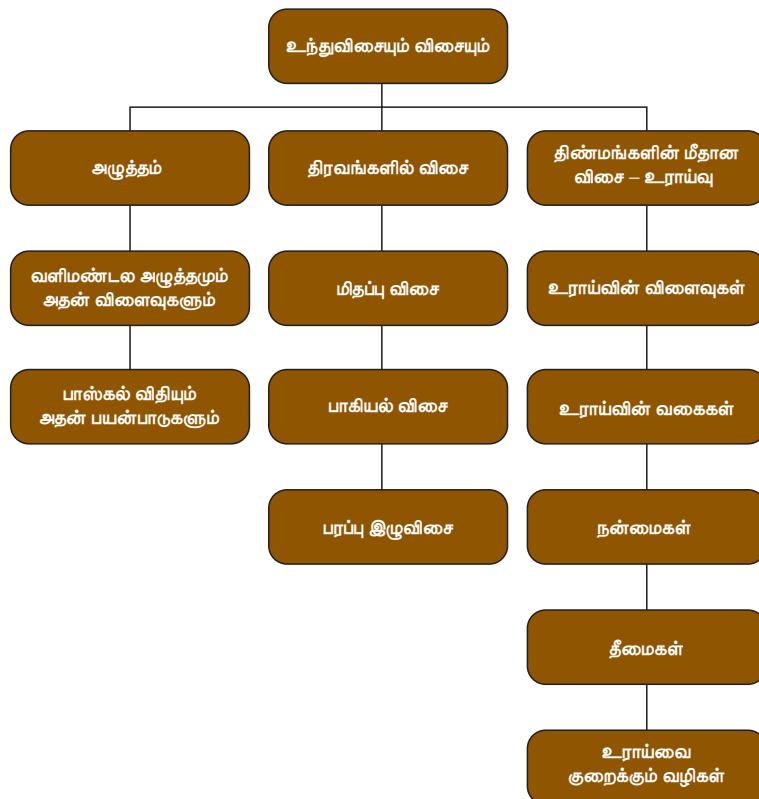


இணையதள வளங்கள்

1. <https://www.youtube.com/watch?v=Oe6bDTL3YQg>
2. <https://www.youtube.com/watch?v=KndNN28OcEI>
3. <https://www.youtube.com/watch?v=B5lBoZ08-l>
4. <https://www.stufftoblowyourmind.com/videos/51302-stuff-to-blow-your-kids-mind-atmospheric-pressure-video.htm>
5. http://www.cyberphysics.co.uk/graphics/diagrams/forces/spouting_can.gif



மன வரைபடம்

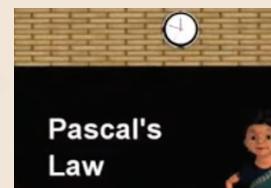


இணையச் செயல்பாடு

விசை மற்றும் அழுத்தம்

இச்செயல்பாட்டின் மூலம் நீர்மத்தின் அழுத்தம் மற்றும் பாஸ்கல் விதி பற்றி அறிதல்

படிநிலைகள்

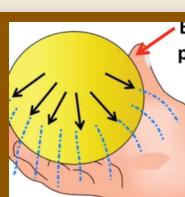


படி 1: கீழ்க்காணும் உரவி/விரைவுக் குறியீட்டைப் பயன்படுத்தி இணையப் பக்கத்திற்குச் செல்லவும்.

படி 2: "Fluid Pressure and Pascal's Law" என்ற தலைப்பினைத் தெரிவுசெய்க. கீழ்க்காணும் படவிளக்கப்படி நிலை 2 இல் உள்ள படத்தைப் பார்க்கலாம்.

படி 3: கீழ்க்காணும் படவிளக்கப்படி நிலை 3 இல் குறிப்பிட்டுள்ள பொத்தானை அழுத்தி விளையாடவும்.

படி 4: இவ்வாய்வுகளின் மூலம் நீர்மங்களின் அழுத்தம் தொடர்பான பாஸ்கல் விதியை நன்கு அறிந்து கொள்க.



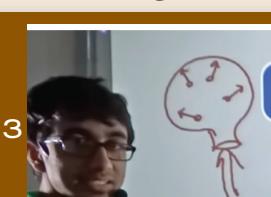
படி 1

Pascal's law

- Principle of transmission of fluid-pressure
- An external pressure on a fluid in a closed vessel



படி 2



படி 3

படி 4

உரவி: <https://www.youtube.com/watch?v=dx2P7i1GPaw>

1. *படங்கள் அடையாளத்திற்கு மட்டுமே .

2. தேவையெனில் Adobe Flash யை அனுமதிக்க.



B356_8_SCIENCE_TM



அலகு

3

ஓளியியல்



கற்றல் நோக்கங்கள்

இப்படத்தைக் கற்றபின் மாணவர்கள் பெரும் திறன்களாவன.

- ◆ ஆடிகளின் பல்வேறு வகைகளை அறிந்து கொள்தல் .
- ◆ கோளக ஆடிகளில் தோன்றும் பிம்பங்களைப் பற்றிப் புரிந்து கொள்தல்.
- ◆ கோளக ஆடிகளின் பயன்பாடுகளைப் புரிந்து கொள்தல்.
- ◆ ஒளி எதிராளித்தலுக்கான விதிகளை அறிந்து கொள்தல்.
- ◆ ஒழுங்கான மற்றும் ஒழுங்கற்ற எதிராளித்தலை ஒப்பிடுதல் .
- ◆ கலைடாஸ்கோப் மற்றும் பெரிஸ்கோப் ஆகியவற்றின் செயல்பாட்டுத் தத்துவங்களை அறிந்து கொள்தல்.
- ◆ ஓளிவிலகல் மற்றும் நிறப்பிரிகையினைப் புரிந்து கொள்தல்.



E48513

அறிமுகம்

பச்சைப்பசேலெனக் காட்சியளிக்கும் பசுந்தாவரங்களால் போர்த்தப்பட்ட உயர்ந்த மலைகள், வானத்து மேகங்களைத் தொடும் உயர்ந்து நிற்கும் மரங்கள், அழகாகப் பாய்ந்து செல்லும் நீரோடைகள், கடற்கரையை நோக்கி ஆர்ப்பரிக்கும் நீலக்கடல், காலை வேளையில் தங்கச் சிவப்பு நிறத்தால் நிரப்பப்பட்ட வானத்துக் கதிர்கள் இவை அனைத்தும் நமது கண்களுக்கும், மனதிற்கும் மகிழ்ச்சியைத் தரக்கூடியவை ஆனால் ஓளியில்லாமல் இவற்றைக் காணமுடியுமா? முடியாது. காரணம், ஒளி நம்மைச் சுற்றியுள்ள பொருள்களின் மீது பட்டு எதிராளித்து கண்களை அடைவதால், நம்மால் அவற்றைக் காண முடிகிறது.

ஒளி ஒரு வகை ஆற்றலாகும். ஒளி நேர்க்கோட்டில் செல்லும். சமதள ஆடிகளைப் போன்ற பளபளப்பான பொருள்களில் எவ்வாறு ஒளி எதிராளிக்கிறது என்பதனை கீழ் வகுப்புகளில் பயின்றுள்ளீர்கள். கோளக ஆடிகள், பரவளைய ஆடிகள் மற்றும்

பிறவகை ஆடிகள் பற்றியும், அன்றாட வாழ்வில் இவற்றின் பயன்களைப் பற்றியும் இப்பாடத்தில் பயில உள்ளீர்கள். மேலும் ஒளி எதிராளிப்பு விதிகள், ஒளி விலகல் விதிகள் மற்றும் பெரிஸ்கோப், கலைடாஸ்கோப் போன்ற ஓளியியல் கருவிகளையும் அவற்றின் செயல்பாட்டுத் தத்துவங்களையும் படிக்க இருக்கிறீர்கள்.

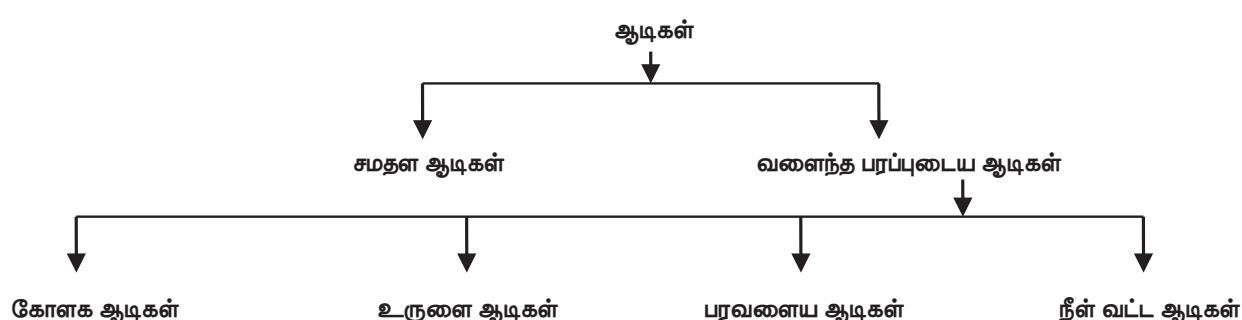
3.1 ஆடிகளின் வகைகள்

பல்வேறு நோக்கங்களுக்காக அன்றாடம் நாம் ஆடிகளைப் பயன்படுத்துகிறோம். அலங்காரத்திற்காகவும், வாகனங்களில் பின்புறம் வரும் வரும் வாகனங்களைக் காண்பதற்காகவும், தொலைநோக்கி போன்ற அறிவியல் சாதனங்களிலும் ஆடிகளைப் பயன்படுத்துகிறோம். ஒளியை எதிராளிக்கும் பண்பினைப் பெற்றுள்ள பளபளப்பான ஒளியியல் சாதனமே ஆடி ஆகும். ஆடி என்பது ஒருபுறம் மட்டும் அலுமினியம் அல்லது வெள்ளி முலாம் பூசப்பட்ட கண்ணாடித்துண்டு ஆகும். ஆடிகள், சமதள மற்றும் வளைந்த

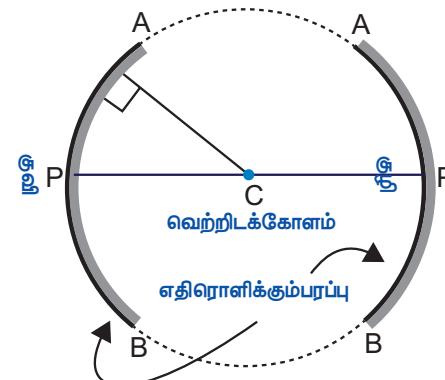


பரப்புடையவை. கோளக ஆடிகள், உருளை ஆடிகள், பரவளைய ஆடிகள், நீள்வட்ட வடிவ ஆடிகள் ஆகியவை வளைந்த பரப்புடைய ஆடிகளாகும். ஆடியின் வடிவ அமைப்பே அதனால் உருவாகும் பிம்பத்தினைத் தீர்மானிக்கிறது. சமதள ஆடியானது ஒரு பொருளின் சரியான பிம்பத்தினை

உருவாக்குகிறது. அதே வேளையில் வளைந்த பரப்பினை உடைய ஆடிகள் பெரிய மற்றும் சிறிய பிம்பங்களை உருவாக்குகின்றன. சமதள ஆடிகளைப் பற்றி கீழ் வகுப்புகளில் பயின்றுள்ளீர்கள். பரவளைய மற்றும் கோளக ஆடிகளைப் பற்றி இப்பகுதியில் பயில இருக்கிறீர்கள்.



16 ஆம் நாற்றாண்டில் இத்தாலியிலுள்ள வெனிஸ் நகரத்தில் கண்ணாடித் தகட்டின்மீது எதிரொளிக்கும் உலோகத்தை மெல்லிய படலமாகப் பூசும் வழக்கம் நடைமுறையில் இருந்தது. பாதரசம் மற்றும் வெள்ளி உலோகக்கலவையினை இதற்காக பயன்படுத்தினர். கண்ணாடித் தகட்டின் மீது உருகிய அலுமினியம் அல்லது வெள்ளி உலோகத்தினை மெல்லிய படலமாகப் பூசி, அதனை ஆடியாக தற்போது பயன்படுத்திவருகிறோம்.



படம் 3.1 கோளக ஆடி

குழி ஆடி

கோளக ஆடியின் வளைந்த பரப்பில் ஒளி எதிரொளிப்பானது நிகழ்ந்தால் அது குழி ஆடி என அழைக்கப்படுகிறது. இந்த ஆடியின் அருகில் வைக்கப்பட்ட பொருளினை இது பெரிதாக்கிக் காட்டும். பொதுவாக அலங்காரத்திற்காக பயன்படுத்தப்படும் கண்ணாடி, குழி ஆடிக்கு எடுத்துக்காட்டாகும்.

குவி ஆடி

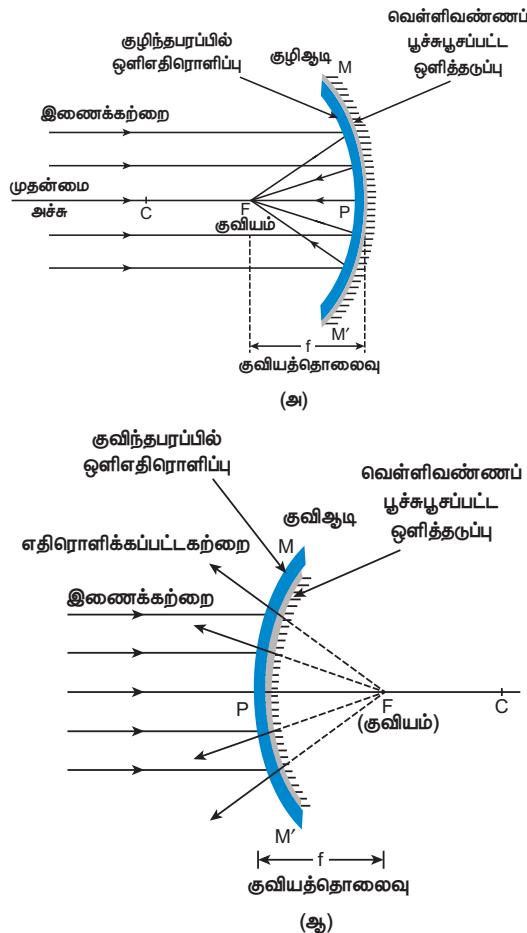
கோளக ஆடியின் குவிந்த பரப்பில் ஒளி எதிரொளிப்பானது நிகழ்ந்தால் அது குவி ஆடி என அழைக்கப்படுகிறது. இவ்வகை ஆடிகள் பொருளின் அளவைவிடச் சிறிய பிம்பத்தினை உருவாக்கும். சாலைகளில் பின்புறம் வரக்கூடிய வாகனங்களைக் காண்பதற்குப் பயன்படுத்தப்படும் ஆடிகள்க் குவி ஆடிகள் ஆகும்.

3.1.1 கோளக ஆடிகள்

வளைந்த ஆடிகளின் ஒரு வடிவமே கோளக ஆடிகளாகும். வளைந்த ஆடிகள் ஒரு கோளத்தின் பகுதியாகக் கருதப்பட்டால் அவை 'கோளக ஆடிகள்' என அழைக்கப்படுகின்றன. இது ஒரு கோளத்தின் மேற்பரப்பிலிருந்து வெட்டப்பட்ட சிறுபகுதியினைப் போன்று வடிவத்தைக் கொண்டிருக்கும். ஆடியின் ஒரு பகுதியில் வெள்ளிப்பூச்சு பூசப்படுள்ளது. மற்றொரு பகுதியில் ஒளி எதிரொளிப்பு நிகழ்கிறது.



CEDKWF



படம் 3.2 (அ) குழி ஆடி, (ஆ) குவி ஆடி

குவிசூடு பின்புற பார்வைக் கண்ணாடியாக வாகனாங்களில் பயன்படுகிறது. இக்கண்ணாடியில் தோன்றும் பிம்பமானது அதன் உண்மைத் தொலைவை விட அருகில் உள்ளது' என்ற எச்சரிக்கை வாசகம், அதில் எழுதப்பட்டிருக்கும். அதாவது, பின்புறமுள்ள வாகனத்தின் தொலைவு கண்ணாடியில் உள்ளது போல் தூரத்தில் இல்லாமல் அருகில் இருக்கும்.

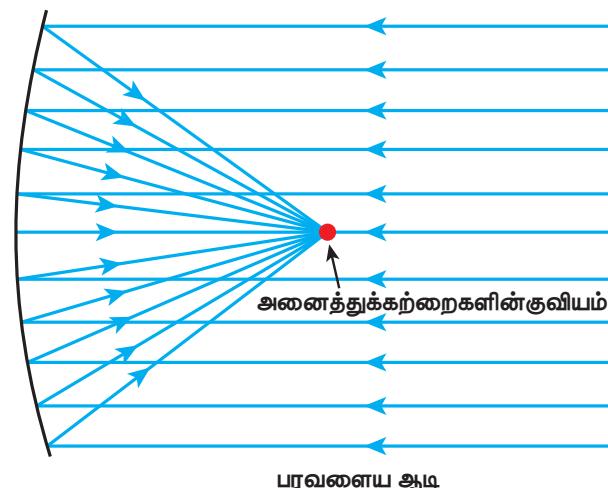
3.1.2 பரவளைய ஆடிகள்

இது பரவளையத்தைப் போன்ற வளைந்த பரப்புடைய ஆடியாகும். இது குழிந்த எதிரொளிக்கும் பரப்பினைக் கொண்டது. இந்தப் பரப்பானது அதன்மீது விழும் ஒளிக்கற்றையை ஒரு புள்ளியில் குவிக்கும்.

இதேபோல், ஒளிக்கதிர்களை உண்டாக்கும் ஒளிமூலத்தினைப் பரவளைய

ஆடியின் குவியப்புள்ளியில் கைவத்தால், ஒளிக்கதிர்கள் பரவளையப்பரப்பில் பட்டு எதிரொளிக்கும். எதிரொளிக்கப்பட்ட கதிர்கள் ஆடியின் முதன்மை அச்சிற்கு இணையாக ஒரு குறிப்பிட்ட திசையில் விரிந்து செல்லும். இக்கதிர்கள் பொலிவு குறையாமல் மிக நீண்ட தொலைவிற்குப் பயணிக்கும்.

பரவளைய ஆடிகளைப் பரவளைய எதிரொளிப்பான்கள் எனவும் அழைக்கலாம். இவை ஒளி, வெப்பம், ஒலி மற்றும் ரேடியோ அலைகள் போன்றவற்றை அவற்றின் ஆற்றல் குறையாமல் ஆடியின் குவியப்பரப்பில் வீழ்த்தி சேகரிக்கப் பயன்படுகின்றன. இவை எதிரொளிக்கும் தொலைநோக்கிகள், ரேடியோ தொலைநோக்கிகள் மற்றும் நூண்மை தொலைபேசிக் கருவிகளிலும் பயன்படுகின்றன. மேலும் சூரியச் சமையற்கலன்கள் மற்றும் சூரிய வெப்பச் சூடுடேற்றி ஆகியவற்றிலும் பயன்படுகின்றன.



படம் 3.3 பரவளைய ஆடி



கி ரி க் கோ - ரோமன்
காலத்திலிருதேபரவளையஆடி
வேலைசெய்யும் தத்துவமானது

அறியப்பட்டிருந்தது .
கணிதவல்லுநர் டையோகிள்ஸ் எழுதிய
'எரிக்கும் ஆடிகள்' என்ற நூலில் இதன்
வடிவம் பற்றிய தகவல் இடம்பெற்றுள்ளது.
இப்பொல் என்று அழைக்கப்படும்
இயற்பியலாளர் 10ஆம் நூற்றாண்டில்
பரவளைய ஆடிகளைப் பற்றி கற்றறிந்தார்.
1888 ஆம் ஆண்டு ஜெர்மன் இயற்பியலாளர்
ஹென்றி ஹெர்ட்சு முதலாவது பரவளைய
ஆடியை எதிரொளிக்கும் வானலை வாங்கி
(antenna) வடிவில் வடிவமைத்தார்.

3.2 கோளக ஆடிகள் தொடர்பான பதங்கள்

கோளக ஆடிகளால் தோன்றும் பிம்பங்களைப் பற்றி புரிந்து கொள்ள அவை தொடர்பான சில பதங்களை நீங்கள் அறிந்து கொள்ள வேண்டும்.

வளைவு மையம்: ஆடி உருவாக்கப்பட்ட கோளத்தின் மையம் வளைவு மையம் ஆகும். இது ஆங்கில எழுத்து C என கதிர் வரைபடங்களில் குறிப்பிடப்படுகிறது. (கோளக ஆடியினால் உருவாக்கப்படும் பிம்பங்களைக் கதிர் வரைபடங்கள் மூலம் குறிப்பிடலாம். இதனைப் பற்றி நீங்கள் மேல் வகுப்பில் பயில உள்ளீர்கள்).

ஆடி மையம்: கோளக ஆடியின் வடிவியல் மையம் ஆகும். இது ஆங்கில எழுத்து P எனக் குறிப்பிடப்படுகிறது.

வளைவு ஆரம்: கோளத்தின் மையத்திற்கும் அதன் முனைக்கும் இடைப்பட்ட தொலைவு வளைவு ஆரம் ஆகும். இது ஆங்கில எழுத்து R என கதிர் வரைபடங்களில் குறிப்பிடப்படுகிறது. (முனை என்பது ஆடியின் பரப்பில் முதன்மை அச்சானது, ஆடியைச் சந்திக்கும் புள்ளி ஆகும். இது ஆடிமையம் எனவும் அழைக்கப்படுகிறது).

முதன்மை அச்சு: ஆடிமையத்தையும் வளைவு மையத்தையும் இணைக்கும் நேர்க்கோடு முதன்மை அச்சு எனப்படும் .

குவியம்: ஒரு ஒளிக்கற்றையானது கோளக ஆடியில் பட்டு எதிரொளித்த பின்

முதன்மை அச்சில் (குழி ஆடி) குவியும் புள்ளி அல்லது முதன்மை அச்சிலிருந்து (குவி ஆடி) விரிந்து செல்வது போல் தோன்றும் புள்ளி, முதன்மைக் குவியம் அல்லது குவியம் என அழைக்கப்படுகிறது.இது கதிர் வரைபடத்தில் F என்ற எழுத்தால் குறிக்கப்படுகிறது. இதனைக் குவியப்புள்ளி எனவும் அழைக்கலாம்.

குவியத் தொலைவு: ஆடி மையத்திற்கும் முதன்மைக் குவியத்திற்கும், இடைப்பட்ட தொலைவு குவிய தொலைவு எனப்படும்.

கோளக ஆடியின் குவிய தொலைவிற்கும். வளைவு ஆரத்திற்கும் இடையே தொடர்பு உள்ளது. வளைவு ஆரத்தின் பாதி குவிய தொலைவாகும்.

$$\text{குவியத் தொலைவு} = \frac{\text{வளைவு ஆரம்}}{2}$$



படம் 3.4 கோளக ஆடிகள் தொடர்பான சொற்கள்

கணக்கீடு 1

கோளக ஆடி ஒன்றின் வளைவு ஆரம் 20 செ.மீ. எனில் அதன் குவியத் தொலைவினைக் காண்க.

தீர்வு:

வளைவு ஆரம் = 20 செ.மீ.

$$\text{குவியத் தொலைவு} = \frac{\text{வளைவு ஆரம்}}{2}$$

$$= \frac{R}{2} = \frac{20}{2} = 10 \text{ செ.மீ.}$$

கணக்கீடு 2

கோளக ஆடி ஒன்றின் குவியத் தொலைவு 7 செ.மீ. எனில் ஆடியின் வளைவு ஆரம் என்ன?

தீர்வு:

குவியத் தொலைவு = 7 செ.மீ.

வளைவு ஆரம் (R) = $2 \times \text{குவியத் தொலைவு}$

$$= 2 \times 7 = 14 \text{ செ.மீ.}$$



3.3 கோளக ஆடிகளில் தோன்றும் பிம்பங்கள்

கோளக ஆடிகளில் தோன்றும் பிம்பங்கள் இரண்டு வகைப்படும். அவை: i) மெய் பிம்பம் ii) மாய பிம்பம்

திரையில் பிடிக்க இயலும் பிம்பம் மெய் பிம்பமாகும். திரையில் பிடிக்க இயலாத பிம்பம் மாயபிம்பமாகும்.

குவியாடியில் எப்போதும் நேரான, அளவில் சிறிய மாயபிம்பம் தோன்றும். இதனால் இவ்வகை ஆடிகளால் தோன்றும் பிம்பங்களைத் திரையில் வீழ்த்திப் பிடிக்க இயலாது.

குழிஆடியின் முன் பொருள் வைக்கப்படும் இடத்தைப் பொறுத்து பிம்பத்தின் தன்மையானது தீர்மானிக்கப்படுகிறது. குழி ஆடியின் அருகில் பொருள் வரும்போது ஆடிமையத்தை அடையும் வரை தோராயமாகப் பொருளின் அளவினை அடையும்வரை பிம்பமானது பெரிதாகிக்

கொண்டே செல்லும். பொருளானது ஆடியை விட்டு விலகிச் செல்ல செல்ல பிம்பத்தின் அளவானது சிறியதாக இருக்கும். முதன்மைக் குவியத்தை அடையும் வரை தொடர்ந்து சிறிய பிம்பத்தை உண்டாக்கும். ஈரிலாத் தொலைவில் பொருளானது வைக்கப்பட்டால் பிம்பமானது முக்கிய குவியத்தில் விழும்.

குவிஆடியினால் தோன்றும் பிம்பத்தின் அளவு மற்றும் தன்மை அட்டவணை 3.1இல் கொடுக்கப்பட்டுள்ளது.

குழி ஆடிகள் மெய் பிம்பங்களைத் தோற்றுவிக்கும். இவற்றைத் திரையில் பிடிக்க இயலும். ஆடியின் முன்னர் வைக்கப்பட்ட பொருளின் அமைப்பு, அளவு மற்றும் தன்மையினைப் பொறுத்து பிம்பங்களும் மாறுபடுகின்றன. குவி ஆடிகளைப்போல், குழி ஆடிகள் வெவ்வேறு வகையான பிம்பங்களைத் தோற்றுவிக்கின்றன. குழியாடியில் தோன்றும் பிம்பங்களின் தொகுப்பானது அட்டவணை 3.2 இல் கொடுக்கப்பட்டுள்ளது.

அட்டவணை 3.1 குவி ஆடியில் தோன்றும் பிம்பம்

பொருளின் நிலை	பிம்பத்தின் நிலை	பிம்பத்தின் அளவு	பிம்பத்தின் தன்மை
�ரிலாத் தொலைவில்	F -இல்	புள்ளி அளவு மிகச்சிறியது	நேரான மாய பிம்பம்
�ரிலாத் தொலைவிற்கும் ஆடிமையத்திற்கும் இடையில்	P-க்கும் F- க்கும் இடையில்	சிறியது	நேரான மாய பிம்பம்

அட்டவணை 3.2 குழி ஆடியில் தோன்றும் பிம்பம்

பொருளின் நிலை	பிம்பத்தின் நிலை	பிம்பத்தின் அளவு	பிம்பத்தின் தன்மை
�ரிலாத் தொலைவில்	F -இல்	மிகவும் சிறியது	தலைக்கூன மெய் பிம்பம்
C- க்கு அப்பால்	C-க்கும் F- க்கும் இடையில்	சிறியது	தலைக்கூன மெய் பிம்பம்
C- இல்	C- இல்	பொருளின் அளவில் இருக்கும்	தலைக்கூன மெய் பிம்பம்
C-க்கும் F- க்கும் இடையில்	C- க்கு அப்பால்	பெரியது	தலைக்கூன மெய் பிம்பம்
F -இல்	�ரிலாத் தொலைவில்	மிகப்பெரியது	தலைக்கூன மெய் பிம்பம்
F-க்கும் P- க்கும் இடையில்	ஆடிக்குப் பின்னால்	பெரியது	நேரான மாய பிம்பம்



அட்டவணையை நீங்கள் உற்றுநோக்கினால் குழிஆடி எப்போதும் தலைக்கீழான மெய்ப்பிம்பத்தை உருவாக்குகிறது. ஆனால், குவியத்திற்கும் ஆடிமையத்திற்கும் இடையில் பொருள் வைக்கப்படும் பொழுது மட்டும் நேரான மாயபிம்பத்தை ஏற்படுத்துகிறது என்பதை நீங்கள் காணமுடியும்.

செயல்பாடு 1

வளைந்த பரப்புடைய தேக்கரண்டியில் உருவாகும் பிம்பத்தைக் காண்க. தேக்கரண்டியைத் திருப்பி உருவாகும் பிம்பத்தைக் காண்க. ஏதாவது வேறுபாடுகளைக் காணமுடிகிறதா? காரணத்தைக் கண்டுபிடிக்கவும்.



3.4 வளைந்த பரப்புடைய ஆடியின் பயன்கள்

குழி ஆடிகள்

1. பெரிதான பிம்பத்தை உருவாக்குவதால் அலங்காரக் கண்ணாடியாகவும், முகச் சவரக் கண்ணாடியாகவும் குழி ஆடிகள் பயன்படுத்தப்படுகின்றன.
2. ஒளியை நீண்ட தொலைவு பரவச் செய்வதால் டார்ச் விளக்குகள், தேடுவிளக்குகள் மற்றும் வாகனங்களின் முகப்பு விளக்குகள் போன்றவற்றில் குழிஆடிகள் பயன்படுகின்றன.
3. குழி ஆடிகள் பரந்த பரப்புக்களிலிருந்து ஒளியினைச் சேகரித்து, ஒரு புள்ளியில் குவியச் செய்கின்றன எனவே, இவ்வகை ஆடிகள் குரிய சமையற்கலன்களில் பயன்படுகின்றன.

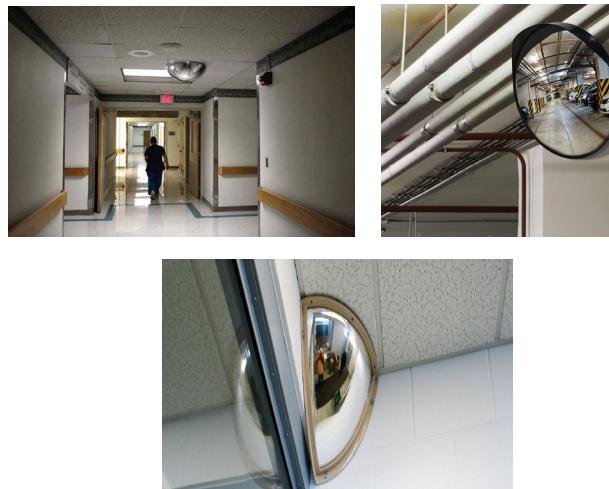
4. நிழலை ஏற்படுத்தாமல், பொருள்களை தளவிவாகக் காண்பிப்பதால் மருத்துவர்கள் கண், காதுமற்றும் தொண்டைப்பகுதியினை சோதித்துப் பார்ப்பதற்காக அவர்கள் அணிந்திருக்கும் தலைக் கண்ணாடிகளில் குழிஆடிகள் பயன்படுகின்றன.
5. எதிராளிக்கும் தொலைநோக்கிகளிலும் குழிஆடிகள் பயன்படுகின்றன



படம் 3.4 குழி ஆடிகள்

குவி ஆடிகள்

1. வாகனங்களின் பின்புறம் வரும் பிற வாகனங்களைப் பார்ப்பதற்கு குவி ஆடிகள் பயன்படுகின்றன. மேலும், குவி ஆடிகள் வெளிப்புறமாக வளைந்திருப்பதால் நேரான பிம்பத்தைத் தருவதோடு, அதிகானவு பின்புறப் பகுதியையும் காண்பிக்கின்றன .
2. மருத்துவமனை, தங்கும் விடுதிகள், பள்ளிகள் மற்றும் அங்காடிகளில் இவை பயன்படுகின்றன. பெரும்பாலும் கட்டடத்தின் குறுகிய வளைவுகள் உள்ள சுவர்கள் அல்லது கூரைகளில் இந்த ஆடிகள் பொருத்தப்பட்டிருக்கும்.
3. சாலைகளின் மிகவும் குறுகிய மற்றும் நுட்பமான வளைவுகளில் குவி ஆடிகள் பயன்படுகின்றன.



படம் 3.5 குவி ஆடிகள்

செயல்பாடு 2

அன்றாட வாழ்வில் குழி மற்றும் குவி ஆடிகளின் பல்வேறு பயன்பாடுகளைப் பட்டியலிடுக.

3.5 எதிரொளிப்பு விதிகள்

செயல்பாடு 3

இரு சமதளக் கண்ணாடியை எடுத்துக் கொண்டு சூரியனிடமிருந்து வரும் ஒளியை கண்ணாடியின் உதவியுடன் சுவற்றில் விழுச் செய்யவும். சுவரில் பொலிவான புள்ளியைக் காணமுடிகிறதா? இது எவ்வாறு நிகழ்கிறது? ஆடியின் மீது விழுந்த கதிர்கள் எதிரொளிப்பிற்கு உள்ளாகி சுவரை நோக்கி திரும்பி வருகின்றன. இது போன்ற பொலிவான ஒளிப்புள்ளியினை சொரசொரப்பான பரப்பினைக் கொண்ட பொருளின் மூலம் ஏற்படுத்த முடியுமா?

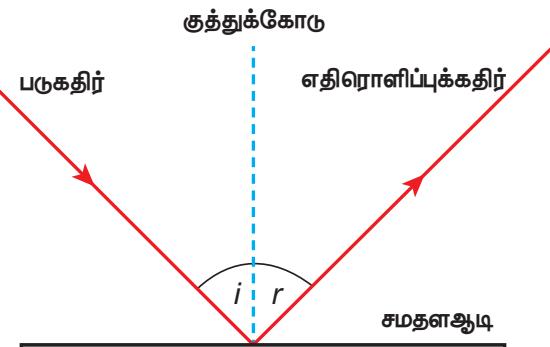
எல்லாப் பொருள்களாலும்
இரு மாதிரியான விளைவினை சமதளக்கண்ணாடியில் ஏற்படுத்த முடியாது. ஓர் ஒளிக்கதிரானது பளபளப்பான, மென்மையான ஒளிரும் பரப்பின்மீது படும்போது மட்டுமே, திருப்பி அனுப்பப்படுகிறது. இவ்வாறு பளபளப்பான, மென்மையான பரப்பில் பட்டு ஒளி திரும்பும் நிகழ்வே ஒளி எதிரொளித்தல் என்று அழைக்கப்படுகிறது.

ஒளி எதிரொளித்தலில் இரு கதிர்கள் ஈடுபடுகின்றன. அவை: i) படுகதிர் மற்றும் ii) எதிரொளிப்புக் கதிர்

இரு ஊடகத்தில் எதிரொளிக்கும் பரப்பின் பளபளப்பான தளத்தின் மீது படும் கதிர் படுகதிர் எனப்படும். ஒளியானது அப்பரப்பின்மீது பட்ட பிறகு, அதே ஊடகத்தில் திரும்ப வரும். இந்த ஒளிக்கதிர் 'எதிரொளிப்புக் கதிர்' எனப்படும். எதிரொளிக்கும் பரப்பில், ஒளிக்கதிர் படும் புள்ளியில் கற்பனையாக வரையப்பட்ட செங்குத்துக் கோடு 'குத்துகோடு' எனப்படும்.

படுகதிர், எதிரொளிப்புக் கதிர் மற்றும் குத்துக்கோடு ஆகியவற்றிற்கு இடையே உள்ள தொடர்பு எதிரொளிப்பு விதிகளாக கொடுக்கப்பட்டுள்ளன. அவை பின்வருமாறு:

1. படுகதிர், எதிரொளிப்புக்கதிர் மற்றும் படுபுள்ளியில் வரையப்பட்ட குத்துக்கோடு ஆகியவை அனைத்தும் ஒரே தளத்தில் அமைந்துள்ளன.
2. படுகதிர், எதிரொளிப்புக்கதிர் மற்றும் படுபுள்ளியில் வரையப்பட்ட குத்துக்கோடு ஆகியவை அனைத்தும் ஒரே தளத்தில் அமைந்துள்ளன.



படம் 3.6 ஒளி எதிரொளிப்பு

வெள்ளியே மிகச்சிறந்த ஒளி எதிரொளிப்புப் பொருளாகும்.
ஆகவே, கண்ணாடியின் மீது மெல்லிய படலமாக வெள்ளியைப் படிய வைத்து ஆடிகளை உருவாக்குகின்றனர்.

3.6 எதிரொளிப்பின் வகைகள்/ எதிரொளித்தலின் வகைகள்

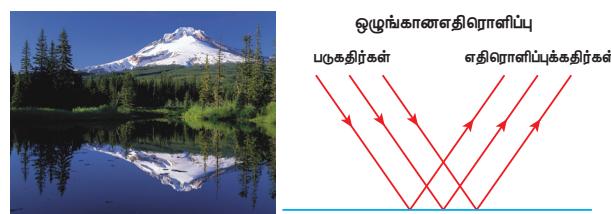
அனைத்துப் பொருள்களும் ஒளியை எதிரொளிப்பதில்லை என்பதனை நீங்கள்



பயின்றுள்ளீர்கள். எதிரொளிக்கும் அளவானது எதிரொளிக்கும் பொருளின் பரப்பைச் சார்ந்தது. எதிரொளிக்கும் பரப்பைப் பொறுத்து எதிரொளித்தல் இரு வகைப்பட்டும். அவை:
i) ஒழுங்கான எதிரொளிப்பு ii) ஒழுங்கற்ற எதிரொளிப்பு.

3.6.1 ஒழுங்கான எதிரொளிப்பு

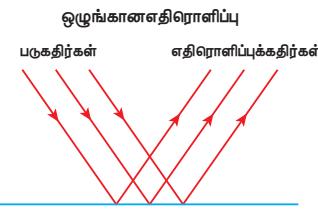
வழவழுப்பான பரப்பின் மீது ஓர் ஒளிக்கற்றையானது (இணை ஒளிக்கதிர்களின் தொகுப்பு) விழும்போது அது எதிரொளிக்கப்படுகிறது. எதிரொளிப்பிற்குப்பின் ஒளிக்கதிர்கள் ஒன்றுக்கொன்று இணையாக உள்ளன. இந்த எதிரொளிப்பில் ஒவ்வொரு கதிரின் படுகோணமும் எதிரொளிப்புக் கோணமும் சமமாக உள்ளது. எதிரொளித்தல் விதியானது பின்பற்றப்படுவதால் இதில் தெளிவான பிம்பம் கிடைக்கிறது. இவ்வகை எதிரொளிப்பிற்கு 'ஒழுங்கான எதிரொளிப்பு' அல்லது 'கண்ணாடி எதிரொளிப்பு' என்று பெயர். எடுத்துக்காட்டு: சமதளக்கண்ணாடியில் உருவாகும் எதிரொளிப்பு மற்றும் நிலையான தண்ணீரில் ஏற்படும் எதிரொளிப்பு.



படம்3.7 ஒழுங்கான எதிரொளிப்பு

3.6.2 ஒழுங்கற்ற எதிரொளிப்பு

சொரசொரப்பான அல்லது ஒழுங்கற்ற பரப்பின் ஒவ்வொரு பகுதியும் வெவ்வேறு கோணத்தில் அமைந்திருக்கும். ஒளியானது இப்பரப்பில் படும்போது ஒவ்வொரு ஒளிக்கதிரும் வெவ்வேறு கோணத்தில் எதிரொளிக்கிறது. இங்கு ஒவ்வொரு ஒளிக்கதிரின் படுகோணமும், எதிரொளிப்புக் கோணமும் சமமாக இருக்காது. மேலும், ஒளி எதிரொளிப்பு விதிகள் மிகச் சரியாகப் பொருந்தவில்லை. எனவே, இதில் பிம்பமும் தெளிவாகக் கிடைக்கவில்லை. இவ்வகை எதிரொளிப்பிற்கு 'ஒழுங்கற்ற எதிரொளிப்பு' அல்லது 'பரவலான எதிரொளிப்பு' என்று பெயர். எடுத்துக்காட்டு: சுவரின் மீது ஏற்படும் எதிரொளிப்பு.

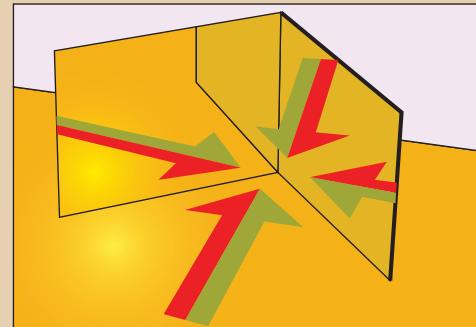


படம்3.8 ஒழுங்கற்ற எதிரொளிப்பு

3.7 பன்முக எதிரொளிப்பு

செயல்பாடு 4

இரண்டு சமதள ஆடிகளை எடுத்துக் கொள்க. அவற்றை ஒன்றுக்கொன்று செங்குத்தாகப் பொருத்தி இடையில் ஒரு பொருளை வைக்கவும். இப்போது கண்ணாடிகளில் பிம்பங்களைக் காண இயலும். அவற்றில் எத்தனை பிம்பங்கள் உள்ளன என்று உங்களால் கூறமுடியுமா? ஆம் மூன்று பிம்பங்களைப் பார்க்க முடிகிறது. இரண்டு கண்ணாடிகளைக் கொண்டு எவ்வாறு மூன்று பிம்பங்களை உருவாக்கமுடிகிறது?



மேற்கண்ட செயல்பாடுகளிலிருந்து இரு சமதளக் கண்ணாடிகளுக்கிடையே ஒரு பொருளை வைக்கும்போது அவறிற்கிடைப்பட்ட கோணம் எண்ணற்ற பிம்பங்களை ஏற்படுத்துகிறது என்பதனை உங்களால் அறியமுடிகிறது. ஏனெனில் ஒரு கண்ணாடியில் தோன்றும் பிம்பமானது, மற்றொரு கண்ணாடிக்குப் பொருளாக உள்ளது. அதாவது, முதல் கண்ணாடியில் தோன்றும் பிம்பம், இரண்டாவது கண்ணாடிக்குப் பொருளாக இருக்கிறது. இதே போல், இரண்டாவது கண்ணாடியில் தோன்றும் பிம்பம் முதல் கண்ணாடிக்குப் பொருளாக இருக்கிறது. ஆகவே, ஒரே ஒரு பொருளானது மூன்று பிம்பங்களாக



கண்ணாடியில் தெரிகிறது. இதனைப் பன்முக எதிரொளிப்பு என்கிறோம். இதுபோன்ற பன்முக எதிரொளிப்பினை ஆடையகங்களிலும், சிகை அலங்கார நிலையங்களிலும் காணலாம்.

$$= \frac{360^{\circ}}{\theta} - 1$$

நீங்கள் கண்ணாடிக்களுக்கிடைப்பட்ட கோணத்தின் மதிப்பைக் குறைக்கும்போது தோன்றும் பிம்பங்களின் எண்ணிக்கை அதிகரிக்கும். ஒன்றுக்கொன்று இணையாகக் கண்ணாடிகளை வைத்தால் முடிவிலா எண்ணிக்கையில் பிம்பங்கள் தோன்றும்.

ക്ലാസ്സ് 3

ஒன்றுக்கொன்று 90° கோண சாய்வில்
வைக்கப்பட்ட இரண்டு சமதளக்
கண்ணாடிகளுக்கு இடையே தோன்றும்
பிம்பங்களின் எண்ணிக்கையைக் காண்க.

கீர்வா

இரண்டு சமதளக் கண்ணாடிகளுக்கு இடைப்பட்ட சாய்வு கோணம் = 90°

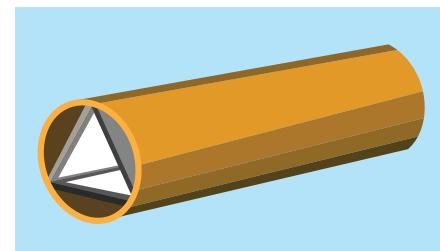
കോൺസാർ പിസ്റ്റാന്റ് കമ്പിന് ഏൻഡേൻസിക്കു

$$\frac{360^\circ}{\theta} - 1 = \frac{360^\circ}{90^\circ} - 1 = 4 - 1 = 3$$

3.7.1 കമ്പാസ്സ്‌കോപ്പ്

ஒளியின்	பன்முக	எதிரொளிப்புத்
தத்துவத்தின்	அடிப்படையில்	இக்கருவி
செயல்படுகிறது.	எண்ணற்ற	பிம்பங்களை
இதன்	மூலம்	உருவாக்கலாம்.
ஒன்றுக்கொன்று	சாய்வான	இரண்டு
அல்லது அதற்கு	மேற்பட்ட	கண்ணாடிகளைக்
கொண்டு இது	அமைக்கப்படுகிறது.	விலை
குறைந்த	பொருள்களைக்	கொண்டு

வடிவமைக்கப்படக்கூடிய இக்கருவி நமக்கு
மகிழ்ச்சியைத் தரக்கூடிய வண்ணமயமான
பிம்பங்களை உருவாக்கிடக்கூடியது.
இக்கருவியானது குழந்தைகளால் விளையாட்டுப்
பொருளாக பயன்படுத்தப்படுகிறது.



ക്ലൗഡ് കോർപ്പറേഷൻ



படம் 3.9 கலைாஸ்கோபில் உருவாகும் பிரபந்தச்

ରେଚ୍ୟଳ୍ମାର୍କ୍ 5

மூன்று சமதளக் கண்ணாடிப்பட்டைகளைக் கொண்டு ஒரு சமபக்க முக்கோணத்தை உருவாக்கவும். அதன் பக்கங்களை வண்ணத் தானைக் கொண்டு மூடி ஓட்டிடவும். அடிப்பகுதியையும் தடிமனான தானைப் பயன்படுத்தி மூடிடவும். ஒரு சில வளையல் துண்டுகளையும், மணிகளையும் உள்ளே போடவும். தற்போது மேற்பகுதியை அட்டைத்தானைப் பயன்படுத்தி மூடவும். உள்பகுதியைப் பார்ப்பதற்கு ஏதுவாக ஒரு சிறு துவாரத்தினை மேல்பறும் இடுக. இதனை முழுமையாக அழகான வண்ணத்தானைக் கொண்டு சுற்றிலும் ஓட்டவும். தற்போது மெதுவாக, சுற்றிக் கொண்டே துவாரத்தின் வழியாக உட்பறுத்தினைப் பார்க்கவும். ஓர் அழகான அமைப்பினை உங்களால்

எச்சரிக்கை: கண்ணாடித் துண்டுகளைக் கவனமாகக் கையாளவும். ஆசிரியரின் மேற்பார்வையில் இந்த செயல்பாட்டினைச் சிகியலாம்.



3.7.2 பெரிஸ்கோப்

ஒரு பொருளுக்கு அல்லது நீர்முழுகிக் கப்பலுக்கு மேலாகவோ அல்லது அதைச் சுற்றியோ உள்ள பிற பொருள்களையோ அல்லது கப்பல்களையோ பார்ப்பதற்கான கருவியே பெரிஸ்கோப் ஆகும். ஒளி எதிராளித்தல் விதிகளின் அடிப்படையில் இக்கருவியானது செயல்படுகிறது. இதன் அமைப்பானது நீண்ட வெளிப்பகுதியையும் உட்பகுதி யையும் காண்டது. உட்பகுதி யில் 45° கோணச் சாய்வில் ஒவ்வொரு முனையிலும் கண்ணாடி அல்லது முப்பட்டகமானது பொருத்தப்பட்டுள்ளது. நீண்ட தொலைவில் உள்ள படம் 3.10 பெரிஸ்கோப் பொருளிலிருந்து வரும் ஒளியானது பெரிஸ்கோபின் மேல்முனையில் உள்ள கண்ணாடியில் பட்டு செங்குத்தாகக் கீழ்நோக்கி எதிராளிக்கப்படுகிறது. இவ்வாறு வரும் ஒளியானது பெரிஸ்கோபின் கீழ்ப்பகுதியில் உள்ள கண்ணாடியால் மீண்டும் ஒருமுறை எதிராளிக்கப்பட்டு கிடைமட்டத் திசையில் சென்று பார்ப்பவரின் கண்களை அடைகிறது.

சிக்கலான அமைப்படைய சிலவகைப் பெரிஸ்கோப்களில் உயர் காட்சித்திறனைப் பெறுவதற்காக, கண்ணாடிகளுக்குப் பதிலாக ஒளியிழைகள் பயன்படுத்தப்படுகின்றன. பெரிஸ்கோபின் பயன்பாட்டைப் பொறுத்து அதன் உட்பகுதியில் உள்ள கண்ணாடிகளுக்கிடையே உள்ள இடைவெளியானது மாற்றியமைக்கப்படுகிறது.

பயன்கள்

- போரின்போதும், நீர்முழுகிக் கப்பல்களை வழிநடத்தவும் பெரிஸ்கோப் பயன்படுகிறது.
- ராணுவத்தில் பதுங்கு குழியிலிருந்து இலக்கினை குறிபார்ப்பதற்கும், சுடுவதற்கும் இது பயன்படுகிறது.
- தடைசெய்யப்பட்ட ராணுவப்பகுதிகளில் உள்ள முக்கியமான இடங்களைப்

பெரிஸ்கோப்பினைப் பயன்படுத்திப் புதைப்படம் எடுக்க முடியும்.

- உடல் உள்உறுப்புக்களைப் பார்ப்பதற்கு ஒளியிழை பெரிஸ்கோப்பினை மருத்துவர்கள் பயன்படுத்துகின்றனர்.



படம் 3.11 நீர்முழுகிக் கப்பல்களை வழிநடத்தும் பெரிஸ்கோப்

3.8 ஒளிவிலகல்

காற்றில் வைக்கப்பட்டுள்ள பளபளப்பான பரப்பின் மீது ஒளியானது பட்டு மீண்டும் காற்றி வேயே எதிராளிக்கிறது. ஒளினாடுருவும் பொருளின் மீது ஒளியானது படும்போது முழுவதுமாக எதிராளிக்கப்படாமல், பகுதியளவு எதிராளிக்கிறது; பகுதியளவு ஒளியானது உட்கவரப்படுகிறது. பெரும்பகுதி ஒளியானது, ஒளி ஊடுருவும் பொருளின் வழியே கடந்து செல்கிறது. காற்றில் ஒளியின் திசைவேகம் 3×10^8 மீவி-1. ஆனால் இதே அளவு திசைவேகத்தில் ஒளியானது நீர் அல்லது கண்ணாடியில் பயணிக்காது. ஏனென்றால், அடர்த்தி அதிகமான நீர் மற்றும் கண்ணாடியானது ஒளிக்கதிர்களுக்கு ஓர் எதிர்ப்பினை ஏற்படுத்துகின்றன.

எனவே, காற்று போன்ற அடர்வு குறைவான ஊடகத்திலிருந்து, கண்ணாடி போன்ற அடர்வு அதிகமான ஊடகத்திற்கு ஒளிக்கதிர்கள் செல்லும்போது நேர்க்கோட்டுப் பாதையிலிருந்து விலகிச் செல்கின்றன.

ஒளியானது ஓர் ஊடகத்திலிருந்து மற்றோர் ஊடகத்திற்குச் செல்லும் போது ஒளிபடும் புள்ளியில் செங்குத்துக் கோட்டின் அச்சைப் பற்றிய ஒளியின் வளைவு 'ஒளிவிலகல்' எனப்படும்.

அடர்வு குறை ஊடகத்திலிருந்து அடர்வுமிகு ஊடகத்திற்கு ஒளியானது செல்லும்போது அதன் செங்குத்துக் கோட்டை நோக்கி விலகலடையும்.



அடர்வு மிகு உடைகத்திலிருந்து அடர்வு குறை உடைகத்திற்கு ஓளியானது செல்லும்போது அதன் செங்குத்துக்கோட்டை விட்டு விலகிச் செல்லும். இந்நிகழ்வினை கீழ்க்கண்ட செயல்பாட்டின் மூலம் கண்டுணரலாம்.

செயல்பாடு 6

ஓரு கண்ணாடி முகவையினை எடுத்துக் கொண்டு அதனை நீரினால்நிரப்புக. அதனுள் பென்சிலைப் படத்தில் காட்டி யுள்ள வாருவைக்கவும். தற்போது முக கை வயின் வழியே பென்சிலை உற்று நோக்கவும். பென்சில் நேராகத் தெரிகிறதா? இல்லை. நீரின் மேற்பரப்பில் பென்சில் சற்று வளைந்தது போல் காணப்படுவது ஏன்?



இந்த செயல்பாட்டில், ஓளிக்கதிர்கள் நீரிலிருந்து (அடர்வு அதிகமான உடைக) காற்றிற்குச் (அடர்வு குறைவான உடைகம்) செல்கின்றன. அடர்வு மிகுந்த உடைகத்திலிருந்து அடர்வு குறைவான உடைகத்திற்குச் செல்லும் ஓளியானது அதன் நேர்க்கோட்டுப் பாதையிலிருந்து விலகிச் செல்லும் என்பதனை ஏற்கனவே அறிந்து வைத்துள்ளீர்கள். எனவே, கண்ணாடி முகவையில் உள்ள நீரின் வழியே பென்சிலைப் பார்க்கும் போது அது வளைவாகத் தெரிகிறது.



3.8.1 ஓளிவிலகல் எண்

ஓர் உடைகத்தில் ஓளிவிலகல் அந்த உடைகத்தில் செல்லும் ஓளியின் திசைவேகத்தினைச் சார்ந்தது. ஓர் உடைகத்தில் ஓளியின் திசைவேகம் அதிகமாக இருக்கும்போது, விலகல் குறைவாகவும், ஓளியின் திசைவேகம் குறைவாக இருக்கும்போது, விலகல் அதிகமாகவும் இருக்கும்.

ஓர் உடைகத்தின் ஓளிவிலகல் அளவானது அந்த உடைகத்தின் 'ஓளிவிலகல் எண்' எனும் பதத்தால் குறிக்கப்படுகிறது. அதாவது, காற்றில்

ஒளியின் திசைவேகத்திற்கும், ஓரு குறிப்பிட்ட உடைகத்தில் ஓளியின் திசைவேகத்திற்கும் இடையே உள்ள தகவு ஆகும். இதனை 'தனித்த ஓளிவிலகல் எண்' (absolute refractive index) எனக் குறிப்பிடுகிறோம். மேலும் கிரேக்க எழுத்து 'μ' (இதன் உச்சரிப்பு மியூ) மூலம் குறிப்பிடப்படுகிறது.

$$\mu = \frac{\text{காற்றில் ஓளியின் திசைவேகம் (c)}{\text{உடைகத்தில் ஓளியின் திசைவேகம்(v)}}$$

இரண்டும் ஒரே மாதிரியான அளவீடுகளின் தகவு என்பதால் ஓளிவிலகல் எண்ணிற்கு அலகு இல்லை. எந்தவாரு உடைகத்தில் ஓளியின் திசைவேகம் காற்றைவிடக் குறைவாக இருக்கிறதோ, அந்த ஓளி உடையும் உடைகத்தின் ஓளிவிலகல் எண் ஒன்றைவிட அதிகமாக இருக்கும்.

ஓரு சில பொருள்களின் ஓளிவிலகல் எண் அட்டவணை 3.3இல் கொடுக்கப்பட்டுள்ளது

அட்டவணை 3.3 பொருள்களின் ஓளிவிலகல் எண்

பொருள்கள்	ஓளிவிலகல் எண்
காற்று	1.0
நீர்	1.33
ஈதர்	1.36
மண்ணெண்ணெண்	1.41
சாதாரணக் கண்ணாடி	1.5
குவார்ட்ஸ்	1.56
வைரம்	2.41

பொதுவாக, ஓர் உடைகத்தின் ஓளிவிலகல் எண்ணைப் பொறுத்து, மற்றோர் உடைகத்தின் ஓளிவிலகல். எண்ணொன்று தனித்த ஓளிவிலகல் எண்களின் தகவு மூலம் தரப்படுகிறது.

$$\mu^2 = \frac{\text{இரண்டாவது உடைகத்தின் தனித்த ஓளிவிலகல் எண்}}{\text{முதல் உடைகத்தின் தனித்த ஓளிவிலகல் எண்}}$$

$$\mu_1^2 = \frac{\frac{c}{v_2}}{\frac{c}{v_1}} \quad \text{அல்லது} \quad \mu_1^2 = \frac{v_1}{v_2}$$

ஆகவே, ஓர் உடைகத்தின் ஓளிவிலகல் எண்ணைப் பொறுத்து மற்றோர் உடைகத்தின் ஓளிவிலகல் எண்ணொன்று, முதல் உடைகத்தில்



ஒளியின் திசைவேகத்திற்கும் இரண்டாவது ஊடகத்தில் ஒளியின் திசைவேகத்திற்கும் இடையே உள்ளத்தகவுமூலம் கொடுக்கப்பட்டுள்ளது.

கணக்கீடு 4

காற்றில் ஒளியின் திசைவேகம் 3×10^8 மீ/வி⁻¹ மற்றும் ஊடகத்தில் ஒளியின் திசைவேகம் 2×10^8 மீ/வி⁻¹. காற்றைப் பொறுத்து ஊடகத்தில் ஒளிவிலகல் எண்ணைக் காண்க.

தீர்வு:

$$\text{ஒளிவிலகல் எண் } (\mu) = \frac{\text{காற்றில் ஒளியின் திசைவேகம் (c)}}{\text{ஊடகத்தில் ஒளியின் திசைவேகம் (v)}}$$

$$\mu = \frac{3 \times 10^8}{2 \times 10^8} = 1.5$$

கணக்கீடு 5

நீரின் ஒளிவிலகல் எண் $4/3$ மற்றும் கண்ணாடியின் ஒளிவிலகல் எண் $3/2$. நீரின் ஒளிவிலகல் எண்ணைப் பொறுத்து கண்ணாடியின் ஒளிவிலகல் எண்ணைக் காண்க.

தீர்வு:

$$\mu_{\text{நீர்}} = \frac{\text{கண்ணாடியின் ஒளிவிலகல் எண்}}{\text{நீரின் ஒளிவிலகல் எண்}}$$

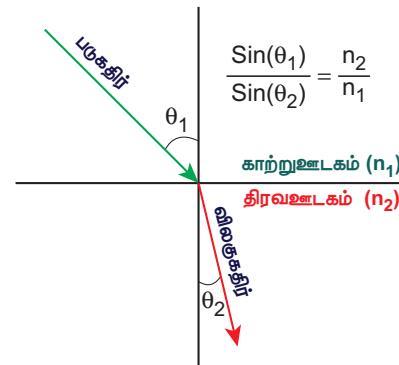
$$= \frac{\frac{3}{2}}{\frac{4}{3}} = \frac{9}{8} = 1.125$$

3.8.2 ஒளிவிலகலுக்கான ஸ்நெல் விதி

ஒளிக்கதிர்கள் ஒரு ஊடகத்திலிருந்து மற்றோர் ஊடகத்திற்குப் பயணிக்கும் போது ஏற்படும் ஒளிவிலகலானது இரு விதிகளுக்கு உட்படுகிறது. இவை, ஒளிவிலகலுக்கான ஸ்நெல் விதிகள் எனப்படுகின்றன.

- i) படுகதிர், விலகுகதிர் மற்றும் அவை சந்திக்கும் புள்ளியில் வரையப்பட்ட குத்துக்கோடு ஆகியவை அனைத்தும் ஒரே தளத்தில் அமையும்.
- ii) படுகோணத்தின் கைச் சுமதிப்பிற்கும் (r) இடையே உள்ள தகவு, ஒளிவிலகல் எண்ணிற்குச் சமமாகும். இது ஒரு மாறிலி ஆகும்

$$\frac{\sin i}{\sin r} = \mu$$



படம் 3.12 ஸ்நெல் விதி

3.9 நிறப்பிரிகை

செயல்பாடு 7

மேசையின் மீது ஒரு முப்பட்டகத்தினையும் அதனருகில் திரையையும் வைக்கவும். டார்ச் விளக்கிலிருந்து வரும் ஒளியை முப்பட்டகத்தின் வழியாக செல்லச் செய்யவும். இப்போது நீங்கள் காண்பது என்ன? வெள்ளை ஒளியானது ஊதா, கருநீலம் (indigo), நீலம், பச்சை, மஞ்சள் ஆரஞ்சு மற்றும் சிவப்பு (VIBGYOR) என ஏழு வண்ணங்களாக நிறப்பிரிகை அடைவதை உங்களால் காணமுடியும். இப்போது மற்றொரு முப்பட்டகத்தைப் படத்தில் காட்டியவாறு முதல் முப்பட்டகத்திற்கும் திரைக்கும் இடையில் தலைக்கூரை வைக்கவும். தற்போது திரையில் நீங்கள் காண்பது என்ன? இரண்டாவது முப்பட்டகத்திலிருந்து வரும் ஒளியானது வெண்மை நிறத்தில் இருக்கும்.



மேற்கண்ட செயல்பாடுகளிலிருந்து முதல் முப்பட்டகத்தில் வெண்மை நிற ஒளியானது ஏழு வண்ணங்களாக நிறப்பிரிகை அடைகிறது. அதேவேளையில் இரண்டாவது முப்பட்டகமானது இவற்றை ஒருங்கிணைத்து மீண்டும் வெண்மை நிற ஒளியாக மாற்றுகிறது. வெண்மை நிற ஒளியானது ஏழு வண்ணங்களைக் கொண்டுள்ளது என்பது இதன்மூலம் தெளிவாகிறது. நியூட்டன்



தட்டுச் சோதனையை நீங்கள் ஏழாம் வகுப்பில் பயின்றுள்ளீர்கள் அல்லவா? அதனை நினைவுக்குக் கொண்டு வர முயலுங்கள்.

ஒளி ஊட்டுருவும் ஊடகத்தின் வழியே வெண்மைநிற ஒளியானது செல்லும்போது ஏழு வண்ணங்களாகப் (அலைநீளம்) பிரிகை அடைகிறது. இதனை 'நிறப்பிரிகை' என்றழைக்கிறோம்.

நிறப்பிரிகை ஏன் ஏற்படுகிறது? வெண்மைநிற ஒளியில் உள்ள பல்வேறு வண்ணங்கள் பல்வேறு அலைநீளங்களைக் கொண்டுள்ளன. மேலும், அவை வெவ்வேறு திசைவேகத்தில் செல்லக்கூடியவை ஒரு ஊடகத்தில் ஒளிவிலகலானது அந்த ஊடகத்தில் ஒளியின் திசைவேகத்தைச் சார்ந்தது என்பது உங்களுக்குத் தெரியும். ஓவ்வொரு வண்ணமும் வெவ்வேறு திசைவேகத்தைக் கொண்டுள்ளதால் வெவ்வேறு வண்ண ஒளிக்கத்திற்கள் முப்பட்டகத்திற்குள் வெவ்வேறு திசைகளில் விலகலடைந்து பிரிகை அடைகின்றன. ஒளிவிலகல் அதன் அலைநீளத்திற்கு எதிர்த் தகவில் உள்ளது.

எனவே, சிவப்பு நிற ஒளிக் கதிரானது அதிக அலைநீளத்தையும், குறைந்த விலகலையும் கொண்டுள்ளது. ஆனால் உதா நிறக் கதிர் குறைந்த அலைநீளத்தையும், அதிக அளவு விலகலையும் கொண்டுள்ளது.

வெள்ளாளிக் கதிரின் நிறப்பிரிகைக்கு தோற்றும் ஒளிக்கும் வானவில் தோற்றும் ஒளிக்கும் வானவில் வெள்ளாளியின் நிறப்பிரிகையானது அதிக அளவு மழைத்துளிகளில் நிகழ்வதால் இறுதியில் வானவில் உருவாகிறது

உங்களுக்குத் தெரியுமா?

நினைவில் கொள்க

- ஒளியை எதிரொளிக்கக் கூடிய பளபளப்பான பரப்பைக் கொண்ட பொருள் ஆடி எனப்படும்.
- கோளக ஆடிகள், உருளை வடிவ, பரவளைய வடிவ மற்றும் நீள்வட்ட வடிவ பரப்புகளைக் கொண்டுள்ளன.
- வளைவு ஆடியானது, கோளத்தின் ஒரு பகுதியாக இருந்தால் அது கோளக ஆடி எனப்படும்.
- குழந்த பரப்பில் எதிரொளிப்பினை ஏற்படுத்தும் ஆடி குழி ஆடி எனப்படும்.
- குவிந்த பரப்பில் எதிரொளிப்பினை ஏற்படுத்தும் ஆடி குவி ஆடி எனப்படும்.
- பரவளைய ஆடிகளை பரவளைய எதிரொளிப்பான்கள் எனவும் அழைக்கலாம். இவை ஒளி, வெப்பம், ஓலி மற்றும் ரேடியோ அலைகள் போன்றவற்றின் ஆற்றல் குறையாமல் ஆடியின் குவியபரப்பில் வீழ்த்தி அவற்றை சேகரிக்க பயன்படுகின்றன
- வளைவு ஆரத்தின் பாதி மதிப்பு கோளக ஆடியின் குவிய தொலைவாகும்.
- மெய் பிம்பத்தை திரையில் பிடிக்க முடியும். மாய பிம்பத்தை திரையில் பிடிக்க முடியாது.
- குழி ஆடிகள் மெய்பிம்பத்தினை உருவாக்கும். எனவே, அதனை திரையில் பிடிக்கலாம்.
- குழி ஆடிகள் அலங்கார ஆடிகளாகப் பயன்படுகின்றன.
- வாகனங்களில் பின்புறப் பார்வை ஆடியாக குவிஆடிகள் பயன்படுகின்றன.
- படுகதிர், எதிரொளிப்புக்கதிர் மற்றும் படுபுள்ளியில் வரையப்பட்ட குத்துக்கோடு ஆகியவை அனைத்தும் ஒரே தளத்தில் அமைந்துள்ளன. படுகோணமும் எதிரொளிப்புக் கோணமும் எப்போதும் சமமாகவே இருக்கும்.
- ஆடிகளின் பரப்பினைப் பொறுத்து எதிரொளிப்பினை இரண்டு வகைகளாக



- வகைப்படுத்தலாம். அவை: i) ஒழுங்கான எதிரொளிப்பு ii) ஒழுங்கற்ற எதிரொளிப்பு
- ஆடிகளில் தோன்றும் பிம்பங்களின் எண்ணிக்கை ஆடிகளுக்கிடையே உள்ள சாய்வுக் கோணத்தைச் சார்ந்தது.
 - ஸ்நெல்விதி: படுகதிர், விலகுகதிர் மற்றும் அவை சந்திக்கும் புள்ளியில் வரையப்பட்ட

குத்துக்கோடு ஆகிய அனைத்தும் ஒரே தளத்தில் அமையும்; படுகோணத்தின் சென் மதிப்பிற்கும் (i), விலகுகோணத்தின் சென் மதிப்பிற்கும் (r) இடையே உள்ள தகவு, ஊடகத்தின் ஒளிவிலகல் எண்ணிற்குச் சமமாகும். இது ஒரு மாறிலி ஆகும்

சொல்லடைவு

ஆடி	அலுமினியம் அல்லது வெள்ளிப் பூச்சு பூசப்பட்ட, பிம்பத்தினை உண்டாக்கும் கண்ணாடித்துண்டு.
வளைவு மையம்	ஆடி உருவாக்கப்பட்ட கோளத்தின் மையம்.
வளைவு ஆரம்	கோளத்தின் மையத்திற்கும், அதன் முனைக்கும் இடைப்பட்ட தொலைவு.
ஆடி மையம்	ஆடியின் பரப்பில் முதன்மை அச்சு கண்ணாடியைச் சந்திக்கும் புள்ளி.
முதன்மை அச்சு	ஆடிமையத்தையும், வளைவு மையத்தையும் இணைக்கும் நேர்க்கோடு.
குவியம்	எதிரொளிக்கப்பட்ட கதிர்கள் முதன்மை அச்சில் குவியும் புள்ளி அல்லது விரிந்து செல்வது போல் தோன்றும் புள்ளி
குவியத்தொலைவு	ஆடி மையத்திற்கும், முதன்மைக் குவியத்திற்கும் இடைப்பட்ட தொலைவு
எதிரொளித்தல்	பளப்பான மென்மையான பொலிவான பரப்பில் ஒளிக்கதிர்கள் பட்டு, திரும்பும் நிகழ்வு.
கண்ணாடி எதிரொளிப்பு	எதிரொளிப்பு விதிகளைப் பின்பற்றி, தெளிவான பிம்பத்தினை உருவாக்கும் எதிரொளிப்பு.
பரவலான எதிரொளிப்பு	எதிரொளிப்பு விதிகளைப் பின்பற்றாமல், தெளிவான பிம்பத்தினையும் உருவாக்காமல் இருக்கும் எதிரொளிப்பு.
கலைடாஸ்கோப்	எண்ணற்ற வியத்தகு பிம்பங்களை உருவாக்கும் கருவி.
பெரிஸ்கோப்	ஒரு பொருளைச் சுற்றியுள்ள அல்லது அதன் மேல்பகுதியில் உள்ள பொருள்களைப் பார்ப்பதற்குப் பயன்படும் கருவி
ஒளிவிலகல்	ஒளியானது ஒர் ஊடகத்திலிருந்து மற்றோர் ஊடகத்திற்குச் செல்லும் போது ஒளிபடும் புள்ளியில் செங்குத்துக் கோட்டினைப் பொறுத்த ஒளியின் வளைவு
ஒளிவிலகல் எண்	காற்றில் ஒளியின் திசைவேகத்திற்கும், ஒரு குறிப்பிட்ட ஊடகத்தில் ஒளியின் திசைவேகத்திற்கும் இடையே உள்ள தகவு.
ஒளியின் நிறப்பிரிகை	வெண்மைநிற ஒளியானது ஒளி ஊடுருவும் ஊடகத்தின் வழியே செல்லும்போது ஏழு வண்ணங்களாகப் (அலைநீளம்) பிரிகை அடையும் நிகழ்வு.



மதிப்பீடு

- I. சரியான விடையைத் தேர்ந்தெடுத்து எழுதுக
 1. வளைந்த எதிரொளிக்கும் பரப்பை உடைய ஆடிகள்
 - அ) சமதள ஆடிகள் ஆ) கோளக ஆடிகள்
 - இ) சாதாரண ஆடிகள் ஈ) இவற்றில் எதுவுமில்லை
 2. உட்புறமாக வளைந்த எதிரொளிக்கும் பரப்பை உடைய ஆடி
 - அ) குவி ஆடி ஆ) குழி ஆடி
 - இ) வளைவு ஆடி ஈ) இவற்றில் எதுவுமில்லை
 3. கோளக ஆடிகளின் எதிரொளிக்கும் பரப்பு, எந்த கோளத்தின் பகுதியாக உள்ளதோ அந்த கோளத்தின் மையம்
 - அ) ஆடிமையம் ஆ) வளைவு மையம்
 - இ) வளைவு ஆரம் ஈ) ஆடியின் புறப்பரப்பு
 4. வாகனங்களின் பின் காட்சி ஆடியாக பயன்படுத்தப்படும் ஆடி
 - அ) குழி ஆடி ஆ) குவி ஆடி
 - இ) சமதள ஆடி ஈ) இவற்றில் எதுவுமில்லை
 5. ஒரு ஆடியின் ஆடி மையத்தையும், வளைவு மையத்தையும் இணைக்கும் கற்பனைக் கோடு _____ எனப்படும்
 - அ) வளைவு மையம் ஆ) ஆடிமையம்
 - இ) முதன்மை அச்சு ஈ) வளைவு ஆரம்
 6. முதன்மைக்குவியத்திற்கும், ஆடி மையத்திற்கும் இடையே உள்ளத் தொலைவு _____ என்று அழைக்கப்படுகிறது.
 - அ) வளைவு நீளம் ஆ) குவியத்தொலைவு
 - இ) முதன்மை அச்சு ஈ) இவற்றில் எதுவுமில்லை
 7. குவியதொலைவானது _____ ல் பாதியளவு இருக்கும்
 - அ) வளைவு மையம் ஆ) அச்சுக் கோடு
 - இ) வளைவு ஆரம் ஈ) இவற்றில் எதுவுமில்லை
 8. ஒரு கோளக ஆடியின் குவியத்தொலைவு
 - 10 செ.மீ. எனில், அதன் வளைவு ஆரம் _____
 - அ) 10 செ.மீ. ஆ) 5 செ.மீ.
 - இ) 20 செ.மீ. ஈ) 15 செ.மீ.

9. பொருளின் அளவும், பிம்பத்தின் அளவும் சமமாக இருந்தால், பொருள் வைக்கப்பட்டுள்ள இடம்

அ) ஈரிலாத் தொலைவு ஆ) F ல்

இ) F க்கும் P க்கும் இடையில் ஈ) C ல்

10. நீரின் ஓளிவிலகல் என்ன

அ) 1.0

ஆ) 1.33

இ) 1.44

ஈ) 1.52



II கோடிட்ட இடங்களை நிரப்புக

1. அழுகு நிலயங்களில் அலங்காரம் செய்யப்பயன்படும் கோளக ஆடி

2. கோளக ஆடியின் வடிவியல் மையம் எனப்படும்.

3. குவி ஆடியில் தோன்றும் பிம்பத்தின் தன்மை

4. கண் மருத்துவர் கண்களைப் பரிசோதிக்கப் பயன்படுத்தும் ஆடி

5. ஓளிக் கதிர் ஒன்றின் படுகோணத்தின் மதிப்பு 45° எனில் எதிரொளிப்புக் கோணத்தின் மதிப்பு

6. ஒன்றுக்கொன்று இணையாக உள்ள இரண்டு சமதளக் கண்ணாடிகளுக்கிடையே பொருளானது வைக்கப்பட்டால், உருவாகும் பிம்பங்களின் எண்ணிக்கை

III பொருத்துக- அ

1. குவி ஆடி அ. ரேடியோ
 தொலைநோக்கிகள்

2. பரவளைய ஆடி ஆ. சொரசொரப்பான சவர்

3. ஓழுங்கான இ. பின்னோக்குப் பார்வை
எதிரொளிப்பு ஆடி

4. ஓழுங்கற்ற ஈ. சமதளக் கண்ணாடி
எதிரொளிப்பு

பொருத்துக- ஆ

1. ஸ்நெல் விதி அ கலைடாஸ்கோப்

2. நிறப்பிரிகை ஆ Sini/sinr =μ

3. ஓளிவிலகல் எண் இ வானவில்

4. பன்முக எதிரொளிப்பு ஈ C/v =μ



IV சுருக்கமாக விடையளிக்கவும்.

1. கோளக ஆடி என்றால் என்ன?
2. வரையறு - குவியத்தொலைவு.
3. கோளக ஆடியின் வளைவு ஆரம் 25 செமீ எனில் குவியத் தொலைவினைக் காண்க.
4. குழி ஆடி மற்றும் குவி ஆடிகளின் பயன்களில் இரண்டினைத் தருக.
5. ஒளி எதிரொளிப்பிற்கான விதிகளைக் கூறுக.
6. இரண்டு சமதளங்களைக்குறித்தொலைவு பிழைப்பதை நோன்றும் பிம்பங்களின் எண்ணிக்கையினைக் காண்க.
7. ஊடகத்தின் ஒளிவிலகல் என்ன வரையறு
8. ஒளிவிலகலுக்கான ஸ்நெல் விதியினைக் கூறுக.

V விரிவான விடையளிக்கவும்.

1. குழிஆடியில் தோன்றும் பிம்பங்களைப் பற்றி விவரிக்கவும்.
2. ஒளி எதிரொளித்தல் என்றால் என்ன? ஒழுங்கான மற்ற ஒழுங்கற்ற எதிரொளிப்புக்களைப் பற்றிச் சிறு குறிப்பு வரைக.
3. பெரிஸ்கோப் செயல்படும் விதம் பற்றி விவரிக்கவும்.

4. காற்றில் ஒளியின் திசைவேகம் 3×10^8 மீ/வி⁻¹ மற்றும் ஊடகத்தின் ஒளிவிலகல் எண் 1.5 எனில் ஊடகத்தில் ஒளியின் திசைவேகத்தினைக் காண்க.



மேற்கோள் நூல்கள்

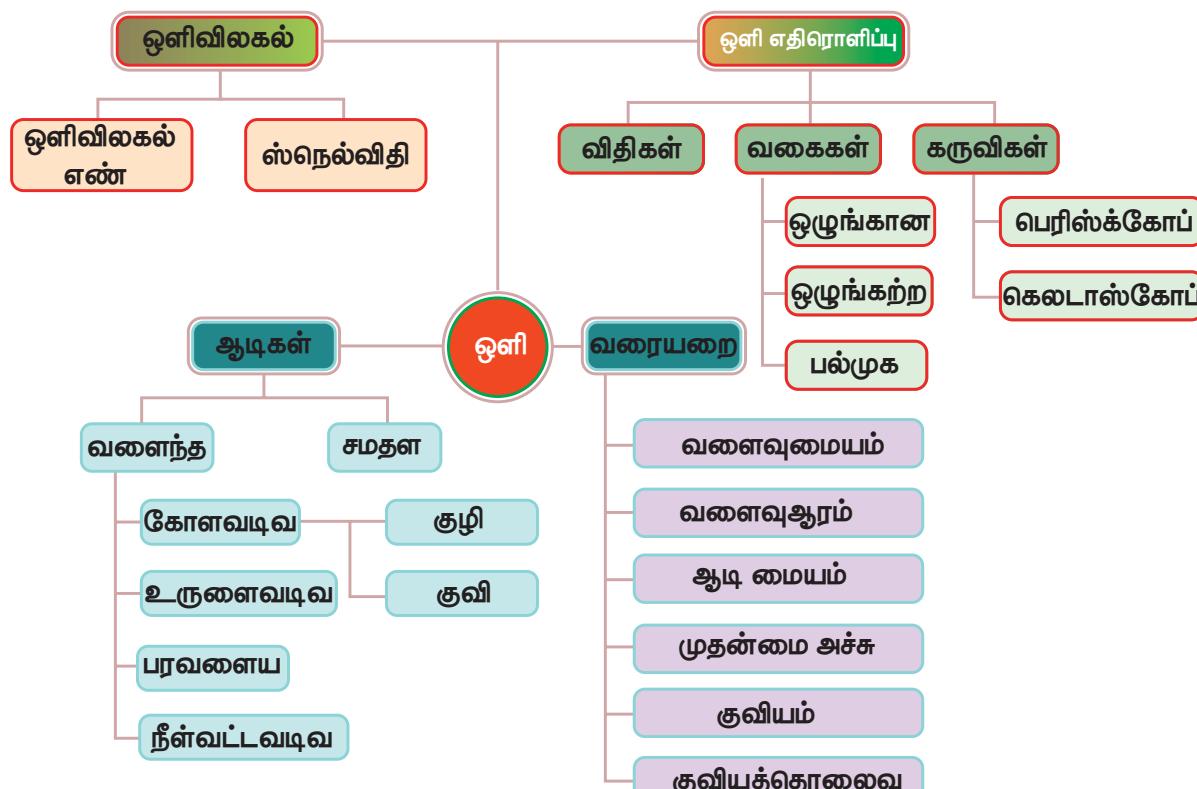
1. Frank New Certificate Physics (2017). Frank Bros. & Co., Chennai.
2. Concise Physics (2017). Selena Publishers, New Delhi.
3. Cambridge IGCSC Physics (2002). Hodder education, London.
4. Physics for Standard XI (2005). Tamil Nadu Textbook Corporation, Chennai.



இணையதள வளங்கள்

1. [https://farside.ph.utexas.edu](http://farside.ph.utexas.edu)
2. <https://britannica.com>
3. <https://studyread.com>
4. <https://sciencelearn.org>

மன வரைபடம்





அலகு

4

பருப்பொருள்கள்



கற்றல் நோக்கங்கள்



5LACIH

இந்தப் பாடப்பகுதியைக் கற்றறிந்த பின்னர் உங்களால்

- ◆ பருப்பொருள்களின் வகைகளைப் பற்றி தெரிந்து கொள்ள முடியும்.
- ◆ பல்வேறு தனிமங்களின் குறியீடுகளைத் தெரிந்து கொள்ள முடியும்.
- ◆ தனிமங்களை உலோகங்கள், அலோகங்கள் மற்றும் உலோகப்போலிகள் என வகைப்படுத்த முடியும்.
- ◆ உலோகங்கள் மற்றும் அலோகங்களின் பண்புகளை ஒப்பிட முடியும்.
- ◆ திண்மம், திரவம் மற்றும் வாயுநிலையில் உள்ள சேர்மங்களைப் பற்றி அறிய முடியும்.
- ◆ அன்றாட வாழ்வில் சேர்மங்களின் பயன்களைப் பற்றி தெரிந்து கொள்ள முடியும்.

அறிமுகம்

அ



ஆ



இ



படம் 4.1 அ) பனிக்கட்டி, ஆ) நீர், இ) உள்துபத்தி எரிதல்

இந்த அண்டத்தின் அனைத்து வெளிப்பாடுகளும், நிகழ்வுகளும், உயிரிப் பரினாமம் மாற்றமும் பருப்பொருள்கள் மற்றும் ஆற்றலால் ஏற்படுகின்றன. நம்மைச்சுற்றியுள்ள பல்வேறு பொருள்களும் சிலவகையான பருப்பொருள்களால் ஆக்கப்பட்டுள்ளன. அப்பருப்பொருள்களின் சிலவற்றைப் பார்த்தும், தொட்டும், கேட்டும், சுவைத்தும், நூகர்ந்தும் நாம் உணர்கிறோம். ஒரு கண்ணாடிக் குவளையைப் பார்த்தும், ஊதுபத்தி ஏரிவதை நூகர்ந்தும் அறியலாம். ஆனால் காற்று வீசுவதை நம் தோலின் தொடு உணர்வின் மூலம் உணரலாம். அனைத்து வகையான பருப்பொருள்களும் நிறையைப் பெற்றுள்ளன. மேலும் இடத்தையும் அடைத்துக் கொள்கின்றன. எனவே, எந்த ஒரு பொருளும் நமது புலன் உறுப்புகளால் உணரக்கூடியதும் இடத்தை அடைத்துக்கொள்ளும் பண்பும், நிறையும் உடையப்பொருளே பருப்பொருள் ஆகும்.

பருப்பொருள்கள் பின்வரும் மூன்று நிலைகளில் இருப்பதை நாம் அறிவோம்

திண்மம் – மரம், கல், மணல், இரும்பு போன்ற பொருள்கள்.



திரவம் – நீர், பால் பழச்சாறு போன்ற பொருள்கள்.

வாயு – ஆக்ஸிஜன், நைட்ரஜன் கார்பன் டைஆக்ஸைடு நீராவி போன்ற பொருள்கள்.

பருப்பொருள்கள் எவற்றால் ஆனவை?

பருப்பொருள்கள் எந்த நிலையில் இருந்தாலும் அவை அனுக்கள், மூலக்கூறுகள், அல்லது அயனிகள் எனும் சிறியதுகள்களால் ஆக்கப்பட்டிருக்கின்றன. மேலும் மூலக்கூறுகள் ஒரே வகையான அனுக்கள் இணைந்தோ அல்லது வெவ்வேறு வகையான அனுக்கள் இணைந்தோ உருவாகின்றன. எனவே, அனுக்களே பருப்பொருள்களின் கட்டமைப்பு அலகாகும்.

- அனு** – ஒரு தனிமத்தின் அனைத்துப் பண்புகளையும் கொண்ட மிகச்சிறிய துகளே அத்தனிமத்தின் 'அனு' எனப்படும். அனுக்கள் தனித்தோ அல்லது சேர்ந்தோ இருப்பினும் வேதியினை அனைத்திலும் பங்குபெறுகின்றன. ஏழாம் வகுப்பில் அனு அமைப்பு என்ற பாடத்தில் அனு பற்றிய அடிப்படைக் கருத்துகளை நாம் படித்துள்ளோம்.
- மூலக்கூறுகள்** – ஒரே தனிமத்தின் அனுக்களோ அல்லது வெவ்வேறு தனிமங்களின் அனுக்களோ இணைந்து மூலக்கூறுகளை உருவாக்குகின்றன. ஒரு தூய பொருளின் (தனிமம் அல்லது சேர்மம்) மிகச் சிறிய துகள்களே மூலக்கூறுகளாகும். இம்மூலக்கூறுகள் தனித்தநிலையில் இயற்பியல் மற்றும் வேதியியல் பண்புகள் மாறாது இருக்கும்.
- அயனிகள்** – மின்சாமை (நேர் அல்லது எதிர்) பெற்றுள்ள அனுக்கள் அல்லது அனுக்களின் தொகுப்பு அயனிகள் என அழைக்கப்படுகின்றன.

4.1 குறியீடுகள் ஏன்?

ஒரு குறிப்பிட்ட பொருளை உணர்த்தும் உருவமே குறியீடு எனப்படும். எடுத்துக்காட்டாக நாம் அமைதியின் குறியீடாக புறாவைப் பயன்படுத்துகிறோம். கணிதத்தில் கூட்டல் என்ற செயலை '+' என்ற குறியீடினாலும், கழித்தல் என்ற செயலை '-' என்ற குறியீடினாலும் குறிக்கிறோம். இதுபோலவே

வேதியியலில் ஒவ்வொரு தனிமமும் ஒரு குறியீடினால் குறிக்கப்படுகிறது. ஒவ்வொரு முறையும் தனிமத்தின் பெயரை எழுதுவது என்பது மிகவும் கடினமான செயலாகும். எனவே, தனிமத்தின் பெயரினை குறியீடாக சுருக்க வடிவில் குறிக்கின்றோம்.

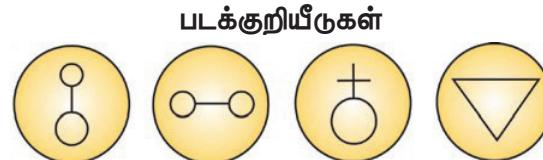
4.1.1 தனிமங்களின் குறியீடுகள்

நாம் தனிமங்களின் குறியீடு குறித்த வரலாற்றினை சுருக்கமாக அறிந்து கொள்வோம்.

கிரேக்கக் குறியீடுகள்

நம்மைச் சுற்றியுள்ள நான்கு அடிப்படைக் காரணிகளான நிலம், **படம் 4.2 கிரேக்கக் குறியீடுகள்** நீர், காற்று மற்றும் குறியீடுகள் நெருப்பைக் குறிக்க வடிவியல் உருவங்களை பண்டைய கிரேக்கர்கள் பயன்படுத்தினார்.

இரசவாதினின் குறியீடுகள்



நிக்கல் ஆர்சனிக் ஆண்டிமனி நீர்

சிலர் குறைந்த மதிப்புடைய உலோகங்களை தங்கமாக மாற்ற முயற்சித்தனர். அவர்களின் செயலுக்கு இரசவாதம் என்று பெயர். அவர்கள் இரசவாதிகள் என அழைக்கப்பட்டனர். இரசவாதிகள் தாம் பயன்படுத்திய வெவ்வேறு பொருள்களை மேற்கண்ட குறியீடுகளால் குறித்தனர்.

டால்டனின் குறியீடுகள்

1808-ல் ஜான் டால்டன் என்ற இங்கிலாந்து நாட்டைச் சேர்ந்த அறிவியல் அறிஞர் பல்வேறு தனிமங்களை பின்வரும் படங்களைக் கொண்டு குறித்தார். ஆனால் இப்படங்களை வரைவது அவ்வளவு எளிதாக இல்லாத காரணத்தால் அவை பயன்படுத்தப்படவில்லை. எனவே, இவை குறியீடுகள் சார்ந்த வரலாற்றில் மட்டும் முக்கியத்துவம் பெறுகின்றன.



டால்டனின் குறியீடுகளும் வாய்ப்பாடுகளும்.கி.வி. (பொ.ஆ.) 1825

(○)	ஹெட்ரஜன்	(○)	சோடா	(○○)	அம்மோனியா
(○)	நைட்ரஜன்	(○)	பொட்டாஸ்	(○●)	எண்ணெய்சனி
●	கார்பன்	○	ஆக்ஸிஜன்	○●	கார்பானிக் ஆக்ஸைடு
⊕	கந்தகம்	○	தாசிரம்	○○○	கார்பானிக் அமிலம்
○	பாஸ்பரஸ்	○	காரீயம்	○○○	கந்தக அமிலம்
○○	அலுமினா	○○	நீர்		

படம் 4.3 டால்டனின் குறியீடுகள்

பெர்சில்லியஸ் குறியீடுகள்

ஜான் ஜேகப் பெர்சில்லியஸ் என்பவர் 1813 ஆம் ஆண்டு தனிமங்களைக் குறிப்பதற்கு படங்களுக்குப் பதிலாக ஆங்கில எழுத்துக்களைப் பயன்படுத்தும் முறை ஒன்றை உருவாக்கினார். பெர்சில்லியஸ் முறையின் மாற்றியமைக்கப்பட்ட வடிவமே "தனிமங்களின் குறியீடுகளைத் தீர்மானிக்கும் முறை" எனப் பின்பற்றப்படுகிறது.

தனிமங்களின் குறியீடுகளை தீர்மானிக்கும் தற்கால முறை

1. பொதுவாக தனிமங்கள், பெரும்பாலும் அலோகங்கள் அவற்றின் ஆங்கிலப்-பெயர்களின் முதல் எழுத்துக்களைக் குறியீடுகளாகக் கொண்டுள்ளன.

தனிமம்	குறியீடு	தனிமம்	குறியீடு
போரான்	B	ஆக்ஸிஜன்	O
கார்பன்	C	பாஸ்பரஸ்	P
ஃபுளூரின்	F	கந்தகம் (சல்பர்)	S
நைட்ரஜன்	H	வனிடியம்	V
அயோடின்	I	யுரேனியம்	U
நைட்ரஜன்	N		

2. ஒரு தனிமத்தின் ஆங்கிலப் பெயரின் முதல் எழுத்து ஏற்கனவே ஒரு தனிமத்தின் குறியீடாக இருந்தால் முதல் இரண்டு எழுத்துக்களையும் சேர்த்து இத்தனிமத்தின் குறியீடாகக் கொள்ளப்படுகிறது. இவ்வாறு எழுதும் போது முதல் எழுத்து ஆங்கில பெரிய எழுத்தாகவும் இரண்டாவது எழுத்து ஆங்கில சிறிய எழுத்தாகவும் எழுதப்படுகிறது.

தனிமம்	குறியீடு	தனிமம்	குறியீடு
அலுமினியம்	Al	காலியம்	Ga
பேரியம்	Ba	ஹீலியம்	He
பெரிலியம்	Be	லித்தியம்	Li
பிஸமத்	Bi	நியான்	Ne
புரோமின்	Br	சிலிக்கான்	Si
கோபால்ட்	Co		

3. முதல் இரண்டு எழுத்துக்களும் ஒன்றாகவே உள்ள தனிமங்களாக இருப்பின் அவற்றில் ஒரு தனிமத்திற்கு முதல் இரண்டு எழுத்துக்களும், மற்றொரு தனிமத்திற்கு முதல் மற்றும் மூன்றாவது எழுத்துக்களும் குறியீடாக பயன்படுத்தப்படுகிறது.

தனிமம்	குறியீடு	தனிமம்	குறியீடு
அலுமினியம்	Al	காலியம்	Ga
ஆர்கான்	Ar	கால்சியம்	Ca
ஆர்சனிக்	As	காட்மியம்	Cd
குளோரின்	Cl	மெக்னீசியம்	Mg
குரோமியம்	Cr	மாங்கனீசு	Mn

4. சில தனிமங்களின் குறியீடுகள் அவற்றின் இலத்தீன் / கிரேக்க பெயர்களின் அடிப்படையில் எழுதப்படுகின்றன. 11 தனிமங்கள் இவ்வாறு பெயரிடப்பட்டுள்ளன.

தனிமம்	இலத்தீன் பெயர்	குறியீடு
சோடியம்	நேட்ரியம்	Na
பாதரசம் (மெர்க்குரி)	நைட்ரார்ஜிரம்	Hg
பொட்டாசியம்	கேலியம்	K
காரீயம்	பிளம்பம்	Pb
இரும்பு	ஃபெர்ரம்	Fe
வெள்ளீயம்	ஸ்டேனம்	Sn



தாமிரம் (காப்பர்)	குப்ரம்	Cu
ஆண்டி மனி	ஸ்டிபியம்	Sb
வெள்ளி (சில்வர்)	அர்ஜெண்டம்	Ag
டங்ஸ்டன்	உல்ஃப்ரம்	W
தங்கம் (கோல்டு)	ஆரம்	Au

5. சில தனிமங்களின் பெயர்கள் நாடுகள், அறிவியல் அறிஞர்கள், நிறம், புராண கதாப்பாத்திரங்கள், கோள்களின் பெயர்கள் இவற்றிலிருந்து பெறப்படுகின்றன. இவற்றின் அடிப்படையில் குறியீடுகள் அமைகின்றன. எடுத்துக்காட்டு

தனிமம்	குறியீடு	குறியீடு பெயர் தருவிக்கப்பட்ட விதம்
அமெர்சியம்	Am	அமெரிக்கா (நாடு)
ஐரோப்பியம்	Eu	ஐரோப்பா (கண்டம்)
நொபிலியம்	No	ஆல்ஃபிரட் நோபல் (அறிவியல் அறிஞர்)
அயோடின்	I	உள்தா (கிரேக்க மொழியில் உள்தாவைவக் குறிக்கும் சொல்)
பாதரசம் (மெர்க்குரி)	Hg	மெர்க்குரி எனும் கடவுள் (புராண கதாபாத்திரம்)
புஞ்சட்டோனியம்	Pu	புஞ்சட்டோ (கோள்)

நெப்டியூனியம்	Np	நெப்டியூன் (கோள்)
ஐரோனியம்	ப	ஐரோன் (கோள்)

கொடுக்கப்பட்ட ஒரு தனிமத்தின் குறியீட்டை எவ்வாறு எழுத வேண்டும் என உங்களுக்குத் தெரியுமா?

ஒருதனிமத்தின் குறியீட்டை எழுதும்போது பின்வரும் முறையை கடைபிடிக்க வேண்டும்.

1. ஒரு தனிமம் தனித்த ஆங்கில எழுத்தைக் குறியீடாகக் கொண்டிருந்தால் அவ்வெழுத்தினை ஆங்கில பெரிய எழுத்தில் எழுத வேண்டும்.
2. ஓரண்டைழுத்துக்களைக் குறியீடாகக் கொண்ட தனிமத்தின் குறியீடினை எழுதும்போது முதல் எழுத்தினை ஆங்கில பெரிய எழுத்திலும் தொடர்ந்து வரும் எழுத்தினை ஆங்கில சிறிய எழுத்திலும் எழுத வேண்டும்.
- ஒரு தனிமத்தின் குறியீடின் முக்கியத்துவம் என்ன?
- ஒரு தனிமத்தின் குறியீடு அத்தனிமத்தின் பெயரைக் குறிக்கிறது.
- அத்தனிமத்தின் ஓர் அணுவைக் குறிக்கிறது.
- எடுத்துக்காட்டாக 'O' என்றக் குறியீடு ஆக்ஸிஜன் என்றத் தனிமத்தைக் குறிக்கிறது. ஆக்ஸிஜனின் ஓர் அணுவைக் குறிக்கிறது.

செயல்பாடு 1

ஆசிரியர்: அன்பு மாணவச் செல்வங்களே, நாம் ஒரு நினைவுத்திறன் விளையாட்டினை விளையாடுவோம். இது தனிமங்களின் பெயர்களையும், குறியீடுகளையும் நினைவில் நிறுத்துவதற்கு பயன்படும் அருமையான விளையாட்டு ஆகும். கீழே கொடுக்கப்பட்டுள்ள குறிப்புகளைப் பயன்படுத்தி அட்டைகளை உருவாக்கி உங்கள் நண்பர்களுடன்



விளையாடுவதற்காக ஒரு சிறு குழுவை உருவாக்கவும்

வைற்றின்	கால்சியம்	ஆர்சனிக்
சோடியம்	பாதரசம்	ஆக்ஸிஜன்
ஆர்கான்	குளோரின்	தங்கம்
மெக்னீசியம்	தாமிரம்	வீலியம்
குரோமியம்	இரும்பு	மாங்கனீசு

குறிப்புகள்:

தனிமங்களின் பெயர்கள் எழுதப்பட்ட 15 அட்டைகளையும், அவற்றின் குறியீடுகள் எழுதப்பட்ட 15 அட்டைகளையும் தயார் செய்க. தனிமங்களின் பெயர் அடங்கிய பட்டியல் ஒன்று இங்கே தரப்பட்டுள்ளது (உங்கள் விருப்பம் போல தனிமங்களின் பெயர்களை தேர்வு செய்துகொள்ளலாம்).

கால்சியம், ஆர்சனிக், சோடியம், பாதரசம், வைற்றின், ஆக்ஸிஜன், ஆர்கான், குளோரின், தங்கம், மெக்னீசியம், தாமிரம், வீலியம், குரோமியம், இரும்பு, மாங்கனீசு.

எவ்வாறு விளையாடுவது?

1. 30 அட்டைகளையும் நன்கு கலந்து மேசையின் மீது கவிழ்த்து வையுங்கள்

2 விளையாட்டினை தொடங்குங்கள்.

ஒவ்வொரு ஆட்டக்காரரும் ஒரு நேரத்தில் இரண்டு அட்டைகளை எடுக்க அனுமதிக்கப்படுவார். ஒரு ஆட்டக்காரர் சரியான இணையைப் பெறவில்லை எனில் அவர் அட்டைகளை எடுத்த இடத்திலேயே வைத்துவிட வேண்டும்.

அட்டைகளிலுள்ள தனிமத்தின் பெயரும், குறியீடும் பொருந்தினால் அவ்வட்டைகளை அனைவரிடமும் காண்பித்துவிட்டு அவரே வைத்துக்கொள்ளலாம். சரியான இணை காண்பிக்கப்பட்டால் அந்த ஆட்டக்காரர் தவறான இணையை எடுக்கும்வரை மீண்டும் விளையாட வாய்ப்பைப் பெறவார். அனைத்து அட்டைகளும் எடுக்கப்படும் வரை விளையாட்டு தொடரும். அதிக எண்ணிக்கையிலான அட்டைகளை வைத்திருப்பவர் வெற்றியாளர் ஆவார்.

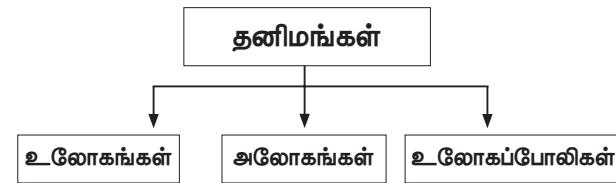
4.2 உலோகங்களும் அலோகங்களும்

மனிதனின் நாகரிகங்களை நோக்கிய வளர்ச்சிக்கும் பல உலோகங்கள் மற்றும் அலோகங்களின் கண்டுபிடிப்புகளுக்கும் தொடர்புள்ளது. இன்றும் கூட ஒரு நாட்டின் வளமைக்கான குறியீடு அந்நாட்டில் பயன்படுத்தப்படும் உலோகங்கள் மற்றும் அலோகங்களின் தயாரிப்பு மற்றும் பயன்பாட்டின் அடிப்படையில் அமைகிறது. ஒரு நாட்டின் பொருளாதாரம் அந்நாட்டில் இருப்பில் வைக்கப்பட்டுள்ள தங்கத்தின் அளவைக் கொண்டு அளவிடப்படுகிறது.

தற்காலங்களில் கருவிகள் எந்திரங்கள் மகிழுந்துகள், சமையல் பாத்திரங்கள் போன்றவை தயாரிக்க உலோகங்களும் அலோகங்களும் பயன்படுத்தப்படுகின்றன. இரும்பு, தாமிரம், வெள்ளி, தங்கம், காரீயம், துத்தநாகம், அலுமினியம், மெக்னீசியம், நிக்கல், குரோமியம் மற்றும் பாதரசம் போன்றவை பொதுவாக பயன்படுத்தப்படும் உலோகங்கள் ஆகும். நைட்ரஜன், ஆக்ஸிஜன், நைட்ரஜன், கார்பன், கந்தகம் பாஸ்பரஸ் மற்றும் குளோரின் ஆகியவை பொதுவாக பயன்படுத்தப்படும் அலோகங்கள் ஆகும்.

ஒரு தனிமம் உலோகமா, அலோகமா என்பதை அதன் பண்புகளை உலோகங்கள் மற்றும் அலோகங்களின் பொதுப் பண்புகளுடன் ஒப்பிட்டு அடையாளம் காணலாம். அவ்வாறு செய்யும்போது சில தனிமங்கள் உலோகப்பண்புடனோ, அலோகப்பண்புடனோ ஒத்துப்போகவில்லை என நாம் அறிகிறோம். அப்படிப்பட்ட தனிமங்கள் அதை உலோகங்கள் அல்லது உலோகப்போலிகள் என அழைக்கப்படுகின்றன.

தனிமங்கள் அவற்றின் பண்புகளின் அடிப்படையில் உலோகங்கள், அலோகங்கள் மற்றும் உலோகப்போலிகள் என வகைப்படுத்தப்படுகின்றன.





4.2.1 உலோகங்கள்

தாமிரம் நாம் நம் அன்றாட வாழ்வில் பயன்படுத்தும் இரும்பு, தாமிரம், தங்கம், வெள்ளி போன்றவை உலோகங்கள் ஆகும். அன்றாட செயல்களில் நாம் காணும் மேலும் சில எடுத்துக்காட்டுகளை சேர்க்கலாமா?



படம் 4.4 தாமிரம்

உலோகங்களின் இயற்பியல் பண்புகள்

- இயற்பியல் நிலை :** இயல்பான வெப்பநிலை மற்றும் அழுக்தத்தில் உலோகங்கள் திண்மநிலையில் இருக்கின்றன. அறைவெப்பநிலையில் பாதசரம் (Hg) திரவ நிலையில் உள்ளது. சீசியம் (Cs), ரூபிடியம் (Rb), பிரான்சியம் (Fr), காலியம் (Ga) ஆகிய தனிமங்கள் அறை வெப்ப நிலையிலோ அல்லது அறைவெப்பநிலையைவிடச் சற்று அதிக வெப்பநிலையிலோ திரவமாக மாறி விடுகின்றன.
- கடினத்தன்மை :** பெரும்பான்மையான உலோகங்கள் கடினமானவை. மாறாக சோடியம் மற்றும் பொட்டாசியம் ஆகிய தனிமங்கள் கத்தியால் வெட்டுமளவுக்கு மென்மையானவை. ஆஸ்மியம் காண்ணாடியில் சிராய்ப்பு ஏற்படுத்தும் அளவிற்கு மிகவும் கடினமானது.
- உலோகப்பளபளப்பு :** கால்சியம் நீங்கலாக அனைத்து உலோகங்களும் பளபளப்பானவை. இப்பளபளப்பு உலோகப் பளபளப்பு என அழைக்கப்படுகிறது.
- அடர்த்தி :** பொதுவாக உலோகங்கள் அதிக அடர்த்தியைப் பெற்றுள்ளன. மாறாக சோடியம் மற்றும் பொட்டாசியம் குறைந்த அடர்த்தியைப் பெற்றுள்ளன.

5. உருகுநிலை மற்றும் கொதிநிலை: பொதுவாக உலோகங்கள் அதிக உருகுநிலை மற்றும் கொதிநிலைப் பெற்றுள்ளன. சோடியம் பொட்டாசியம், பாரதரசம் மற்றும் காலியம் ஆகியவற்றைத் தவிர்த்து.



படம் 4.5 பளபளப்பான

6. திரிபுதாங்கும் பண்பு: பொதுவாக உலோகங்கள் திரிபுக்கு உட்படும்போது உடைந்துவிடாமல் மீணும் பண்பைப் பெற்றுள்ளன. இந்த பண்பு திரிபுதாங்கும் பண்பு அல்லது இழுவிசை வலிமை என அழைக்கப்படுகிறது. இரும்பின் இப்பண்பே தொடர்வண்டிப்பாதை அமைக்க இரும்பு பயன்படுவதற்குக் காரணமாக அமைகிறது துத்தநாகம், ஆர்சனிக் மற்றும் ஆண்டிமனி ஆகிய தனிமங்கள் இப்பண்பிலிருந்து மாறுபட்டு காணப்படுகின்றன.

செயல்பாடு 2

ஓரு கத்தியை எடுத்துக்கொண்டு கீழே கொடுக்கப்பட்டுள்ள மாதிரிகளை அடியுங்கள். மாதிரிகளில் ஏற்படும் மாற்றங்களை உற்று நோக்குங்கள். உங்களது உற்றுநோக்கலை அட்டவணையில் பதிவிடுங்கள்]

பொருளின் பெயர்	உற்று நோக்கி அறியப்பட்ட மாற்றங்கள்
நிலக்கரித் துண்டு	நொறுங்கி தூளாக மாறுகிறது
இரும்பு ஆணி	
தாமிரக் கம்பி	
கந்தகம்	



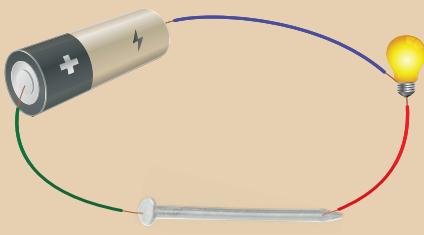
7. தகடாக விரியும் பண்பு : உலோகங்களை சுத்தியால் அடித்து மிகவும் மெலிதான தகடாக மாற்றிவிடலாம். உலோகங்களின் இப்பண்பு தகாடாக மாறும் பண்பு என அழைக்கப்படுகிறது. இப்பண்பின் காரணமாகவே அலுமினியம் தகடாக மாற்றப்பட்டு பயன்படுத்தப்படுகிறது.

8. கம்பியாக நீரும் பண்பு : உலோகங்களை இழுத்து மெல்லிய கம்பியாக மாற்றிவிடலாம். உலோகங்களின் இப்பண்பு கம்பியாக நீரும் பண்பு என அழைக்கப்படுகிறது. எடுத்துக்காட்டு தாமிரக் கம்பிகள்

9. கடத்துத்திறன்: உலோகங்கள் வெப்பத்தையும் மின்சாரத்தையும் நன்கு கடத்தக்கூடியவை வெள்ளியும், தாமிரமும் சிறந்த மின்டகத்திகளாகும். மாறாக பிஸ்மத் மற்றும் டங்ஸ்டன் ஆகியவை அரிதிற்கடத்திகள் ஆகும்.

செயல்பாடு 3

ஒரு பொருளின் வழியே மின்சாரம் பாய்கிறதா, இல்லையா என்பதனை அறிய மின்சுற்றினை எவ்வாறு அமைப்பாய் என்பதனை நினைவுக் கூர்க். பயன்படுத்த வேண்டியப் பொருள்கள்: இரும்பு ஆணி, கரிக்கோலின் நடுத் தண்டு (கிராஃபைட்)



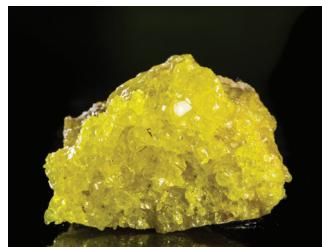
10. ஓலி எழுப்பும் தன்மை : உலோகங்கள் தட்டப்படும்போது தனித்துவமான ஓலி எழுப்பும் பண்பை பெற்றுள்ளன. இப்பண்பு ஆலய மணிகள் செய்ய பயன்படுத்தப்படுகிறது.

4.2.2 அலோகங்கள்

கார்பன், கந்தகம் போன்ற பளப்பளப்பற்ற, அதிக கடினத்தன்மையோ, அதிக மென்மைத்தன்மையோ அற்ற தனிமங்கள் அலோகங்கள் எனப்படுகின்றன.

எல்லா வாயுக்களுமே அலோகங்கள் ஆகும். கந்தகம், கார்பன், ஆக்ஸிஜன் ஆகியவை அலோகங்களுக்கு சில எடுத்துக்காட்டுகளாகும்.

அலோகங்களின் இயற்பியல் பண்புகள்

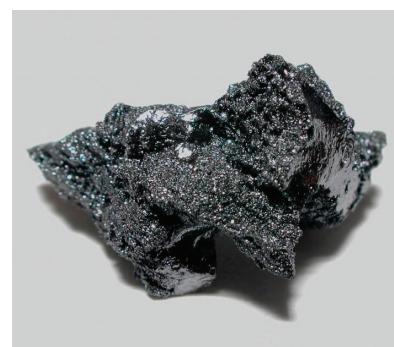


படம் 4.6 அலோகங்கள்

1. இயற்பியல் நிலை : இயல்பான வெப்பநிலையில் அலோகங்கள் திண்மம், திரவம், வாயு ஆகிய மூன்று நிலைகளிலும் காணப்படுகின்றன. எடுத்துக்காட்டு : திண்மம், கந்தகம், பாஸ்பரஸ் திரவம் – புரோமின், வாயு ஆக்ஸிஜன், நைட்ரஜன்.

2. கடினத்தன்மை: வைரத்தைத் தவிர மற்ற அலோகங்கள் பொதுவாக கடினத்தன்மை அற்றதாக உள்ளன. (வைரம் என்பது கார்பனின் ஒரு வடிவம்)

3. பளபளப்பு : அலோகங்கள் பளபளப்பற்ற தோற்றுத்தையே கொண்டுள்ளன. மாறாக கிராஃபைட் மற்றும் அயோடின் ஆகிய இரண்டு அலோகங்களும் பளப்பளப்புத் தன்மையைப் பெற்றுள்ளன.



படம் 4.7 பளபளப்பற்ற தோற்றும்

4. அடர்த்தி : அலோகங்கள் சாதாரணமாக மென்மையானவை அடர்த்திக் குறைந்தவை. மாறாக வைரம் மட்டும் அதிக அடர்த்திக் கொண்டது. இயற்கையில்



- கிடைக்கும் பொருள்களில் மிகவும் கடினமானது வெவரம்.
- 5. உருகுநிலை மற்றும் கொதிநிலை:** அலோகங்கள் குறைந்த உருகுநிலையும், கொதிநிலையும் கொண்டவை. மாறாக கார்பன், சிலிக்கன், போரான் ஆகியவை அதிக உருகுநிலையும் கொதிநிலையும் கொண்ட சில அலோகங்களாகும்.
- 6. திரிபுத்தாங்கும் பண்பு:** அலோகங்கள் திரிபுத் தாங்கும் பண்பு பெற்றிருப்பதில்லை இருப்பினும் கார்பன் இழை (கார்பனின் ஒரு வடிவம்) எஃகுக்கு இணையான திரிபுத்தாங்கும் பண்பினைப் பெற்றுள்ளது.
- 7. தகடாக விரியும் பண்பு:** அலோகங்கள் தகடாக மாறும் பண்பு அற்றவை ஆகும். அவற்றை

- அடிக்குபோது தூளாக மாறிவிடுகின்றன. திண்மம் அலோகங்கள் நொறுங்கும் தன்மைப் பெற்றவை.
- 8. கம்பியாக நீஞும் பண்பு:** அலோகங்கள் கம்பியாக மாறும் தன்மை அற்றவை. கார்பன் இழைகள் கம்பியாக நீஞும் தன்மையைப் பெற்றுள்ளன.
- 9. கடத்துத்திறன்:** அலோகங்கள் பொதுவாக அரிதிற்கடத்திகளாகும். கார்பனின் ஒரு வடிவமாகிய கிராஃபைட் மின்சாரத்தைக் கடத்தும்.
- 10. ஓலி எழுப்பும் பண்பு:** அலோகங்கள் தட்டும்போது ஓலி எழுப்புவதில்லை.

பண்பு	உ_லோகம்	அலோகம்
அறை வெப்ப நிலையில் இயற்பியல் நிலை	பொதுவாக திண்மம் (சில நேரங்களில் திரவம்)	திண்மம், திரவம், வாயு
தகடாக மாறும் தன்மை	அடிக்கும் போது தகடாக மாறும்	பொதுவாக மென்மையானது அல்லது உடையக்கூடியது.
கம்பியாக நீஞும் தன்மை	இழுக்கப்படும்போது கம்பியாக நீஞும்	பொதுவாக மென்மையானது அல்லது உடையக்கூடியது.
திண்ம நிலையில் தோற்றும்	உ_லோக பளப்பளப்புடையவை	பளப்பளப்பற்றவை
உருகுநிலை	பொதுவாக அதிகம்	பொதுவாக குறைவு
கொதிநிலை	பொதுவாக அதிகம்	பொதுவாக குறைவு
அடர்த்தி	பொதுவாக அதிகம்	பொதுவாகக் குறைவு
வெப்பம் மற்றும் மின் கடத்தும் திறன்	நற்கடத்திகள்	அரிதிற்கடத்திகள்.

செயல்பாடு 4

ஒரு தேக்கரண்டியினால் தட்டி ஓலி எழுப்புக் குறும்பு ஒலியைக் கவனிக்க. ஒரு மரக்கரித் துண்டை அதே தேக்கரண்டியால் தட்டுக் கூடிய இப்போது ஏற்படும் ஒலியைக் கவனி. வேறுபாட்டை உணரமுடிகிறது? பெரும்பாலான உ_லோகங்கள் கணீர் என்ற ஒலியை ஏற்படுத்துகின்றன. இதிலிருந்து உ_லோகங்கள் ஒலியைழுப்பும் பண்பு கொண்டவை என்பது புலப்படுகிறது. அலோகங்களுக்கு ஒலி எழுப்பும் பண்பு இல்லை.

உ_லோகங்கள் மற்றும் அலோகங்கள் ஒரு ஒப்பீடு

4.2.3 உ_லோகங்கள் மற்றும் அலோகங்களின் பயன்கள்

உ_லோகங்களின் பயன்கள்

- பாலங்கள் கட்ட, எந்திரங்களின் பகுதிப்பொருள்கள், இரும்புத் தகடுகள், தண்டுகள் போன்றவை தயாரிக்க இரும்பு பயன்படுகிறது.
- மின் கம்பிகள், சிலைகள், நாணயங்கள் ஆகியவை தயாரிக்க தாமிரம் பயன்படுகிறது.



படம் 4.8 நாணயங்களில் நிக்கல் உள்ளது

- தங்கம் மற்றும் வெள்ளி அலங்கார நகைகள் தயாரிக்கவும் புகைப்படத்துறையிலும் பயன்படுகின்றன.



படம் 4.9 தங்கம் அலங்கார பொருளாக உள்ளது

- அதிக அடர்த்தி கொண்டுள்ளதாலும் வெப்பத்தினால் சீராக விரிவடையும் தன்மை பெற்றிருப்பதாலும் வெப்பநிலை மானிகள் மற்றும் பாரமானிகளில் பாதசரம் பயன்படுத்தப்படுகிறது.
- மின் கம்பிகள், வானுர்தி மற்றும் ராக்கெட்டின் பாகங்கள் தயாரிக்க அலுமினியம் பயன்படுகிறது.



படம் 4.10 மாங்கனீசு, அலுமினியம் கலந்த உலோகக் கலவை விமானங்கள் தயாரிப்பில் பயன்படுகிறது

- தானியங்கியின் மின்கலன்களை தயாரிக்கவும், X-கதிர் எந்திரங்கள் தயாரிக்கவும் கார்யம் பயன்படுகிறது.

அலோகங்களின் பயன்கள்

- வைரம் அலங்கார நகைகள் தயாரிக்கப் பயன்படுகிறது. வெட்டும் மற்றும் அரைக்கும் சாதனங்கள் தயாரிக்கப் பயன்படுகிறது. கரிக்கோலின் (பெண்சிலின்) நுடுத்தண்டில் கிராஃபேட் பயன்படுத்தப்படுகிறது.



படம் 4.11 வைரம்

- துப்பாக்கித் தூள் தயாரிக்க கந்தகம் பயன்படுகிறது. ரப்பரைகட்டிப்படுத்த வெள்கணைஸ் செய்தல் கந்தகம் பயன்படுகிறது.



படம் 4.12 கந்தகம்

- தீப்பெட்டி தயாரிக்கவும், எலி மருந்து தயாரிக்கவும் பாஸ்பரஸ் பயன்படுகிறது.
- அம்மோனியா தயாரிக்க நைட்ரஜன் பயன்படுகிறது.
- நிறம் நீக்கும் பொருளாகவும், குடிநீரில் உள்ள நுண்ணுயிரிகளை அழிக்கும் பொருளாகவும் குளோரின் பயன்படுகிறது.
- ஷஹ்ட்ரஜன் ராக்கெட் ஏரிபொருளாகப் பயன்படுகிறது. உலோகங்களை உருக்கி வெட்டவும், ஓட்டவும் ஷஹ்ட்ரஜன் சுடர் பயன்படுகிறது. பல வேதிவிளைகளில் குறைப்பானாகப் பயன்படுகிறது.

4.2.4 உலோகப் போலிகள்

உலோகப் பண்புகளையும், அலோகப்பண்புகளையும் பெற்றுள்ள தனிமங்கள் உலோகப் போலிகள் என அழைக்கப்படுகின்றன. எடுத்துக்காட்டு போரான், சிலிக்கான், ஆர்சனிக், ஜெர்மானியம், ஆண்டிமனி, டெல்லூரியம் மற்றும் பொலோனியம்.

உலோகப் போலிகளின் இயற்பியல் பண்புகள் உலோகப் போலிகள் அனைத்தும் அறைவெப்பநிலையில் திண்மங்கள்.

உலோகப் போலிகள் மற்ற உலோகங்களுடன் சேர்ந்து

- உலோகக்கலவைகளை ஏற்படுத்துகின்றன.
- சிலிக்கான், ஜெர்மானியம் போன்ற உலோகப் போலிகள் குறிப்பிட்ட சூழ்நிலையில்மின்சாரத்தைகடத்துகின்றன. எனவே அவை குறைக்கடத்திகள் என அழைக்கப்படுகின்றன.
- சிலிக்கான் பளபளப்பானது (உலோகப் பண்பு) ஆனால் தகடாக விரியும் பண்பையோ, கம்பியாக நீரும் பண்பையோ (அலோகப் பண்பு) பெற்றுள்ளது. உலோகங்களை விட



குறைந்த அளவே மின்சாரத்தையும், வெப்பத்தையும் கடக்கிறது.

4. உலோகபோலிகளின் இயற்பியல்பன்புகள் உலோகங்களை ஒத்திருக்கின்றன. வேதியியல் பண்புகள் அலோகங்களை ஒத்திருக்கின்றன.

உலோகப் போலிகளின் பயன்கள்

1. சிலிக்கான் மின்னானுக் கருவிகளில் பயன்படுத்துகின்றன.
2. போரான் பட்டாசுத் தொழிற்சாலையிலும், ராக்கெட் ஏரிபொருளை பற்றவைக்கும் பொருளாகவும் பயன்படுகிறது.

4.3 சேர்மம்

ஒரு சேர்மம் என்பது ஒன்றுக்கு மேற்பட்ட தனிமங்கள் ஒரு குறிப்பிட்ட நிறை விகிதத்தில் வேதிச்சேர்க்கையின் மூலம் இணைத்து உருவாகும் தூய பொருளாகும் சேர்மத்தின் பண்புகள் பகுதிப்பொருள்களின் பண்புகளிலிருந்து வேறுபடுகின்றன.

நீர், கார்பன் டை ஆக்ஸைடு, சோடியம் குளோரைடு ஆகியவை சேர்மங்களுக்கான சில எடுத்துக்காட்டுகளாகும்.

ஒரு மூலக்கூறு நீரில் ஓர் ஆக்ஸீஜன் அனுவும், இரு வைட்டிரைன் அனுக்களும் 1:2 என்ற கண அளவு விகிதத்தில் அல்லது 8:1 என்ற நிறை விகிதத்தில் இணைந்து காணப்படுகின்றன.

4.3.1 சேர்மங்களின் வகைப்பாடு

சேர்மங்களின் பகுதிப்பொருள்கள் பெறப்படும் மூலத்தின் அடிப்படையில் சேர்மங்கள் கனிமச்சேர்மங்கள், கரிமச்சேர்மங்கள் என இரு வகைகளாகப் பிரிக்கப்படுகின்றன.

அ. கனிமச் சேர்மங்கள்:

பாறைகள் தாதுக்கள் போன்ற உயிரற் றபொருள்களிலிருந்து கிடைக்கப்பெறும் சேர்மங்கள் கனிமச் சேர்மங்கள் என அழைக்கப்படுகின்றன எடுத்துக்காட்டு சுண்ணாக்கட்டி, ரொட்டி சோடா போன்றவை

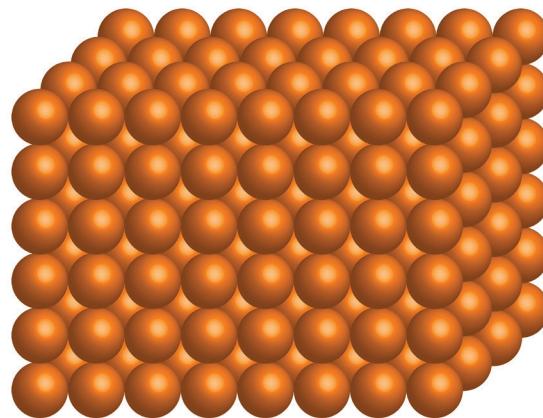
ஆ. கரிமச்சேர்மங்கள்:

தாவரங்கள், விலங்குகள் போன்ற உயிருள்ள மூலங்களிலிருந்து கிடைக்கும் சேர்மங்கள் கரிமச்சேர்மங்கள் என அழைக்கப்படுகின்றன எடுத்துக்காட்டு புதும் கார்போ வைட்டிரைட் போன்றவை.

கனிம மற்றும் கரிமச்சேர்மங்கள் திண்மம், திரவம் மற்றும் வாயு ஆகிய மூன்று நிலைகளிலும் காணப்படுகின்றன.

திண்ம, திரவ மற்றும் வாயுநிலைகளில் காணப்படும் சில முக்கிய சேர்மங்களைப்பற்றி காண்போம்.

4.3.2 திடநிலையில் உள்ள சேர்மங்கள்:



படம் 4.13 திடப்பொருள்

சேர்மம்	ஆக்கக்கூறுகளாக உள்ள தனிமங்கள்
சிலிக்கா (மணல்)	சிலிக்கான், ஆக்ஸீஜன்
சோடியம் வைட்டிராக்டைடு (எரி பொட்டாஷ்)	பொட்டாசியம், வைட்டிரைன், ஆக்ஸீஜன்
சோடியம் வைட்டிராக்டைடு (எரி சோடா)	சோடியம், வைட்டிரைன், ஆக்ஸீஜன்
தாமிர சல்பேட்	தாமிரம், கந்தகம், ஆக்ஸீஜன்
துத்தநாக கார்பனேட் (காலமைன்)	துத்தநாகம், கார்பன், ஆக்ஸீஜன்



4.3.3 திரவ நிலையில் உள்ள சேர்மங்கள்

சேர்மம்	ஆக்கக்கூறுகளாக உள்ள தனிமங்கள்
நீர்	தெஹ்ட்ரஜன், ஆக்ஸிஜன்
தெஹ்ட்ரோ குளோரிக் அமிலம்	தெஹ்ட்ரஜன், குளோரின்
நைட்ரிக் அமிலம்	தெஹ்ட்ரஜன், நைட்ரஜன், ஆக்ஸிஜன்
கந்தக அமிலம்	தெஹ்ட்ரஜன், கந்தகம், ஆக்ஸிஜன்
அசிட்டிக் அமிலம் (வினிகர்)	கார்பன், தெஹ்ட்ரஜன், ஆக்ஸிஜன்
திரவம்	

4.3.4 வாயு நிலையில் உள்ள சேர்மங்கள்

சேர்மம்	ஆக்கக்கூறுகளாக உள்ள தனிமங்கள்
கார்பன் டை ஆக்ஷைடு, கார்பன் மோனாக்ஷைடு	கார்பன், ஆக்ஸிஜன்
கந்தக டை ஆக்ஷைடு	கந்தகம், ஆக்சிஜன்
மீத்தேன்	கார்பன், தெஹ்ட்ரஜன்
நைட்ரஜன் ஆக்ஷைடு	நைட்ரஜன், ஆக்ஸிஜன்
அம்மோனியா	நைட்ரஜன், தெஹ்ட்ரஜன்



பொதுப்பெயர்	வேதிப்பெயர்	பகுதிப்பொருள்கள்	பயன்கள்
நீர்	நீர்	தெஹ்ட்ரஜன் மற்றும் ஆக்சிஜன்	குடிநீராக மற்றும் கரைப்பானாகப் பயன்படுகிறது.
சாதாரண உப்பு	சோடியம் குளோரைடு	சோடியம் மற்றும் குளோரின்	நம் அன்றாட உணவில் முக்கிய பங்கு வகிக்கிறது. மீன், இறைச்சி போன்றவை கெடாமல் உணவு பாதுகாப்பானாக பயன்படுகிறது.
சர்க்கரை	சக்ரோஸ்	கார்பன், தெஹ்ட்ரஜன் மற்றும் ஆக்சிஜன்	இனிப்புகள், மிட்டாய்கள் பழச்சாறுகள் தயாரிக்கப் பயன்படுகிறது.
ரொட்டிச் சோடா	சோடியம் பை கார்பனேட்	சோடியம், தெஹ்ட்ரஜன், கார்பன் மற்றும் ஆக்சிஜன்	தீயணைக்கும் சாதனங்களில் பேக்கிங் பவுடர் தயாரிப்பில் கேக், ரொட்டி தயாரிப்பில் பயன்படுகிறது.
சலவைச் சோடா	சோடியம் கார்பனேட்	சோடியம் கார்பன் மற்றும் ஆக்சிஜன்	சோப்பில் தூய்மையாக்கியாகவும் கடின நீரை மென்நீராக்கவும் பயன்படுகிறது.



சலவைத் தூள்	கால்சியம் ஆக்சி குளோரைடு	கால்சியம், ஆக்சிஜன் மற்றும் குளோரின்	சலவைத் தொழிலில், வெளுப்பானாகவும், கிருமி நாசினியாகவும், குடிநீர் சுத்திகரிப்பிலும் பயன்படுகிறது.
சுட்ட சுண்ணாம்பு	கால்சியம் ஆக்ஷைடு	கால்சியம் மற்றும் ஆக்சிஜன்	சிமெண்ட் மற்றும் கண்ணாடித் தயாரிப்பில் பயன்படுகிறது.
நீற்றிய சுண்ணாம்பு	கால்சியம் வைராக்ஷைடு	கால்சியம் வைராக்ஷைடு மற்றும் ஆக்சிஜன்	சுவர்களில் வெள்ளை அடிப்பதற்குப் பயன்படுகிறது.
சுண்ணாம்புக் கல்	கால்சியம் கார்பனேட்	கால்சியம், கார்பன் மற்றும் ஆக்சிஜன்	சுண்ணாக்கட்டி தயாரிக்கப் பயன்படுகிறது.

மேலும் அறிந்து கொள்வோம்

சேர்மம்	பொதுப்பெயர்
தாமிர சல்பேட்	மயில் துத்தம்
இரும்பு சல்பேட் (பெர்ரஸ் சல்பேட்)	பச்சைத் துத்தம்
பொட்டாசியம் நைட்ரேட்	சால்ட்பீட்டர்
கந்தக அமிலம்	விட்டிரியால் எண்ணெய்
கால்சியம் சல்பேட்	ஜிப்சம்
கால்சியம் சல்பேட் வெறி வைரட்ரேட்	பாரீஸ் சாந்து
போட்டாசியம் குளோரைடு	மூரியேட் ஆஃப் பொட்டாஷ்

நினைவில் கொள்க

- பருப்பொருள்:** இடத்தை அடைத்துக் கொள்ளும் பண்பும் நிறையையும் கொண்ட நீர் ஒன்றும் பருப்பொருள் என அழைக்கப்படுகிறது.
- சேர்மம்:** வெவ்வேறு தனிமங்களின் ஒன்றுக்கு மேற்பட்ட அனுக்குள் ஒரு குறிப்பிட்ட நிறை விகிதத்தில் வேதிவினையின் மூலம் இணைந்து உருவாகும் புதிய பொருள் சேர்மம் எனப்படும்.
- திண்மம்:** அறை வெப்ப நிலையில் ஒரு குறிப்பிட்ட வடிவமும், குறிப்பிட்ட கன்
- தொழிலில்:** வெளுப்பானாகவும், கிருமி நாசினியாகவும், குடிநீர் சுத்திகரிப்பிலும் பயன்படுகிறது.
- சுட்ட சுண்ணாம்பு:** சிமெண்ட் மற்றும் கண்ணாடித் தயாரிப்பில் பயன்படுகிறது.
- நீற்றிய சுண்ணாம்பு:** சுவர்களில் வெள்ளை அடிப்பதற்குப் பயன்படுகிறது.
- சுண்ணாம்புக்கட்டி:** சுவர்களில் வெள்ளை அடிப்பதற்குப் பயன்படுகிறது.

அளவும் கொண்டுள்ள பொருள் திண்மம் என அழைக்கப்படுகிறது.

- திரவம்:** ஒரு குறிப்பிட்ட கன அளவு கொண்டு, ஒரு குறிப்பிட்ட வடிமற்ற பொருள் திரவம் என அழைக்கப்படுகிறது.
- வாயு:** குறிப்பிட்ட வடிவமோ, குறிப்பிட்ட கன அளவோ அற்ற பொருள் வாயு எனப்படும்.
- உலோகங்கள்:** கடினமான, பளபளப்புள்ள தனிமங்கள் உலோகங்கள் என அழைக்கப்படுகின்றன. உலோகங்கள் வெப்பத்தையும் மின்சாரத்தையும் நன்கு கடத்துபவை. இரும்பு, தாமிரம், தங்கம், வெள்ளி, போன்றவை நம் அன்றாட வாழ்வில் பயன்படுத்தும் சில உலோகங்களாகும்.
- அலோகங்கள்:** பளபளப்பற்ற, அதிக கடினத்தன்மையோ, அதிக மென்மைத்-தன்மையோ அற்ற பொருள்கள் அலோகங்கள் எனப்படுகின்றன, எல்லா வாயுநிலைத் தனிமங்களும் அலோகங்கள். கந்தகம், கார்பன், ஆக்ஸிஜன் போன்றவை அலோகங்களுக்கு சில எடுத்துக்காட்டுகளாகும்.
- உலோகப் போலிகள்:** சில தனிமங்கள் உலோகப் பண்புகளில் சிலவற்றையும் அலோகப்பண்புகளில் சிலவற்றையும் பெற்றுள்ளன. எடுத்துகாட்டு: ஆர்சனிக் ஜெர்மானியம்.
- ஒலியெலுப்பும் பண்பு:** உலோகங்களை தட்டும் போது தனித்துவமான ஒலியை ஏற்படுத்துகின்றன. இதற்கு ஒலியெழுப்பும் பண்பு என்று பெயர்.
- குறியீரு:** தனிமங்களையும் வேதிவாய்ப்பாடுகளையும் எளிமையாக குறிப்பிடுவதற்கு குறியீருகள் பயன்படுகின்றன.



சொல்லடைவு

கிருமிநாசினி	நுண்ணுயிரிகளை அழிப்பதற்கோ கட்டுப்படுத்துவதற்கோ பயன்படும் வேதிப்பொருள்.
குறைக்கடத்தி	குறைந்த வெப்பநிலையில் அரிதிற்கடத்தியாகவும், உயர் வெப்பநிலையில் நற்கடத்தியாகவும் செயல்படும் பொருள்
குறைப்பான்	ஆக்ஸிஜனேற்ற வினைக்கு உட்படும் பொருள்
கார்போஹெஹ்ரெட்	கார்பன் ஹெஹ்ரெட்ஜன் மற்றும் ஆக்ஸிஜனை உள்ளடக்கிய சேர்மம்
வெளுப்பான்	நிறம் நீக்கும் வேதிப்பொருள்
உணவு பாதுகாப்பான்	உணவுப்பொருள்களை கட்டுப்போகச் செய்யும் நுண்ணுயிரிகளை அழிக்கும் வேதிப்பொருள்



மதிப்பீடு

I. தெரிவு வகை வினாக்கள்

1. பருப்பொருள்களில் அடங்குவது
-
- அ. அணுக்குள் ஆ. மூலக்கூறுகள்
 இ. அயனிகள் ஈ. மேற்கண்ட
2. வெப்பநிலைமானிகளில் பயன்படுத்தப்படும் திரவ உலோகம்
- அ. தாமிரம் ஆ. பாதரசம்
 இ. வெள்ளி ஈ. தங்கம்
3. இரசவாதிகள் நீரை குறிக்கப்பயன்படுத்திய படக்குறியீடு
- அ. ஆ.
 இ. ஈ.
4. எந்தத் தனிமத்தின் பெயர் கோள்களின் பெயரிலிருந்து பெறப்படவில்லை?
- அ. புளுட்டோனியம் ஆ. நெப்டியூனியம்
 இ. யுரேனியம் ஈ. பாதரசம்
5. பாதரசத்தின் குறியீடு
- அ. Ag ஆ. Hg
 இ. Au ஈ. Pb
6. கம்பியாக நீரும் தன்மையை பெற்றுள்ள அலோகம் எது?
- அ. நைட்ராஜன் ஆ. ஆக்ஸிஜன்
 இ. குளோரின் ஈ. கார்பன்

7. பின்வரும் எந்தத் தனிமம் குறைந்த திருப்த்தாங்கும் பண்பைக் கொண்டுள்ளது?

- அ. வெள்ளி ஆ. தாமிரம்
 இ. துத்தநாகம் ஈ. அலுமினியம்

8. உலோகங்களை அவற்றின் தகடுகளாக மாற்ற உதவும் பண்பு எது?

- அ. கம்பியாக நீரும் பண்பு
 ஆ. தகடாக விரியும் பண்பு
 இ. கடத்துத்திறன்

9. மின்சாரத்தைக் கடத்தும் அலோகம்

- அ. கார்பன் ஆ. ஆக்ஸிஜன்
 இ. அலுமினியம் ஈ. அலுமினியம்

10. கரிக்கோவின் (பென்சிலின்) நடுத்தண்டில் இருப்பது

- அ. கிராஃபைட் ஆ. வைரம்
 இ. அலுமினியம் ஈ. கந்தகம்

II. கோட்டட இடங்களை நிரப்புக

1. உலோகங்களின் பண்புகளையும் அலோகங்களின் பண்புகளையும் பெற்றுள்ள தனிமங்கள் _____ என அழைக்கப்படுகின்றனர்
2. டங்ஸ்டனின் குறியீடு
-
3. பெரும்பான்மையான உலோகங்களின் உருகுநிலை அலோகங்களின் உருகுநிலையையிட _____



4. நீரில் உள்ள தனிமங்கள் _____ மற்றும் _____

5. _____ குறைக்கடத்தி தொழிலில் பயன்படுகிறது.

III. சரியா? தவறா? என ஆராய்க தவறாக இருப்பின் சரியான சொற்றொடரை எழுதுக.

1. உலோகங்கள் பொதுவாக நல்ல மின்கடத்திகள் ஆனால் வெப்பத்தைக் கடத்துவதில்லை
2. அறை வெப்பநிலை மற்றும் அதற்குமேல் உள்ள வெப்பநிலைகளில் காலியம் என்ற உலோகம் திண்ம நிலையில் உள்ளது.
3. ஒரு அணுவைக்கொண்டு சேர்மங்களை உருவாக்கலாம்.
4. நிலக்கரியை கம்பியாக நீட்டலாம்.
5. துத்தநாகம் கம்பியாக நீரும் பண்பு அதிகம் கொண்ட உலோகம்.

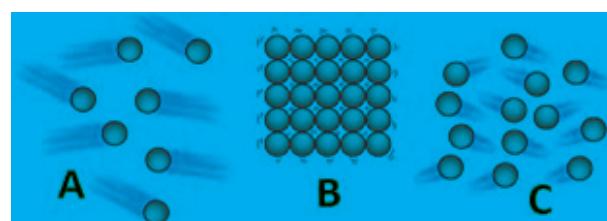
IV. பொருள்களையும் அவற்றின் பயன்களையும் பொருத்துக.

அ	ஆ
இரும்பு	மின்கம்பிகள் தயாரிக்க
தாமிரம்	தையல் ஊசி தயாரிக்க
டங்ஸ்டன்	இராக்கெட் எரிபொருள் பற்றவைப்பானாக
போரான்	மின் விளக்கிற்கான இழைகள் செய்ய

2. பின்வருவனவற்றைப் பொருத்துக.

அணு	பருப்பொருள்களின் கட்டுமான அலகு
தனிமம்	பல்வேறு வகை அணுக்கள்
சேர்மம்	ஒரே வகை அணுக்கள்
மூலக்கூறு	பருப்பொருளின் மிகச்சிறிய அலகு

3. மூலக்கூறுகளின் அமைப்பைக் கொண்டு பின்வரும் பொருள்களின் இயற்பியல் நிலைகளைக் கண்டையாளம் காண்க.



அ. A – வாயு, B – திண்மம், C – திரவம்

ஆ. A – திரவம், B – திண்மம், C – வாயு

இ. A – வாயு, B – திண்மம், C – திரவம்

ஈ. A – திரவம், B – வாயு, C – திண்மம்

V. மிகக்குறுகிய விடைத் தருக (சிந்தனையைத் தூண்டும் வினாக்கள்)

1. கம்பியாக நீரும் தன்மை என்றால் என்ன?

2. பின்வரும் சேர்மங்களில் உள்ள தனிமங்களின் பெயர்களையும் அவற்றின் குறியீடுகளையும் எழுதுக.

அ. கார்பன் மோனாக்ஷைடு

ஆ. சலவை சோடா

3. பின்வரும் தனிமங்களின் குறியீடுகளை எழுதுக.

அ. ஆக்ஸிஜன் ஆ. தங்கம்

இ. கால்சியம் ஈ. காட்மியம்

உ. இரும்பு

4. கத்தியால் வெட்டுமளவுக்கு மென்மையான இரண்டு தனிமங்களைக் குறிப்பிடுக

5. நாம் உயிர் வாழ்வதற்கு மிக அவசியமானதும், அனைத்து உயிரினங்களும் சுவாசிக்கும்போது உள்ளிழுத்துக் கொள்வதுமான அலோகம் எது?

6. ஏன் ஆலய மணிகள் உலோகங்களால் செய்யப்படுகின்றன?

7. வேதிக்குறியீடுகள் தரும் தகவல்கள் யாவை?

8. உலோக போலிகளுக்கு இரண்டு எடுத்துக்காட்டுகள் தருக.

9. திரவ நிலையில் உள்ள ஏதேனும் மூன்று சேர்மங்களைக் குறிப்பிடுக.

10. உலோகப் போலிகளின் ஏதேனும் மூன்று பண்புகள் குறிப்பிடுக.

VI. குறுகிய விடைத் தருக (புரிதல் வினாக்கள்)

1. ஊறுகாயை அலுமினிய பாத்திரத்தில் வைக்கலாமா? விளக்குக.

2. உலோகங்களுக்கும் அலோகங்களுக்கும் உள்ள வேறுபாடுகளில் ஏதேனும் நான்கினை அட்டவணைப்படுத்துக.

3. திரிபுத்தாங்கும் பண்பு – வரையறு

4. சமையல் பாத்திரங்கள் ஏன் அலுமினியம் மற்றும் பித்தளையில் செய்யப்படுகின்றன?

5. ரசவாதம் வரையறு



6. பின்வரும் குறியீடுகளால் குறிக்கப் பெறும் தனிமங்களின் பெயர்களை எழுதுக.
அ. Na ஆ. Ba இ. W ஈ. U
7. ஏதேனும் ஆறு அலோகங்களின் பெயர்களையும் அவற்றின் குறியீடுகளையும் எழுதுக.
8. ஏதேனும் நான்கு சேர்மங்களையும் அவற்றின் பயன்களையும் எழுதுக.
9. அலங்கார நகைத் தயாரிப்பில் பயன்படும் உலோகங்களை குறிப்பிடுக.
10. பின்வரும் சேர்மங்களின் பயன்களை குறிப்பிடுக.
அ. ரொட்டி சோடா ஆ. சலவைத்தாள்
இ. சுட்ட சண்ணாம்பு

VII. காரணம் கூறுக (உயர் சிந்தனை வினாக்கள்)

1. பின்வருவனவற்றிற்கான காரணங்களை எழுதுக.
அ. உணவுப் பொருள்களை உறையீடு செய்வதற்கு அலுமினியத் தகடுகள் பயன்படுகின்றன.

ஆ. திரவங்களை சூடுபடுத்துவதற்கான மூழ்குத் தண்டுகள் உலோகங்களால் செய்யப்படுகின்றன.

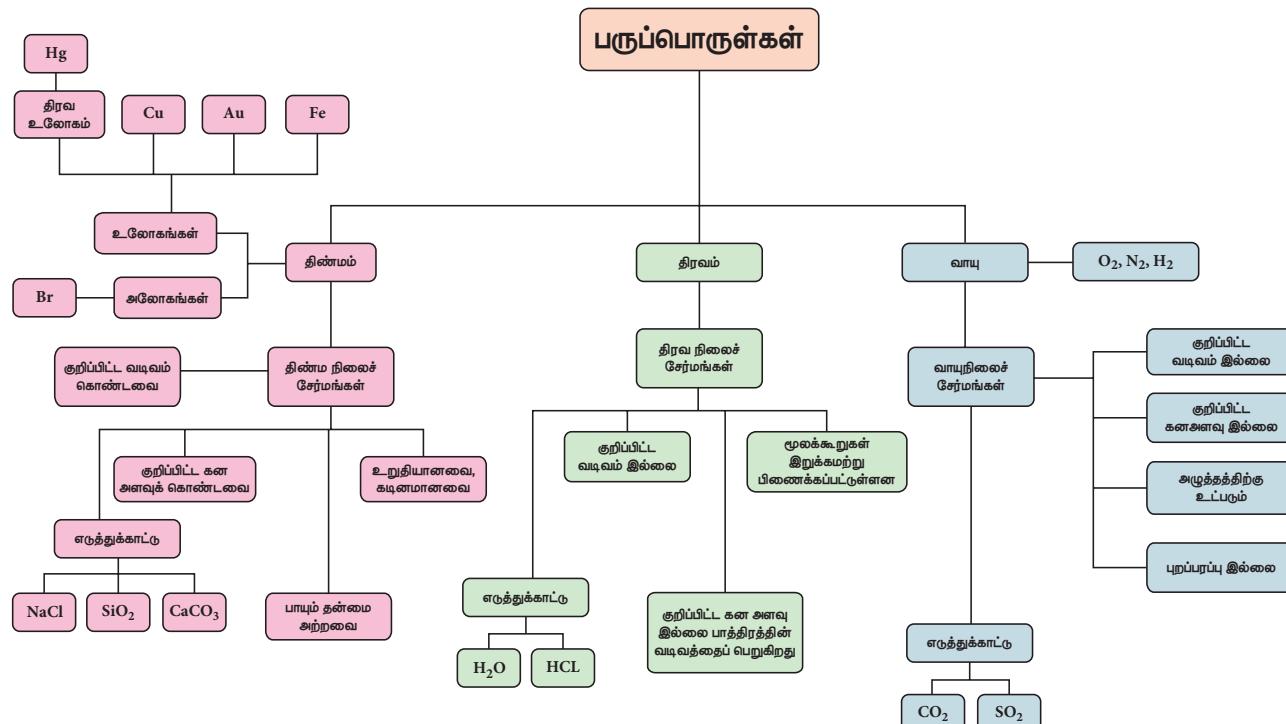
இ. இரும்புச் சத்துக் குறைபாடுடைய ஒரு நோயளிக்கு ஒரு மருத்துவர் மாத்திரை ஒன்றை பரிந்துரைத்தால் ஆணால் அந்த மாத்திரை பார்ப்பதற்கு இரும்புப் போன்றுத் தெரியவில்லை.

ஈ. சோடியமும் பொட்டாசியமும் மன்னை என்னை என்னை யினுள் வைக்கப்படுகிறது.

உ. வெப்பநிலைமானிகளில் பாதசரம் பயன்படுத்தப்படுகிறது.

2. கல் அல்லது மரம் போன்ற பொருள்களில் இருந்து கம்பிகளை தயாரிக்க முடியவில்லை ஏன்?

மன வரைபடம்



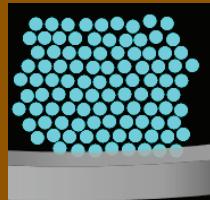


இணையச் செயல்பாடு

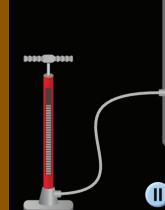
இந்த செயல்பாடு மாணவர்களுக்கு பொருளின் பல்வேறுநிலையை அறிய உதவுகிறது

படிநிலைகள்

- 1 : கீழ்க்காணும் உரவி/விரைவுக்குறியீட்டைப்பயன்படுத்தி இச்செயல்பட்டிற்கான இணையப் பக்கத்திற்குச் செல்க.
- 2 : "States of Matter: Basics" என்ற தலைப்பைத் தெரிவு செய்க.
- 3 : பருப்பொருளின் நிலைகள்: திரையில் தெரியும் ஆய்வினைத்தொடரவும்.
- 4 : அடுத்து சொடுக்கி பருப்பொருள்களின் நிலைகள் குறித்து நன்கு அறியவும்.



படி-1



படி2

Atoms & Molecules	
Neon	●
Argon	●
Oxygen	○
Water	○
Phase Diagram	

படி3



படி4

Cells alive

உரவி: https://phet.colorado.edu/sims/html/states-of-matter-basics/latest/states-of-matter-basics_en.htm (or) scan the QR Code

*படங்கள் அடையாளத்திற்கு மட்டுமே



B356_8_SCIENCE_TM



அலகு

5

நம்மைச்சுற்றி நிகழும் மாற்றங்கள்



கற்றல் நோக்கங்கள்



FT2N4 Q

- இப்பாடப்பகுதியைப் பயின்ற பின்னர், மாணவர்களால்
- ◆ வேதிவினையை வரையறுக்க இயலும்.
- ◆ வேதிமாற்றங்களை இயற்பியல் மாற்றங்களிலிருந்து வேறுபடுத்தி அறிய இயலும்.
- ◆ வேதிவினைகள் எவ்வாறு இயல்நிலையில் சேர்கின்றன, கரைசல் நிலையில் உள்ள வினைபடுபொருள்கள், மின்னோட்டம், வெப்பம், ஒளி மற்றும் வினைவேகமாற்றி மூலம் நிகழ்கின்றன என்பதைக் கற்க இயலும்.
- ◆ மேற்கூறிய நிபந்தனைகள் மூலம் எவ்வாறு வேதிவினைகள் நிகழ்கின்றன என்பதைச் சோதனை செய்ய இயலும்.
- ◆ வேதிவினைகளின் முக்கியத்துவம், விளைவுகளைப் பற்றி அறிய இயலும்.
- ◆ அன்றாட வாழ்வில் நிகழும் வேதிவினைகளை அடையாளம் காண இயலும்.
- ◆ ஒருவேதிவினையின்பொழுது நிகழும் மாற்றங்களை காரணங்களுடன் முடிவு செய்ய இயலும்.

அறிமுகம்

ஆதித்யா உங்களைப்போல ஒரு எட்டாம் வகுப்பு படிக்கும் ஒரு மாணவன். அவன் ஒருமுறை டெல்லியிலுள்ள குதுப்மினாரைப் பார்க்கச் சென்றிருந்தபோது அங்கிருந்த ஏற்ததாழ ஆயிரத்து ஐந்நாறு ஆண்டுகள் பழையைன துருப்பிடிக்காத இரும்புத்தாணைக் கண்டு பெரிதும் வியந்து போனான். எவ்வாறு தொடர்ந்து பல ஆண்டுகளாக இரும்பாலான அத்தாண் துருப்பிடிக்காமல் இருக்கிறது என்று தொடர்ந்து சிந்தித்துக் கொண்டேயிருந்தான். மற்றொரு நாளில் பால் எவ்வாறு தயிராக மாறுகிறது என்பதை எண்ணி ஆச்சரியப்பட்டான்.

இதுபோன்ற நிகழ்வுகளை நீங்களும் உங்கள் அன்றாட வாழ்வில் கண்டிருப்பீர்கள் அல்லவா?

நீங்கள் ஏழாம் வகுப்பில் கற்றது போல காகிதத்தை மடித்தல், ஈரத்துணிகள் உலர்தல், இரும்புக்கம்பியை வளைத்தல் போன்ற

செயல்கள் இயற்பியல் மாற்றங்களாகும். மாறாக, காகிதம் ஏரிதல், உணவு செரித்தல், பால் தயிராக மாறுதல், காய்கறிகள் கெட்டுப்போதல் போன்றவை வேதியியல் மாற்றங்களாகும்.

இப்பொழுது ஒரு செயல்பாட்டை மேற்கொள்வோமா?

செயல்பாடு 1

கீழ்க்கண்ட மாற்றங்களை இயற்பியல் மாற்றங்கள் அல்லது வேதியியல் மாற்றங்கள் என வகைப்படுத்து.

1. பளிக்கட்டி உருகுதல், 2. பழங்கள் பழுத்தல், 3. இரும்பு துருப்பிடித்தல், 4. உணவு கெட்டுப்போதல், 5. விறகு ஏரிதல், 6. பட்டாசு வெடித்தல், 7. கற்பூரம் ஏரிதல் 8. வெட்டிய ஆப்பிள் துண்டுகள் பழுப்பாதல், 9. நீராவி எஞ்சின் இயங்குதல், 10. பெட்ரோல், டைசல் ஏரிதல், 11. பிளாஸ்டிக் பொருள்களை மறுசூழ்சிக் கொடுத்தல்.



நிறைவு செய்க:

- ஓரு வேதி மாற்றம் என்பது
_____ 1 _____, _____ 2 _____
தன்மையுடையது, மற்றும் _____ 3 _____ ஜ
உருவாக்குகிறது.
 1. தற்காலிகமானது / நிரந்தரமானது
 2. மீள் / மீளா
 3. புதிய பொருள் / பழைய பொருள்

மாணவர்களே! இப்பொழுது உங்களால் ஒரு வேதிவினையை வரையறுக்க முடியுமா? ஆம், முடியும். ஒரு வேதி மாற்றம் என்பது நிரந்தரமான, மீளாத்தன்மையுடைய மற்றும் புதியபொருளை உருவாக்கக்கூடிய மாற்றமாகும்.

வேதியியல் மாற்றங்களை வேதிவினைகள் என்றழைக்கலாம். ஏனென்றால் இம்மாற்றங்களில் ஒன்று அல்லது அதற்கு மேற்பட்ட பொருள்கள் (வினைபடு பொருள்கள்) வினைக்குப்பட்டு ஒன்று அல்லது அதற்கு மேற்பட்ட பொருட்களை (வினைவினை பொருள்கள்) உருவாக்குகின்றன.

வினைபடு பொருள்கள் → வினைவினை பொருள்கள்)

ஓரு சமூகத்தில் உள்ள மக்கள் வெவ்வேறு சூழ்நிலைகளில் வாழ்கின்றனர். ஒரே சூழ்நிலையில் அல்ல! அதுபோல் ஒவ்வொரு வேதிவினைக்கும் அது நடைபெறுவதற்கும் சில நிபந்தனைகள் தேவைப்படுகின்றன.

வேதிவினைகள் நிகழுத் தேவையான நிபந்தனைகளைப் பற்றி உங்களுக்குத் தெரியுமா?

வேதிவினைகளைக் கீழ்க்கண்டவற்றின் மூலம் நிகழ்த்தலாம்.

1. இயல்நிலையில் சேர்தல்
2. கரைசல் நிலையில் உள்ள வினைபடுபொருள்கள்
3. மின்சாரம்
4. வெப்பம்
5. ஓளி
6. வினைவேகமாற்றி

மேற்கூறிய நிபந்தனைகளைக்கொண்டு ஒரு வேதிவினையை எவ்வாறு நிகழ்த்தலாம் என்பதை ஒரு சில எடுத்துக்காட்டுகளுடன் விரிவாகக் காண்போமா!

5.1 இயல் நிலையில் சேர்தல்

அன்புள்ள மாணவர்களே! நம்முடைய அன்றாட வாழ்வின் சில நிகழ்வுகளான தீக்குச்சியை உரசும்பொழுது பற்றி ஏரிதல், இரும்பாலான பொருள்கள் செம்பழுப்பு நிறமாக மாறுதல் போன்ற நிகழ்வுகளை நினைவு கூற்வோமா!



இத்தகைய மாற்றங்கள் ஏன் மற்றும் எவ்வாறு நிகழ்கின்றன?

மாணவர்களே! இத்தகைய மாற்றங்கள் வேதிப்பொருள்கள் அவற்றின் இயல்நிலைகளில் இருந்து ஒன்றுடன் ஒன்று சேரும்பொழுது நிகழ்கின்றன. இந்த இயல்நிலை சேர்தல் என்பது வினைபடுபொருள்கள் அவற்றின் இயல்நிலைகளான திண்மம், திரவம் மற்றும் வாயு நிலைகளிலிருந்து வினைபடுவதைக் குறிக்கும். எடுத்துக்காட்டாக,

- i) காய்ந்த விறகுகள் நெருப்புடன் தொடர்புக்கு வரும்பொழுது காற்றில் உள்ள ஆக்சிஜனுடன் சேர்ந்து ஏரிந்து கார்பன் டைஆக்சைடை புகையாக வெளிவிடுகின்றன.
- ii) ஒரு தீக்குச்சியை தீப்பெட்டியின் பக்கவாட்டில் தேய்க்கும்பொழுது வேதிவினை நிகழ்ந்து வெப்பம், ஓளி மற்றும் புகை உருவாகிறது.
- iii) சுட்ட சுண்ணாம்பு (கால்சியம் ஆக்சைடு) நீருடன் தொடர்பு கொள்ளும்பொழுது நீர்றுச்சுண்ணாம்பு (கால்சியம் வைஹ்ராக்சைடு) உருவாகிறது.



படம் 5.1 தீக்குச்சி ஏரிதல்

மேற்கூறிய எடுத்துக்காட்டுகளிலிருந்து சில வேதி வினைகள் அவற்றின் வினைபடுபொருள்கள் இயல்நிலையில் தொடர்புக்கு வரும்பொழுது நிகழ்கிறது என்பது முடிவாகிறது.



மேலும் அறிவோம்

தீக்குச்சியின் தலைப்பகுதியில் பொட்டாசியம் குளோரேட்டும் ஆண்டிமனி டிரைசல்பைடும் உள்ளது. தீப்பெட்டியின் பக்கவாட்டில் சிவப்பு பாஸ்பரஸ் உள்ளது.

செயல்பாடு 2

இரு சோதனைக் குழாய்களையும், இரு தூருப்பிடிக்காத இரும்பு ஆணிகளையும் எடுத்துக்கொள்க. ஒரு சோதனைக் குழாயில் சிறிதளவு நீரை உற்றி ஒரு ஆணியைப் போடவும். மற்றொரு சோதனைக் குழாயில் சிறிதளவு நீரை உற்றி இன்னொரு ஆணியைப் போடவும். ஆனால் இம்முறை சிறிதளவு தேங்காய் எண்ணெய்யை உற்றி அதன் மட்டம் ஆணியை மூழ்கடிக்குமாறு செய்யவும். ஒரு சில நாட்கள் கழித்து நடந்த மாற்றங்களை உற்றுநோக்கவும். எந்த ஆணி தூருப்பிடிக்குள்ளது? எந்த ஆணி தூருப்பிடிக்கவில்லை? ஏன் என்று காரணம் கூற இயலுமா?

5.2 வினைபடுபொருள்கள் கரைசல் நிலையில் உள்ளபோது நிகழும் வேதிவினைகள்

உனக்கு காஃபி பிடிக்குமா? எவ்வாறு காஃபி தயாரிக்கப்படுகிறது? உன்னுடைய அம்மா செய்வதுபோல் பாலை காஃபி வடிநீர் (டிகாக்ஷனுடன்) அல்லது காஃபி தூஞ்டன் சேர்க்கும்பொழுது இரண்டின் நிறமும் வேதிவினைகளின் காரணமாக மாறுகிறது. உன்னுடைய அம்மா தேவையான அளவு சர்க்கரையைச் சேர்த்து மேலும் காஃபியை சுடவடிடையதாக்குகிறார்.

இதுபோல இரு வினைபடுபொருட்களை கரைசல் நிலையில் சேர்க்கும்பொழுது வேதிவினை நடைபெற்று புதிய வினைபொருட்களைத் தோற்றுவிக்கின்றன. எடுத்துக்காட்டாக ஒரு சோதனைக்குழாயில் திண்ம சில்வர் நெட்ரேட்டைடும் திண்ம சோடியம் குளோரைடைடும் எடுத்துக்கொள். ஏதேனும் மாற்றத்தைக் காண்கிறாயா? இல்லை அல்லவா? அதாவது திண்ம நிலையில் வேதிவினை ஏதும் இல்லை.

இப்பொழுது இரு வினைபடு பொருட்ஞடன் நீர்சேர்த்து கரைசல்களாக்கி அவற்றைக் கலந்துபார். என்ன காண்கிறாய்? சில்வர் நெட்ரேட் கரைசலை சோடியம் குளோரைடு கரைசலுடன் சேர்க்கும்பொழுது வேதிவினை நிகழ்ந்து வெண்மையான சில்வர் குளோரைடு வீழ்படவும் சோடியம் நெட்ரேட் கரைசலும் கிடைக்கின்றன. மேற்கூறிய வினையிலிருந்து சில வேதிவினைகளில் வினைபடு பொருள்கள் திண்ம நிலையில் இருக்கும்பொழுது நிகழாமல் கரைசல் நிலையில் இருக்கும்பொழுது நிகழ்கின்றன என்பது முடிவாகிறது.

5.3 மின்சாரம் மூலம் நிகழும் வேதிவினைகள்

நம்மால் மின்சாரம் இல்லாமல் வாழ இயலுமா? நிச்சயமாக முடியாது. மின்சாரம் நம் வாழ்க்கைக்கு மிகவும் இன்றியமையாதது. நாம் மின்சாரத்தை சமைத்தல், விளக்கு ஓளிர்தல், அரைத்தல், தொலைக்காட்சி பார்த்தல், அலைபேசி, மடிக்கணினி, கணினி, நீர்சுடேற்றி ஆகியவற்றுக்கு பயன்படுத்துகின்றோம். இவ்வாறு பல வழிகளில் நமக்குப் பயன்படும் மின்சாரத்தை வேதி வினைகளை நிகழ்த்தப் பயன்படுத்தலாம் என்பது உனக்குத் தெரியுமா? ஆம்! தொழிற்சாலை அளவில் மிகவும் முக்கியத்துவம் வாய்ந்த வேதிவினைகளைக்கூட மின்சாரத்தைக் கொண்டு நிகழ்த்த முடியும். நீ ஏற்கெனவே கற்றதுபோல் நீரானது வைஹட்ரஜன் மற்றும் ஆக்ஸிஜன் மூலக்கூறுகளால் ஆனது. சிறிதளவு சல்பியூரிக் அமிலம் சேர்த்த நீரில் மின்சாரத்தை பாய்ச்சும்பொழுது வைஹட்ரஜன், ஆக்ஸிஜன் வாயுக்கள் வெளிவருகின்றன. அதுபோல் 'பிரைன்' எனப்படும் அடர் சோடியம் குளோரைடு கரைசல் வழியே மின்சாரத்தைச் செலுத்தும்பொழுது குளோரின், வைஹட்ரஜன் வாயுக்கள் வெளிவருகின்றன. சோடியம் வைஹட்ராக்கைசூடு கூடுதலாக உருவாகிறது. தொழிற்சாலைகளில் பெருமளவு குளோரின் தயாரிக்க இம்முறை பயன்படுகிறது.

மேற்கூறிய இரு வினைகளிலிருந்து சில வேதிவினைகள் மின்சாரத்தை கொண்டு மட்டுமே நிகழும் என்பது புலனாகிறது. எனவே இவ்வினைகள் மின்வேதி வினைகள் (அ) மின்னாற்பகுத்தல் வினைகள் எனப்படுகின்றன.



மின்னாற்பகுத்தல் என்ற
சொல் மைக்கேல் பாரடே
என்ற விஞ்ஞானியால் 19

ஆம் நூற்றாண்டில்
அறிமுகப்படுத்தப்பட்டது.
இது மின்சாரம் மற்றும்
பகுத்தல் என்ற இரு
சொற்களிலிருந்து
உருவானது



5.4 வெப்பம் மூலம் நிகழும் வேதி வினைகள்

நமக்கும் பிற உயிரினங்களுக்கும் உயிர்வாழ உணவு இன்றியமையாதது என உனக்குத் தெரியும். உன் அம்மா சமையல் செய்யும்போது அருகிலிருந்து கவனித்திருக்கிறாயா? அவர் அரிசியை வேக வைக்கிறார், காய்கறிகளைச் சமைக்கிறார், குழம்பு, ரசம் போன்றவற்றை தயார் செய்கிறார். எதனைப் பயன்படுத்தி அவர் மேற்கூறிய செயல்களைச் செய்கிறார்? அடுப்பினைப் பயன்படுத்தி அதிலிருந்து வரும் வெப்பத்தைக்கொண்டு பச்சைக் காய்கறிகளை, சமைக்காத பிற பொருட்களை சமைத்துத் தருகிறார். இவ்வாறு செய்யும்பொழுது சில வேதிவினைகள் நிகழ்கின்றன என்பது உனக்குத் தெரியுமா?

நீ இத்தகைய வேதி வினைகளை உன்னுடைய அறிவியல் ஆய்வுக்குதில் செய்ய முடியும். ஒரு உலர்ந்த சோதனைக் குழாயில் வெட்ட நைட்ரேட் உப்பினை எடுத்துக்கொண்டு சுடரின் மீது காண்பித்து கவனமாக வெப்பப்படுத்தும் பொழுது நிகழும் மாற்றங்களை உற்றுநோக்கவும். படபட என வெடிக்கும் ஓலியையும் செம்பழுப்பு நிற வாயு வெளிவருவதையும் (நைட்ரஜன் டைஆக்ஷைடு) கவனி. தொழிற்சாலைகளில் சுண்ணாம்புக்கல் பாறைகள் வெப்பப்படுத்தப்பட்டு சுட்ட சுண்ணாம்பு (கால்சியம் ஆக்ஷைடு) பெறப்படுகிறது. எனவே சில வேதி வினைகளை வெப்பத்தின் மூலமே நிகழ்த்த முடியும். இத்தகைய வினைகள் வெப்ப வேதி வினைகள் அல்லது வெப்பச்சிதைவு வினைகள் எனப்படுகின்றன.



சு ஸ்ன ஸா ம் பு க்
கல்லானது சுட்ட
சுண்ணாம்பு, நீற்றுச்
சுண்ணாம்பு, சிமெண்ட் ஆகியவற்றுக்கு
மூலப்பொருளாகும்



மேலும் அறிவோம்!

வேதி வினைகளின் போது வெப்பம் வெளிவிடப்பட்டால் அவ்வினைகள் வெப்ப உமிழ்வினைகள் எனவும் வெப்பம் எடுத்துக்கொள்ளப்பட்டால் வெப்பக் கொள்வினைகள் எனவும் அழைக்கப்படுகின்றன

5.5 ஓளியைக்கொண்டு நிகழும் வேதி வினைகள்

மாணவர்களே! சூரிய ஓளி இல்லா விட்டால் என்ன நிகழும்? மனிதனின் அனைத்துச் செயல்பாடுகளும் பாதிக்கப்படும் அல்லவா? மேலும் உண்ண உணவும் கிடைக்காது. சரிதானே!

சூரிய ஓளி நமக்கு மட்டுமல்லாமல் தாவரங்களுக்கும் இன்றியாமையாதது. நீர் ஏற்கெனவே கற்றவாறு ஓளிச்சேர்க்கை என்பது தாவரங்கள் சூரிய ஓளியின் முன்னிலையில் கார்பன் டைஆக்ஷைடு, நீர் ஆகியவற்றைக் கொண்டு ஸ்டார்ச் என்னும் உணவுப்பொருளைத் தயாரிக்கும் நிகழ்வாகும். இந்நிகழ்வானது ஒரு வேதிவினையாகும். இங்கு சூரிய ஓளி கார்பன் டைஆக்ஷைடுக்கும் நீருக்கும் இடையே வேதிவினையைத் தூண்டி முடிவில் ஸ்டார்ச் உருவாகிறது. (Photo synthesis : Photo - ஓளி, Synthesis - உருவாதல், உற்பத்தி) இவ்வாறு ஓளியைக் கொண்டு தூண்டப்படும் வேதிவினைகள் ஓளி வேதிவினைகள் எனப்படும்.

மேலும் அறிவோம்!

ஓளிவேதியியல் என்பது வேதியியலின் ஒரு பிரிவாகும். இது ஓளியினால் நிகழும் வேதிவினைகளைப் பற்றியதாகும்



வளி மண்டலத்தில் வேதிவினை:

தெரியுமா?

குரியனிடமிருந்து வரும் புறங்களைக் கதிர்கள் ஸ்ட்ரட்டோஸ்பியர் என்னும் வளிமண்டலத்தின் இரண்டாம் அடுக்கில் உள்ள ஓசோன் (O_3) மூலக்கூறுகளை சிறைத்து மூலக்கூறு ஆக்சிஜனையும் அனு ஆக்சினையும் தருகிறது. இந்த அனு ஆக்சிஜன் மீண்டும் மூலக்கூறு ஆக்சிஜனுடன் இணைந்து ஓசோனை உருவாக்குகிறது.

வேகம் மாறுபடுகின்றது. இவ்வகை வினைகள் வினைவேக மாற்ற வினைகள் எனப்படும்.



படம் 5.2 நெற்பயிருக்கு யூரியா இருதல்

5.6 வினைவேகமாற்றி மூலமாக நிகழும் வேதிவினைகள்

உங்கு கேக், பன் போன்றன பிடிக்குமல்லவா! அவை எவ்வாறு தயாராகின்றன என்பது உனக்குத் தெரியுமா? நீ எப்போதாவது உனது அம்மா அரைக்கும் இட்லி மாவு சில மணிநேரம் கழித்து புளிப்புச்சுவை கொண்டதாக மாறுவதைப் பற்றி கேட்டிருக்கிறாயா? ஆம் எனில், உனது கேள்விக்கான விடை நொதித்தல் ஆகும். நொதித்தல் என்பது ஈஸ்ட், பாக்ஷரியா போன்ற நுண்ணுயிரிகள் ஸ்டார்ச் போன்ற பெரிய மூலக்கூறுகளை சிறிய மூலக்கூறுகளாக மாற்றும் நிகழ்வாகும். ஈஸ்டுகள் வெளியிடும் என்கைம்கள் இந்நிகழ்வை விரைவாக்குகின்றன. இதுபோல தொழிற்சாலைகளில் சில வேதிப்பொருள்கள் வேதிவினைக்கு உட்படாமல் வினையின் வேகத்தை மாற்ற உதவுகின்றன. இவை வினைவேக மாற்றிகள் எனப்படும். எடுத்துக்காட்டாக ஹேபர் முறையில் அம்மோனியா தயாரிக்க உலோக இரும்பு வினைவேக மாற்றியாக பயன்படுத்தப் படுகிறது. இந்த அம்மோனியா பெருமளவில் யூரியா தயாரிப்பதற்கான அடிப்படைப்பொருளாக விளங்குகிறது. யூரியா விவசாயத்தில் ஒரு முக்கியமான உரமாகும். வனஸ்பதி நெய் (டால்டா) தயாரித்தலில் நன்கு தூளாக்கப்பட்ட நிக்கல் வினைவேக மாற்றியாக செயல்படுகிறது.

இவ்வாறு சில வேதிவினைகளில் வினைவேகமாற்றியினால் வினையின்

என்கைம்கள் மற்றும் ஈஸ்டுகள் உயிரி வினைவேக மாற்றிகள் எனப்படுகின்றன.

மேலும் அறிவோம்!

ஆல்கஹால் அடிப்படையிலான பானங்களான பீர், வைன் போன்றவை தொழிற்சாலைகளில் நொதித்தல் மூலம் உற்பத்தி செய்யப்படுகின்றன. பீர் உற்பத்தித் தொழிற்சாலைகள் புருவரீஸ் (Breweries) எனப்படுகின்றன.

செயல்பாடு 3

அருகிலுள்ள மனிகைக்கடையிலிருந்து சிறிதளவு ஈஸ்ட்டை வாங்கவும். ஒரு பாத்திரத்தில் சிறிது கோதுமை மாவினை நீர் சேர்த்துப் பிசைந்து இந்த ஈஸ்ட்டைச் சேர்த்து மூடி சில மணி நேரம் வெயில் படும்படி வைக்கவும். நடக்கும் மாற்றங்களை உற்று நோக்கவும், இச்சோதனையிலிருந்து நீ என்ன முடிவுக்கு வருகிறாய்?

5.7 வேதிவினைகளின் விளைவுகள்:

ஓவ்வொரு வேதிவினையும் நிகழ்வதற்கு குறிப்பிட்ட நிபந்தனை தேவை என்பதை நீங்கள் அறிவீர்கள். வேதிவினைகள் நிகழும்போது வெப்பம், ஒளி, ஒலி, அழுத்தம்



போன்றவை உருவாகின்றன. இவற்றை நாம் விரிவாகக் காண்போம்.

உயிரியல் விளைவுகள்	சூழலில் ஏற்படும் விளைவுகள்
வேதி வினைகளின் விளைவுகள்	
வெப்பம், ஓசி, ஒலி மற்றும் அழுதும் உருவாதல்	நிறமாற்றம், நிலை மாற்றம், வாயு வெளிவருதல்

5.7.1 உயிரியல் விளைவுகள்:

அ) உணவு, காய்கறிகள் கெட்டுப்போதல்: மனிதன் உண்பதற்கு தகுதியில்லாத வகையில் உணவுப்பொருளில் ஏற்படும் மாற்றமே உணவு கெட்டுப்போதல் எனப்படும். ஒரு உணவில் துர்நாற்றம், நிறமாற்றம், ஊட்டச்சத்து இழப்பு போன்ற நிகழ்வுகளால் உணவின் தரம் குறைய என்கைம் என்ற உயிரி வினைவேகமாற்றி காரணமாக அமைகின்றது.

எ.கா. 1 : முட்டைகள் அழுகும்பொழுது வைற்றினால் சல்பைடு வாயு உருவாவதால் துர்நாற்றம் வீசுகிறது.

எ.கா. 2 : காய்கறிகள், பழங்கள் நுண்ணுயிரி காலால் கெட்டுப்போகின்றன.

ஆ) மீன், இறைச்சி துர்நாற்றமடித்தல் (ஊசிப்போதல்):

மீன்களும் இறைச்சியும் அதிக அளவில் பல்நிறைவூரா கொழுப்பு அமிலங்களைக் கொட்ட வேண்டும் என்று அல்லது ஒளியுடன் ஆக்சிஜனேற்ற வினாக்கள் கொட்ட வேண்டும். இந்தக் கொட்டும் வினாக்கள் கொட்டும்போது நீர்நாற்றமடித்தல் (ஊசிப்போதல்) எனப்படும்.



(இ) நறுக்கிய ஆப்பிள்கள், காய்கறிகள் பழுப்பு நிறமாதல்: ஆப்பிள்களும் வேறு சில பழங்களும் நறுக்கி வைத்த பிறகு காற்றில் உள்ள ஆக்சிஜனூடன் ஏற்படும் வேதிவினையால் பழுப்பு நிறத்தை அடைகின்றன. இந்தக் கொட்டும் வினாக்கள் கொட்டும்போதல் எனப்படும். இப்பழங்களின்

செல்கள் பாலி பீனால் ஆக்சிடேஸ் அல்லது டைரோசினேஸ் என்ற என்றை மக்களான் கொண்டுள்ளன.



படம் 5.4

இதை வ ஆக்சிஜனூடன் ஆப்பிள் பழுப்பாதல்

தாடர்புக்கு வரும் பாடு து பழங்களிலுள்ள பீனாலிக் சேர்மங்களை பழுப்பு நிறமிகளாக மாற்ச செய்கின்றன. இப்பழுப்பு நிறகள் மெலனின் எனப்படும்.



5.7.2 சுற்றுச்சூழலில் ஏற்படும் விளைவுகள்:

அ) சுற்றுச்சூழல் என்பது நம்மைச் சுற்றியுள்ள உயிருள்ள, உயிரற்றவற்றைக் கொண்ட பகுதியாகும்: நம்முடைய சுற்றுச்சூழலானது நமக்கு சுவாசிக்கக் காற்றையும், குடிப்பதற்கு நீரையும், உணவு உற்பத்தி செய்ய நிலத்தையும் வழங்கியிருக்கிறது. தொழிற்சாலைகள் உருவாக்கம், பெருகி வரும் வாகனங்களினால் நம்முடைய சூழலானது மோசமாக பாதிக்கப்பட்டுள்ளது. ஆக சுற்றுச்சூழலின் இயற்பியல், வேதியியல் மற்றும் உயிரியல் பண்புகளில் விரும்பத்தகாத மாற்றங்கள் ஏற்பட்டுள்ளன. இத்தகைய நிகழ்வு மாசுபடுதல் எனப்படும். மாசுபடுதலை நிகழ்த்தும் பொருள்கள் மாசுபடுத்திகள் எனப்படும்.



படம் 5.5 தொழிற்சாலைகளில் ஏற்படும் புகை



பொதுவாக மாசுப்படுதல் மூன்று வகைப்படும். அவை காற்று, நீர் மற்றும் நில மாசுபாடாகும். மனிதனின் பெருகிவரும் செயல்பாடுகளால்

நிறைய வேதிப்பொருள்கள் செயற்கையாக உருவாக்கப்பட்டு அவை உயிருள்ள, உயிரற்றவற்றை பாதிப்படையச் செய்கின்றன.

பல்வேறு வேதிப்பொருள்களையும் அவற்றின் விளைவுகளையும் நாம் அட்வணையில் காண்கிறோம்.

வ.எண்	மாசுபடுதல் வகை	மாசுபடுதலை ஏற்படுத்தும் வேதிப்பொருள்கள்	விளைவுகள்
1	காற்று மாசுபாடு	கார்பன் டை ஆக்சைடு, கார்பன் மோனாக்சைடு, சல்பர், நைட்ராஜன் ஆக்சைடுகள், குளோரோ புளோரோ கார்பன்கள், மீத்தேன் போன்றவை	அமில மழை, புவி வெப்பமயமாதல், சுவாசக் கோளாறுகள் போன்றவை
2	நீர் மாசுபாடு	வேதிப்பொருள்கள் கொண்ட கழிவுநீர் (சாயப்பட்டறைகள்), டிடர்ஜெண்டுகள், கச்சா எண்ணைய் போன்றவை	நீரின் தரம் குறைதல், தோல் நோய்கள் போன்றவை
3	நில மாசுபாடு	யூரியா போன்ற உரங்கள், பூச்சிக்கொல்லி, களைக்கொல்லிகள் போன்றவை	பயிரிடும் நிலம் கெட்டுப் போதல், புற்றுநோய், சுவாச நோய்கள்

ஆ) மழைக் காலங்களில் இரும்பாலான மேசைகளும், நாற்காலிகளும் என்னவாகின்றன? அவைகள் செம்பழுப்பு நிறமுடையதாக மாறுகின்றன. சரிதானே?

இது ஏன் என்று உனக்குத் தெரியுமா? இரும்பாலான பொருள்கள் நீர் மற்றும் ஆக்சிஜனுடன் தொடர்புக்கு வரும் பொழுது வேதிவினைக்கு உட்படுகின்றன. இந்த கழுப்பு துருப்பிடித்து இரும்பு நாற்காலிகள், பீப்பாய்கள் எனப்படும்.



படம் 5.6 துருப்பிடித்து இரும்பு நாற்காலிகள், பீப்பாய்கள்

(இ) உலோகப் பொருள்கள் நிறம் மங்குதல்:

பளபளப்பான உலோகங்கள் மற்றும் பாத்திரங்களின் மேற்பரப்பு அவற்றின் வேதிவினைகளின் காரணமாக பளபளப்புத் தன்மையை இழக்கின்றன. எடுத்துக்காட்டாக வெள்ளிப் பொருள்கள் வளிமண்டலக் காற்றுடன் தொடர்புக்கு வரும் பொழுது கருமை நிறமுடையதாக மாறுகின்றன.

அதுபோன்று பித்தளைப் பாத்திரங்கள் நிறம் மர்சுகின்றன. இவற்றில் காப்பர் எனப்படும் தாமிரம் உள்ளது. இது நெடுநேரம் வளிமண்டல காற்றுடன் தொடர்புக்கு வரும்பொழுது பச்சை நிறப்படலத்தை உருவாக்குகின்றது. ஏனெனில் தாமிரமும் ஈரக்காற்றும் வேதிவினைக்குப்பட்டு காரத்தன்மை வாய்ந்த தாமிர கார்பனேட்டையும் தாமிர கைதாக்கலைடையும் உருவாக்குகின்றன.



படம் 5.7 சிதைந்த இரும்பு தகடுகள்

5.7.3 வெப்பம், ஓளி, ஓலி மற்றும் அழுத்தம் உருவாதல்:

(அ) வெப்பம் உருவாதல்:

குளிர்காலத்தில் உன் உடலை சூடாக வைக்க இரு உள்ளங்கைகளையும் தேய்த்திருக்கிறாயா? உன் மிதிவண்டிக்கு காற்றடித்த பின்பு காற்றடிக்கும் பம்பு



சூடாக இருப்பதை கவனித்திருக்கிறாயா? இதுபோன்று வேதி வினைகள் கூட வெப்ப ஆற்றலை உருவாக்குகின்றன. இவ்வினைகள் வெப்ப உமிழ்வினைகள் எனப்படுகின்றன.

எடுத்துக்காட்டாக சுட்ட சுண்ணாம்புடன் (கால்சியம் ஆக்ஷலேடு) நீரை சேர்க்கும்பொழுது வெப்பம் நிறைய வெளிப்பட்டு நீற்றுச்சுண்ணாம்பைத் தருகிறது. (கால்சியம் வைற்றாக்கசெடு)

செயல்பாடு 4

இரு உலர்ந்த சோதனைக் குழாய்களை எடுத்துக் கொள்ளவும். ஒன்றில் சல்பியூரிக் அமிலத்தையும் மற்றொன்றில் சோடியம் வைற்றாக்கசெடையும் எடுத்துக்கொள்ளவும். மெதுவாக கவனமுடன் சோடியம் வைற்றாக்கசெடு கரைசலை சல்பியூரிக் அமிலத்துடன் சேர்க்கவும். சோதனைக் குழாயின் பக்கவாட்டுப் பகுதியை தொட்டுப்பார்க்கும் பொழுது என்ன உணர்கிறாய்? இந்த வினையிலிருந்து நீ என்ன முடிவுக்கு வருகிறாய்?

எனவே சில வேதி வினைகள் நடைபெறும் பொழுது வெப்பம் உருவாகிறது என அறிகிறோம். ஆ) ஒளி உருவாதல்:

நீ ஒரு மெழுகுவர்த்தியை ஏற்றும்பொழுது என்ன நிகழ்கிறது? மெழுகுவர்த்தியை ஏற்றும்பொழுது அது ஏரிந்து ஒளியை உருவாக்குகிறது. சில வேதி வினைகளும் இதுபோன்று ஒளியை உருவாக்குகின்றன. சான்றாக, ஒரு மெக்னீசியம் நாடாவின் சிறு துண்டினை சுட்ரில் காட்டும்பொழுது அது ஏரிந்து கண்ணைக் கூசும் ஒளியையும் வெப்பத்தையும் தருகிறது. வேதி வினைகளுக்கு உட்படுவதால், விழாக்காலங்களில் பயன்படுத்தப்படும் மத்தாப்புகள், பட்டாச்கள் பல்வேறு வண்ணங்களில் ஒளியை உமிழ்கின்றன. இதுபோன்று மீத்தேன் வாயுவை (சாண ஏரிவாயு) ஏரிக்கும்பொழுது ஒளி, வெப்பம் ஆகியன உருவாகின்றன.

இ) ஒளி உருவாதல்:

நாம் பேசும் பொழுது ஒளியை உருவாக்குகிறோம். இரும்பு, காப்பர் போன்ற உலோகங்களை தட்டும் பொழுது நாம்

ஒளியைக் கேட்கிறோம். இதுபோன்று சில வேதி வினைகளும் ஒளியை உருவாக்குகின்றன. தீபாவளி சமயத்தில் வெடிகளைப்பற்றவைத்தபிரகு என்னவாகிறது? வெடிகளில் உள்ள வேதிப்பொருள்கள் வினை பட்டு வெடித்து ஒளியை உருவாக்குகின்றன.

செயல்பாடு 5

உலர்ந்த சோதனைக் குழாய் ஒன்றை எடுத்துக்கொள். அதில் சிறிதளவு வைற்றாகுளோரிக் அமிலத்தைச் சேர். ஒரு சிறிய மெக்னீசிய நாடாத்துண்டு அல்லது ஜிங்க் (துத்தநாகம்) உலோகத்துண்டைச் சேர். என்ன நிகழ்கிறது? இப்பொழுது ஒரு ஏரியும் தீக்குச்சியை சோதனைக்குழாயின் வாய் அருகே கொண்டு வா. நீ என்ன கேட்கிறாய்? ஏதேனும் சிறப்பான நிகழ்வு நடைபெறுகிறதா? இச்சோதனையிலிருந்து நீ என்ன அறிகிறாய்?

நீ "பாப்" என்ற ஒளியைக் கேட்டாய் அல்லவா! ஜிங்க், மெக்னீசியம் போன்ற சில உலோகங்கள் நீர்த்த அமிலங்களுடன் வினைபடும்பொழுது வைற்றாஜன் வாயுவை வெளிவிடுகின்றன. வைற்றாஜன் வாயு எளிதில் தீபிடிக்கும் தன்மை கொண்டதால் அது காற்றில் உள்ள ஆக்சிஜனுடன் வினைபுரிந்து 'பாப்' என்ற ஒளியை உருவாக்குகிறது.

ங) அழுத்தம் உருவாதல்:

முழுவதும் காற்றடைத்த ஒரு பலுளை அழுத்தினால் என்ன நிகழும்? அது வெடிக்குமா? வெடிக்காதா? ஆம், பலுள் வெடித்துவிடும். ஏனைனில் அழுத்துவதன் விளைவாக அழுத்தம் அதிகமாகி உள்ளே உள்ள காற்று வெளியேற முயற்சி செய்கிறது. இதனால் பலுள் வெடிக்கிறது. இதுபோன்று சில வேதி வினைகள் மூடிய கலனில் நிகழும் பொழுது வாயுக்கள் உருவாவதன் காரணமாக அழுத்தம் அதிகமாகி அவ்வழுத்தம் குறிப்பிட்ட அளவை மிஞ்சும் பொழுது கலன் வெடிக்கிறது. வெடிகுண்டுகள், பட்டாச்கள் இந்த அடிப்படையில்தான் செயல்படுகின்றன. இவற்றைப் பற்றவைக்கும் பொழுது வாயுக்கள் உருவாகி அதிக அழுத்தம் ஏற்பட்டு வெடித்துச் சிதறுகின்றன. எனவே பெரிய ஒளி கேட்கிறது. ஆக, சில வேதி வினைகள் நிகழும்பொழுது அழுத்தம் உருவாகிறது என்பது தெளிவாகிறது.



5.7.4 வாயு உருவாதல், நிறம் மாறுதல் மற்றும் நிலை மாறுதல்:

மேற்கூறிய விளைவுகளைத் தவிர வாயு உருவாதல், நிறம் மாறுதல் மற்றும் நிலை மாறுதல் போன்ற விளைவுகளும் வேதி வினைகளின் பொழுது நிகழ்கின்றன.

அ) வாயு உருவாதல்:

ஒரு சோடா பாட்டிலை திறக்கும்பொழுது நீண்ணான்கிறாய்? சோடாநீரிலிருந்துகாற்றுக்குமிழுகள் வெளி வருகின்றன அல்லவா? இது போன்று சில வேதி வினைகளின் பொழுது வாயு உருவாதல் நிகழ்கிறது. எடுத்துக்காட்டாக நீர்த்த வைக்கும் ரோகுளோரிக் அமிலத்தினை சோடியம் கார்பனேட் அல்லது சோடியம் பைகார்பனேட் கரைசலில் சேர்க்கும்பொழுது கார்பன் டைஆக்சைடு வெளியேறுகிறது.

ஆ) நிறம் மாறுதல்:

நீ தொடர்ந்து நீண்ட நேரம் வெயிலில் விளையாடினால் உன் தோலின் நிறம் எவ்வாறு இருக்கும்? அதனுடைய நிறம் மாறி இருக்கும் அல்லவா? இது போன்று சில வேதி வினைகள் நிகழும் பொழுது நிறமாற்றம் ஏற்படுகிறது. எடுத்துக்காட்டாக ஒரு இரும்பு ஆணியை காப்பர் சல்பேட் கரைசலில் வைக்கும்பொழுது காப்பர் சல்பேட் கரைசலின் நீல நிறம் மெதுவாக பச்சை நிறத்திற்கு மாறுகிறது. ஏனெனில் இரும்பு காப்பர் சல்பேட் கரைசலுடன் வேதிவினைக்குட்படுகிறது.

இ) நிலை மாற்றம்:

ஒரு தட்டில் சிறிய பனிக்கட்டித் துண்டை வை. சிறிது நேரம் கழித்துப் பார். அந்த பனிக்கட்டி எண்ணவாகிறது? அது நீராக மாறி இருக்கிறது. இங்கு திண்ம பனிக்கட்டி திரவ நீராக நிலைமாற்றம் அடைந்துள்ளது. இதுபோன்று சில வேதி வினைகளில் நிலைமாற்றம் நிகழ்கிறது. எடுத்துக்காட்டாக கற்புரத்தை ஏரிக்கும் பொழுது அது காற்றில் உள்ள ஆக்சிஜனுடன் ஏற்று புகையை வெளிவிடுகிறது. இது ஒரு வேதி வினையாகும். இந்நிகழ்வில் திண்ம நிலையில் இருந்து வாயு நிலைக்கு நிலை மாற்றம் நிகழ்கிறது இதற்கு பதங்கமாதல் என்று பெயர்.

நினைவிற் கொள்க:

- ஒரு வேதி வினை என்பது நிலையானது. மீளாத் தன்மையுடையது மற்றும் புதிய பொருட்களை உருவாக்கும் நிகழ்வாகும்.
- ஒரு வேதி வினையில் வினைபடு பொருள்கள் வினைபுரிந்து வினை பொருட்களை உருவாக்குகின்றன.
- வேதிவினை இயல்நிலையில் சேர்தல், வினைபடுபொருட்களின் கரைசல், மின்சாரம், வெப்பம், ஓளி மற்றும் வினைவேக மாற்றி மூலம் நடைபெறலாம்.
- துருப்பிடித்தல் என்பது இரும்புப் பொருள்கள் நீர், ஆக்சிஜனுடன் சேர்ந்து வினைப்பட்டு நீரேறிய பெர்ரிக் ஆக்சைடை உருவாக்கும் வேதிவினையாகும்.
- மின்னாற் பகுப்பு என்பது மின்சாரத்தின் மூலம் வேதி வினை நைக்க வேதி நிகழ்த்துவதாகும்.
- ஓளிவேதிவினை என்பது ஓளியின் மூலம் நிகழும் வேதி வினையாகும்.
- வெப்பவேதிவினை என்பது வெப்பத்தின் மூலம் நிகழும் வேதி வினையாகும்.
- வினைவேக மாற்றம் என்பது வினைவேக மாற்றியைக் கொண்டு ஒரு வேதி வினையின் வேகத்தை மாற்றுவதாகும்.
- வேதிவினைகளால் உணவுகெட்டுப்போதல், பழங்கள், காய்கறிகள் கெட்டுப்போதல், அமில மழை, பச்சை இல்ல விளைவு, ஓசோன் படல பாதிப்பு, பொருட்களின் பாதிப்புக்குக் காரணமாகின்றன.
- நுண்ணுயிரிகளின் வேதிவினைகளால் உணவுப்பொருள்கள் துர்நாற்றத்தை உருவாக்குவது ஊசிப்போதல் எனப்படும்.



சொல்லடைவு

மீளாத்தன்மை	வினை பொருள்கள் வினைபடு பொருள்களாக மாற இயலாத்தன்மை.
வினைபடு பொருள்	வேதி வினையில் ஈடுபடும் பொருள்
வினை பொருள்	வேதி வினையில் உருவாகும் புதிய பொருள்
வினைவேக மாற்றி	ஒரு வேதி வினையின் வேகத்தை மாற்ற உதவும் பொருள்
எரிதல்	காற்றில் உள்ள ஆக்சிஜனுடன் வினைபடுதல்
துருப்பிடித்தல்	இரும்பு பொருள்களின் அரிமானம்
துரு	நீரேறிய பெர்ரிக் ஆக்ஷஸ்டு
வீழ்படிவு	வேதி வினையில் உருவாகி கரைசலின் அடியில் படியும் புதிய பொருள்.
ஈரக்காற்று	நீர் உள்ள காற்று அல்லது ஈரத்தன்மையுள்ள காற்று.
சிதைவடைதல்	சேர்மம் பிரிதல் அல்லது உடைதல்.
வெப்பச்சிதைவு	வெப்பத்தினால் சேர்மங்கள் சிதைவடைதல்.
சுட்ட சுண்ணாம்பு	கால்சியம் ஆக்ஷசடு
ஔசோன்	மூன்று ஆக்சிஜன் அணுக்கள் சேர்ந்த மூலக்கூறு
ஸ்ட்ரட்டோஸ்பியர்	வளி மண்டலத்தின் இரண்டாவது அடுக்கு.
ஈஸ்ட்	ஒருவகையான ஒருசெல் பூஞ்சை
உரம்	செயற்கை ஏரு அல்லது வேதியியல் முறையில் உற்பத்தி செய்யட்ட ஏரு
வீணாதல்	(உணவுப்பொருள்கள்) கெடுதல்.
ஊசிப்போதல்	தூர்நாற்றத்தை தரும் வகையில் உணவு கெட்டுபோதல்.
நிறைவுறாத கொழுப்பு அமிலங்கள்:	நிறைவுறாத கொழுப்பு அமிலங்கள்:
ஆக்சிஜனேற்றம்	ஆக்சிஜனை சேர்த்தல்
என்கைம் அல்லது நொதி	உயிரியல் வேதி வினைகளில் வினைவேக மாற்றியாக செயல்படும் பொருள்.
உயிரிவேதி வினைகள்	உயிரியல் பொருள்களில் நடக்கும் வேதி வினைகள்.
நிறமிகள்	நிறம் தரும் பொருள்கள்.
புவி வெப்பமாதல்	பூமியின் சராசரி வெப்பநிலை உயர்தல்.
படிம எரிபொருள்	பல மில்லியன் ஆண்டுகளுக்கு முன் வாழ்ந்த உயிரினங்கள் அழிந்து உருவான படிமங்களிலிருந்து பெறப்படும் எரிபொருள்கள்.
மங்குதல்	பளபளப்பை இழுத்தல்



மதிப்பீடு



9F8DQG

I. கீழ்க்கண்ட

வினாக்களிலிருந்து

சரியான விடையைத் தேர்ந்தெடுத்து எழுது:

1. காகிதம் ஏரிதல் என்பது ஒரு _____ மாற்றம்.
 (அ) இயற்பியல் (ஆ) வேதியியல்
 (இ) இயற்பியல் மற்றும் வேதியியல்
 (ஈ) நடுநிலையான.
2. தீக்குச்சி ஏரிதல் என்பது _____ அடிப்படையிலான வேதி வினைக்கு ஒரு எடுத்துக்காட்டாகும்.
 (அ) இயல் நிலையில் சேர்தல்
 (ஆ) மின்சாரம் (இ) ஒளி
 (ஈ) வினைவேக மாற்றி
3. _____ உலோகம் துருப்பிடித்தலுக்கு உள்ளாகிறது.
 (அ) வெள்ளீயம் (ஆ) சோடியம்
 (இ) காப்பர் (ஈ) இரும்பு
4. வெட்டப்பட்ட ஆப்பிள் பழப்பாக மாறுவதற்கு காரணமான நிறமி _____
 (அ) நீரேறிய இரும்பு (இ) ஆக்சைடு
 (ஆ) மெலனின்
 (இ) ஸ்டார்ச் (ஈ) ஓசோன்
5. பிரைன் என்பது _____ இன் அடர் கரைசல் ஆகும்.
 (அ) சோடியம் சல்பேட்
 (ஆ) சோடியம் குளோரைடு
 (இ) கால்சியம் குளோரைடு
 (ஈ) சோடியம் புரோமைடு
6. சுண்ணாம்புக்கல் _____ ஜ முதன்மையாகக் கொண்டுள்ளது.
 (அ) கால்சியம் குளோரைடு

ஆ) கால்சியம் கார்பனேட்

(இ) கால்சியம் நைட்ரேட்

(ஈ) கால்சியம் சல்பேட்

7. கீழ்கண்ட எது மின்னாற்பகுத்தலை

தூண்டுகிறது?

(அ) வெப்பம் (ஆ) ஒளி

(இ) மின்சாரம் (ஈ) வினைவேக மாற்றி

8. ஹோபர் முறையில் அம்மோனியா தயாரித்தலில் _____ வினைவேக மாற்றியாக செயல்படுகிறது.

(அ) நைட்ரஜன் (ஆ) ஹைட்ரஜன்

(இ) இரும்பு (ஈ) நிக்கல்

9. மழை நீரில் கரைந்துள்ள சல்பர் டை ஆக்சைடு, நைட்ரஜன் ஆக்சைடுகள் _____ ஜ உருவாக்குகின்றன.

10. _____ பசுமை இல்ல வினைவுக்குக் காரணமாகின்றன.

(அ) கார்பன் டை ஆக்சைடு

(ஆ) மீத்தேன்

(இ) குளோரோ புளோரோ கார்பன்கள்

(ஈ) இவை அனைத்தும்

II. கோடிட்ட இடங்களை நிரப்புக:

1. ஒரு வேதிவினையில்

வினைபடுபொருள்கள் → _____

2. ஒளிச்சேர்க்கை என்பது _____ முன்னிலையில் நிகழும் ஒரு வேதி வினையாகும்.

3. இரும்பாலான பொருள்கள் _____ உதவியுடன் துருப்பிடிக்கின்றன.

4. _____ யூரியா தயாரிப்பதில் அடிப்படைப் பொருளாக உள்ளது.

5. பிரைன் கரைசலின் மின்னாற்பகுத்தல் _____ , _____ வாயுக்களைத் தருகிறது.

6. _____ ஒரு வேதிவினையின் வேகத்தை மாற்றும் வேதிப்பொருள் எனப்படும்.



7. வெட்டப்பட்ட காய்கறிகள், பழங்கள் பழுப்பாக மாறக் காரணம் _____ என்ற நொதியாகும்.

III. சரியா? தவறா? என எழுதுக:

1. ஒரு வேதிவினை என்பது தற்காலிக வினையாகும்.
2. ஒரு வேதிவினையின் பொழுது நிறமாற்றம் நிகழலாம்.
3. சுட்ட சுண்ணாம்பிலிருந்து நீர்றுச்சுண்ணாம்பு உருவாவது ஒரு வெப்பக்கொள் வினையாகும்.
4. CFC என்பது ஒரு மாசுபடுத்தியாகும்.
5. சில காய்கறிகள், பழங்களை வெட்டி வைத்தால் பழுப்பு நிறமாக மாறுவது மௌலிகியாக உருவாதலினால் ஆகும்.

IV. பொருத்துக:

பொருத்துக: அ	
1. துருப்பிடித்தல்	ஓளிச்சேர்க்கை
2. மின்னாற்பகுத்தல்	ஹேபர் முறை
3. வெப்ப வேதி வினை	இரும்பு
4. ஓளி வேதி வினை	பிரைன்
5. வினைவேக மாற்றம்	சுண்ணாம்புக்கல் சிதைவடைதல்

பொருத்துக: ஆ	
1. ஊசிப்போதல்	சிதைவடைதல்
2. ஓசோன்	உயிரி வினையூக்கி
3. மங்குதல்	ஆக்சிஜன்
4. ஈஸ்ட்	வேதிவினை
5. கால்சியம் ஆக்ஷைடு	மீன்

V. ஓரிருசொற்களில் விடையளி:

1. வேதிவினை என்பதை வரையறுக்க.
2. ஒரு வேதிவினை நிகழ்வதற்குத் தேவையான பல்வேறு நிபந்தனைகளை எழுதுக.
3. வினைவேக மாற்றம் என்பதை வரையறுக்க.

4. ஒரு இரும்பு ஆணியை காப்பர் சல்பேட் கரைசலில் வைக்கும் போது என்ன நிகழ்கிறது?
5. மாசுபடுதல் என்றால் என்ன?
6. மங்குதல் என்றால் என்ன? எடுத்துக்காட்டு தருக.
7. பிரைன் கரைசலை மின்னாற்பகுக்கும் பொழுது நிகழ்வது என்ன?
8. கால்சியம் கார்பனேட்டை வெப்பப்படுத்தும் பொழுது கால்சியம் ஆக்ஷைடும், ஆக்சிஜனும் கிடைக்கின்றன. இது வெப்ப உமிழ்வினையா? வெப்பக் கொள்வினையா?
9. ஒரு வேதிவினையில் வினைவேக மாற்றியின் பங்கு என்ன?
10. ஏன் ஓளிச்சேர்க்கை ஒரு வேதிவினையாகும்?

VI. உயர் சிந்தனை வினாக்கள்:

1. கேக்குகள் தயாரிப்பில் ஈஸ்ட்டின் பங்கு என்ன என்பதை விளக்குக.
2. புவி வெப்பமாதலுக்கு படிம ஏரிபொருட்களின் பயன்பாடு காரணமாகின்றன என்பதை நியாயப்படுத்துக.
3. வாகனங்கள், தொழிற்சாலைகள் வெளிவிடும் புகையால் அமில மழை உருவாகிறது என்பதை விவாதிக்க.
4. துருப்பிடித்தல் இரும்பு பொருட்களுக்கு நல்லதா என்பதை விளக்குக?
5. அனைத்து பழங்களும், காய்கறிகளும் பழுப்பாதல் நிகழ்வுக்கு உள்ளாகின்றனவா?
6. கொடுக்கப்பட்டுள்ள நம் அன்றாட வாழ்வின் செயல்பாடுகளை வேதிவினை நிகழ தேவைப்படும் நிபந்தனைகளின் அடிப்படையில் வகைப்படுத்துக.
அ) விழாக்காலங்களில் பட்டாச வெடித்தல்
ஆ) சுட்ட சுண்ணாம்புடன் நீர் சேர்த்து நீர்றுச்சுண்ணாம்பாக்குதல்



- இ) வெகுநேரம் காற்றுபடும்படி
வைக்கும்பொழுது வெள்ளிபொருள்கள்
கருமை நிறமாதல்.
ஈ) காப்பர் பாத்திரங்களில் பச்சை நிற
படிமம் தோன்றுதல்.

VII. நற்பண்பு அடிப்படை வினாக்கள்:

- குமார் என்பவர் வீடு கட்டக் திட்டமிடுகிறார். கட்டுமானப் பணிகளுக்கான இரும்புக் கம்பிகளை வாங்குவதற்காக அவர் தனது நன்பர் ரமேஷ் உடன் அருகில் உள்ள இரும்பு பொருள்கள் விற்பனை செய்யும் கடைக்குச் செல்கிறார். கடைக்காரர் முதலில் புதிதாக, நல்ல நிலையில் உள்ள இரும்புக் கம்பிகளைக் காட்டுகிறார். பிறகு சற்று பழையதாகவும், பழுப்பு நிறத்திலும் உள்ள கம்பிகளைக் காட்டுகிறார். புதியதாக உள்ள இரும்புக் கம்பிகளின் விலை அதிகமானதாக இருந்தது. மேலும் அந்த விற்பனையாளர் சற்று பழைய கம்பிகளுக்கு விலையில் நல்ல சலுகை தருவதாகக் கூறினார். குமாரின் நன்பர் விலை மலிவாக உள்ள கம்பிகளை வாங்க வேண்டாம் என வலியுறுத்தினார்.
அ) ரமேஷின் அறிவுரை சரியானதா?
ஆ) ரமேஷின் அறிவுரைக்கான காரணம் என்ன?
இ) ரமேஷ் வெளிப்படுத்திய நற்பண்புகள் யாவை?
ஈ) பழனிக்குமார் ஒரு வழக்கறிஞர். அவர் வாடகை அதிகமாக உள்ள ஒரு வீட்டில் குடியிருக்கிறார். அதிகமான வாடகை தர இயலாமல் அருகில் வேதித் தொழிற்சாலை உள்ள ஒரு இடத்தில் குடியேற விரும்புகிறார். அங்கு வாடகை மிகவும் குறைவு. மேலும் மக்கள் நெருக்கமும் குறைவு, 8-வது படிக்கும் அவரது மகன் ராஜ்சேகருக்கு அப்பாவின் முடிவு பிடிக்கவில்லை. தொழிற்சாலையில்லாத வேறொரு இடத்திற்குச் செல்லலாம் என்று கூறுகிறான்.
அ) ராஜ்சேகர் கூற்று சரியானதா?
ஆ) ராஜ்சேகர் தொழிற்சாலை நிறைந்த பகுதிக்குச் செல்ல மறுத்தது ஏன்?
இ) ராஜ்சேகர் வெளிப்படுத்திய நற்பண்புகள் என்ன?

VIII. விரிவான விடையளி:

- வேதி வினைகளால் எவ்வாறு உணவுப்பொருள்கள் கெட்டுப் போகின்றன என்பதை விளக்குக?
- மூன்று வகையான மாசுபடுதல்களை எடுத்துக்காட்டுடன் விவரிக்க?
- வேதிவினை நடைபெறுவதற்கான ஏதேனும் மூன்று நிபந்தனைகளை எடுத்துக்காட்டுடன் விளக்குக.



மேற்கோள் நூல்கள்

- Chemistry for degree students by Dr.R.L MADAN,S.Chand publications.
- NCERT science textbook for class VIII, December 2017 edition.
- Chemistry for middle class-8 by R.Rana Noms ,S.Chand publications,2017 edition.
- NewTrends in ICSE Chemistry by Baljinder Kaur,2017 edition.
- ICSE concise chemistry,part1,class IX, Selina.
- Basic chemistry by Karen C.Timberlake and William Timberlake
- Pradeep's objective chemistry vol-1 by S.N. Dhawan,S.C.Kheterpal,J.R. Mehta
- Science book for Tenth class chemistry Part-2 by Lakhmir Singh.

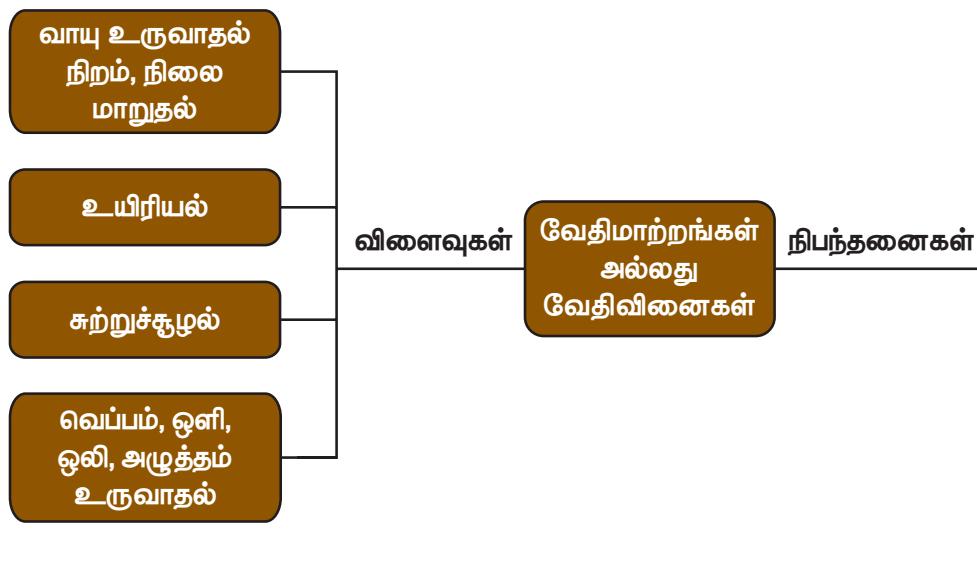


இணையதள வளர்கள்

- [https://www.livescience.com](http://www.livescience.com)
- https://hemantmore.org.in/foundation/science/chemistry/chemical_reactions/6927
- https://en.wikipedia.org/wiki/chemical_reaction
- www.ncert.nic.in/ncerts/l/jesc101.pdf
- www.khanacademy.org/science/chemistry/chemical_reactions
- <http://en.wikipedia.org/wiki/freon>



மனவரைப்படம்



இயல்நிலையில்
சேர்தல்

கரைசல் நிலையில்
உள்ள
விணைபடு
பொருள்கள்

மின்சாரம்

வெப்பம்

ஓளி

விணவேக
மாற்றி

இணையச் செயல்பாடு



காலநிலை மாற்றத்திற்கான காரணங்களையும் அதன் பாதிப்புகளையும் பற்றி மாணவர்கள் அறிதல்.

நம்மைச் சுற்றி நிகழும் மாற்றங்கள்



படிநிலைகள்

படி 1 : கீழ்க்காணும் உரவி/விரைவுக் குறியீட்டைப் பயன்படுத்தி என்னும் இணையப் பக்கத்திற்குச் செல்லவும்.

படி 2 : "Causes & affects of climate change" என்ற தலைப்பினைத் தேர்ந்தெடுக்கவும்.

படி 3 : "Causes & affects of climate change" என்ற தலைப்பினைச் சொடுக்கவும்.

படி 4 : கால நிலை மாற்றத்தினால் ஏற்படும் பாதிப்புகளை அறிந்து கொள்க.



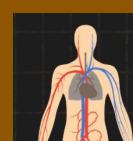
படி 1



படி 2



படி 3



படி 4

உரவி: <https://video.nationalgeographic.com/video/101-videos/0000015d-3cb1-d1cb-a7fd-fcf49980000>

1. *படங்கள் அடையாளத்திற்கு மட்டுமே .
2. தேவையெனில் Adobe Flash யை அனுமதிக்க.



B356_8_SCIENCE_TM



அலகு

6

நுண்ணுயிரிகள்



கற்றல் நோக்கங்கள்

- ◆ இப்பாடத்தைக் கற்றபின், மாணவர்கள் பெறும் திறன்களாவன வெவ்வேறு வகையான நுண்ணுயிரிகளைப் பற்றிப் புரிந்து கொள்ளுதல்.
- ◆ வேறுபட்ட நுண்ணுயிரிகளின் வடிவம் மற்றும் அமைவிடத்தைப் பொறுத்து அவற்றை வேறுபடுத்துதல்.
- ◆ மருத்துவம், விவசாயம், தொழிற்சாலை மற்றும் அன்றாட வாழ்க்கையில் நுண்ணுயிரிகளின் பங்கினைப் பற்றி அறிதல்.
- ◆ நுண்ணுயிரிகளின் தீவ்கு தரும் விளைவுகள் குறித்து அறிதல்.
- ◆ உணவு செயல் முறையில் நுண்ணுயிரிகளின் பங்கினைப் புரிந்து கொள்ளுதல்.
- ◆ நுண்ணுயிரிகள் மற்றும் மனிதனுக்கு இடையேயான உறவினைப் பற்றி புரிந்து கொள்ளுதல்.
- ◆ மனிதரில் பிரியான் மற்றும் விரியானின் விளைவுகளைப் பற்றி அறிதல்.



LBU8FC

அறிமுகம்

நுண்ணுயிரிகள் அளவில் மிகவும் சிறியதாக இருப்பதால், அவைகளை வெற்றுக் கண்களால் பார்க்க இயலாது. அவ்வுயிரினங்களை நுண்ணோக்கியின் உதவியினால் மட்டுமே காண இயலும். எனவே, அவை நுண்ணுயிரிகள் எனப்படுகின்றன. நுண்ணுயிரிகளைப் பற்றிப் படிக்கும் அறிவியலின் பிரிவு நுண்ணுயிரியியல் எனப்படுகிறது.

நுண்ணுயிரிகள் அனைத்து இடங்களிலும் காணப்படுகின்றன. அவை காற்று, நீர் (குளங்கள், ஏரிகள், ஆறுகள் மற்றும் பெருங்கடல்) மண் மற்றும் நம் உடலுக்கு உள்ளேயும் கூட காணப்படுகின்றன. அவைகளால் கடுமையான மற்றும் பாதகமான சூழ்நிலைகளான, வெப்ப நீரற்றுகள், பாலைவனம், பனி மற்றும் ஆழமான கடல் பகுதிகளிலும் வாழ இயலும். இத்தகைய சூழ்நிலைகளில் அவைகள்

செயலற்ற நிலையில் இருக்கும். சாதகமான சூழ்நிலையின் போது செயல்படத் துவங்கும்.

நுண்ணுயிரிகளைப் பற்றி ஜந்து பிரிவுகளின் கீழ் நாம் படிக்கலாம். அவைகளாவன:

- வைரஸ்
- பாக்ஷரியா
- பூஞ்சை
- ஆல்கா
- புரோட்டோசோவா

6.1 வைரஸ்

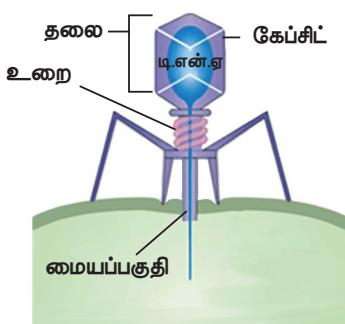
வைரஸ் என்பது மிகச் சிறிய துகள்களாகும். இவை மரபுப் பொருள் மற்றும் புரதத்தால் ஆனவை. இவை உயிருள்ள மற்றும் உயிரற்றவைகளுக்கு இடைப்பட்டவைகளாகும். இலத்தீன் மொழியில் வைரஸ் என்பது 'விஷம்' எனப் பொருள்படும்.



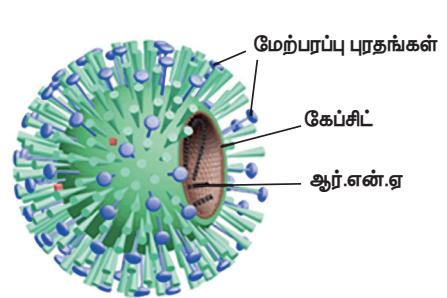
வைரஸ்கள் செல்லுக்குள்ளே வாழும் கட்டாய ஓட்டுண்ணிகளாகும். வைரஸைப் பற்றிய படிப்பு 'வைராலஜி' என அழைக்கப்படுகிறது. வைரஸ்கள் பாக்ஷரியாவைக் காட்டிலும் 10000 மடங்கு சிறியவை. இவை வேறுபட்ட வடிவமுடையவை. அவை, கோல் வடிவம், கோள் வடிவம் அல்லது பிற வடிவங்கள்.

6.1.1 வைரஸின் அமைப்பு

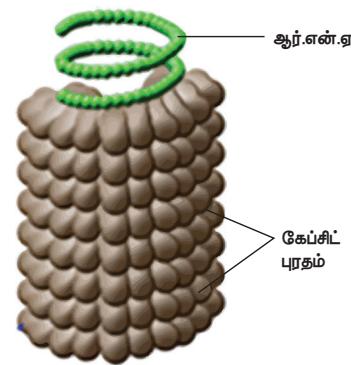
வைரஸானது மையப் பகுதியில் டி.என்.ஏ அல்லது ஆர்.என்.ஏ வைக் கொண்டுள்ளது.



பேக்ஷரியோஃபேஜ்
(சீக்கலான வடிவம்)



இன்-புளூ ன்ஸா
(கோள் வடிவம்)



புகையிலை மொசைக் வைரஸ்
(உருளை வடிவம்)

படம் 6.1 வைரஸின் வகைகள்

6.1.2 உயிருள்ள பண்புகள்

- வெப்பம், வேதிப்பொருள்கள் மற்றும் கதிரியக்கத்திற்குப் பதில்வினை புரிகின்றன.
- இ ம் பு யி ரி யி ன் செல்களினுள்ளே பெருக்கமடை தங்களுடைய சந்ததிகளை உருவாக்கிக் கொள்கின்றன.
- எளிதில் மாற்றமடையும் பெற்றவை.



தாங்களே
பண்பைப்

வைரஸ்கள் தாவரங்கள், விலங்குகள் மற்றும் மனிதர்களில் பலவிதமான நோய்களை உண்டாக்குகின்றன.

6.2 பாக்ஷரியா

பாக்ஷரியங்கள் ஒரு செல்லாலான புரோகேரியோட்டுகள் (உட்கரு அற்றவை) ஆகும். இவை பூமியில் முதன் முதலில் தோன்றிய வாழும் உயிரினமாகக் கருதப்படுகின்றன. வகைப்பாட்டியலில் மொனிரா என்னும் உலகத்தின் கீழ் இது இடம் பெற்றுள்ளது. பாக்ஷரியாவைப் பற்றிய படிப்பு 'பாக்ஷரியாலஜி' எனப்படுகிறது. பாக்ஷரியா 1 μm முதல் 5 μm (மைக்ரோமீட்டர்) அளவுடையது. இவை இரண்டு வகைப்படும்,

- காற்று சுவாச பாக்ஷரியா (சுவாசத்திற்கு ஆக்சிஜன் தேவைப்படுகிறது)
- காற்றில்லா சுவாச பாக்ஷரியா (சுவாசத்திற்கு ஆக்சிஜன் தேவைப்படுவதில்லை)

6.1.3 உயிரற்ற பண்புகள்

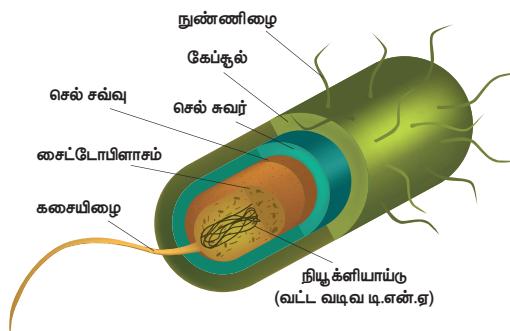
- இவை தன்னிச்சையான சூழலில் செயலற்ற நிலையில் காணப்படுகின்றன
- இவை படிக வடிவடையதாக இருப்பதால், இவைகளை மற்ற உயிரற்ற பொருள்களைப் போல நீண்ட நேரம் வைத்திருக்க முடியும்.
- செல் சுவர், செல் நுண்ணுறுப்புகள், சைட்டோபிளாசும் போன்றவை காணப்படுவதில்லை.



6.2.1 செல்லின் அமைப்பு

பாக்ஷரியாவின் வெளி அடுக்கு செல் சுவரினால் ஆனது. உட்கரு பொருள்கள் நியூக்னியாய்டு எனக் குறிப்பிடப்படுகின்றன. இவற்றில் உட்கரு சுவ்வு காணப்படுவதில்லை. சைட்டோபிளாசத்தில் கூடுதலாகக் காணப்படும் குரோமோசோமல் டி.என்.ஏ-க்கள் பிளாஸ்மிட் என அழைக்கப்படுகின்றன. புரதச் சேர்க்கையானது 70 S வகை ரைபோசோம்களால் நடைபெறுகிறது. சுவ்வினால் மற்ற சூழப்பட்ட செல் நுண்ணுறுப்புகள் (மைட்டோகாண்ட்ரியா, கோல்கை உடலம், எண்டோபிளாச வலைப்பின்னல்) காணப்படுவதில்லை. கசையிழையினால் இட்பெயர்ச்சி நடைபெறுகின்றது.

பாக்ஷரிய செல்லின் அமைப்பு

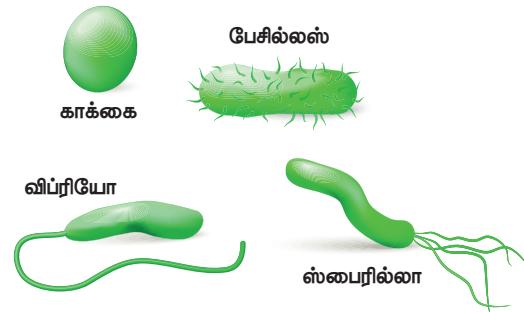


படம் 6.2 பாக்ஷரியா செல்லின் வடிவம்

செல்லின் வடிவத்தைப் பொறுத்து பாக்ஷரியாக்கள் விவரிக்கப்பட்டுள்ளன. அவையாவன

- பேசில்லை - கோல் வடிவ பாக்ஷரியா எ.கா. பேசில்லஸ் ஆந்த்ராசிஸ்
- ஸ்பெரில்லா - சுருள் வடிவ பாக்ஷரியா எ.கா. ஹெலிகோபாக்டர் பைலோரி
- காக்கை - கோள அல்லது பந்து வடிவ பாக்ஷரியா. அவை ஒட்டிக் கொண்டு இணைகளாகவோ (டிப்ளோகாக்கஸ்), சங்கிலி வடிவிலோ (ஸ்ட்ரெப்டோகாக்கஸ் எ.கா. ஸ்ட்ரெப்டோகாக்கஸ் நிமோனியா) அல்லது கொத்தாகவோ (ஸ்டைபலோகாக்கஸ்) காணப்படும்.

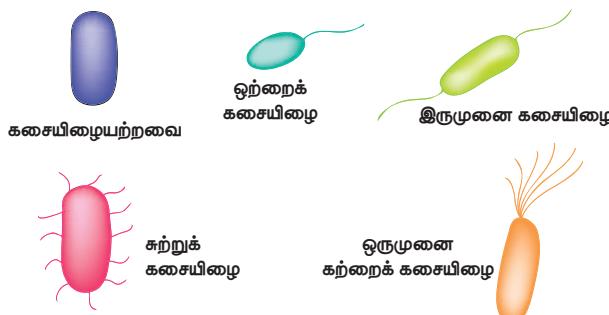
- விப்ரியோ - கமா வடிவ பாக்ஷரியா எ.கா. விப்ரியோ காலரா.



படம் 6.3 பாக்ஷரியாவின் வடிவங்கள்

மேலும் பாக்ஷரியாக்கள் அவற்றின் கசையிழைகளின் எண்ணிக்கை மற்றும் அமைவிடத்தின் அடிப்படையில் பின்வருமாறு வகைப்படுத்தப்பட்டுள்ளன.

- ஒற்றைக் கசையிழை: ஒரு முனையில் ஒரு கசையிழை மட்டும் காணப்படும். எ.கா. விப்ரியோ காலரா.
- ஒரு முனை கற்றைக் கசையிழை: ஒரு முனையில் கற்றையாக கசையிழை காணப்படும். எ.கா. சூடோமோனாஸ்.
- இரு முனை கற்றைக் கசையிழை: இரு முனைகளிலும் கற்றையாக கசையிழை காணப்படும். எ.கா. ரோடோஸ்பைரில்லம் ரூபரம்.
- சுற்றுக் கசையிழை: பாக்ஷரியாவின் செல் சுவரைச் சுற்றி கசையிழை காணப்படும். எ.கா. எ.கோலை.
- கசையிழையற்றவை: கசையிழை காணப்படுவதில்லை. எ.கா. கோரினிபாக்ஷரியம் டிப்தீரிய



படம் 6.4 கசையிழைகளின் அமைவிடத்தின் அடிப்படையில் பாக்ஷரியாவின் வெவ்வேறு வடிவங்கள்



பாக்டீரியாக்கள் பல வழிகளில் தன்னுடைய உணவைப் பெறுகின்றன. ஒளிச்சேர்க்கை பாக்டீரியங்கள் தனது உணவைத் தாமே தயாரித்துக் கொள்கின்றன (எ.கா. சயனோபாக்டீரியா). அசாதாரண சூழலில் வாழும் பாக்டீரியாக்கள் சூரியனிடமிருந்து கிடைக்கும் ஆற்றலுக்குப் பதிலாக வேதிப் பொருள்களைப் (அம்மோனியா, வைஹ்ரஜன் சல்பைடு) பயன்படுத்தி உணவைத் தயாரிக்கின்றன. இந்நிகழ்வு வேதித்தற்சார்பு உணவுட்டம் எனப்படுகிறது. சில வகையான பாக்டீரியங்கள் கூட்டுயிர் வாழ்க்கை முறையை மேற்கொள்கின்றன (எ.கா. மனிதனின் சிறுகுடவில் வாழும் எ.கோஸை). பாக்டீரியாக்கள் பிளத்தல் முறையில் இனப்பெருக்கம் செய்கின்றன (இரண்டாகப் பிளத்தல், பலவாகப் பிளத்தல்).

செயல்பாடு 1

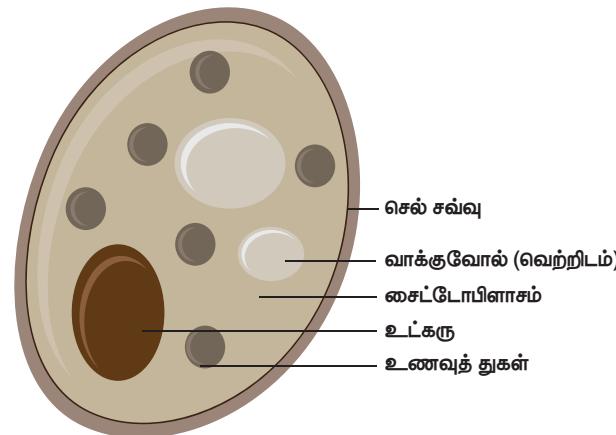
இரு கண்ணாடி நழுவுத்தில் ஒன்று அல்லது இரண்டு துளிகள் தயிரை எடுத்துக் கொண்டு, நழுவுத்தில் பரவச் செய்யவும். அந்நழுவுத்தினை இலேசாக சூடுபடுத்தவும் (3-4 நொடிகள்). அதன் மீது சில துளிகள் கிறிஸ்டலைன் வயலட் சாயத்தினை இட்டு, 30 அல்லது 60 நொடிகள் கழித்து நீரால் கழுவ வேண்டும். கூட்டு நுண்ணேணாக்கியினால் அந்நழுவுத்தினை உற்று நோக்கவும்.

6.3 பூஞ்சை

யூகேரியோட்டிக் வகையைச் சேர்ந்த பூஞ்சைகளில் பச்சையம் காணப்படுவதில்லை. ஒளியற்ற சூழலில் இவை வளர்கின்றன. இவை ஒரு செல் (எ.கா. ஈஸ்ட்) அல்லது பல செல்களால் (எ.கா. பெனிசிலியம்) ஆனவை. இவை அனைத்து வாழிடங்களிலும் காணப்படுகின்றன. வகைப்பாட்டில் இவை பூஞ்சைகள் உலகத்தில் சேர்க்கப்பட்டுள்ளன. பூஞ்சைகளைப் பற்றிய படிப்பு 'மைக்காலஜி' என அழைக்கப்படுகிறது. அனைத்து பூஞ்சைகளும் நுண்ணியவை அல்ல (எ.கா. காளான்). பூஞ்சைகளில் சுமாராக 70000 இனங்கள் உள்ளன.

6.3.1 செல்லின் அமைப்பு

இரு செல்லாலான பூஞ்சை (எ.கா. ஈஸ்ட்) இவை அனைத்து வகையான சர்க்கரை ஊடகங்களிலும் வளர்கின்றன. இவற்றின் செல்கள் முட்டை வடிவமுடையவை. செல் சுவர் மற்றும் உட்கருவைப் பெற்றுள்ளன. இவற்றின் செட்டோபிளாசத்தில் துகள்கள், வாக்குவோல்கள், செல் நுண்ணுறுப்புகள், கிளைக்கோஜன், எண்ணென்பத் துளிகள் காணப்படுகின்றன. ஈஸ்ட்டினால் உற்பத்தி செய்யப்படும் சைமேஸ் எனும் நொதியின் உதவியினால் நொதித்தல் நடைபெறுகிறது. இவை காற்றில்லா நிலையில் சுவாசிக்கின்றன. மொட்டு விடுதல் மூலம் இனப்பெருக்கம் நடைபெறுகிறது.

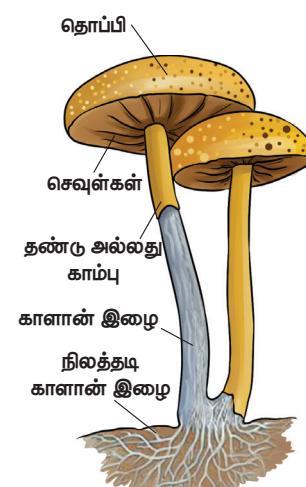


படம் 6.5 ஈஸ்ட்டின் அமைப்பு

பல செல்களாலான பூஞ்சை (எ.கா. காளான்)

காளான் கள் மழைக் காலங்களில் ஈர நிலங்கள், நிழலான பகுதிகள், மரங்களின் வேர்ப் பகுதிகளில் வளர்வதைக் காணலாம். மண்ணிற குழுமேல் வளரும் குடைபோன்ற அமைப்பு அதன் கணி உறுப்பாகும்.

காளான் இலை நிலத்தடி காளான் இலை பூஞ்சைகளையின் கீழ் செல்களாலான பூஞ்சை - ஒரு காளான்



படம் 6.6 பல



பிளவு போன்ற அமைப்புகள் செவுள்கள் (gills) எனப்படுகின்றன. இந்த செவுள்கள் வித்துக்களைக் (ஸ்போர்கள்) கொண்டுள்ளன. மண்ணின் மேல் அடுக்கில் உள்ள கனியறுப்பின் அடியில் மைசீலியம் அமைந்துள்ளது. மைசீலியத்தை ஒட்டி நால் போன்ற அமைப்புடைய வைற்பாக்கள் உள்ளன. வைற்பாக்களின் சுவர்கள் கைட்டின் மற்றும் செல்லுலோசால் ஆனது. வைற்பாக்கள் காளான்களின் வளர்ச்சிக்குத் தேவையான சத்துக்களைக் கடத்துவதில் உதவுகின்றன. துண்டாதல் மற்றும் ஸ்போர் உருவாதல் முறையில் இனப்பெருக்கம் நடைபெறுகிறது.

பூஞ்சைகள் மட்குண்ணிகளாகவோ (இறந்த மற்றும் அழுகிய தாவரங்கள் மற்றும் விலங்குகளின் எஞ்சிய பாகங்களிலிருந்து உண்வைப் பெறுகின்றன). எ.கா. ரைசோபஸ், பெனிசிலியம், அகாரிகஸ் அல்லது ஓட்டுண்ணிகளாகவோ (ஓம்புயிரியின் உயிருள்ள செல்களிலிருந்து ஊட்டத்தைப் பெறுகின்றன). எ.கா. பக்சீனியா, அல்புகோ, உஸ்டிலோகோ அல்லது கூட்டுயிரிகளாகவோ (வாஸ்குலார் தாவரங்களின் வேர்களில் உள்ள பூஞ்சைகள்) எ.கா. மைக்கோரைசா காணப்படுகின்றன.

செயல்பாடு 2

அழுகிய காய்கறி அல்லது கெட்டுப் போன பின் கருப்பு நிறமாக மாறிய ரொட்டி அல்லது தேங்காயின் பகுதியினை சிறிதளவு ஒரு நழுவத்தில் எடுத்துக்கொள்ளவும். அதன் மீது ஒரு துளி கிளிசரினை விட்டு மூடு வில்லை கொண்டு மூடவும். பின்னர் நுண்ணோக்கியினால் உற்று நோக்கவும்.

6.4 ஆல்கா (பாசி)

ஆல்காக்கள் எனிய, தாவர உடலமைப்பைப் பெற்ற யூகேரியோட்டிக் உயிரினங்களாகும். ஆல்காக்கள் ஈரப்பதமான வாழிடங்களில் காணப்படுகின்றன. அதிகளாவில் பசுங்கணிகத்தைப் பெற்றுள்ள இவை ஏரிகள் மற்றும் குளங்களின் மேற்பரப்பில் மெல்லிய

படலமாகக் காணப்படுவதால், 'நீர்ப் புற்கள்' எனப்படுகின்றன. ஆல்காவைப் பற்றிப் படிப்பது ஆல்காலஜி (பைகாலஜி) எனப்படும்.



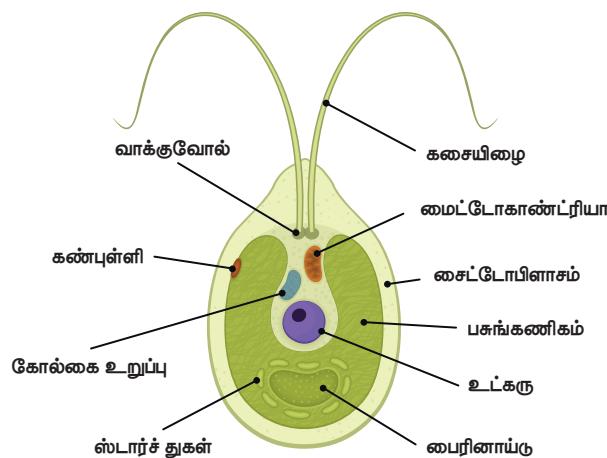
படம் 6.7 ஆல்காவின் வேறுபட்ட வகைகள்

ஆல்காக்கள் 1 மைக்ராணிலிருந்து 50 மீட்டர் வரை அவற்றின் அளவில் வேறுபடுகின்றன. இவை ஒரு செல்லாலான நுண்ணியவையாகவோ (எ.கா. கிளாமிடோமோனாஸ்) அல்லது பல செல்களாலான பெரிய அளவிலோ (எ.கா. சர்காசம்) காணப்படுகின்றன. ஒரு செல்லாலான ஆல்காக்கள் வேறுபட்ட வடிவங்களில் (கோள், கோல், சுழல்) உள்ளன. பல செல்களாலான ஆல்காக்கள் இழைகளாகவோ, கிளைத்தோ காணப்படுகின்றன.

6.4.1 செல்வின் அமைப்பு

(எ.கா. கிளாமிடோமோனாஸ்)

கிளாமிடோமோனாஸ் எனிய, ஒரு செல்லாலான, நகரும் திறனுடைய நன்னீர் வாழ் பாசியாகும். இவை முட்டை, கோள் அல்லது பேரிக்காய் வடிமுடையவை. குளங்கள், சாக்கடைகள் மற்றும் தண்ணீர்த் தொட்டிகளில் காணப்படும் ஆல்காக்கள் பொதுவாக பேரிக்காய் வடிவமுடையவை. இவை குறுகிய முன் பகுதியையும், அகன்ற பின் பகுதியையும் பெற்றுள்ளன.



படம் 6.8 கிளாமிடோமோனாஸின் அமைப்பு

இவற்றின் செல்லானது மெல்லிய செல்லுலோசால் ஆன செல் சுவரினால் சூழப்பட்டுள்ளது. செல் சுவருக்கும், பக்ங்கணிகத்திற்கும் இடையில் சைட்டோபிளாசம் காணப்படுகிறது. இவற்றின் செல்லானது பெரிய அடர்த்தியான உட்கருவை கோப்பை வடிவ பக்ங்கணிகத்தின் உட்புறக் குழியும் பகுதியில் கொண்டுள்ளது. இரண்டு சுருங்கும் நுண்குமிழ்கள் ஒவ்வொன்றும் கசையிழையின் அடிப்புறத்தில் காணப்படுகின்றன. பக்ங்கணிகத்தின் முன்புறப் பகுதி சிறிய சிவப்பு நிறத்தாலான கண்புள்ளியைக் கொண்டுள்ளது. கிளாமிடோமோனாஸில் பால் மற்றும் பாலிலா முறையிலான இனப்பெருக்கம் காணப்படுகிறது.



படம் 6.9 ஸ்பைரோகைரா

சில வகையான ஆல்காக்கள் பிற ஒளிச்சேர்க்கை நிறமிகளான பியூ கோசாந்தின் (பழுப்பு), சாந்தோஃபில் (மஞ்சள்), பைகோ எரித்ரின் (சிவப்பு), பைக்கோ சயனின் (நீலம்) ஆகியவற்றைப் பெற்றுள்ளன. இவை தற்சார்பு ஊட்ட முறையைக் கொண்டுள்ளதால்,

பக்ங்கணிகத்தின் உதவியால் தாமே தனது உணவைத் தயாரித்துக் கொள்கின்றன.

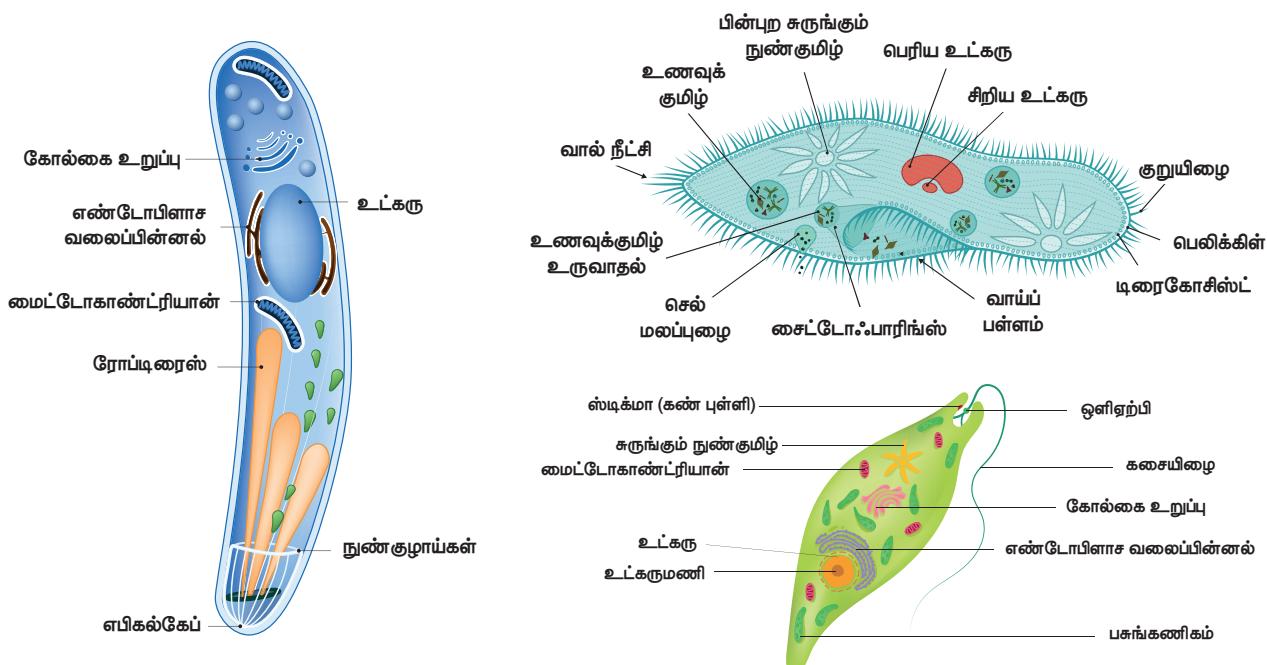
செயல்பாடு 3

குளத்து நீரை ஒரு சிறிய புட்டியில் சேகரிக்கவும். சேகரித்த பச்சைநிறமுடைய குளத்து நீரில் ஒன்று அல்லது இரண்டு துளிகள் ஒரு நழுவத்தில் எடுத்துக் கொள்ளவும். அதை மூடு வில்லை கொண்டு மூடவும். பிறகு நுண்ணோக்கியின் மூலம் உற்று நோக்கவும்

6.5 புரோட்டோசோவா

புரோட்டோசோவா (கிரேக்கத்தில் புரோட்டோஸ் – முதல் மற்றும் சோவன் – விலங்கு) ஒரு செல் யூக்ரோட்டுகளாகும். இவை வகைப்பாட்டில் புரோட்டிஸ்டா எனும் உலகில் இடம்பெற்றுள்ளன. புரோட்டோசோவாவைவப் பற்றிப் படிப்பது புரோட்டோவிலங்கியல் என அழைக்கப்படுகிறது. இவை குளங்கள், பெருங்கடல்கள், ஈரப்பதமான மண் மற்றும் தாவரங்கள், விலங்குகளின் செல் மற்றும் திசுக்களில் காணப்படும். இவற்றுள் சில நோயை ஏற்படுத்துகின்றன. இவை 2-200 மைக்ரான் அளவுடையன. புரோட்டோசோவாக்கள் சில சிறப்பான நுண்ணுறுப்புகளைக் கொண்டுள்ளன. இந்நுண்ணுறுப்புகள் இயக்கம், உணவுட்டம் மற்றும் இதர பணிகளைச் செய்வதற்காகப் பயன்படுகின்றன. புரோட்டோசோவாக்களின் வகைகள் பின்வருமாறு,

- சிலியேட்டா
 - சிலியாக்களால் இடம்பெயர்கின்றன (எ.கா. பார்மீசியம்)
- பிளாஜெல்லேட்டா
 - கசையிழைகளால் இடம்பெயர்கின்றன (எ.கா. யூக்ஸினா)
- சூடோபோடியா
 - போலிக்கால்களால் இடம்பெயர்கின்றன (எ.கா. அமீபா)
- ஸ்போரோசோவா
 - ஓட்டுண்ணைகள் (எ.கா. பிளாஸ்மோடியம்)



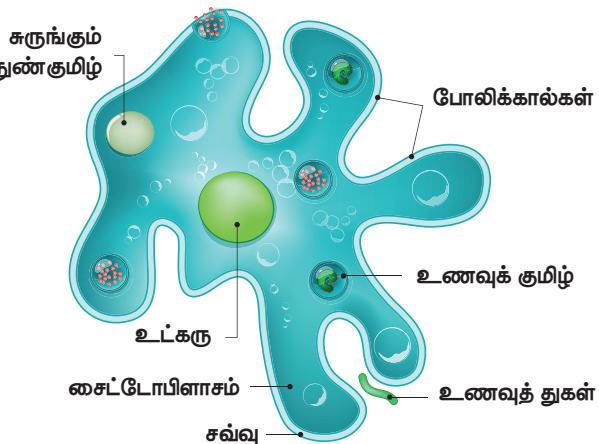
படம் 6.10 பொதுவான புரோட்டோசோவன்களான பிளாஸ்மோடியம், பாரமீசியம், யூக்ஸினா

செயல்பாடு 4

வைக்கோல் ஊற வைத்த நீரினை ஒன்று அல்லது இரண்டு துளிகள் நமுவத்தில் எடுத்துக் கொண்டு நுண்ணோக்கியின் வழியாக உற்று நோக்கவும்

6.5.1 செல்லின் அமைப்பு (எ.கா. அமீபா)

அமீபா நுண்ணிய ஒரு செல்லாலான உயிரினமாகும். இவை குளத்து நீரில் காணப்படுகின்றன. இவை ஒழுங்கற்ற வடிவமுடையவை. இவை செல் சவ்வு, சைட்டோபிளாசம் மற்றும் உட்கருவைக் கொண்டுள்ளன. அமீபா ஒரு புரோட்டோசோவா என்பதால் போலிக் கால்கள் மூலம் இடம் பெயர்கிறது (இலத்தீனில் "பொய்க் கால்கள்"). போலிக் கால்கள் செல் சவ்வின் நீட்சியடைந்த பகுதியாகும். அதனுடைய இரையைப் (ஆல்கா) பிடிக்க இவை உதவுகின்றன. அமீபாவின் உடலானது உணவுத் துகள்களைச் சூழ்ந்து அவற்றை விழுங்குவதன் மூலம் உணவுக் குமிழ்கள் உருவாகின்றன. சைட்டோபிளாசத்தில் உள்ள சுருங்கும் நுண்குமிழ்கள் கழிவு நீக்கத்திற்கு உதவுகின்றன. அமீபாவில் இனப்பெருக்கம் இணைவு மற்றும் ஸ்போர் உருவாதல் முறையில் நடைபெறுகிறது.



படம் 6.11 அமீபா

6.6 மருத்துவம், விவசாயம் தொழிற்சாலை மற்றும் அன்றாட வாழ்வில் நுண்ணூயிரிகளின் பயன்பாடுகள்

6.6.1 மருத்துவம்

நாம் நுண்ணூயிரிகளிலிருந்து எதிர்உயிர்க்கால்லிகள் (ஆண்டிபயாட்டிக்) மற்றும் தடுப்புசிகளைப் பெறலாம்.

1. எதிர்உயிர்க்கால்லிகள் (ஆண்டிபயாட்டிக்)
'ஆண்டி' என்ற வார்த்தை 'எதிராக' என்ற பொருள்படும். எதிர்உயிர்க்கால்லிபொருள்கள்



உயிருடன் உள்ள உயிரினங்களிலிருந்து பெறப்படுகின்றன.

இது மற்ற உயிரினங்களுக்கு நச்சாக உள்ளது. முதன் முதலில் எதிர்உயிர்க்கொல்லி மருந்தான பெனிசிலின் சர். அலைக்ஸாண்ட்ர் பிளம்மிங் என்பவரால் 1928 - இல் கண்டறியப்பட்டது. எதிர் உயிர்க்கொல்லியான பெனிசிலின், வெனிசிலியம் கிரைசோஜீனம் என்ற பூஞ்சையிலிருந்து பெறப்படுகிறது. இது டெட்டனஸ், டிப்தீரியா போன்ற நோய்களைக் குணப்படுத்தப் பயன்படுகிறது. ஸ்ட்ரெப்டோமைசின் எனும் எதிர்உயிர்க்கொல்லி ஸ்ரெப்டோமைசிஸ் என்ற பாக்ஷரியாவிலிருந்து பெறப்படுகிறது.



படம் 6.13 பெனிசிலியம் கிரைசோஜீனம்

மேலும் அறிந்து கொள்வோம்

விஞ்ஞானிகள் புதிய எதிர்உயிர்க்கொல்லியான சூடோயுரிடிமைசினைக் கண்டுபிடித்துள்ளனர். இந்த புதிய எதிர்உயிர்க்கொல்லியானது இத்தாலிய நாட்டின் மண்மாதிரியில் காணப்பட்ட ஒரு வகையான நுண்ணுயிரியினால் உற்பத்தி செய்யப்படுகிறது. இது சோதனைக் குழாயில் உள்ள மருந்து - எதிர்ப்பு மற்றும் மருந்து - தாங்கும் திறன் கொண்ட பாக்ஷரியாக்களை அழித்தது. எனவே, சண்டெலிகளில் பாக்ஷரியத் தொற்றினை குணமாக்கப் பயன்படுத்தப்பட்டது.

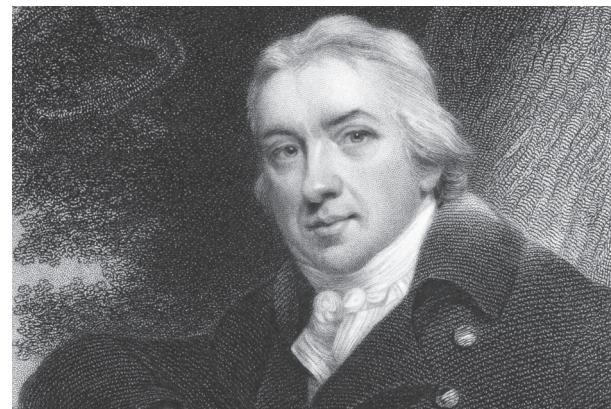


இது பல்வேறுபட்ட பாக்ஷரித் தொற்றுக்கு சிகிச்சையளிக்கப் பயன்படுகிறது. எ.கா. பிளேக்.

2. தடுப்புசிகள்

தடுப்புசிகள் இறந்து போன அல்லது பலவீனமாக்கப்பட்ட நுண்ணுயிரிகளிலிருந்து தயாரிக்கப்படுகின்றன. எட்வர்ட் ஜென்னர், முதன் முதலில் பெரியம்மைக்கான தடுப்புசியினைக் கண்டறிந்தார். வாக்சினேஷன் என்ற சொல் இவரால் சூட்டப்பட்டது. நோயாளியின் உடலில் இத்தடுப்புசியானது செலுத்தப்படும் போது, உடலிலிருந்து நோய் எதிர்ப்பொருள்கள் (ஆண்டிபாடிகள்) உற்பத்தியாகி நோய்க் கிருமிகளுக்கு எதிராகப் போரிடுகின்றன. இந்த நோய் எதிர்ப்பொருள்கள் உடலிலேயே தங்கியிருந்து, எதிர்காலத்தில் அக்குறிப்பிட்ட நோய்க்கிருமிகளின் தாக்குதலிலிருந்து உடலைப் பாதுகாக்கின்றன. எனவே வாக்சினேஷன் நோய்த்தடுப்பு என்றும் அழைக்கப்படுகிறது.

எ.கா. தட்டம்மைக்கான MMR தடுப்புசி, பொன்னுக்கு வீங்கி, ரூபெல்லா, காசநோய்க்கான BCG தடுப்புசி



படம் 6.14 எட்வர்ட் ஜென்னர்

6.6.2 விவசாயம்

1. இயற்கை உரம்

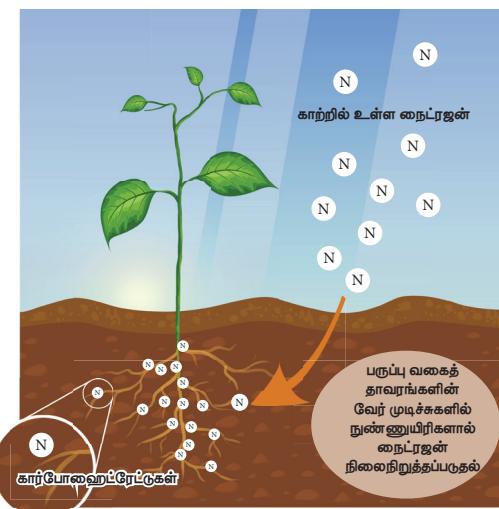
நுண்ணுயிரிகள் கழிவுகளை மட்கச் செய்வதால், சிதைப்பவைகள் என அழைக்கப்படுகின்றன. இந்நிகழ்வின் போது, நெட்ரேட்டுகள் மற்றும் கனிமங்களில் பொருள்கள் மட்கும் கழிவுகளிலிருந்து வளரியேறி, மண்ணை வளமுடையதாக்குகின்றன. இந்த உரம் இயற்கை உரம் என அழைக்கப்படுகிறது.



படம் 6.15 உயிரி உரங்களின் வகைகள்.

2. நெட்ரஜன் நிலைநிறுத்தம்:

பருப்பு வகைத் தாவரங்களின் வேர் முடிச்சுகளில் வாழும் ரைசோபியம் பாக்ஷியங்கள், வளிமன்றல நெட்ரஜனை நெட்ரோட்டுகளாக மண்ணில் நிலைநிறுத்தி மண்ணை வளப்படுத்துகின்றன. இது தாவரங்களின் வளர்ச்சிக்குத் தனித்து வாழும் பாக்ஷியங்களான, சயனோ பாக்ஷியா, நாஸ்டாக் போன்றவையும் உயிரியல் முறையில் நெட்ரஜனை நிலைப்படுத்துகின்றன.



படம் 6.16 தாவரங்களில் நெட்ரஜன் நிலைநிறுத்தம்

3. உயிரியக்ட்ருப்பாட்டு காரணிகள்:

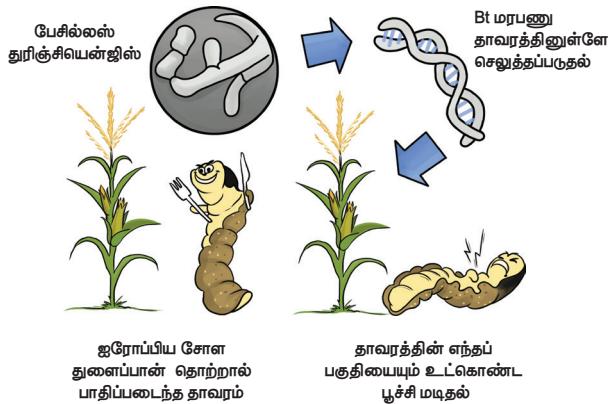
(முகவர்கள்)

பயிர்களுக்கு தீங்குயிரிகளிடமிருந்து பாதுகாப்பளிப்பதில் நுண்ணுயிரிகள் உதவுகின்றன.

- பேசில்லஸ் துரின்னுயன்ஸில் (Bt பஞ்சு) பூச்சிகளைக் கட்டுப்படுத்துகிறது.
- டிரைக்கோடெர்மா (பூஞ்சை) வேர்களுக்குப் பாதுகாப்பளித்து,

தாவரங்களில் நோய்க்கிருமிகளைக் கட்டுப்படுத்துகிறது.

- பாக்குலோ வைரஸ்கள் (வைரஸ்) பூச்சிகள், மற்ற கணுக்காலிகளைத் தாக்குகின்றன.



படம் 6.17 பூச்சிகளின் மீது உயிர்வழிக்கட்டுப்பாட்டு செயல்பாடுகள்

6.6.3 தொழிற்சாலை

1. கழிவுநீர் சுத்திகரிப்பு

கழிவுநீர் சுத்திகரிப்பின் இரண்டாம் நிலையில், காற்று சுவாச நுண்ணுயிரிகள் முதன்மைக் கழிவுகளின் மீது வளர அனுமதிக்கப்படுகின்றன. இந்த நுண்ணுயிரிகள் கழிவுகளின் பெரும் பகுதியான கரிமப் பொருள்களை உட்கொள்கின்றன எ.கா. நெட்ரோபாக்டர் சிற்றினம். காற்றில்லா நிலையில் கழிவுநீர் சுத்திகரிப்பிற்கு மேத்தனோபாக்ஷியங்கள் பயன்படுத்தப்படுகின்றன.

2. உயிரி வாயு உற்பத்தி

மனிதன் மற்றும் விலங்குகளின் மலக்கழிவுகள், தாவரங்களின் கழிவுகள் காற்றில்லா சுவாச பாக்ஷியங்களினால் சிதைக்கப்படும் போது மீத்தேனுடன் (உயிரி வாயு) சேர்ந்து கார்பன் டையாக்ஷைடு மற்றும் கைவர்ஜனும் உற்பத்தியாகின்றன. இந்த பாக்ஷியங்கள் மேத்தனோஜென்கள் என்றழைக்கப்படுகின்றன.

3. ஆல்கஹால் மற்றும் வைன் தயாரிப்பு

ஆல்கஹால் பானங்கள் ஈஸ்ட்டின் உதவியினால் நொதித்தல் முறையில்



தயாரிக்கப்படுகின்றன. திராட்சையிலுள்ள சர்க்கரை ஈஸ்ட்டினால் நொதிக்கப்படுகிறது. அரிசி மற்றும் பார்லி தானியங்களிலுள்ள சர்க்கரையை நொதித்தலுக்கு உட்படுத்தி பீர் தயாரிக்கப்படுகிறது.

4. மிருதுவாக்குதல் (மென்மையாக்குதல்) மற்றும் தோல் பதனிடுதலில் நுண்ணுயிரிகள்

அ) மிருதுவாக்குதல் (மென்மையாக்குதல்)

ஆளித்தாவரங்கள் கட்டுகளாகக் கட்டப்பட்டு நீரினுள் வைக்கப்படுகின்றன. தண்டுப் பகுதி திசுக்களின் மீது பாக்ஷரியங்கள் செயல்பட்டு, அவற்றின் வலிமையான ஆதரவு நார்களைத் தளர்த்துகின்றன. இது மிருதுவாக்குதல் எனப்படுகிறது. லினன் நூல் இழைகள் இம்முறையில் தயாரிக்கப்படுகின்றன. எ.கா. சூடோமோனாஸ் ஏருஜினோஸா

ஆ) தோல் பதனிடுதல்

தோல் பதனிடும் தொழிற்சாலையில் பாக்ஷரியங்கள் விலங்குகளின் தோலின் மீது செயல்பட்டு அவற்றை மென்மையாக்குகின்றன. அதனால் தோல் வளைந்து கொடுக்கும் தன்மையுடையதாகிறது.

6.6.4 அன்றாட வாழ்வில் பயன்பாடு

1. ரொட்டி தயாரிப்பு

அடுமனைகளில் ஈஸ்ட்டைப் பயன்படுத்தி ரொட்டி மற்றும் கேக் வகைகள் தயாரிக்கப்படுகின்றன. இவற்றை மாவில் சேர்க்கும் போது உருவாகும் கார்பன் டைஆக்ஷைடினால் மாவானது பொங்கி வருகின்றது. கார்பன் டைஆக்ஷைடினால் ரொட்டி மற்றும் கேக்குகள் மிருதுத் தன்மையுடைகின்றன. புரதங்கள் மற்றும் வைட்டமின்கள் அதிகம் நிறைந்த குளோரெல்லாவானது (பசும் ஆல்கா) மாவுடன் சேர்க்கப்படும் போது ரொட்டியின் சத்துக்கள் மேலும் அதிகரிக்கின்றன.

2. தயிர் மற்றும் பந்தீர் தயாரிப்பு

லேக்டோ பேசில்ஸ் பாக்ஷயத்தினால் பாலில் உள்ள லாக்டோஸ் லாக்டிக் அமிலமாக மாறுகிறது. அதனால் பால் கெட்டியாகிறது (தயிர்). இது புளிப்புச் சுவையையும் தருகிறது.

தயிரைப் பதப்படுத்தும் போது பன்னீர் கிடைக்கிறது.



3. மனிதனின் குடலில்

- மனிதனின் குடலில் வாழும் லாக்டோபேசில்ஸ் அசிட்டோஃபிலஸ் எனும் பாக்ஷரியா உணவு செரிமானத்தில் உதவுகிறது. மேலும் தீங்கு தரும் நோய்க் கிருமிகளுக்கு எதிராக செயல்படுகிறது.
- மனிதனின் குடலில் வாழும் எ.கோலை பாக்ஷரியம் வைட்டமின் K மற்றும் வைட்டமின் B கூட்டுப் பொருள்களை உற்பத்தி செய்வதில் உதவுகிறது.

மேலும் அறிந்து கொள்வோம்

லாக்டோபேசில்ஸ் அசிட்டோஃபிலஸ் எனும் பாக்ஷரியா அமிலத்தை விரும்பக் கூடியது. இவை மோர், தயிர், புளிப்புக் கூழ்மங்கள் (sour cream) மற்றும் உறைந்த பனிக்கூழ் (frozen desserts) ஆகியவற்றில் காணப்படுகின்றன. இவை சர்க்கரை மற்றும் கார்போஹெஹட்டேட்டுகளை லாக்டிக் அமிலமாக மாற்றுவதால், "லாக்டிக் அமில பாக்ஷரியங்கள்" என்றழைக்கப்படுகின்றன

6.7 தீங்கு தரும் நுண்ணுயிரிகள்

சில நுண்ணுயிரிகள் மனிதன், விலங்குகள் மற்றும் தாவரங்களுக்கு தீங்கு விளைவிக்கின்றன. அவை நோய்களை உண்டாக்குவதால் நோய்க்கிருமிகள் என்றழைக்கப்படுகின்றன. நோய்க்கிருமிகள் உடலுக்குள் தோல், வாய் அல்லது மூக்கின் வழியாக உள்ளே நுழைந்து நோய்களை ஏற்படுத்துகின்றன. வைரஸினால் உண்டாகும் :பீனு காய்ச்சல் காற்றின் மூலம் பரவுகிறது. நோயாளிகள் தும்மும்போது தெறிக்கும் திவலைகளில் உள்ள வைரஸ்கள் காற்றில் பரவி நலமான ஒருவரின் சுவாசத்தின் போது உள் நுழைகின்றன. நாம் சில வகையான நுண்ணுயிரிகளால் மனிதன், விலங்குகள் மற்றும் தாவரங்களுக்கு ஏற்படும் நோய்கள் பற்றிக் காண்போம்.



6.7.1 நுண்ணுயிரிகளால் மனிதனுக்கு உண்டாகும் நோய்கள்

வி. எண்	மனிதரில் ஏற்படும் நோய்கள்	நோயுண்டாக்கும் நுண்ணுயிரி	பரவும் முறை	அறிகுறிகள்	தடுப்பு முறைகள்/ சிகிச்சை
1.	காசநோய் (பியூப்ர்குளோசிஸ்)	மைக்கோபாக்டீரியம் டியூபர்குளோசிஸ் (பாக்டீரியா)	காற்றின் மூலமும், நோய்த் தொற்றுடைய மனிதனின் சளி மூலமும்	தொடர்ச்சியான இருமல், இரத்தத்துடன் கூடிய சளி, எடை இழப்பு, மூச்சுத் திணறல்	BCG தடுப்புச்
2.	காலரா	விப்ரியோ காலரா (பாக்டீரியா)	ஈக்களின் மூலமும், அசுத்தமான உணவு மற்றும் நீரின் மூலமும்	நீர்த்த வயிற்றுப் போக்கு, வாந்தி, விரைவான நீர் இழப்பு	காலராவுக்கு எதிரான தடுப்புச், தன் சுகாதாரம்
3.	சாதாரண சளி	இன்புளுயன்சா வைரஸ்	காற்றின் மூலம்	சளி ஒழுகுதல், துழம்மதல்	நோயாளிகளைத் தனிமைப்படுத்துதல்
4.	ரேபிஸ்	ரேப்டோ விரிடி (வைரஸ்)	விலங்குகள் கடிப்பதனால்	காய்ச்சல், மாயத்தோற்றும், பக்கவாதம், உணவை விழுங்க இயலாமை	ரேபிஸ்க்கு எதிரான தடுப்புச்
5.	அமீபிக் சீதபேதி	எண்டம்பா ஹிஸ்டாலெடிகா (புரோட்டோசோவா)	உணவு, நீர் மற்றும் ஈக்கள்	கடுமையான வயிற்றுப் போக்கு, இரத்தத்துடன் கூடிய மலம்	முறையான துப்புரவினை பராமரித்தல் மற்றும் மெட்ரோனிடைய்சோல் எதிர் உயிர்க்கால்லிகளைப் பயன்படுத்த அறிவுறுத்துதல்
6.	மலேரியா	பிளாஸ்மோடியம் (புரோட்டோசோவா)	பெண் அனோபிலஸ் கொசு	குமட்டல், வாந்தி, கடும் காய்ச்சல்	மலேரியாவிற்கு எதிரான குயினென், குளோரோகுயின் மருந்துகளை எடுத்துக் கொள்ளுதல். மேலும் கொசு வெறுக்கும் களிம்புகள் (விலக்கிகள்), கொசு வலைகளைப் பயன்படுத்துதல்



6.7.2 நுண்ணுயிரிகளால் விலங்குகளில் உண்டாகும் நோய்கள்

விலங்குகளில் ஏற்படும் நோய்கள்	நோயுண்டாக்கும் நுண்ணுயிரி	பரவும் முறை	அறிகுறிகள்	தடுப்பு முறைகள்/சிகிச்சை
ஆந்த்ராக்ஸ் (கால்நடைகள்)	பேசில்லஸ் ஆந்த்ராசீஸ் (பாக்ஷரியா)	அசுத்தமான மண் மற்றும் உணவின் மூலம்	மூச்ச விடுவதில் சிரமம், சுய நினைவில்லாதிருத்தல், பசியின்மை	ஆந்த்ராக்ஸ் தடுப்புச் சிகிச்சை
வாய் மற்றும் கால்க் குளம்பு நோய்	ஆப்ரோவைவரஸ் (வைரஸ்)	காற்று மற்றும் விலங்கு உயிரிகள்	காய்ச்சல், வாய்க் கொப்புளங்கள், எடை இழப்பு, பால் உற்பத்தி குறைதல்	FMD தடுப்புச் சிகிச்சை

6.7.3 நுண்ணுயிரிகளால் தாவரங்களில் உண்டாகும் நோய்கள்

தாவர நோய்கள்	நோயுண்டாக்கும் நுண்ணுயிரி	பரவும் முறை	அறிகுறிகள்	தடுப்பு முறைகள்/சிகிச்சை
சிட்ரஸ் கேன்கர்	சாந்தோமோனாஸ் ஆக்ஸனோபோடிஸ் (பாக்ஷரியா)	காற்று, நீர்	இலைகள், தண்டுகள் மற்றும் கனிகளில் புண்கள் (கொப்புளங்கள்) உண்டாதல்	தாமிரத்தை அடிப்படைப் பொருளாகக் கொண்ட பாக்ஷரியா எதிர்ப்புப் பொருள்களைப் பயன்படுத்துதல்
உருளைக்கிழங்கு பிளைட் நோய்	பைட்டோபைத்தோரா இன்பெஸ்டன்ஸ் (பூஞ்சை)	காற்று	கிழங்குகளில் பழுப்பு நிறப் புண்கள் (கொப்புளங்கள்) காணப்படுதல்.	பூஞ்சைக் கொல்லிகளைப் பயன்படுத்துதல்

மேலும் அறிந்து கொள்வோம்

க சை ச யிட மூ க சை ள க
க க ா ண் ட
புரோட்டோசோவாவான
டிரிபனோசோமோ -
வினால் ஆப்பிரிக்க
தூக்க வியாதி உண்டாகிறது. இது செட்சீ
எனும் ஈக்கள் கடிப்பதன் மூலம் பரவுகிறது.



6.8 உணவு தயாரிப்பில் நுண்ணுயிரிகள்

பொதுவாக உணவு தயாரிப்பில், நுண்ணுயிரிகளான ஈஸ்ட், பாக்ஷரியா மற்றும் பூஞ்சைகள் பயன்படுத்தப்படுகின்றன. நுண்ணுயிரிகளால் நடைபெறும் நொதித்தல் நிகழ்வில் கரிம அமிலங்கள், ஆல்கஹால் மற்றும் எஸ்டர்கள் உருவாகின்றன. இவை உணவுப் பொருள்களை கெட்டுப் போகாமல்



பாதுகாக்கவும், தனித்துவம் வாய்ந்த, புதியரக உணவுப் பொருள்களை உற்பத்தி செய்யவும் பயன்படுகின்றன

1. உணவு பதப்படுத்துதல்

உணவுப்பொருள்களைப்பதப்படுத்துவதில் இரண்டு வகையான நுட்பங்கள் பின்பற்றப்படுகின்றன. அவையாவன,

- பாரம்பரிய நுட்பங்கள்
- நவீன நுட்பங்கள்

அ) பாரம்பரிய நுட்பங்கள்

- நொதித்தல்: ஸ்டார்ச் மற்றும் சர்க்கரையானது நுண்ணுயிரிகளின் உதவியால் ஆல்கஹாலாக மாற்றமடைவது நொதித்தல் எனப்படும். இது உணவை மேலும் சத்துமிக்கதாகவும், சுவையுடையதாகவும் மாற்றுகிறது.
- ஊற வைத்தல்: உண்ணைக்கூடிய நுண்ணுயிர்க்கொல்லி திரவத்தில் உணவைக் கெடாமல் பராமரிக்கும் முறை ஊற வைத்தல் எனப்படும். இது இரண்டு வகைப்படும்.

ஆ) வேதியியல் முறை ஊற வைத்தல்

இம்முறையில் குறிப்பிட்ட வகையான திரவத்தில் வைக்கப்படும் உணவில் உள்ள பாக்ஷரியாக்கள் மற்றும் நுண்ணுயிரிகள் அழிக்கப்படுகின்றன. எ.கா. வினிகிர, ஆல்கஹால், தாவர எண்ணேய (ஊறுகாய் காரணிகள்).

ஐ) நொதித்தல் முறையில் ஊற வைத்தல்

இம்முறையில் பயன்படுத்தப்படும் குறிப்பிட்ட வகையான திரவத்தில் உள்ள பாக்ஷரியங்கள் பாதுகாப்புக் காரணிகளான கரிம அமிலங்களை உற்பத்தி செய்கின்றன. லாக்டோபேசில்லஸ் பாக்ஷரியம் லாக்டிக் அமிலத்தை உற்பத்தி செய்கிறது.

• கொதிக்க வைத்தல்

திரவ நிலை உணவுப் பொருள்களை கொதிக்க வைப்பதன் மூலம் நுண்ணுயிர்கள் அழிக்கப்படுகின்றன. எ.கா. பால், நீர்.

• இனிப்பிருதல்

சர்க்கரையைப் பயன்படுத்தி தயாரிக்கப்படும் கெட்டியான திரவம் (Syrup) பழங்களைப் பதப்படுத்த பயன்படுகின்றது. இந்த நுண்ணுயிரிக் கொல்லி திரவத்தில் ஆப்பிள், பேரிக்காய், பீச், பிளம் போன்ற பழங்கள் ஊற வைக்கப்பட்டு படிகநிலைக்கு மாறிய பின்பு, உலர் வைக்கப்பட்டு சேமிக்கப்படுகின்றன.

ஆ) நவீன நுட்பங்கள்

• பதப்படுத்துதல் (Pasteurization) :

இது திரவ உணவுகளைப் பாதுகாக்கும் முறையாகும். இம்முறையானது லூயிஸ் பாஸ்டர் என்பவரால் 1862-ல் கண்டியப்பட்டது. இம்முறையில் முதலில் பாலை 70° செ. வெப்பநிலைக்கு குடேற்றும் போது அதிலுள்ள பாக்ஷரியாக்கள் கொல்லப்படுகின்றன. பின்னர் 10° செ. வெப்பநிலைக்கு குளிர்விக்கும் போது எஞ்சியுள்ள பாக்ஷரியங்களின் வளர்ச்சி தடுக்கப்படுகிறது. பின்பு நுண்ணுயிர் நீக்கம் செய்யப்பட்ட பாட்டில்களில் அடைக்கப்பட்டு குளிர்ச்சியான இடங்களில் சேமிக்கப்படுகிறது.

2. உணவு தயாரிப்பு

• புரோபயாட்டிக்குகள் : தயிர் மற்றும் பிற நொதித்தலுக்கு உட்படுத்தப்பட்ட பால் பொருள்களில் கூடுதலாகப் பயன்படுத்தப்படும் உயிருள்ள உணவுப் பொருள்கள் புரோபயாட்டிக்குகள் ஆகும். எ.கா. லாக்டோபேசில்லஸ் அசிட்டோஃபிலஸ் மற்றும் பைபிடோபாக்ஷரியம் பைபிடம். இந்த பாக்ஷரியங்கள் குடல் பகுதியிலுள்ள நன்மை செய்யும் பலவகையான நுண்ணுயிரிகளின் வளர்ச்சியை ஊக்குவிக்கின்றன. இதனால் பின்வரும் விளைவுகளில் பங்கேற்கின்றன.

- குடல் புற்றுநோய் ஆபத்தினைக் குறைக்கின்றன.
- கொலஸ்ட்ரால் உறிஞ்சுதலைக் குறைக்கின்றன.
- நோய் எதிர்ப்பாற்றலை அதிகரிப்பதனால் வயிற்றுப் போக்கு நோய்களைத் தடுக்கின்றன.



மேலும் அறிந்து கொள்வோம்

விஞ்ஞானிகளால் கண்டறியப்பட்ட குறிப்பிட்ட வகையான புரோபயாட்டிக்கான பைபிடோபாக்ஷியம் பைபிடம் ஹெலிகோபாக்டர் பைலோரியால் உண்டான வயிற்றுப் புண்களைக் குணப்படுத்த உதவுகிறது. மற்றுமொரு வகை புரோபயாட்டிக் சிற்றினமான பைபிடோபாக்ஷியம் ஃபிரிவே குழந்தைப் பருவத்தில் உண்டாகும் மலச்சிக்கலைக் குணப்படுத்தப் பயன்படுகிறது.

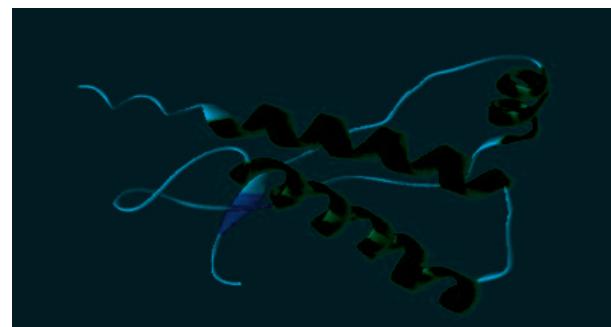


6.9 மனிதனுக்கும் நுண்ணுயிரிகளுக்கும் இடையேயான சமமான மற்றும் சமமற்ற உறவு நிலைகள், பயன்கள்

நம் குடலில் வாழும் ஆயிரக்கணக்கான பாக்ஷியா, பூஞ்சை மற்றும் பிற நுண்ணுயிரிகள் உடலின் ஆரோக்கியத்தில் அத்தியாவசிய பங்கு வகிக்கின்றன. இவை நச்சு முறிப்பானாகவும், சில வைட்டமின்கள், அத்தியாவசியமான அமினோ அமிலங்களைத் தயாரிக்கவும், நோய்க் கிருமிகள் உடலினுள் நுழைவதைத் தடுக்கும் தடுப்பானாகவும் செயல்படுகின்றன. குடல் நுண்ணுயிர் பாக்ஷியங்கள் மனிதனின் குடலில் காணப்படுகின்றன. இவை நமது அனைத்து சுகாதாரம் மற்றும் ஆரோக்கியத்திற்கு முக்கியத்துவம் வாய்ந்த ஒன்றாகும். உடலானது அதனுடைய அதிகப்பட்ச செயல்பாட்டிற்குத் தேவையான முக்கியமான சத்துக்களை உறிஞ்சிக் கொள்வதை குடல் உறுதிப்படுத்துகிறது. உடல் நலம் சார்ந்த சில வேறுபட்ட அம்சங்கள் இதில் அடங்கியுள்ளன.

6.10 பிரியான்கள்

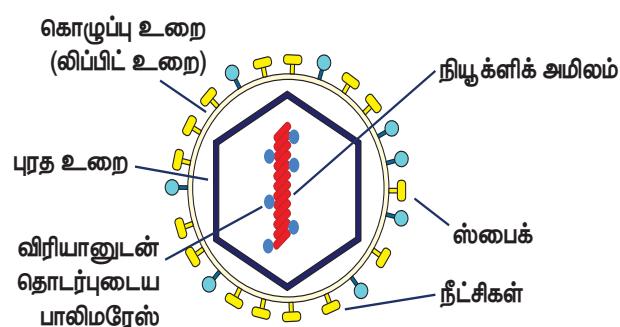
பிரியான் என்ற சொல் "புரதத்தாலான தொற்றுத் துகள்" என்ற வார்த்தையிலிருந்து பெறப்பட்டது. பிரியான்கள் நோய்த் தொற்று பரிமாற்றத்திற்குத் தேவையான டி.என்.ஏ மற்றும் ஆர்.என்.ஏ - வைக் கொண்டுள்ளன. பிரியான்கள் என்பவை பொதுவாக திழர்மாற்றமடைந்த (spotted) தீங்கு தராத புரதங்களாகும். பாலுட்டிகளில் காணப்படுகின்ற அனைத்து விதமான பிரியான் நோய்களும் மூளையின் அமைப்பு அல்லது நரம்பு திசுக்களைப் பாதிப்பனவாகும். எ.கா. குயிட்ஸ்பெல்ட் ஜேக்கப் நோய். மற்றுமொரு எடுத்துக்காட்டு குரு - ஊன் உண்ணிகளுடன் தொடர்புடையது.



படம் 6.18 பிரியானின் அமைப்பு

6.11 விரியான்கள்

விரியான் என்பது ஒரு முழுமையான வைரஸ் துகளாகும் இது கேப்சிட் என்றழைக்கப்படும் வெளிப்புற புரத உறையையும், உட்புற மையத்தில் நியூக்ஸிக் அமிலத்தையும் (டி.என்.ஏ அல்லது ஆர்.என்.ஏ) கொண்டுள்ளது. வைரஸ்கள் செல்லுக்கு வெளியே காணப்படுமேயானால், அவை விரியான் என்றழைக்கப்படுகின்றன. விரியான்கள் உயிருள்ள திசுக்களில் பாதிப்பை ஏற்படுத்தும் திறன் பெற்றவை.





நினைவில் கொள்வோம்

- நுண்ணுயிரிகள்: நுண்ணோக்கி யின் உதவியினால் மட்டுமே காணக்கூடிய உயிரினம்.
- வைரஸ்: உயிருள்ள மற்றும் உயிரற்றவைகளின் பண்பைப் பெற்றவை.
- பாக்ஷரியா: ஒரு செல்லாலான புரோகேரியோட்டிக் உயிரினமாகும்.
- பூஞ்சை: ஒளிச்சேர்க்கை செய்ய இயலாத, ஸ்போரை உருவாக்கும் ஒரு யூகேரியோட்டிக் உயிரினமாகும். இவை

ஒரு செல் முதல் பல செல்களாலான வேறுபட்ட அமைப்பை உடைய உயிரினங்களாகும்.

- ஆல்கா: ஒரு செல் அல்லது பல செல்களாலான, ஒளிச்சேர்க்கை செய்யக்கூடிய யூகேரியோட்டிக் உயிரினமாகும்.
- புரோட்டோசோவா: பொதுவாக ஒரு செல்லாலான, பச்சையம் அற்ற யூகேரியோட்டிக் உயிரினமாகும்.

சொல்லடைவு

எதிர்உயிர்க்கால்லி பாக்ஷரியங்களை அழிக்கும் அல்லது அவற்றின் வளர்ச்சியைத் தடுக்கும் வேதிப் பொருள்கள். இவை பாக்ஷரிய நோய்களுக்கு சிகிச்சையளிக்கப் பயன்படுகின்றன.

பாக்ஷரியா

ஒரு செல்லாலான, புரோகேரியோட்டிக் உயிரினம்.

கேப்சிட்

வைரஸைச் சூழ்ந்துள்ள புரத உறை.

நொதித்தல்

பொதுவாக கரிமப் பொருள்களான கார்போதைஹட்ரேட்டுகள் நுண்ணுயிரிகளால் காற்றில்லா சூழலில் (ஆக்சிஜனின்றி) எளிய பொருட்களாக மாற்றமடைவது. இதில் ஆற்றல் உண்டாகின்றது.

கவுபா

இழையமைப்பைப் பெற்ற பூஞ்சைகளின் அமைப்பிற்கு அடிப்படையாக அமைந்த மெல்லிய நூலிழைகள்.

நுண்ணுயிரிகள்

மிகவும் சிறிய உயிரினம். இதில் பாக்ஷரியா, புரோட்டோசோவா, ஆல்கா, பூஞ்சை மற்றும் வைரஸ்கள் அடங்கியுள்ளன.

நோய்க்கிருமி

நோயுண்டாக்கும் உயிரினம்.

தடுப்புசி

குறிப்பிட்ட நோய்களுக்கு எதிராக செயற்கையான முறையில் நோய் எதிர்ப்பாற்றலை அதிகரிக்க மனிதர்களுக்கும், விலங்குகளுக்கும் கொடுக்கப்படும் சிறப்பு வகையான மருந்துகள். இவை நோய்த் தொற்றுகளின் வளர்ச்சியைத் தடுக்கின்றன.



மதிப்பீடு



I தெரிவு வகை வினாக்கள்

1. நுண்ணுயிரிகள் -----ஆல் அளவிடப்படுகின்றன.
 (அ) செமீ (ஆ) மிமீ
 (இ) மைக்ரான் (ஈ) மீட்டர்
2. உயிருள்ள மற்றும் உயிரற்றவைகளின் பண்புகளைப் பெற்றவை -----
 (அ) புரோட்டோசோவா (ஆ) வைரஸ்
 (இ) பாக்ஷரியா (ஈ) பூஞ்சை
3. ----- ஒரு புரோகேரியோட்டிக் நுண்ணுயிரியாகும்.
 (அ) வைரஸ் (ஆ) ஆல்கா
 (இ) பூஞ்சை (ஈ) பாக்ஷரியா
4. பாக்ஷரியாக்கள் வடிவத்தின் அடிப்படையில் ----- பிரிவுகளாக வகைப்படுத்தப்பட்டுள்ளன.
 (அ) 2 (ஆ) 3
 (இ) 4 (ஈ) 5
5. ஆல்காவின் தாவர உடலம் ----- என அழைக்கப்படுகிறது.
 (அ) தண்டு (ஆ) தாலஸ்
 (இ) இலை (ஈ) வேர்

II கோடிட்ட இடத்தை நிரப்புக.

1. ----- பூஞ்சையிலிருந்து தயாரிக்கப்படுவது பெனிசிலியம் என்றழைக்கப்படுகிறது.
2. ----- என்பவை நோய்த் தொற்றுடைய புரதத் துகள்களாகும்.
3. செல்லுக்கு வெளியே காணப்படும் வைரஸ்கள் ----- எனப்படுகின்றன.

4. நுண்ணுயிரிகளை ----- ஸ் உதவியுடன் காண முடியும்.

5. பாக்ஷரியாவின் ஒரு மனையில் கசையிழைகள் பெற்றவை ----- ஆக வகைப்படுத்தப்பட்டுள்ளன.

III பின்வருவனவற்றைப் பொருத்துக.

1. ன நட்ர ஜ ன ன நிலைப்படுத்தும் - தடுப்புசி பாக்ஷரியா
2. காசநோய் - பிரியான்
3. குரு - லேக்டோபேசில்லஸ் அசிடோபிலஸ்
4. புரோபயாட்டிக்ஸ் - பாக்ஷரியா
5. எட்வர்ட் - ரைசோபியம்

IV. சரியா? தவறா?

1. நோயுண்டாக்கும் நுண்ணுயிரிகள் நோய்க்கிருமிகள் என அழைக்கப்படுகின்றன.
2. பெண் அனோபிலஸ் கொசக்கள் டெங்கு வைரஸை எடுத்துச் செல்கின்றன.
3. சின்னம்மை தொற்று நோயாகும்.
4. சிட்ரஸ் கேன்கர் பூச்சிகளால் பரவுகிறது.
5. ஈஸ்ட் அதிக அளவில் ஆல்கஹாலை உற்பத்தி செய்யப் பயன்படுகிறது.

V கூற்று மற்றும் காரணம்.

கீழ்க்காணும் ஒவ்வொரு வினாக்களிலும் ஒரு கூற்றும் அதன் கீழே அதற்கான காரணமும் கொடுக்கப்பட்டுள்ளன. கீழே கொடுக்கப்பட்டுள்ள நான்கு வாக்கியங்களில் ஒன்றை சரியான பதிலாகக் குறிப்பிடவும்.

(அ) கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. மேலும் காரணம் கூற்றுக்கான சரியான விளக்கமாகும்.

(ஆ) கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. ஆனால் காரணம் கூற்றுக்கான சரியான விளக்கம் அல்ல.



இ) கூற்று சரி. காரணம் தவறு.

எ) கூற்று தவறு. ஆனால் காரணம் சரி.

1. கூற்று : மலேரியா புரோட்டோசோவாவினால் உண்டாகிறது.

காரணம்: இந்நோய் கொசுவினால் பரவுகிறது.

2. கூற்று: ஆல்காக்கள் பிறசார்பு உயிரிகளாகும். காரணம் : அவை பச்சையத்தைப் பெற்றிருப்பதில்லை.

VI மிகக் குறுகிய வினா.

1. நைட்ரஜனை நிலைப்படுத்தும் பாக்ஷரியாவின் பெயரை எழுதுக.

2. வினிகர் தயாரிக்கப் பயன்படும் பாக்ஷரியாவின் பெயரை எழுதுக.

3. ஏதாவது மூன்று புரோட்டோசோவாக்களின் பெயர்களை எழுதுக.

4. பெனிசிலியத்தைக் கண்டறிந்தவர் யார்?

5. தடுப்புசி போடுவதன் மூலம் எந்த நோயைத் தடுக்கலாம்?

VII குறுகிய வினா.

1. வடிவத்தின் அடிப்படையில் நான்கு வகையான பாக்ஷரியாக்களின் பெயர்களை எழுதுக.

2. எதிர்உயிர்க்கொல்லி என்றால் என்ன?

3. நோய்க்கிருமிகள் என்றால் என்ன?

4. நோயுண்டாக்கும் நுண்ணுயிரிகள் மனிதரில் எவ்வாறு நுழைகின்றன?

5. விவசாயத்தில் நுண்ணுயிரிகள் அத்தியாவசியமானவை ஏன்?

VIII நெடு வினா.

1. பாக்ஷரியா மற்றும் அதன் அமைப்பினைப் பற்றி சிறுகுறிப்பு எழுதுக.

2. மருத்துவத் துறையில் நுண்ணுயிரிகள் எவ்வாறு பயன்படுகின்றன?

3. நுண்ணுயிரிகளால் மனிதனுக்கு ஏற்படும் பொதுவான நோய்கள் பற்றி சிறுகுறிப்பு எழுதுக.

4. மனிதரில் நன்மை தரும் பாக்ஷரியாக்களின் எண்ணிக்கையை நாம் எவ்வாறு மேம்படுத்தலாம்?

5. புரோபயாட்டிக் பற்றிய சிறுகுறிப்பு வரைக.



பார்வை நூல்கள்

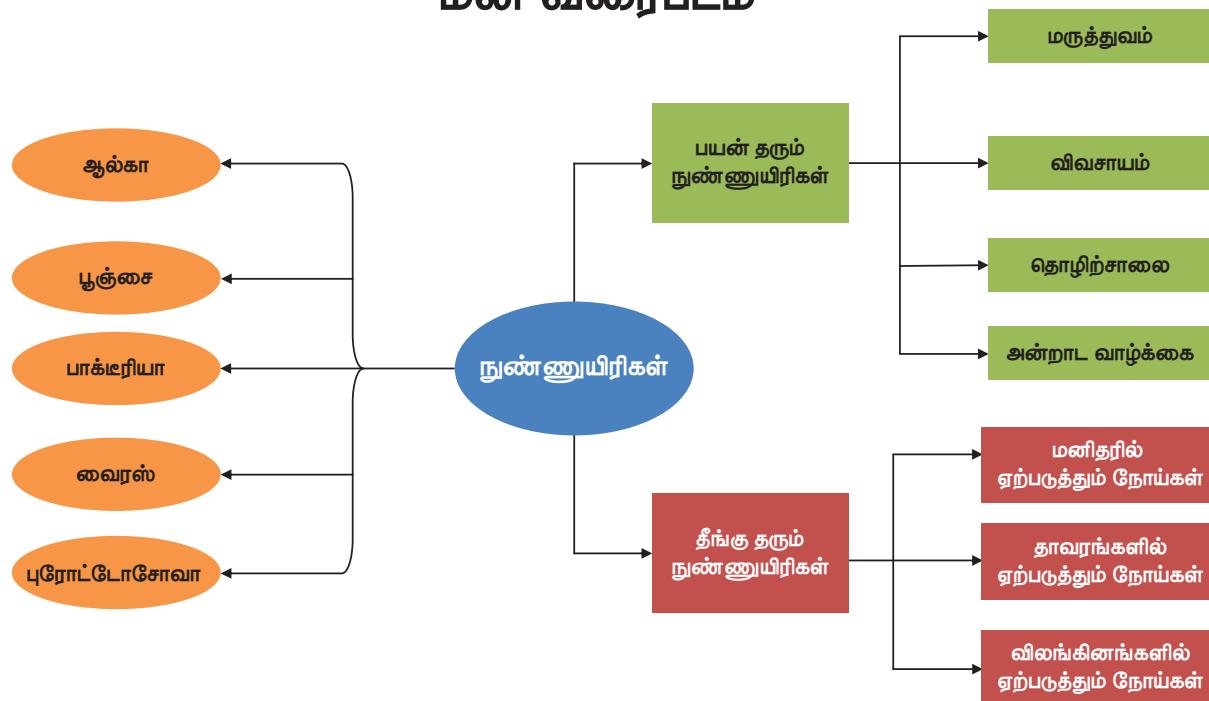
1. Ananthnarayan and Panicker's Textbook of Medical Microbiology Edited by C.K.J.Panicker.

2. Essential Microbiology by Stuart Hogg.

3. Textbook of Microbiology by Surinder Kumar.



மன வரைபடம்





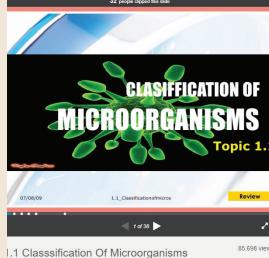
இணையச் செயல்பாடு

நுண்ணுயிரிகளின் வகைப்பாடு
குறித்து மாணவர்கள் அறிந்து கொள்ள இச்செயல்பாடுதுணைப்பரிகிறது.

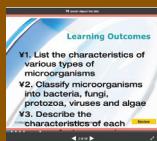
படிகள்

- இணைய உலாவியைத் திறந்து உரவியைத் தட்டச்ச செய்க (அல்லது) கொடுக்கப்பட்டுள்ள குறியீட்டை திறன் பேசியின்துணையுடன் வருந்துகொள்ள.
- வெளிப்படும் விருப்பத்தேர்வுகளுள்நுண்ணுயிரியின் வகைப்பாடு (Classification of Microorganisms) என்ப தொடர்ந்துகொள்ளவும்.
- சமூகப்பொத்தான்களை ஒன்றன்பின் ஒன்றாகத் தொட்டுச்சொடுக்கவும்.
- நுண்ணுயிரிகளின் வகைப்பாடு குறித்து மேலும் தெரிந்துகொள்ளகீழ்க்காணும் உரவியைப்பயன்படுத்தவும்.

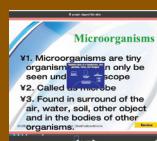
நுண்ணுயிரிகள்



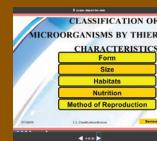
I.1 Classification Of Microorganisms
Topic 1.1
07/05/09
I.1 Classification of microorganisms
Review
15,616 views



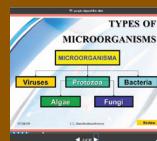
Step 1



Step 2



Step 3



Step 4

உரவி : <https://www.slideshare.net/mgcnkedahsc/11-classification-of-microorganisms>

(or) scan the QR Code

* படங்கள் அடையாளத்திற்கு மட்டுமே.



B356_8_SCIENCE_TM



அலகு

7

தாவர உலகம்



கற்றல் நோக்கங்கள்



CTWFXR

இப்பாடப்பகுதியைக் கற்பதன் மூலம் மாணவர்களால்

- ◆ தாவரங்கள் இருசொற்கள் கொண்டு பெயரிடப்படுகின்றன என்பதை அறிய இயலும்.
- ◆ விதைத் தாவரங்களின் பெந்தம் மற்றும் ஹீக்கர் வகைப்பாட்டை அறிய இயலும்.
- ◆ நிறங்களின் அடிப்படையில் பாசிகளை வகைப்படுத்த இயலும்.
- ◆ பூஞ்சைகளின் சிறப்பியல்பு, உணவூட்டம், வகைப்பாடு மற்றும் பயன்களை அறிய இயலும்.
- ◆ பிரையோஃபைட்டாவிற்கும் டெரிடோஃபைட்டாவிற்கும் இடையே உள்ள வேறுபாட்டை அறிய இயலும்.
- ◆ ஒரு விதையிலைத் தாவரத்திற்கும் இரு விதையிலைத் தாவரத்திற்கும் இடையே உள்ள வேறுபாட்டை அறிய இயலும்.
- ◆ மருத்துவத் தாவரங்களின் முக்கியத்துவத்தையும் பயன்களையும் அறிய இயலும்.
- ◆ பூக்கும் தாவரங்களின் வகுப்புகளையும் அதன் பண்புகளையும் புரிந்து கொள்ள இயலும்.

அறிமுகம்

இந்த உலகில் உள்ள அனைத்து உயிரினங்களும் அமைப்பு, வளரியல்பு, வாழிடம், உணவு உட்காள்ளும் முறை மற்றும் உடற் செயலியல் ஆகியவற்றில் ஒரு வகை உயிரினத்திலிருந்து மற்றொரு வகை வேறுபட்டிருக்கிறது. ஏறத்தாழ 8.7 மில்லியன் உயிரினங்கள் இந்த உலகத்தில் உள்ளன. அவற்றில் 6.5 மில்லியன் உயிரினங்கள் நிலத்திலும் 2.2 மில்லியன் உயிரினங்கள் நீரிலும் வாழ்கின்றன. இவற்றில் 4 இலட்சம் உயிரினங்கள் பூக்கும் தாவரங்கள் ஆகும். உயிரினங்களை அவற்றின் ஒற்றுமை மற்றும் வேற்றுமை அடிப்படையில் பல்வேறு இனங்களாகப் பிரிக்கலாம். இவற்றில் தாவர உலகம் ஜந்து பிரிவுகளாகப் பிரிக்கப்பட்டுள்ளது. அவை, தாலோ ஃபைட்டா, பிரையோஃபைட்டா, டெரிடோஃபைட்டா, ஜிம்னோஸ்பெர்ம், ஆஞ்சியோஸ்பெர்ம் என்பவை ஆகும்.

7.1 வகைப்பாட்டியல் (Taxonomy)

உயிரினங்களை அடையாளம் காணுதல், வகைப்படுத்துதல், அவற்றைப் பற்றி விளக்குதல், பெயரிடுதல் ஆகியவற்றை உள்ளடக்கியது வகைப்பாட்டியல் என்னும் உயிரியல் பிரிவு ஆகும். வகைப்பாட்டியல் (Taxonomy) என்னும் சொல் *Taxis*, *Nomos* என்னும் இரண்டு கிரேக்கச் சொல்லின் கூட்டு வடிவம் ஆகும். *Taxis* என்னும் சொல்லுக்கு வகைப்படுத்துதல் என்பதும் *Nomos* என்னும் சொல்லுக்கு விதிகள் என்பதும் பொருள் ஆகும். வகைப்பாட்டியல் என்னும் சொல்லை முதன் முதலில் உருவாக்கியவர் அகஸ்டின் பைராமிஸ் டி கேண்டோல் (Augustin Pyramus De Candolle) என்பவர் ஆவார்.

வகைப்படுத்துதல் (Classification)

தாவரங்களுக்கு இடையே உள்ள ஒற்றுமை வேற்றுமைகளுக்கு ஏற்ப பல்வேறு இனங்களாகப் பிரிக்கும் முறையை வகைப்படுத்துதல் என்கிறோம்.



வகைப்படுத்துதலின் பிரிவுகள்

1. செயற்கை வகைப்பாட்டு முறை
2. இயற்கை வகைப்பாட்டு முறை
3. மரபுவழி வகைப்பாட்டு முறை
4. நவீன வகைப்பாட்டு முறை

7.1.1 செயற்கை வகைப்பாட்டு முறை

இது மிகவும் பழமையான முறை ஆகும். தாவரங்களின் புறத்தோற்றப் பண்புகளின் அடிப்படையில் வகைப்படுத்தப்படுவது செயற்கை வகைப்பாட்டு முறை எனப்படும். செயற்கை வகைப்பாட்டு முறையில் மிகவும் புகழ் பெற்றது லின்னேயஸ் முறை ஆகும். இதனை உருவாக்கியவர் கரோலஸ் லின்னேயஸ் என்பவர் ஆவார். அவர் தமது ஸ்பீசிஸ் பிளான்டாரம் என்ற புத்தகத்தில் இதைப் பற்றிக் குறிப்பிடுவார்.

7.1.2 இயற்கை வகைப்பாட்டு முறை

தாவரங்களின் பல பண்புகளின் அடிப்படையில் இயற்கை வகைப்பாட்டு முறை உருவாக்கப்பட்டுள்ளது. பெந்தம் மற்றும் ஹாக்கரின் வகைப்பாட்டியல் முறை இதற்கு எடுத்துக்காட்டு ஆகும். தாவரங்களின் புறத்தோற்றப் பண்பு, இனப்பெருக்கப் பண்பின் அடிப்படையில் இந்த முறை வகுக்கப்பட்டுள்ளது. உலர் தாவரத் தொகுப்பு (தாவரத்தின் பகுதிகளை நன்கு அழுத்தி உலர்த்திப் பின்னர் தாளில் ஓட்டி ஏதேனும் ஒரு ஏற்றுக்கொள்பட்ட வகைபாட்டின்படி வரிசைப்படுத்தப்பட்டவை) மற்றும் தாவரவியல் பூங்காக்களில் தாவரங்களை வகைப்படுத்த இம்முறை பயன்படுத்தப்படுகிறது.

பெந்தம் மற்றும் ஹாக்கர் ஆகியோர் இந்த இயற்கை வகைப்பாட்டு முறையைத் தங்கள் ஜெனிரா பிளான்டாரம் என்ற மூன்று தொகுதிகளைக் கொண்ட புத்தகத்தில் விளக்கியுள்ளனர்.

7.2 பெந்தம் மற்றும் ஹாக்கர் இயற்கை வகைப்பாட்டு முறை

விதைத் தாவரங்கள் மூன்று வகுப்புகளாக வகைப்படுத்தப்பட்டுள்ளன. அவை, இரு விதையிலைத் தாவரங்கள், ஒரு விதையிலைத் தாவரங்கள், திறந்த விதையைடைய தாவரங்கள் என்பவை ஆகும்.

வகுப்பு 1. இரு விதையிலைத் தாவரங்கள்

- இரண்டு விதையிலைகளைக் கொண்டுள்ளன.
- இலைகளில் வலைப்பின்னல் நரம்பமைவு உள்ளது.
- ஆணிவேரைக் கொண்டிருக்கும்.
- மலர்கள் நான்கு அல்லது ஐந்து அங்கங்களைக் கொண்டிருக்கும்.

வகுப்பு 2. ஐம்னோஸ்பெர்ம் (திறந்த விதையைடைய தாவரங்கள்)

- இவ்வகையில் கனிகள் உருவாவதில்லை.
- மூன்று குடும்பங்களை உள்ளடக்கியது.
 1. சைக்கடேசி
 2. கோனிஃபேரே
 3. நீட்டேசி

வகுப்பு 3. ஒரு விதையிலைத் தாவரங்கள்

- ஒரு விதையிலையைக் கொண்டுள்ளன.
- இலைகளில் இணைப்போக்கு நரம்பமைவு உள்ளன.
- சல்லி வேரினைக் கொண்டுள்ளன.
- மலர்கள் மூன்று அங்கங்களைக் கொண்டிருக்கும்.

7.3 இருசாற் பெயரிடுதல்

ஒர் உயிரினத்தை இரண்டு சொற்களால் பெயரிட்டு அழைப்பது இருசாற் பெயரிடுதல் எனப்படும். மாஞ்சிஃபெரா இந்திகா என்பது மாமரத்தின் தாவரவியல் பெயராகும். மாஞ்சிஃபெரா என்னும் சொல் பேரினத்தையும் இந்திகா என்ற சொல் சிற்றினத்தையும் குறிக்கும்.

இருசாற் பெயரிடுதல் முறையை லின்னேயஸ் முதன்முதலில் தம்முடைய ஸ்பீசிஸ் பிளான்டாரம் என்னும் புத்தகத்தில் குறிப்பிட்டுள்ளார்.

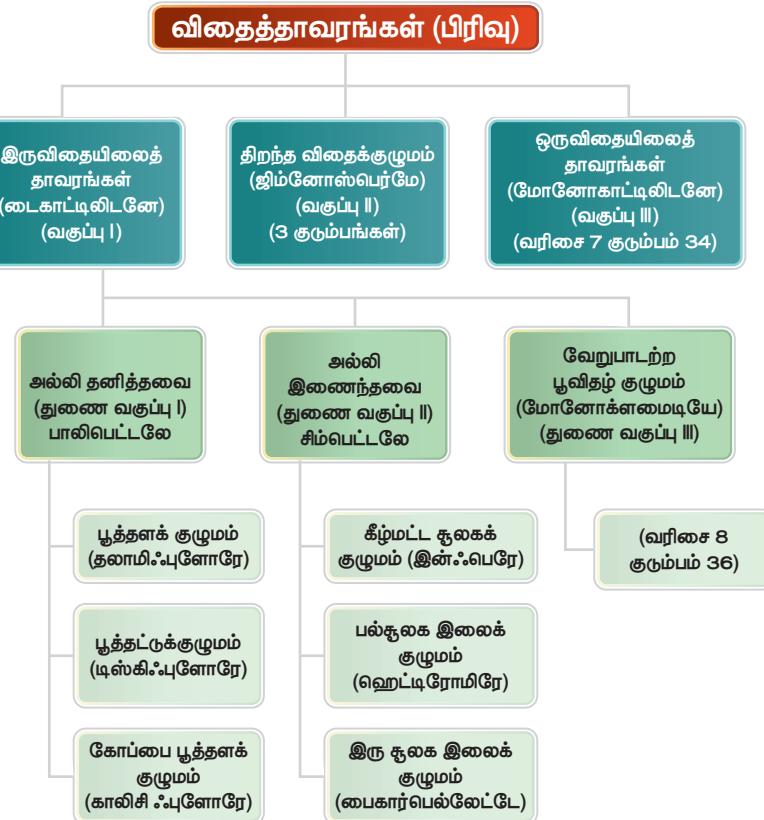
இந்த வகையில் தாவரங்களுக்கு உரிய உலகளாவிய பெயர் சூட்டும் முறையைத்



இந்தியாவில் மிகப் பெரிய உலர்தாவரத் தொகுப்பு (Herbarium) கொல்கத்தாவில் உள்ளது. இங்கு ஒரு மில்லியனுக்கு அதிகமான உலர்தாவரத் மாதிரிகள் (Herbarium) உள்ளன.



பெந்தம் மற்றும் ஹாக்கர் வகைபாட்டின் சுருக்க அட்டவணை.



தாவரவியல் பெயரிடுதல் என்கிறோம். இம்முறையை முதன்முதலில் காஸ்பர் பாகின் என்பவர் 1623 ஆம் ஆண்டு அறிமுகப்படுத்தினார்.

7.4 பாசிகளின் பண்புகள்

- பாசிகள், பச்சையத்துடன் கூடிய எளிமையான தன்மையுடைய தற்சார்பு உயிரிகள் ஆகும்.
- இது தாலோஃபைட்டா வகையைச் சார்ந்தது. தாவர உடலமானது தாலஸ் (தாள் போன்றது) என அழைக்கப்படுகிறது. தாவர உடலமானது வேர், தண்டு, இலை என வேறுபடுத்தியலாது.
- பெரும்பாலான பாசிகள் தண்ணீரில் காணப்படுகின்றன. இவை நன்னீர் அல்லது கடல்நீரில் காணப்படும். ஒரு சில பாசிகள் மட்டும் நீர்ப்பிடிப்புள்ள நிலப் பகுதிகளில் காணப்படும்.
- சில பாசிகள் மிகவும் நூண்ணியவை. இவை நீரின் மேற்பரப்பில் மிதந்து கொண்டிருக்கும். இவை தாவர மிதவை நூண்ணியிரிகள் எனப்படும்.

- சில பாசிகள் இணக்க உயிரிகளாகக் காணப்படுகின்றன. (பாசிகள் மற்றும் பூஞ்சைகள் ஒன்றுக்கொன்று இணைந்து நன்மை பெறும் வகையில் அமைந்துள்ளன).
- ஒரு சில பாசிகள் தொற்றுத் தாவரங்களாக மற்ற தாவரங்களின் மேல் வளர்கின்றன.

பாசிகளின் வகைகள்

- பாசிகளின் உடலமானது ஒரு செல் அல்லது பல செல்களால் ஆனது. ஒரு செல் உயிரியில் சில பாசிகள் நகர்ந்து செல்லக் கூடியவை. எ.கா. கிளாமைடோமோனஸ்
- சில பாசிகள் நகர்ந்து செல்லாமல் ஒரே இடத்தில் இருக்கும். எ.கா.: குளோவரல்லா
- பல செல் பாசிகளில் இழையானது கி ன எ த் த வ ற் ன ர ய ா க வு ம் (ஸ்பைரோகைரா) சில பாசிகளில் கிளைத்தலுடனும் காணப்படும். எ.கா. கிளாடோஃபோரா
- சில பாசிகள் பெரிய இலைகளுடன். எ.கா. மேக்ரோசிஸ்டிஸ்
- சில பாசிகள் குழுவாகச் சேர்ந்து வாழும் தன்மை கொண்டவை. (எ.கா. வால்வாக்ஸ்)



- கேரா போன்ற பாசிகள், உயர் தாவரங்களைப் போன்ற உடல அமைப்பினைக் கொண்டுள்ளன. இவற்றில் இனப் பெருக்க உறுப்புகள் நன்கு வளர்ச்சி அடைந்துள்ளன.

பாசிகளில் இனப்பெருக்கம்

- பாசிகள் மூன்று வகைகளில் இனப்பெருக்கம் செய்கின்றன.

- உடலப் பெருக்கம், துண்டாதல் மூலம் நடைபெறுகிறது. எ.கா. ஸ்பைரோகைரா
- பாலிலா இனப்பெருக்கம் ஸ்போர் உருவாதல் மூலம் நடைபெறுகிறது. எ.கா. கிளாமைடோ மோனஸ்
- பாலின இனப்பெருக்கம் பாலின செல்கள் இணைவதன் மூலம் நடைபெறுகிறது. எ.கா. ஸ்பைரோகைரா, சேரா

தகவல் துளிகள்

இரு சொற்பெயரிடுமுறை தொடர்பான விதிமுறைகள் மற்றும் பரிந்துரைகள் ICBN (அகில உலக தாவரவியல் பெயர்ச்சுட்டும் சட்டம்) ல் உள்ளது, தற்போது இது ICN (அகில உலக பெயர்ச்சுட்டும் சட்டம்) என அழைக்கப்படுகிறது.

செயல்பாடு 1

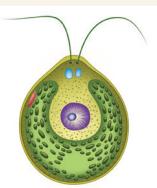
உனது பள்ளி வளாகத்தில் உள்ள தாவரங்களின் வட்டாரப் பெயர்கள் மற்றும் இருசாற் பெயர்களைக் கண்டுபிடித்து அவை ஒரு விதையிலைத் தாவரமா அல்லது இருவிதையிலைத் தாவரமா எனக் கண்டுபிடித்து அட்டவணையில் குறிப்பிடுக.

அட்டவணை 7.1

வ.எண்	தாவரங்களின் வட்டாரப் பெயர்	தாவரங்களின் இருசாற் பெயர்	ஓரு விதையிலை/ இருவிதையிலைத் தாவரம்
1			
2			
3			
4			
5			

7.4.1 நிறமிகளின் அடிப்படையில் பாசிகளின் பிரிவுகள் (ஃபிரிட்ச் 1935)

அட்டவணை 7.2

வ.எண்	வகுப்பு	நிறமியின் வகை	உணவுச் சேமிப்பு	எ.கா.
1	நீலப்பச்சைப் பாசிகள்	ஃபைகோசயனின்	சயனோஃபைசியன்	
2	பச்சைப் பாசிகள்	பச்சையம்	ஸ்டார்ச்	



3	பழுப்புப் பாசிகள்	:பியூக்கோசாந்தின்	லேமினேரியன் ஸ்டார்ச் மற்றும் மாணிடால்	லேமினேரியா
4	சிவப்புப் பாசிகள்	:பைக்கோளரித்திரின்	:புளோரிடியன் ஸ்டார்ச்	பாலிஷைஃபோனியா

உங்களுக்குத் தெரியுமா?

உலகத்திலேயே மிகப்பெரிய உலர் தாவரத் தொகுப்பு பாரிசில் உள்ள தேசிய டி ஹிஸ்டாரிக் நேச்சரல்லே என்னும் :பிரான்சின் பாரிஸ் நகரில் உள்ள அரூங்காட்சியகம் தான் உலகத்திலேயே மிகப்பெரிய உலர் தாவரத் தொகுப்பு அரூங்காட்சியகம்.

7.4.2. பாசிகளின் பொருளாதார முக்கியத்துவம்

1. உணவு

ஜப்பான், இங்கிலாந்து, இந்தியா போன்ற நாடுகளில் பாசிகளை மக்கள் உணவாக உட்கொள்கின்றனர்.

எ.கா. அல்வா, ஸ்பைருலினா, குளோரெல்லா போன்றவை.

சில பாசிகள் வீட்டு விலங்குகளுக்கு உணவாகப் பயன்படுகின்றன.

எ.கா. லேமினேரியா, அஸ்கோஃபில்லம்

2. வேளாண்மை

சில நீலப் பச்சைச்சுப் பாசிகள் வளி மண்டல நெந்த்ரஜனை மண்ணில்



நிலைநிறுத்துகின்றன. இவை மண்ணின் வளத்தை அதிகரிக்கின்றன.

எ.கா. நாஸ்டாக், அனீனா

3. அகார் அகார்

அகர் அகர் என்பது, சிவப்புப் பாசிகளிலிருந்து எடுக்கப்படுகிறது. இது ஆய்வகங்களில் வளர்ச்சி ஊக்கியாக விளங்குகிறது.

எ.கா. ஜெல்டியம், கிரேசிலேரியா

4. அயோடின்

பழுப்புப் பாசிகளிலிருந்து அயோடின் பெறப்படுகிறது.

எ.கா. லேமினேரியா

5. விண்வெளிப் பயணத்தில் பாசிகள்

விண்வெளிப் பயணத்தின்போது குளோரெல்லா :பைரினாஃபோசா என்னும் பாசி, கார்பன் டை ஆக்ஷைடை அகற்றுவதற்கும் மனிதக் கழிவுகளை மட்கச் செய்வதற்கும் பயன்படுகிறது.

6. தனி செல் புதம். (SCP)

சில ஒரு செல் பாசிகள் மற்றும் நீலப் பச்சைப் பாசிகள் புதத்தை உற்பத்தி செய்கின்றன.

எ.கா. குளோரெல்லா, ஸ்பைருலினா

அட்டவணை 7.3

வ.எண்	உயிரினங்களின் பெயர்	தாவரங்கள்	விலங்குகள்
1			
2			
3			
4			
5			



செயல்பாடு 2

குளம் அல்லது ஏரியிலிருந்து நீரை எடுத்து அதன் ஒரு துளியை நழுவத்தின் மீது வைத்து நூண்ணோக்கியால் உற்று நோக்கவும். அதில் தெரியும் உயிரியைத் தாவர வகையா அல்லது விலங்கு வகையா எனக் கண்டறிந்து வகைப்படுத்தவும்.

7.5 பூஞ்சைகள்

7.5.1 பூஞ்சைகளின் பொதுப் பண்புகள்

பூஞ்சைகள் தாலோஃபைப்ட்டா பிரிவைச் சார்ந்தவை. தாவர உடலமானது வேர், தண்டு, இலை எனப் பிரிக்கப்பட்டிருப்பதில்லை. பூஞ்சைகளின் உடலமானது பூஞ்சை இழைகளால் (ஹைபா) ஆனது. ஒன்றிற்கும் மேற்பட்ட பூஞ்சை இழைகள் இணைந்து வலை போன்ற பூஞ்சை இழைப் பின்னலை (மைசீலியம்) உருவாக்கிறது. பூஞ்சை இழைப் பின்னல் இரண்டு வகைப்படும். செல்களுக்கு இடையே குறுக்குச் சுவர் இருந்தால் குறுக்குச் சுவருடைய பூஞ்சை இழை எனவும் குறுக்குச் சுவர் இல்லாவிட்டால் குறுக்குச் சுவரற்ற பூஞ்சை இழை எனவும் அழைக்கப்படும். குறுக்குச் சுவரற்ற பூஞ்சை இழைகளில் உட்கருக்களின் எண்ணிக்கை அதிகமாக இருப்பதால் அதை ஸீனோசைட்டிக் மைசீலியம் எனப்படும்.

பூஞ்சைகள் பல செல்களால் ஆன யூகேரியாட் செல் அமைப்பைக் கொண்டவை. சில வகைப் பூஞ்சைகள் ஒரு செல்லால் ஆன யூகேரியாட் செல் அமைப்பைக் கொண்டவை.

எ.கா. ஈஸ்ட்

செல் சுவரானது கைட்டின் என்ற வேதிப்பொருளால் ஆனது. பூஞ்சைகளின் உணவுப்பொருளானதுகிளைக்கோஜனாகவும் எண்ணெயாகவும் சேமிக்கப்படுகின்றன. இவற்றில் ஸ்டார்ச் இருப்பதில்லை. ஏனெனில் பூஞ்சைகளில் பச்சையம் கிடையாது. எனவே இவை பிறச் சார்பு உயிரிகள் எனப்படும். பிறச் சார்பு உயிரிகள் மூன்று வகையாகப் பிரிக்கப்பட்டுள்ளன. அவை ஒட்டுண்ணிகள், மட்குண்ணிகள், இணைப்புயிரிகள் என்பவை ஆகும்.

ஒட்டுண்ணிகள்

ஒட்டுண்ணிகள் உறிஞ்சு உறுப்புகள் மூலம் உயிருள்ள பொருள்களிலிருந்து உணவைப் பெறுகின்றன.

எ.கா. செர்க்கோஸ்போரா பெர்சனேட்டா.

இது வேர்க்கடலைச் செடியில் டிக்கா நோயை உருவாக்குகிறது.



படம் 7.1 டிக்கா நோயால் பாதிக்கப்பட்ட வேர்க்கடலைச் செடி

மட்குண்ணிகள்

மட்குண்ணிகள் இறந்த மற்றும் அழுகிய பொருள்களிலிருந்து உணவைப் பெறுகின்றன.

எ.கா. ரைசோபஸ்



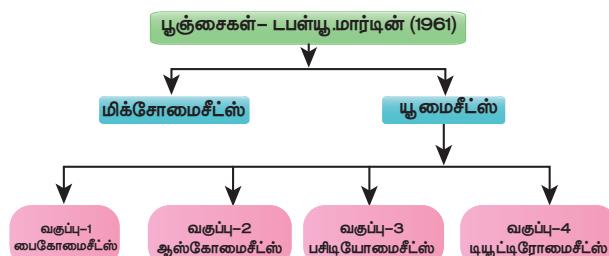
இணைப்புயிரிகள்

சிலவகைப் பூஞ்சைகளுடன் சேர்ந்து ஒன்றுக்கொன்று பயன்பெறக் கூடிய வகையில் வளர்கின்றன. எ.கா. லைக்கென்

சில பூஞ்சைகள் கூட்டுயிரிகளாக உயர் தாவரங்களின் வேர்களுடன் இணைந்து வளர்கின்றன. இவை வேற்பூஞ்சைகள் (Mycorrhizae) எனப்படும்.



7.5.2 பூஞ்சைகளின் வகைப்பாடு (W. மார்ட்டின் 1961)



7.5.3 பூஞ்சைகளின் பொருளாதார முக்கியத்துவம்

1. நுண்ணுயிர்க் கொல்லி

பெனிசிலின் (பெனிசிலியம் நொட்டேட்டம்), நியோமைசின், ஜென்டாமைசின், எரித்ரோமைசின் போன்ற நுண்ணுயிர்க் கொல்லிகள் பூஞ்சைகளிலிருந்து தயாரிக்கப்படுகின்றன. இவைபல நோய்களைத் தீர்க்கும் மருந்தாகப் பயன்படுகின்றன.



படம் 7.3 பெனிசிலியம் நொட்டேட்டம்

2. உணவு

காளான்கள் அதிக அளவு புரதத்தையும் தாதுப் பொருள்களையும் கொண்டுள்ளன. பொதுவாக உண்ணாக்கடிய காளான் அகாரிகள் (பொத்தான் காளான்) வகையைச் சார்ந்தது ஆகும்.



படம் 7.4 அகாரிகள்

3. வைட்டமின்கள்

ஆஸ்பியா கோஸ்பீ மற்றும் ஏரிமோதீசியம் ஆஸ்பியீ போன்ற பூஞ்சைகள் வைட்டமின் B₂ (Riboflavin) வை உருவாக்குகின்றன.



படம் 7.5 ஈஸ்ட்

4. ஆல்கஹால்

�ஸ்ட்டில் உள்ள இன்வர்டேஸ், கைமேஸ் போன்ற நொதிகள் சர்க்கரைக் கழிவிலிருந்து நொதித்தல் மூலம் ஆல்கஹாலை உருவாக்குகிறது.

தகவல் துளிகள்

RH விக்டேக்கரின் ஐந்து உலக வகைப்பாட்டில் பூஞ்சைகள் மூன்றாவது உலகமாக இடம்பெற்றுள்ளன. ஏனெனில் இவற்றில் பச்சையம் மற்றும் தரசம் இல்லை.

7.5.4 பூஞ்சைகளால் ஏற்படும் தீமைகள்

அட்டவணை 7.3. தாவரங்களில் பூஞ்சை நோய்கள்

வகுப்பு	நோய் மூலம்	நோயின் பெயர்
1. ஃபியூ சேரியம் ஆக்சிஸ்போரம்	பருத்தியில் வாடல் நோய்	
2. செர்க்கோஸ்போரா பெர்சானேட்டா	வேர்க்கடலையில் டிக்கா நோய்	
3. கோலிடாட்ரைக்கம் ஃபல்கேட்டம்	கரும்பில் சிவப்பு அழுகல் நோய்	
4. பைரிகுலேரியா ஒரைசே	நெல்லில் பிளாஸ்ட் நோய்	
5. அல்புகோ கேண்டிலா	முள்ளங்கியில் வெண்புள்ளி நோய்	



மேலும் அறிந்து கொள்வோம்

கிளாவிசெப்ஸ் பர்பூரியா என்ற பூஞ்சையானது இளந்தலைமுறையினரை அதிக அளவு பாதிப்படையச் செய்கிறது. இது இளைஞர்களிடத்தில் ஒரு மாயத் தோற்றத்தை ஏற்படுத்தி மன அழுத்தத்தை ஏற்படுத்துகிறது. இவ்வுலகில் ஒரு வித்தியாசமான மனநிலையை ஏற்படுத்தி அவர்கள் கனவுலகில் மிதப்பது போன்ற மனநிலையை ஏற்படுத்தும்.

அஸ்பர்ஜில்லஸ் என்ற பூஞ்சையானது குழந்தைகளிடம் ஓவ்வாமையை ஏற்படுத்துகிறது. ஆனால் கிளாடோஸ்போரியம் என்ற பூஞ்சையானது ஓவ்வாமையிலிருந்து பாதுகாக்கிறது



படம் 7.6 பருத்தியில் வாடல் நோய்



படம் 7.7 கரும்பில் சிவப்பு அழுகல் நோய்



படம் 7.8 நெல்லில் பிளாஸ்ட் நோய்



படம் 7.9 முள்ளங்கியில் வெண்டுள்ளி நோய்

அட்டவணை 7.5 மனிதர்களிடம் பூஞ்சை நோய்

வ எண்	பூஞ்சையின் பெயர்	நோயின் பெயர்
1	மிரைகோஃபைட்டான் இனம்	உருளைப் புழுக்கள் (வட்ட வடிவமான கொப்பளங்கள் தோலில் தோன்றுகின்றன)

2	மைக்கோஸ்போரம் ஃபர்�பர்	பொடுகு
3	மனியா பெடிஸ்	கால் பாதத்தில் ஏற்படும் நோய்

7.6 பிரையோஃபைட்டா

7.6.1 பிரையோஃபைட்டாவின் போதுபண்புகள்

- பிரையோஃபைட்டா மிக எளிமையான உடலமைப்பைக் கொண்ட பழமையான தாவரங்கள்.
- இவை கடத்தும் திசுக்கள் சைலம் மற்றும் புளோயம் அற்ற, நிலத்தில் வளரக் கூடிய பூவாத் தாவரங்கள்.
- வாழ்க்கைச் சுழற்சியை முடித்துக் கொள்வதற்கு நீர் மிகவும் முக்கியம். எனவே இவை தாவர உலகத்தின் இருவாழ்விகள் என அழைக்கப்படுகின்றன. இவற்றில் குறிப்பிட்ட சந்ததி மாற்றம் நடைபெறுகிறது. கேமீட்டோஃபைட் ஓங்குதன்மை கொண்டது. ஸ்போரோஃபைட் சந்ததி சிறிதளவு கேமீட்டோஃபைட் சந்ததியைச் சார்ந்திருக்கிறது.

அட்டவணை 7.6 பாசிகள் மற்றும்

பூஞ்சைகளுக்கு இடையே உள்ள வேறுபாடுகள்

வ எண்	பாசிகள்	பூஞ்சைகள்
1.	பாசிகள் தற்சார்பு உயிரிகள்	பூஞ்சைகள் பிற சார்பு உயிரிகள்
2.	நிறமிகள் உள்ளது	நிறமிகள் இல்லை
3.	சேகரிக்கும் உணவு ஸ்டார்ச்	சேகரிக்கும் உணவு கிளைக்கோஜன் மற்றும் எண்ணெய்
4.	சில பாசிகள் புரோகேரியாட்டிக் செல்அமைப்பைப் பெற்றுள்ளது எ.கா. சயனோபாக்ஷரியா (நாஸ்டாக், அனாபீனா) எ.கா. அகாரிகள்	அனைத்தும் பூகேரியாட்டிக் செல் அமைப்பைக் கொண்டுள்ளன எ.கா. அகாரிகள்



**உங்களுக்கு
தெரியுமா?**

மருந்துகளின் அரசி
என்று கூறப்படுவது
பெனிசிலின் ஆகும். இதைக்
கண்டுபிடித்தவர் சர் அலெக்ஸாண்டர்
ஃபிளோம்மிங் ஆவார் (1928).

செயல்பாடு 3

அழுகிய பொருள்களான தேங்காய், ஊறுகாய், பழங்கள் மற்றும் ரொட்டியில் மேல் உள்ள பூஞ்சைகளைச் சேகரிக்கவும். அவற்றை நழுவத்தின் மீது வைத்து நுண்ணேணாக்கியால் உற்று நோக்கவும். பின்பு வகைப்படுத்தவும்.

ஒரு துண்டு ரொட்டியை எடுத்துச் சிறிது அதன்மேல் நீர் தெளித்து அதை ஒரு மூடிய பாத்திரத்தில் நான்கு நாள்கள் வைக்கவும். பின்பு ஒரு சிறிய துண்டை நழுவத்தின் மீது வைத்து நுண்ணேணாக்கியால் உற்று நோக்கவும். அதில் என்ன காண்பாய் என்பதைக் குறிப்பிடு.

- கேமீட்டோஃபைட்டிக் தாவரமானது தாலஸ் தாள்(விவர் வார்ட்ஸ்) அல்லது இலை போன்றது (மாசஸ்). வளர்தளத்துடன் தாவரமானது வேரிழைகள் மூலம் நிலையாக ஊன்றப்படுகிறது.
- பாலினப் பெருக்கம் ஊகேமஸ் முறையில் நடைபெறுகிறது.
- இவற்றில் நன்கு வளர்ச்சியடைந்த பாலின உறுப்புகளாகிய ஆந்திரிடியா மற்றும் ஆர்க்கிகோனியா காணப்படுகின்றன.

- ஆண் இனப்பெருக்க உறுப்பான ஆந்திரிடியம் (ஆண் அனுவகம்) நீந்தும் ஆண் இன செல்லை உருவாக்குகிறது. பென் இனப் பெருக்க உறுப்பான ஆர்க்கிகோனியம் முட்டையை உருவாக்குகிறது.
- நீந்தும் ஆண் செல் நீந்திச் சென்று ஆர்க்கிகோனியாவில் உள்ள முட்டையுடன் இணைந்து கருமுட்டையை (2n) உருவாக்குகிறது.
- கருமுட்டையானது ஸ்போரோஃபைட் சந்ததியின் முதல் செல் ஆகும். இது குன்றல் பகுப்படைந்து ஓற்றை மடிய (g) ஸ்போர்களை உருவாக்குகிறது.
- ஸ்போர் கேமீட்டோஃபைட் சந்ததியின் முதல் செல் ஆகும்.
- இங்கு புரோட்டோனீமா நிலை உள்ளது.
- ஸ்போரோஃபைட் பாதம், சீட்டா மற்றும் கேப்குல் எனப் பிரிக்கப்பட்டுள்ளது.

7.6.2 பிரையோஃபைட்டாவின் வகைப்பாடு

வகுப்பு 1 ஹிப்பாட்டிக்கே (எ.கா. ரிக்சியா)

இவை பிரையோஃபைட்டாவின் கீழ்மட்டத் தாவரங்கள். இவை மாஸை (Moss) விட எளிமையான அமைப்புகளான்டவை. இவற்றில் புரோட்டோனீமா நிலை காணப்படுவதில்லை. ஸ்போரோஃபைட் மிகவும் எளிமையானதும் குறுகிய நாள் வாழக் கூடியதும் ஆகும்.

வகுப்பு 2 ஆந்தோசெரட்டே

(எ.கா.: ஆந்தோசெரஸ்)

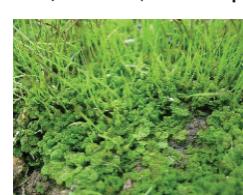
கேமீட்டோஃபைட் என்பது வேறுபடுத்த முடியாத தாலஸ் அமைப்பு கொண்டது.

பிரையோஃபைட்டா

வகுப்பு 1
ஹெபாட்டிக்கே (ஈரல் வடிவம்)



வகுப்பு 2
ஆந்தோசெரட்டே (கொம்பு வடிவம்)



வகுப்பு 3
மஸ்கி (மாஸ்கள்)



படம் 7.10 ரிக்சியா

படம் 7.11 ஆந்தோசெரஸ்

படம் 7.12 ஃபியூ னேரியா



இதில் வேர் வளரிகள் ஒரு செல்லுடன் காணப்படுகின்றன. இவற்றில் கிளைகள் கிடையாது. புரோட்டோனீமா நிலை இவற்றில் காணப்படுவதில்லை. ஸ்போரோஃபைப்ட்டானது, பாதம் (Foot) மற்றும் கேப்குலால் ஆனது.

வகுப்பு 3 Musci (மாசஸ்) (எ.கா. ஃபியூ னேரியா)

இவை பிரையோஃபைப்ட்டாவில் உள்ள உயர்நிலைத் தாவரங்கள். கேமீட்டோஃபைப் தண்டு போன்றும் இலை போன்றும் பிரிக்கப்பட்டுள்ளது. புரோட்டோனீமா நிலை இதில் காணப்படுகிறது. ஸ்போரோஃபைப்ட்டானது பாதம், சீட்டா மற்றும் கேப்குல் எனப் பிரிக்கப்பட்டுள்ளது.

7.6.3 பிரையோஃபைப்டின் பொருளாதார முக்கியத்துவம்

1. இவை மண்ணரிப்பைத் தடுக்கின்றன.
2. ஸ்பேக்னம் என்னும் தாவரம் நீரை உறிஞ்சுவதால் இது நாற்றங்கால்களில் பயன்படுத்தப்படுகிறது.
3. பீட் என்பது நிலக்கரியைப் போல் விலைமதிப்புடைய ஏரிபொருளாகும். இது ஸ்பேக்னமதாவரத்திலிருந்து பெறப்படுகிறது.

செயல்பாடு 4

உனது வீட்டுக்குப் பக்கத்தில் உள்ள நாற்றங்காலுக்குச் சென்று ஸ்பாக்னம், தோட்டக்கலையில் எவ்வாறு பயன்படுத்தப்படுகிறது என்பதைப் பார்த்துக் குறிப்பிடவும்.

மேலும் தெரிந்து கொள்க:

ஸ்பாக்னம் மாஸ், குழந்தைக்கு ஒரு முறை பயன்படுத்தும் அரைக் கச்சையில் பயன்படுத்தப்பட்டு வந்தது. ஏனெனில் இது நீரை உறிஞ்சி வைத்துக் கொள்ளும்.

7.7 டெரிடோஃபைப்டுகள்

7.7.1 டெரிடோஃபைப்டுகளின் பொதுப் பண்புகள்

- இவை முதன் முதலில் தோன்றிய உண்மையான நிலத் தாவரங்கள்.

கடத்துத் திசுக்களான செலம் மற்றும் ஃபுளோயம் இவற்றில் உள்ளன. எனவே இவை கடத்துத் திசு ழவாத் தாவரம் என அழைக்கப்படுகின்றன.

- இவற்றில் சந்ததி மாற்றம் நடைபெறுகிறது. இருமய ஸ்போரோஃபைப் நிலையானது ஒருமய கேமீட்டோஃபைப் நிலையுடன் சந்ததி மாற்றம் நடைபெறுகிறது.
- தாவர உடலமானது ஸ்போரோஃபைப் எனப்படும். இது தாவரத்தின் ஓங்குநிலை ஆகும். இது வேர், தண்டு, இலை எனப் பிரிக்கப்பட்டுள்ளது.
- ஸ்போரோஃபைப்டானது ஸ்போர்கள் மூலம் இனப்பெருக்கம் செய்கிறது. ஸ்போர்கள், வித்தகத்தினுள் உருவாகின்றன.
- வித்தகத்தை உருவாக்கும் இலைகள், வித்தக இலைகள் எனப்படும். பெரும்பாலும் எல்லாத் தாவரங்களும் ஒரே வகையான ஸ்போரை உருவாக்கும். அது மைக்ரோ ஸ்போராகவோ அல்லது மொகா ஸ்போராகவோ இருக்கலாம். (ஹோமோஸ்போர்=ஸ்லுத்த ஸ்போர்கள்)
- சில தாவரங்களில் இரண்டு வகையான ஸ்போர்கள் உருவாகின்றன. அவை மைக்ரோ ஸ்போர் மற்றும் மொகா ஸ்போர் ஆகும். (ஹெட்டிரோஸ்போரஸ்=இரு வேறுபட்ட ஸ்போர்கள்)
- ஸ்போர் முளைத்து புரோ தாலஸ் எனப்படும் கேமீட்டோஃபைப்டிக் சந்ததியை உருவாக்குகிறது. அது தன்னிச்சையாகக் குறுகிய நாள் வாழக்கூடியது.
- கேமீட்டோஃபைப்டானது பல செல்கள் உடைய இனப்பெருக்க உறுப்புகளைத் தோற்றுவிக்கிறது. ஆந்திரீடியம் நகரக் கூடிய ஆண் இன செல்லை உற்பத்தி செய்கிறது. கருமுட்டையானது கருவாக மாற்றம் அடைகிறது. இது ஸ்போரோஃபைப்டாக வளர்ச்சி அடைகிறது.



7.7.2 டெரிடோஃபைட்டாவின் வகைப்பாடு

அட்டவணை 7.7.

சைலாப்சிடா (வகுப்பு 1)	லைக்காப்சிடா (வகுப்பு 2)	ஸ்பீனாப்சிடா (வகுப்பு 3)	மராப்சிடா (வகுப்பு 4)
எ.கா. சைலோட்டம்	எ.கா. லைக்கோபோடியம்	எ.கா. ஈக்சீட்டம்	எ.கா. நெங்ரோலெப்மிஸ்

7.7.3 டெரிடோஃபைட்டாவின் பொருளாதார முக்கியத்துவம்

- பெரணிகள் அழகுத் தாவரங்களாக வளர்க்கப்படுகின்றன.
- டிரையாப்டரிஸ் உள்ள மட்ட நிலத் தண்டுகள் குடற்புழுக் கொல்லியாகப் பயன்படுகிறது.
- மார்சீலியாவின் ஸ்போரகக் கோப்பையை மலைவாழ் மக்கள் உணவாகப் பயன்படுத்துகின்றனர்.

7.8 பிரையோஃபைட்டா மற்றும் டெரிடோஃபைட்டா இடையே உள்ள வேறுபாடுகள்

மேலும் தெரிந்து கொள்க:

லைக்கோபோடியம், கிளப் பாசி என அழைக்கப்படுகிறது. ஈக்சீட்டம், குதிரை வால் என அழைக்கப்படுகிறது.

7.9 ஜிம்னோஸ்பெர்ம்கள் (திறந்த விதைத் தாவரங்கள்)

7.9.1 ஜிம்னோஸ்பெர்ம்களின் பொதுப் பண்புகள்

- ஜிம்னோஸ்பெர்ம் திறந்த விதைத் தாவரங்கள். சூலானது சூற்பையால் சூழப்பட்டிருப்பதில்லை.
- ஜிம்னோஸ்பெர்மின் வாழ்க்கைச் சுழற்சியில் இருநிலைகள் காணப்படுகின்றன. (ஸ்போரோஃபைட், கேமீட்டோஃபைட்)
- தாவர உடலம் ஸ்போரோஃபைட். இது வேர், தண்டு, இலை எனப் பிரிக்கப்பட்டிருக்கிறது.
- இவற்றில் நன்கு வளர்ச்சி அடைந்த கடத்தும் திசுக்கள் உள்ளன. (சைலம், ஃபுளோயம்)
- நீரைக் கடத்தக் கூடிய திசுவானது ப்ராக்கீடுளாகும். உணவைக் கடத்தக்கூடிய திசுவானது சல்லடை செல்லாகும்.
- ஜிம்னோஸ்பெர்ம்களில் ஸ்போர்கள் கூம்பு வடிவ வித்தகத்தினுள் உருவாகிறது.

7.9.2 ஜிம்னோஸ்பெர்ம்களின் பொருளாதார முக்கியத்துவம்

- ஊசியிலைத் தாவரங்களின் மரக்கட்டையானதுதாள் தொழிற்சாலைகளில் தாள் உற்பத்திக்குப் பயன்படுகிறது. எ.கா. பைனஸ், அகாத்திஸ்



- ஊசியிலைத் தாவரங்களின் மென்கட்டைகள் கட்டுமானத் தொழிலுக்கும் பொருள்களைப் பொதிவதற்கும் மற்றும் ஒட்டுப் பலகைத் தயாரிப்பிற்கும் பயன்படுகிறது. எ.கா. செட்ரஸ், அகாதிஸ்
- பைனஸ் தாவரத்தின் பசையிலிருந்து பெறப்படும் ட்ரபன்டைன், வண்ணப் பூச்சு தயாரிப்பிற்குப் பயன்படுகிறது. மேலும் இது மூட்டுவெலி மற்றும் வலி நிவாரணியாகவும் பயன்படுகிறது.
- பைனஸ் ஜெரார்டியானா என்னும் தாவரத்தின் விதைகள் உண்பதற்குப் பயன்படும்.
- எஃபிடிரின் என்னும் அல்கலாய்டு எஃபிட்ரா என்னும் தாவரத்திலிருந்து பெறப்படுகிறது. இது ஆஸ்துமா மற்றும் சுவாசக் கோளாறுகளுக்கு மருந்தாகப் பயன்படுகிறது.
- அராவ்கேரியா பிட்வில்லீ என்னும் தாவரம் அழகுத் தாவரமாகப் பயன்படுத்தப்படுகிறது.

7.10 ஆஞ்சியோஸ்பெர்ம்கள் (மூடிய விதைத் தாவரங்கள்)

7.10.1 ஆஞ்சியோஸ்பெர்ம்களின் பொதுப்பண்புகள்

- ஆஞ்சியோஸ்பெர்ம் (Angiosperms) என்னும் சொல்லானது ஆஞ்சியோ மற்றும் ஸ்பெர்மா என்னும் இரண்டு கிரேக்கச் சொல்லிலிருந்து உருவானதாகும். ஏஞ்சியோ என்பதன் பொருள், பெட்டி அல்லது மூடிய பெட்டி என்பது ஆகும். ஸ்பெர்மா என்பதன் பொருள் விதை ஆகும்.
- இவை பூக்கும் தாவரங்கள். இந்தத் தொகுப்பில் நான்கு இலட்சம் உயிருள்ள தாவரங்கள் உள்ளன.
- இவை மிக அதிகமான குளிர் மற்றும் வெப்பம் இல்லாத அனைத்து இடங்களிலும் வளரக் கூடியவை.

7.9.3 ஜிம்னோஸ்பெர்ம்களின் வகைப்பாடு

சைக்கடேல்ஸ் எ.கா. சைக்கஸ்	ஜிங்கோயேல்ஸ் எ.கா. ஜிங்கோ பைலோபா	கோனிஃபெரேல்ஸ் எ.கா. பைனஸ்	நீட்டேல்ஸ் எ.கா. நீட்டம்
இவை பனைமரம் போன்று நேராகவும் கிளைகள் இல்லாமலும் வளரும் சிறிய தாவரங்கள்.	இந்தத் தொகுப்பிலுள்ள ஒரே வாழும் தாவரம் ஜிங்கோ பைலோபா ஆகும்.	இவை பசுமை மாறா கூம்பு வடிவத் தாவரங்கள்.	இவை சிறிய வகைத் தொகுப்புத் தாவரங்கள்.
இலைகள், இறகு வடிவக்கூட்டிலைகள் ஒன்றுசேர்ந்து நுனியில் கிரீடம் போல் தோன்றும்.	இது விசிறி வடிவ இலைகளை உடைய பெரிய தாவரம்.	இவற்றில் ஊசியிலைகள் மற்றும் செதில் இலைகள் என இரண்டு வகை இலைகள் காணப்படும்.	இவை ஆஞ்சியோஸ்பெர்ம்கள் போன்ற உயர் பண்புகளைக் கொண்டுள்ளன.
வேரானது ஆணிவேர் மற்றும் பவளவேர் என இருவகைப்படும்.	இந்தத் தாவரம் துர்நாற்றத்தை ஏற்படுத்தும்.	விதைகள் இறகு வடிவ அமைப்பைக் கொண்டிருக்கும். இவை பெண் கூம்பினுள் உருவாகின்றன.	சூலானது மூடி எதுவும் இல்லாமல் பூவைப் போன்ற தண்டுத் தொகுப்பில் இருக்கும்.





- இவை வளர்ச்சியின் அடிப்படையில் மூன்று வகையாகப் பிரிக்கப்படும்.
- சிறு செடிகள் (சொலானம் மெலாஞ்சினா - கத்தரிச் செடி)
- புதர்செடிகள் (ஷஹபிஸ்கஸ் ரோசா சைனன்சிஸ் - செம்பருத்தி)
- மரங்கள் (மாஞ்சிஃபெரா இன்டிகா - மாமரம்)
- இவற்றில் நன்கு வளர்ச்சியடைந்த கடத்தும் திசுக்கள் காணப்படுகின்றன.
- சைலமானது சைலக் குழாய்கள், டிரக்கீடு, சைலம் பாரன்கைமா மற்றும் சைலம் நூர்கள் என நான்கு வகை செல்களைக் கொண்டுள்ளது.
- ஃபுளோயமானது சல்லடைக்குழாய், ஃபுளோயம் பாரன்கைமா, துணைசெல்கள் மற்றும் ஃபுளோயம் நூர்கள், என நான்கு வகை செல்களைக் கொண்டுள்ளது.

7.10.2 ஆஞ்சியோஸ்பெர்ம்களின் வகைப்பாடு

ஆஞ்சியோஸ்பெர்ம்கள் இரண்டு வகுப்புகளாகப் பிரிக்கப்பட்டுள்ளன.

- ஒரு விதையிலைத் தாவரங்கள்
- இரு விதையிலைத் தாவரங்கள்

7.10.3 ஒரு விதையிலைத் தாவரங்களின் பண்புகள்

- விதை, ஒரு விதையிலையைக் கொண்டுள்ளது.
- இத்தாவரங்கள், சல்லி வேர்த் தொகுப்புடனும் இலைகள் இணைப் போக்கு நூர்ப்பமைவுடனும் காணப்படுகின்றன.
- மலர்கள் மூன்று அடுக்கு உடையவை.
- அல்லி மற்றும் புல்லி இதழ்கள் பிரிக்கப்படாமல் ஒரே வட்டத்தில் அமைந்திருக்கும்.
- மகரந்தச் சேர்க்கை பெரும்பாலும் காற்றின் மூலம் நடைபெறும். எ.கா. புல், நெல், வாழை

7.10.4 இரு விதையிலைத் தாவரங்களின் பண்புகள்

- விதைகள், இரண்டு விதையிலைகளைக் கொண்டிருக்கும்.

- இவை ஆணிவேர்த் தொகுப்புடனும் இலைகள் வலைப்பின்னல் நூர்ப்பமைவுடனும் காணப்படும்.
- மலர்கள் நான்கு அல்லது ஐந்து அங்கங்களைக் கொண்டிருக்கும்.
- அல்லி மற்றும் புல்லி என இரண்டு இதழ் அடுக்குகளாகப் பிரிக்கப்பட்டிருக்கும்.
- மகரந்தச் சேர்க்கை பெரும்பாலும் பூச்சிகள் மூலம் நடைபெறும். எ.கா. அவரை, மாமரம், வேப்பமரம்

செயல்பாடு 5

உனது வீட்டுக்கு அருகில் உள்ள பூக்கும் தாவரங்களைக் கண்டறிந்து அவை ஒரு விதையிலைத் தாவரமா அல்லது இரு விதையிலைத் தாவரமா என்பதை அதன் வேரின் அடிப்படையிலும் இலைகளின் நூர்ப்பமைவின் அடிப்படையிலும் வகைப்படுத்துக.

7.11 மருத்துவத் தாவரங்களின் பயன்கள்

7.11.1 அகாலிஃபா இன்டிகா (குப்பைமேனி)



படம் 7.13 அகாலிஃபா

இன்டிகா

- இது யூஃபோர்பியேசி குடும்பத்தைச் சேர்ந்தது.
- இலையை அரைத்துப் பெறப்படும் பசை, தோலில் உள்ள கொப்புளங்களை ஆற்றுகிறது.
- இலைச் சாற்றை எலுமிச்சசைசாற்றுடன் கலந்து அருந்தினால் வயிற்றிலுள்ள உருளைப் புழுக்கள் அழியும்.



2M55C1



அட்டவணை 7.11

வ.எண்	தாவரத்தின் பெயர்	வேர்த் தொகுப்பு	இலையின் நரம்பமைவு	ஒருவிதையிலை/ இருவிதையிலை
1	கைறைபிஸ்கஸ்	ஆ ணி வே ர் த் தொகுப்பு	வலைப்பின்னல் நரம்பமைவு	இருவிதையிலைத் தாவரம்
2				
3				
4				
5				

7.11.2 ஏகில் மார்மிலோஸ் (வில்வம்)



படம் 7.14 ஏகில் மார்மிலோஸ்

- இது ரூட்டேசி குடும்பத்தைச் சேர்ந்தது.
- இதன் காயானது செரிமானத்தைச் சுரி செய்கிறது.
- இது தீராத வயிற்றுப்போக்கு, சீதபேதி ஆகியவற்றைக் குணப்படுத்துகிறது.

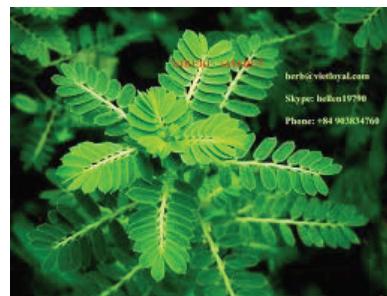
7.11.3 சொலானம் டிரைலைபோட்டம் (தூதுவளை)



படம் 7.15 சொலானம் டிரைலைபோட்டம்

- இது சொலனேசி குடும்பத்தைச் சேர்ந்தது.
- இதன் இலைகளும் கனிகளும் இருமல் மற்றும் சளிக்கு மருந்தாகப் பயன்படுகின்றன.
- இது காசநோய் மற்றும் ஆஸ்துமா நோய்க்கு மருந்தாகப் பயன்படுகிறது.

7.11.4 ஃபில்லாந்தஸ் அமாரஸ் (கீழா நெல்லி)



படம் 7.16 ஃபில்லாந்தஸ் அமாரஸ்

- இது யூஃபோர்பியேசி குடும்பத்தைச் சேர்ந்தது.
- முழுத்தாவரமும் மஞ்சள் காமாலை நோய்க்கு மருந்தாகப் பயன்படுகிறது.
- இது கல்லீரலுக்கு வலிமையைக் கொடுத்து, கல்லீரல் நோய்களுக்கு மருந்தாகப் பயன்படுகிறது.

7.11.5 அலோ வெரா (சோற்றுக் கற்றாழை)



படம் 7.17 அலோ வெரா

- இது லில்லியேசி குடும்பத்தைச் சேர்ந்தது.
- இதன் இலைகள் மூலநோய் மற்றும் தோலில் தோன்றும் அழற்சியைக் குணப்படுத்துகிறது.
- இது வயிற்றுப் புண்ணுக்குரிய மருந்தாகவும் பயன்படுகிறது.



நினைவில் கொள்க

- தாவரங்களை இரு சொற்களால் பெயரிடுதல் இரு சொற் பெயரிடுதல் எனப்படும்.
- பாசிகள், பச்சையம் கொண்டுள்ள எளிமையான தற்சார்பு உயிரிகள் ஆகும்.
- கேரா போன்ற பாசிகள் உயர் தாவரங்களைப் போன்று நன்கு வளர்ச்சி அடைந்த பாலின உறுப்புகளைக் கொண்டுள்ளன.
- ஓட்டுண்ணிகளில் உணவைப் பிற உயிரிகளிலிருந்து உறிஞ்சுவதற்குரிய உறிஞ்சு வேர்கள் உள்ளன.
- பிரையோஃபைட்டா பழமையான மற்றும் எளிமையான தாவரங்களைக் கொண்டுள்ளது.
- டெரிடோஃபைட்டா தொகுப்பில் உள்ள தாவரங்கள் முதலில் தோன்றிய நிலத் தாவரங்கள் ஆகும்.
- ஜிம்னோஸ்பெர்ம்கள் திறந்த விதைத் தாவரங்கள் ஆகும்.
- ஆஞ்சியோஸ்பெர்ம்கள் மூடிய விதைத் தாவரங்கள் ஆகும்.
- ஆஞ்சியோஸ்பெர்ம்கள் ஒருவிதையிலை மற்றும் இருவிதையிலைத் தாவரங்களாகப் பிரிக்கப்பட்டுள்ளன.
- குப்பைமேனியின் இலையிலிருந்து பெறப்பட்ட பசை, தோலில் உள்ள கொப்பளங்களை ஆற்றுகிறது.
- தூதுவளையின் இலைகள் மற்றும் மலர்கள் இருமல் மற்றும் சளிக்கு மருந்தாகப் பயன்படுகின்றன.

A-Z சொல்லடைவு

இணையாப் புல்லி	புல்லி இதழ்கள் இணையாமல் பிரிந்திருக்கும்
இணைந்த புல்லி	புல்லி இதழ்கள் இணைந்து காணப்படும்
ஓரிதழ் வட்டம் உடையவை	மலரின் அல்லி புல்லி இதழ்கள் வேறுபடுத்தப்படாமல் ஒரே இதழ் கோண்டிருப்பவை
கடத்தும் திசுக்கள்	சைலம் மற்றும் ஃபுளோயம் ஆகியவை கடத்தும் திசுக்கள்
தொற்றுத் தாவரங்கள்	மற்ற தாவரங்களின் மீது வளரும் தாவரங்கள்
தற்சார்பு உயிரிகள்	தனக்குத் தானே உணவைத் தயாரிக்கும் உயிரினங்கள்
பிற சார்பு உயிரிகள்	உணவிற்கு மற்ற உயிரியைச் சார்ந்து இருக்கும் உயிரிகள்
ஒத்த இன செல்கள்	இரண்டு வகை கேமீட்டுகளும் ஒரே தன்மையில் இருப்பவை
உறிஞ்சு உறுப்புகள்	ஓட்டுண்ணிகளில் காணப்படும் சிறப்பு வேர்கள்
வேர்ப் பூஞ்சைகள்	உயர் தாவரங்களின் வேர்களில் கூட்டுயிரிகளாக வாழும் பூஞ்சைகள்



மதிப்பீடு



EIQZZE

I கோடிட்ட இடத்தை நிரப்புக.

1. 'வகைபாட்டியல்' என்ற சொல்..... விருந்து பெறப்பட்டது.
2. இரு சொற்பெயரிடு முறையை முதன்முதலில் என்பவரால் அறிமுகப்படுத்தப்பட்டது.
3. "ஜெனிரா பிளாண்டாரம்" என்ற நூலை எழுதியவர்
4. ஒரு விதையிலை தாவர விதைகள் வித்திலைகளை மட்டுமே கொண்டுள்ளன.
5. பழுப்புபாசி வகுப்பைச் சார்ந்தது.
6. அகார் அகார் என்ற பாசியிலிருந்து பெறப்படுகிறது.
7. பூஞ்சைகளின் சேமிப்பு பொருள் மற்றும்
8. ஒரு முதல் நிலத்தாவரம்.
9. தாவரங்களில் சைலம் மற்றும் ஃபுளோயம் காணப்படுவதில்லை.
10. தாவரங்களில் வலைப்பின்னல் நரம்பமைவு காணப்படுகிறது.

II சரியான விடையைத் தேர்ந்தெடு.

1. தூதுவளையின் இருசொற்பெயர் சொலானம் 'ட்ரெலோபேட்டம்' ஆகும். இதில் 'சொலானம்' என்ற சொல் எதைக் குறிக்கிறது.

(அ) சிற்றினம் (ஆ) பேரினம்
 (இ) வகுப்பு (ஈ) துறைகள்
2. காலனி வடிவில் காணப்படும் பாசிகளுக்கு எடுத்துக்காட்டு
3. அ) ஆசில்லடோரியா (ஆ) நாஸ்டாக்
 (இ) வால்வாக்ஸ் (ஈ) குளோவரல்லா

3. புளோரிடியன் ஸ்டார்ச் ல் சேமிப்பு பொருளாக உள்ளது.

(அ) குளோரோஃபைசி (ஆ) பியோஃபைசி

(இ) ரோடோஃபைசி (ஈ) சயனோஃபைசி

4. உண்ணைத் தகுந்த காளான்

(அ) பாலிபோரஸ் (ஆ) அகாரிகஸ்

(இ) பெனிசிலியம் (ஈ) அஸ்பர்ஜில்லஸ்

5. தாவரங்கள் மன் அரிப்பை தடுக்கிறது.

(அ) பாசி

(ஆ) பூஞ்சை

(இ) பிரையோஃபைட்டுகள்

(ஈ) டெரிடோஃபைட்டுகள்

6. நிலத் தாவரங்களில் முதல் வாஸ்குலார் பூவாத் தாவரங்கள்

(அ) பிரையோஃபைட்டுகள்

(ஆ) டெரிடோஃபைட்டுகள்

(இ) ஜிம்னோஸ்பெர்ம்கள்

(ஈ) ஆஞ்சியோஸ்பெர்ம்கள்

7. நன்கு வளர்ச்சியடைந்த ஸ்போரோஃபைடிக் தாவர உடலம் காணப்படுவது.

(அ) பிரையோஃபைட்டுகள்

(ஆ) டெரிடோஃபைட்டுகள்

(இ) ஜிம்னோஸ்பெர்ம்கள்

(ஈ) ஆஞ்சியோஸ்பெர்ம்கள்

8. இரு சொற்பெயரிடு முறையை முதன்முதலில் அறிமுகப்படுத்தப்பட்ட ஆண்டு

(அ) 1970 (ஆ) 1975 (இ) 1978 (ஈ) 1623

9. பெனிசிலின் ஒரு உயிர் எதிர்பாருள். இவை எதிலிருந்து பிரித்தெடுக்கப்படுகிறது?

(அ) பாசிகள்

(ஆ) பூஞ்சைகள்



- இ) பிரையோஃபைட்டுகள்
ஈ) டெரிடோஃபைட்டுகள்

III சரியா தவறா?

1. பாலிபெட்டலேவில் இதழ்கள் தனித்தவை
 2. இரு சொற்பெயரில் இரண்டுக்கு மேற்பட்ட சொற்களைக் கொண்டிருக்கும்
 3. செயற்கை முறை வகைப்பாடானது தாவரத்தின் உடல் பண்புகளை அடிப்படையாகக் கொண்டது.
 4. பூஞ்சைகளின் செல் சுவர் கைட்டினால் ஆனது.
 5. பைனஸ் ஒரு மூடிய விதைத் தாவரம்.
 6. பிரையோஃபைட்டுகளும் நீர் வாழ்த் தாவரங்களாகும்.
 7. இரு விதையிலை தாவரங்கள் ஒரு விதையிலைத் தாவரங்களை விட நன்கு வளர்ச்சியடைந்த பண்புகளை கொண்டிருக்கிறது.
 8. பிரையோஃபைட்டுகளில் மாஸ்கள் நன்கு வளர்ச்சியடைந்த தாவரமாகும்.
 9. பிரையோஃபைட்டுகளில் ஸ்போரோபைட்டிக் தாவர நிலை ஓங்கியது.
 10. டெரிடோஃபைட்டுகளில் இரு மடிய (2n) நிலை ஓங்கியது.
 11. ஆஞ்சியோஸ்பெர்ம்களில் விதைகள் சூலகப்பையினுள் உற்பத்தி செய்யப்படுகிறது.
 12. ஜிம்னோஸ்பெர்ம்களில் சூலகள் மலர்களிலிருந்து உருவாக்கப்பட்டது.
- IV பின்வருவனவற்றை பொருத்துக.**
1. கீழ்க்கண்ட இணைகளில் சரியானவை எது?
- அ) லாமினோரியா – அயோடின்
ஆ) நாஸ்டாக் – நெந்ட்ரஜன் நிலைநிறுத்தம்
இ) பாலிசைப்போனியா – பசும் பாசி
ஈ) ரோடோஃபைசி – பியூகோசாந்தின்
- 1) அ, ஆ, இ 2) இ, ஈ
3) அ, இ, ஈ 4) அ, ஆ, இ, ஈ

2. சரியான இணையை கண்டுபிடி

- அ) ஃபில்லாந்தஸ் அமாரஸ் – யூபோர்பியேசி
ஆ) சொலானம் ட்ரெலோபேட்டம் – சொலானேசி
இ) அகாலிபா இன்டிகா – மால்வேசி
ஈ) ஏகில் மார்மிலாஸ் – ரூட்டேசி
- 1) அ, ஆ 2) இ, ஈ
3) அ, ஆ, இ 4) அ, ஆ, ஈ, ஈ

3. கீழ்க்கண்ட எந்த பண்புகள்

ஆஞ்சியோஸ்பெர்ம்களுக்கு
பொருத்தமானவையல்ல?

- அ) வலைப்பின்னல்/ இணை போக்கு நரம்பமைவு, மூடிய விதைத் தாவரங்கள், புளோயத்தில் சல்லடை குழாய்கள் காணப்படுகின்றன
- ஆ) திறந்த விதை, சூலகப்பை காணப்படுவதில்லை, கேமீட்டுகள் கூம்புகளில் உற்பத்தி செய்யப்படுகின்றன.
- இ) டிரக்கீடுகள் கடத்தும் செல்கள், ஃபுளோயத்தில் துணைச்செல்கள் காணப்படுவதில்லை
- ஈ) மூவங்க அல்லது நாவங்க மலர்கள், மூடிய விதை, விதை உறையுடன் கூடிய விதை, கனி கொண்டுள்ளது.
- 1) அ, ஆ 2) ஆ, இ
3) இ, ஈ 4) அ, ஈ

4. பின்வரும் வரிசையில் சரியானது எது?

- அ) பிரையோஃபைட்டுகளில் – கேமீட்டக தாவர நிலை – பால் உறுப்பு – கேமீட் இணைவு – கருமுட்டை – வித்தக தாய் செல் – வித்து – உடலம்
- ஆ) ஆஞ்சியோஸ்பெர்ம்களில் – மகரந்தச்சேர்க்கை – கருவுறுதல் – கருமுட்டை – புதிய தாவரம்
- இ) ஜிம்னோஸ்பெர்ம்களில் – ஆண் கூம்பு மற்றும் பெண்கூம்பு – நூணி வித்துகள் மற்றும் பெருவித்துகள் – கருமுட்டை – புதிய வித்தக தாவரம்



எ) டெரிடோஃபைட்டுகளில் - காற்றின் மூலம் மகரந்தச்சேர்க்கை - நீரில் கருவறுதல் - கருமட்டை - புரோதாலஸ் - புதிய தாவரம்

- 1) அ, ஆ, இ
- 2) அ, ஆ
- 3) இ, ஈ
- 4) ஆ, ஈ

5. வரிசை | வரிசை || உடன் பொருத்துக

அ) பெனிசிலியம்	- 1) நெல்லின் வெப்பு
நொட்டேட்டம்	நோய்
ஆ) ஜிங்கோ	- 2) அலங்காரத்
பைலோபா	தாவரம்
இ) அரக்கேரியா	- 3) சேற்றுப் புண்ணி
பிட்டிலிலி	
ஏ) மனியாபெடிஸ்	- 4) பெனிசிலின்
உ) பைரிகுலேரியா	- 5) உயிர்தொல்லுயிர் ஒரைசே
	படிமம்

அ) அ - 4, ஆ - 5, இ - 1, ஈ - 2, உ - 3

ஆ) அ - 4, ஆ - 5, இ - 2, ஈ - 3, உ - 1

இ) அ - 3, ஆ - 2, இ - 4, ஈ - 5, உ - 1

ஏ) அ - 4, ஆ - 2, இ - 1, ஈ - 5, உ - 3

V பின்வரும் வினாக்களுக்கு ஓரிடு வரிகளில் விடையளி

- தாலஸ் வரையறு
- இருசொற்பெயரிடு முறை என்பது என்ன? எடுத்துக்காட்டு தருக.
- இரு விதையிலைத் தாவரங்களின் இரு பண்புகளை எழுதுக.
- ஜிம்னோஸ்பெர்ம் தாவரங்களின் விதைகள் திறந்தவை. ஏன்?
- பூஞ்சைகளின் ஏதேனும் இரு பொருளாதார முக்கியத்துவத்தை எழுதுக.

VI பின்வரும் வினாக்களுக்கு சுருக்கமாக விடையளி

- இயற்கை முறை வகைபாட்டினை சுருக்கமாக எழுதுக.
- பாசிகளின் ஏதேனும் மூன்று பொருளாதார முக்கியத்துவத்தை எழுதுக.

3. பாசிகளுக்கும் பூஞ்சைகளுக்கும் உள்ள வேறுபாடுகளை எழுதுக.

4. பிரையோஃபைட்டுகளில் எத்தனை வகுப்புகள் உள்ளது? அவையாவை?

5. டெரிடோஃபைட்டுகளின் ஏதேனும் நான்கு பண்புகளை எழுதுக.

VII பின்வரும் வினாக்களுக்கு விரிவாக விடையளி

- பெந்தம் ஹாக்கர் வகைபாட்டு சுருக்க அட்டவணையை வரைக
- ஒரு விதையிலை மற்றும் இரு விதையிலை தாவரங்களுக்கு இடையே உள்ள ஏதேனும் ஐந்து வேறுபாடுகளை எழுதுக.
- ஜிம்னோஸ்பெர்ம் மற்றும் ஆஞ்சியோஸ்பெர்ம் தாவரங்களுக்கு இடையே உள்ள ஐந்து வேறுபாடுகளை எழுதுக.
- ஜிம்னோஸ்பெர்ம்களின் பொருளாதார முக்கியத்துவத்தை எழுதுக.
- மருத்துவத் தாவரங்களின் பயற்களை எழுதி அதன் பயன்களை விவரிக்கவும்.

VIII கூற்று மற்றும் காரணம்

கூற்று: பெனிசிலின் ஒரு உயிரதிர்பொருள், பெனிசிலியம் நொட்டேட்டம் என்ற பூஞ்சையிலிருந்து பெறப்படுகிறது.

காரணம்: இது மற்ற நுண்ணுயிரிகளை கொல்லும் அல்லது வளர்ச்சியை தடை செய்யும்.

- கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரியானவை. காரணம் கூற்றை விளக்குகிறது.
- கூற்று மட்டும் சரியானது. காரணம் கூற்றை விளக்குவதில்லை.
- கூற்று சரியானது. காரணம் கூற்றை விளக்குகிறது.
- கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரியானவையல்ல.
- கூற்று :** செயற்கை முறை வகைபாடு இனப்பெருக்க வகைபாடு என்றும் அழைக்கப்படுகிறது.
- காரணம்:** செயற்கை முறை வகைபாடு உடல பண்புகளை அடிப்படையாகக் கொண்டது.
- கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரியானவை.



2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரியானவையல்ல.

3. கூற்று சரியானது காரணம் சரியானவையல்ல.

4. கூற்று சரியானவையல்ல காரணம் சரியானது.

3. கூற்று: தாவர உலகத்தில் பிரையோபைட்டுகள் நீர் நில வாழ்வன என்று அழைக்கப்படுகிறது.

காரணம்: பிரையோபைட்டுகள் நில வாழ்த் தாவரங்கள் ஆனால் இவைகள் தன் வாழ்க்கை சுழற்சியை நிறைவு செய்ய நீர் தேவைப்படுகிறது.

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரியானவை.

2. கூற்று சரியானவையல்ல காரணம் சரியானது

3. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரியானவை. காரணம் கூற்றை விளக்குகிறது.

4. கூற்று மற்றும் காரணம் சரியானவையல்ல.



மேற்கொள் நூல்கள்

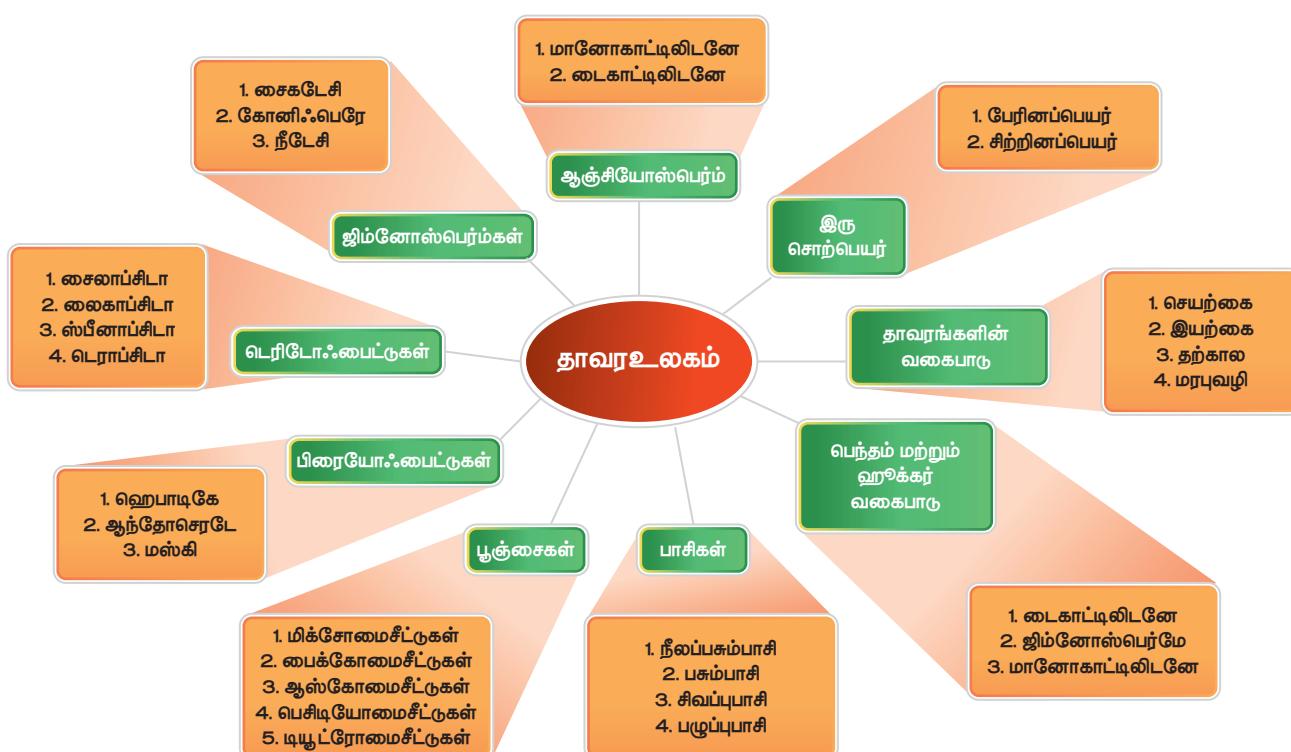
1. Algae by A.V.S.S Sambamurty, published by I.K International publishing house.
2. Bryophyta by Afroz Alam, published by I.K International publishing house.
3. Pteridophyta by O.P.Sharma, published by Mc Graw Hill Educations.
4. Gymnosperms by S.P.Bhatnagar, published by New Age Publishers.
5. Taxonomy of Angiosperms by B.P.Pandey, published by S.Chand
6. Plant Kingdom by Theresa Greenaway, published by Hodder Wayland.



இணையதள வளர்கள்

1. [https://www.topper.com/guides/biology](http://www.topper.com/guides/biology)
2. <https://www.britannica.com/science>
3. <https://topper.com/plant-kingdom>
4. <https://merriam-webster.com/binomial>

மன வரைபடம்





இணையச் செயல்பாடு

தாவரங்களின் உகைம்

மருத்துவகுணமுள்ளத்தாவரங்களையும் அறிவோமா?

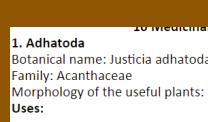


படிநிலைகள்

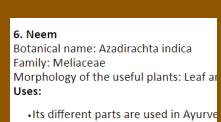
- கீழ்க்காணும் உரலி/விரைவுக்குறியீட்டைப் பயன்படுத்தி இச்செயல்பட்டிற்கான இணையப் பக்கத்திற்குச் செல்க.
- "Medicinal plants and their uses" என்றதலைப்பினைச்சொடுக்கவும்.
- மருத்துவகுணமுள்ளத்தாவரத்தினைத்தேர்ந்தெடுத்துஅதன்பயன்களைஅறியவும்.
- படத்தினைக்கொண்டுமருத்துவகுணமுள்ளத்தாவரங்களின்பயன்களைஅடையாளம்காணவும்.



படி 1



படி 2



படி 3



படி 4

உரலி : <https://www.plantscience4u.com/2018/08/10-medicinal-plants-and-their-uses-with.html#.XHZnyogzaM8>

(or) scan the QR Code



B356_8_SCIENCE_TM

* படங்கள் அடையாளத்திற்கு மட்டுமே
தேவையில் Adobe Flash யை அனுமதிக்க.



அலகு

8

உயிரினங்களின் அமைப்பு நிலைகள்



கற்றலின் நோக்கங்கள்



85WPN5

இப்பாடத்தைக் கற்றபின், மாணவர்கள் பெறும் திறன்களாவன

- ◆ விலங்குலகத்தில் உள்ள உயிரினங்களின் பல்வேறு அமைப்பு நிலைகளைப் புரிந்து கொள்ளுதல்.
- ◆ உயிரினங்களின் பல்வேறு அமைப்பு நிலைகளின் வேறுபாடுகளை அறிதல்.
- ◆ உயிரினங்களின் அமைப்பு நிலைகளில், உறுப்பு மட்டத்திற்கு எடுத்துக்காட்டாக கண்ணின் அமைப்பை அறிதல்.
- ◆ உயிரினங்களின் அமைப்பு நிலைகளில் உறுப்பு மண்டலத்தின் மட்டத்திற்கு எடுத்துக்காட்டாக சுவாச மண்டலத்தை அறிதல்.
- ◆ உயிரினங்கள் அமைப்பு நிலைகளின் மூலம் தன்னிலை காத்தல், பரவல், சவ்வுடு பரவல், ஊடுபரவல் ஓழுங்குபாடு, செல் சுவாசம் மற்றும் வளர்ச்சிதை மாற்றம் போன்ற பணிகளை எவ்வாறு மேற்கொள்கின்றன என அறிதல்.

அறிமுகம்

உனது பள்ளி வளாகம் அல்லது ஊரின் சுற்றுப் புறப்பகுதியில் உற்று நோக்கும் போது, எண்ணிக்கையில் அடங்காத வெவ்வேறு வகையான விலங்கினங்களைப் பார்க்கலாம். நமது கண்களுக்குப் புலனாகாத அமீபா முதல் மிகப் பெரிய விலங்குகளான நீலத்திமிங்கலம் மற்றும் யானைகள் வரை விலங்கினங்கள் காணப்படுகின்றன. வேறுபாடுகள் உயிரினங்களின் அளவில் மட்டுமல்லாது, அவற்றின் சிக்கலான செல், திசுக்கள், உடல் அமைப்பு போன்றவற்றிலும் காணப்படுகின்றன. இதற்கு உயிரினங்களின் ஒருங்கமைப்பு என்று பெயர்.

உயிரினங்களின் ஒருங்கமைப்பானது கீழ்நிலை மட்ட உயிரினங்களிலிருந்து உயர் நிலைமட்ட உயிரினங்கள் வரை வெவ்வேறாக உள்ளது. இது திசு, உறுப்பு, உறுப்பு மண்டலம் மற்றும் உயிரினம் என்ற வரிசையில் அமைந்துள்ளது. இவை ஒவ்வொன்றும்

உயிரினங்களின் ஒருங்கமைப்பு மற்றும் படிநிலைகளைக் குறிக்கின்றன. இவை அனைத்தும் வளர்ச்சி, வளர்ச்சிதை மாற்றம், இனப்பெருக்கம் மற்றும் மேலும் பல செயல்பாடுகளைக் கொண்டுள்ளன. நாம் தற்போதைய பாடப்பகுதியில் உயிரினங்களின் அமைப்பு நிலைகளை சரியான எடுத்துக்காட்டுடன் கற்க உள்ளோம்.

உயிரியல் ஒருங்கமைப்பு நிலைகள் கீழ்நிலை மட்டங்கள், மேல்நிலை அல்லது உயர்நிலை மட்டங்கள் என இரு நிலைகளில் காணப்படுகின்றன.

8.1 செல்கள் மற்றும் திசுக்களின் ஒருங்கமைப்பு

செல் என்பது "உயிரினங்களில் குறிப்பிட்ட செயலைச் செய்யத் தகுந்த, மிகச்சிறிய அமைப்பு மற்றும் செயல் அலகு" ஆகும். ஒருசெல் உயிரிகள் தங்கள் வாழ்க்கையின் அனைத்துச்

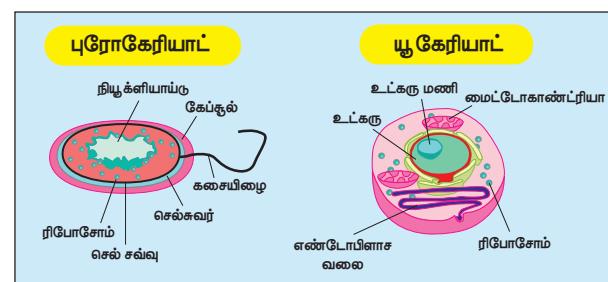


செயல்பாடுகளையும், பிற செல்களின் உதவியின்றி தாமாகவே செய்யக் கூடியவை ஆகும். செல்கள் பொதுவாக உயிரினங்களின் அமைப்பு அலகுகள் (building blocks) எனப்படுகின்றன. அமீபா போன்ற ஒரு செல் உயிரினங்கள், உயர்நிலை உயிரினங்களைப் போன்று அனைத்து உயிர் செயல்களையும் செய்கின்றன. அமீபா ஒரு செல்லால் ஆனது. உயர்நிலை உயிரினங்கள் பல கோடி செல்களால் ஆனவை. பாக்ஷரியா, ஈஸ்ட் மற்றும் அமீபா போன்ற உயிரினின் உடலானது ஒரு செல்லைக் கொண்டுள்ளதால் இவை ஒரு செல் உயிரினம் (single celled organism) என்றழைக்கப்படுகின்றன. மனிதன், பசுக்கள் மற்றும் மரங்கள் போன்ற பெரிய உயிரினங்கள் பல செல்களைக் கொண்டுள்ளதால் இவை பல செல் உயிரினம் (multicellular organism) என்றழைக்கப்படுகின்றன. இதேபோல் உடலானது வெவ்வேறு ஒருங்கமைப்பு மட்டங்களைக் கொண்டது. செல்கள் திசுக்களையும், திசுக்கள் உறுப்புகளையும், உறுப்புகள் உறுப்பு மண்டலங்களையும் உருவாக்குகின்றன.

புரோகேரியாட்டுகள் மற்றும் யூகேரியாட்டுகள்

அமைப்பு ஒழுங்குபாட்டின் அடிப்படையில் உயிரினங்கள் புரோகேரியாட்டுகள் மற்றும் யூகேரியாட்டுகள் என வகைப்படுத்தப்படுகின்றன. பாக்ஷரியா, சயனோபாக்ஷரியா மற்றும் மைக்கோபிளாஸ்மா போன்ற உயிரினங்களில் உட்கரு காணப்படுவதில்லை. எனவே இவ்வுயிரினங்கள் புரோகேரியாட்டுகள் என அழைக்கப்படுகின்றன. இருப்பினும் அமீபா போன்ற விலங்குகள் மற்றும் தாவரங்களில்

சவ்வினால் சூழப்பட்ட தெளிவான உட்கரு காணப்படுகிறது. இந்த உயிரினங்கள் யூகேரியோட்டுகள் என அழைக்கப்படுகின்றன.



படம் 8.1 புரோகேரியாட் மற்றும் யூகேரியாட்

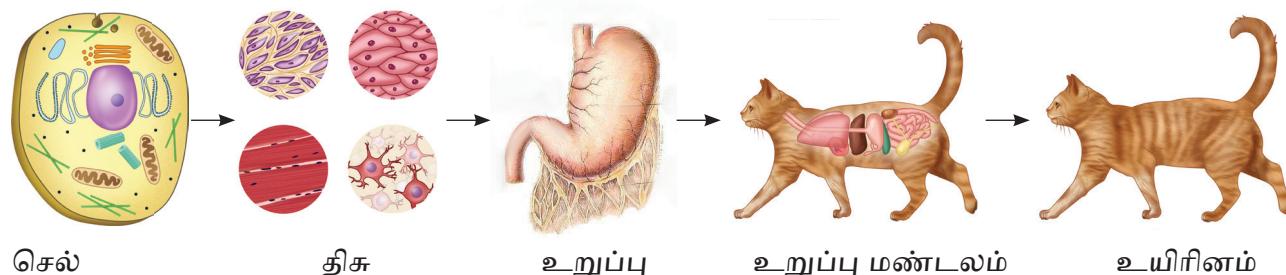
உயிரியல் ஒருங்கமைப்பின் மட்டங்கள்

உயிரியல் ஒருங்கமைப்பின் மட்டங்கள் என்பதை எளிய உயிரினங்களிலிருந்து மிகவும் சிக்கலான உயிரினங்கள் வரை அமைக்கப்பட்ட வரிசைக்கிரம அமைப்பாகும். அனுக்களிலிருந்து மூலக்கூறுகள், செல்கள், திசுக்கள், உறுப்புகள், உறுப்பு மண்டலங்கள், உயிரினம், இனத்தொகை, சுமதாயம், சூழ்நிலை மண்டலம் மற்றும் இறுதியாக உயிர்க்கோளம் என்ற வரிசையில் இது உள்ளது.

செயல்பாடு 1

கோழி முட்டையை வேக வை. ஓட்டினை நீக்கு. என்ன காண்கிறாய்? மஞ்சள் கருவைச் சூழ்ந்து வெள்ளைக்கரு உள்ளது. வெள்ளைக் கருவானது வேகவைக்கும் போது திடப்பொருளாக மாறிய அல்புமின் ஆகும். இது ஒற்றைச் செல்லின் ஒரு பகுதிப்பொருள். இந்த ஒரு செல் முட்டையை வெறும் கண்ணாலேயே நம்மால் காண முடியும்.

செல் → திசு → உறுப்பு → உறுப்பு மண்டலம் → உயிரினம்

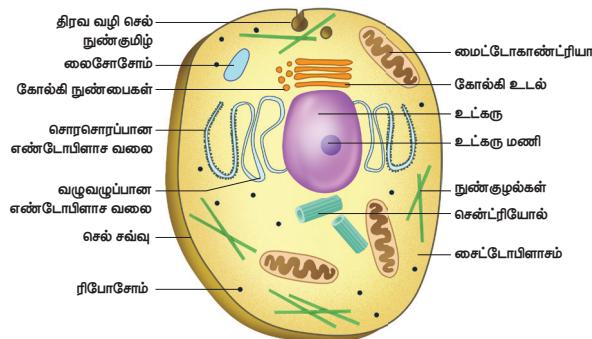


படம் 8.2 ஒருங்கமைப்பின் வெவ்வேறு மட்டங்கள்



8.1.1 செல்

செல் என்பது உயிரினங்களின் அமைப்பு மற்றும் செயல் அலகு ஆகும். செல்கள் பொதுவாக 'உயிரினங்களின் கட்டுமானக் கற்கள்' எனப்படுகின்றன. செல்களைப் பற்றிய படிப்பு செல் உயிரியல் எனப்படும். செல்கள் சவ்வினால் சூழப்பட்ட சைட்டோபிளாசத்தைக் கொண்டுள்ளன. இந்த சைட்டோபிளாசமானது புரதங்கள், உட்கரு அமிலங்கள் போன்ற பல உயிரியல் மூலக்கூறுகளைப் பெற்றுள்ளன. செல்கள் அவற்றின் அளவு மற்றும் வடிவத்தைப் பொறுத்தவரை பெருமளவில் வேறுபாடுகளைக் கொண்டுள்ளன. செல்லின் புரோட்டோ பிளாசம் என்பது மையத்திலெழுந்த கோள் வடிவ உட்கருவையும், சைட்டோபிளாசத்தில் அமைந்த அகப்பிளாச வலை, மைட்டோகாண்டிரியா, கோல்கை உடல்கள், சென்ட்ரியோல்கள், ரிபோசோம்கள் போன்ற பல செல் நுண்ணுறுப்புகளையும் உள்ளடக்கியது. ஒவ்வொரு செல் நுண்ணுறுப்பும் ஒரு குறிப்பிட்ட பணியைச் செய்கிறது.



படம்.8.3 விலங்கு செல்

விலங்குகளில் செல்களின் அளவு மைக்ரான் (μ) என்ற அலகால் அளக்கப்படுகிறது. ($1 \text{ ச.மீ.} = 10 \text{ மி. மீ.} = 1000 \text{ மைக்ரான்}$). செல்களின் சராசரி அளவு 0.5 முதல் 20 மைக்ரான் விட்டம் வரை வேறுபடுகிறது. பாக்ஷியாவின் அளவு மிகச் சிறியதாக இருக்கும். ($1 - 2 \text{ } \mu\text{m}$). மனித உடலின் மிகச் சிறிய செல் இரத்த சிவப்பணுக்கள் (விட்டம் $7 \text{ } \mu\text{m}$) மற்றும் மிக நீண்ட செல் $90 - 100 \text{ ச.மீ.}$ வரை நீளம் கொண்ட நூம்பு செல் ஆகும். மனித அண்ட செல் $100 \text{ } \mu\text{m}$ அளவுடையது. பல செல் விலங்குகளில் மிகப் பெரிய செல், நெருப்புக்

கோழியின் முட்டை ஆகும். இது $170 \text{ மி.மீ.} \times 130 \text{ மி.மீ.}$ அளவுடையது. இது இரத்த சிவப்பணுக்களை விட 25,000 மடங்கு பெரியது. 0.0001 மி.மீ. அளவுடைய மைக்கோ பிளாஸ்மாவே மிகச்சிரிய பாக்ஷியம் ஆகும்.

மூலச்செல்

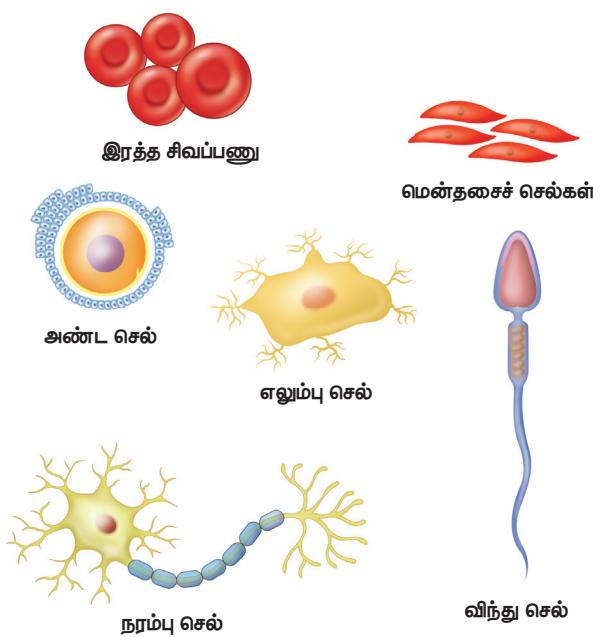
மூலச்செல் என்பது ஒரு அடிப்படை செல் ஆகும். இச்செல் தோல், செல், தசைச் செல் அல்லது நூம்பு செல் போன்ற எந்த வகை செல்லாகவும் மாறுபாட்டையும் தன்மை கொண்டது. இவை மிக நுண்ணிய செல்கள் ஆகும். மூலச் செல்கள் உடலில் பாதிப்படை நீத் ததி சுக்களை குணப்படுத்த அல்லது மாற்றி அமக்க உதவுகின்றன.



மனித உடலின் உள்ளேயே அமைந்த, சரிசெய்யும் அமைப்பாக மூலச் செல்கள் கருத்துப்படுகின்றன. ஒரு மனிதனின் வாழ்நாள் இறுதி வரை இவை புதிய செல்களை உருவாக்கிக் கொண்டே இருக்கின்றன.

வடிவம்

செல்கள் வெவ்வேறு வடிவம் கொண்டவை. பொதுவாக அவை, அவற்றின் பணியினைப் பொறுத்து வேறுபடுகின்றன. சில செல்கள் முட்டை அல்லது உருண்டை வடிவம் கொண்டவை. வேறு சிலவோ நீளமானவை. சில செல்கள் நீளமாக, இரு முனைகளும் கூர்மையாக அமைந்து கதிர் வடிவம் கொண்டுள்ளன. நூம்பு செல்கள் போன்ற சில செல்கள் கிளைத்தவை. அம்பா போன்ற செல்கள் வெளிப்புறத்தில் ஒழுங்கற்ற வடிவம் கொண்டு, குறிப்பிட்ட கால இடைவெளிகளில் தங்கள் வடிவத்தை மாற்றிக் கொள்கின்றன.



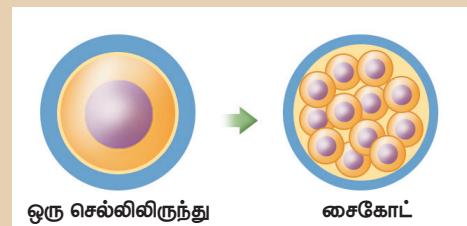
படம்:8.4 வெவ்வேறு வடிவம் மற்றும் அளவுள்ள சில செல்கள்

8.1.2 திசுக்கள்

ஒருங்கிணைந்து ஒரு குறிப்பிட்ட பணியைச் செய்கின்ற, ஒரே மாதிரியான அமைப்பு கொண்ட செல்களின் தொகுப்பே திசு எனப்படும். இவை எனிய திசுக்கள் மற்றும் கூட்டுத் திசுக்கள் என இரு வகைப்படும். எனிய திசுக்கள் ஒரே வகையான செல்களால் ஆனவை. கூட்டுத் திசுக்கள் வெவ்வேறு வகையான செல்களைக் கொண்டவை. எனவே எனிய திசு ஒருமயத் (homogeneous)

உங்களுக்கு
தெரியுமா?

நமது உடலானது கருமுட்டை (சைகோட்) என்ற ஒற்றை செல்லி லி ரு ந் தே உருவாக்கப்படுகிறது. கருமுட்டையானது தொடர்ச்சியான பல மைட்டாசிஸ் பிளவுறுதல்களை அடைந்து வெவ்வேறு அளவு, வடிவம் மற்றும் உட்பொருள்களைக் கொண்ட திரள் செல்களாலான கருவை உருவாக்குகிறது. கருச் செல்கள் படிப்படியாக அவற்றின் அமைப்பிலும், பணியிலும் மாற்றங்களை அடைகின்றன. இந்நிகழ்வுக்கு செல் மாறுபாட்டைத் தல் என்று பெயர்.

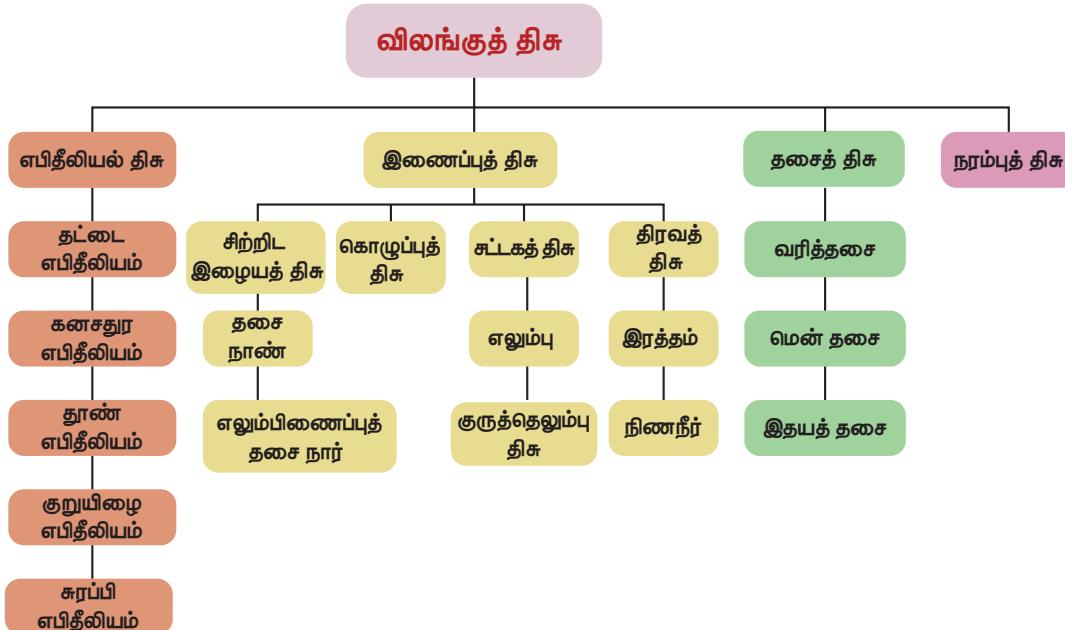


தன்மையும், கூட்டுத் திசு பன்மயத் (heterogeneous) தன்மையும் கொண்டது எனலாம்.

திசுக்களின் வகைகள்

அமைப்பு மற்றும் பணியைப் பொறுத்து திசுக்கள் நான்கு வகைப்படும்

- எபிதீலியல் (உறையீட்டு) திசுக்கள் (பாதுகாப்பிற்கு)
- தகை (சுருங்குதல்) திசுக்கள் (அசைவு மற்றும் இடப்பையர்ச்சி)

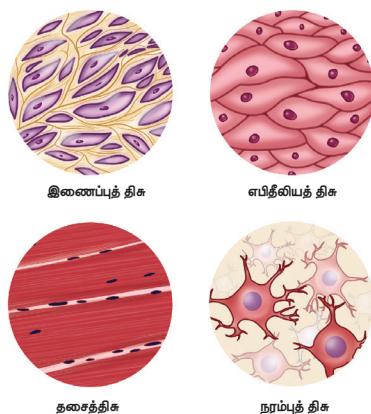


படம்: 8.5. விலங்குத் திசுக்களின் வகைகள்



- இணைப்புத் (தாங்குதல்) திசுக்கள் (உடலின் வெவ்வேறு அமைப்புகளை இணைத்தல்)
- நரம்புத் திசுக்கள் (நரம்புத் தூண்டல்களைக் கடத்துதல்).

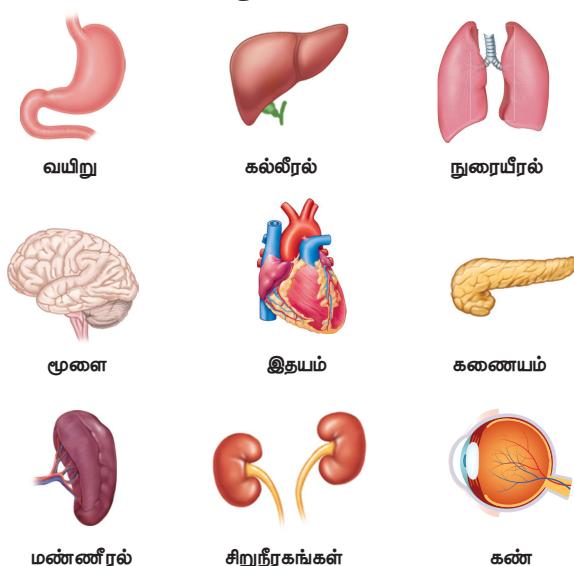
சிக்கலான எந்த உயிரினமும் நான்கு அடிப்படைத் திசுக்களை மட்டுமே பெற்றுள்ளன.



படம்: 8.6 திசுக்களின் வகைகள்

8.1.3 உறுப்புகள்

இரண்டு அல்லது அதற்கு மேற்பட்ட திசுக்களால் ஆக்கப்பட்டு, ஒரு குறிப்பிட்ட பணியைச் செய்யக்கூடிய அமைப்பே உறுப்பு எனப்படும். ஒரே விதமான பணியைச் செய்யக்கூடிய ஒரு குழுவான உறுப்புகளின் தொகுப்பு உறுப்பு மண்டலம் எனப்படும். (எடுத்துக்காட்டாக, மூளை, இதயம், நுரையீரல், சிறுநீரகம், கல்லீரல் போன்ற ஒவ்வொரு உறுப்பும் தனித்தனியாகத் தமது பணிகளைச் செய்கின்றன.



படம்: 8.7 மனித உடலிலுள்ள பல்வேறு உறுப்புகள்

பெரும்பாலான உறுப்புகள் நான்கு வகையான திசுக்களால் ஆக்கப்பட்டுள்ளன. உதாரணமாக, குடலானது தனது உட்புறச்சுவரில் எபிதீஷன்யத் திசுக்களைக் கொண்டுள்ளது. இத்திசுக்கள் நொதிகளைச் சுரக்கவும், ஊட்டச் சத்துகளை உறிஞ்சவும் பயன்படுகின்றன. எபிதீஷன்யத் திசு, தசைத்திசு அடுக்குகளால் மூடப்பட்டுள்ளது. தசைத்திசு உணவுக்கூழழை அலையியக்கத்தின் (Peristaltic) மூலம் கீழ்நோக்கி நகர்த்துவதற்குப் பயன்படுகிறது. இரத்தத் திசுவும் குடலில் பாய்ந்து, குடலால் உறிஞ்சப்பட்ட ஊட்டச் சத்துக்களை உடலின் பல பாகங்களுக்குக் கடத்த உதவுகிறது. மேலும், குடலானது நரம்புத் திசு மூலம் மூளையுடன் இணைக்கப்பட்டு, மூளை தரும் தகவல்களை எடுத்துச் செல்கிறது.

நாம் தற்போது கண்ணின் அமைப்பை விரிவாகக் காண்போம்

கண் – பார்வைப் புலனுறுப்பு

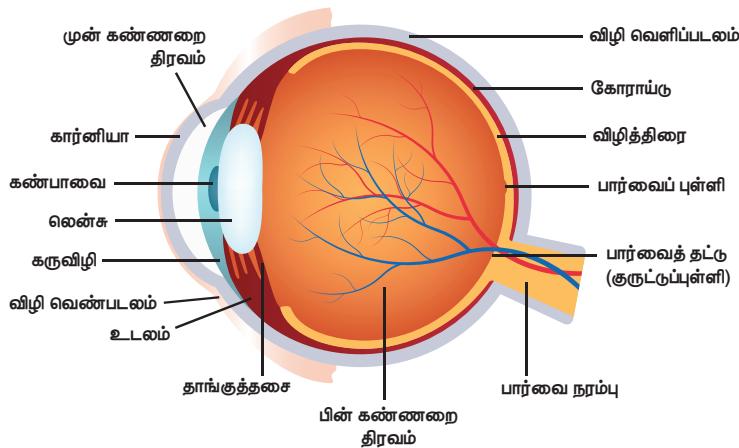
கண், மனித உடலின் முக்கியமான புலனுறுப்புகளுள் ஒன்றாகும். கண்ணானது பொதுவாக பார்ப்பதற்கும், நிறங்களைப் பிரித்தறிவதற்கும் (மனிதக் கண்ணால் 10 மில்லியன் முதல் 12 மில்லியன் நிறங்களை வேறுபடுத்திப் பார்க்க இயலும்), மனித உடலின் உயிர்க் கடிகாரத்தைப் பேணுவதற்கும் பயன்படுகிறது. மனிதக் கண்ணானது ஒளியை ஒருங்கிணைத்தல், குவித்தல் மற்றும் பொருளின் பிம்பத்தை உருவாக்குவதற்காக ஒளியை வென்க வழியே செலுத்துதல் ஆகிய பணிகளைச் செய்வதன் மூலம் புதைப்படக்கருவியுடன் ஓப்பிடப்படுகிறது.

மனிதக் கண் மற்றும் அதன் செயல்பாடுகளைப் பற்றிப் புரிந்து கொள்ள கண்ணின் அமைப்பை அறிவது அவசியமாகிறது.

மனிதக் கண்ணின் அமைப்பு மற்றும் செயல்பாடு மனிதனின் கண்ணானது பல்வேறு பாகங்கள் இணைந்து கோள வடிவமாக உருவாக்கப்பட்ட, உடலின் சிக்கலான புலனுறுப்பு ஆகும். கண்ணின் ஒவ்வொரு பாகமும், ஒரு குறிப்பிட்ட பணியைச் செய்யும் வகையில் அமைந்துள்ளது. மனிதக் கண்ணின் அமைப்பானது உள்ளமைப்பு மற்றும் புற அமைப்பு எனப் பிரிக்கப்பட்டுள்ளது.



6 G 36 J H



படம்.8.8 மனிதக் கண் – நீள்வெட்டுத் தோற்றும்

கண்ணின் புற அமைப்பு

கண்ணின் வெளிப்புறமாகத் தெரியக்கூடிய பாகங்கள் இணைந்து கண்ணின் புற அமைப்பை உருவாக்குகின்றன.

ஸ்கிலிரா (விழிவெளிப் படலம்) (sclera): இது உறுதியான, தடித்த வெண்ணிற உறையாக அமைந்து கண்ணின் உள்பாகங்களைப் பாதுகாக்கிறது. கண்ணின் வெண்மைப் பகுதியாக இதனை நாம் அறிகிறோம்.

கண்ஜங்கிலா (conjunctiva): இது விழிவெளிப்படலம் முழுவதும் மூடியள்ள மெல்லிய ஒளி ஊடுருவும் சவ்வாகும். இச்சவ்வு சிறிய அளவில் கோழை மற்றும் கண்ணீரைச் சுருந்து, கண்ணை ஈரமாகவும், தெளிவாகவும் வைத்துக் கொள்கிறது.

கார்னியா (விழி வெண்படலம்) (cornea): இது கண் பாவை மற்றும் கருவிழி (ஜிரிஸ்) யின் மீது படர்ந்துள்ள ஒளி ஊடுருவும் தோல் படலம் ஆகும். கண்களுக்குள் நுழையும் ஒளியை விலகலடையச் செய்வதே இதன் பணியாகும்.

ஜிரிஸ் (கருவிழி) (iris): இது கண்ணின் நிறமுள்ள பகுதியை உருவாக்கும் நிறமிகளாலான திசுப்படலம் ஆகும். இதன் முதன்மையான பணி கண்ணினுள் நுழையும் ஒளியின் அளவுக்கேற்ப கண் பாவையின் அளவைக் கட்டுப்படுத்துவதாகும்.

கண்பாலை (conjunctiva): இது கருவிழியின் மையத்திலுமைந்த சிறு துளையாகும். இது ஒளியை கண்ணின் உள்ளே அனுப்புகிறது.

கண்ணின் உள்ளமைப்பு

கண்ணின் உள்ளமைப்பு கீழ்க்கண்ட பாகங்களைக் கொண்டுள்ளது.

லென்சு (lens): இது ஒளி ஊடுருவும், இரு குவிய(Bifocal), அவ்வெப்போது மாற்றியமைத்துக் கொள்ளும் திறனுடைய கண்ணின் பாகமாகும். லென்சானது கார்னியாவின் உதவியுடன் உள்ளுழைந்த ஒளியை விலக்கி, விழித்திரை மீது குவியச் செய்து, விழித்திரையில் பிம்பத்தை உருவாக்குகிறது.

விழித்திரை (Retina): இது கண்ணின் பின் பகுதியில் அமைந்து, பிம்பங்களை உருவாக்கும் படலம் ஆகும். இதுவே கண்ணின் மூன்றாவது மற்றும் உள் அடுக்கு ஆகும். இதில் ஒளி உணர்வாங்கிகள் (கூம்பு மற்றும் குச்சி செல்கள்) இருப்பதால், ஒளியால் மிகுந்த தூண்டல் அடையக்கூடியது. விழித்திரையானது ஒளிக்கத்திர்களை மின் தூண்டல்களாக மாற்றி அவற்றை பார்வை நரம்பின் வழியாக மூளைக்கு அனுப்பும் பணியைச் செய்கிறது.

பார்வை நரம்பு: இது கண்களின் இறுதியில் விழித்திரையின் பின்புறம் அமைந்துள்ளது. பார்வை நரம்பு அனைத்து நரம்புத் தூண்டல்களையும், ஒளி உணர்வாங்கிகளிலிருந்து பெற்று மூளைக்கு எடுத்துச் செல்கிறது. இந்நரம்பு இல்லாவிடில் பார்வை என்பது சாத்தியமில்லை.

அக்குவஸ் திரவம் (முன் கண்ணறை திரவம்) : இது லென்சுக்கும், விழி வெண்படலத்துக்கும் இடையே நிரம்பியள்ள நீர்ம திரவமாகும். இது லென்சுக்கும், விழி வெண்படலத்துக்கும் ஊட்டமளிக்கிறது.

விப்ரியஸ் திரவம் (பின் கண்ணறை திரவம்): இது கண்ணின் உட்பகுதி முழுவதையும் நிறைத்துள்ள அரைத்தின்ம,



ஒளி ஊடுருவும், கொழுகொழுப்பான பொருளாகும். இது கண்ணின் வடிவத்தைப் பராமரிக்கின்றது.

8.1.4 உறுப்பு மண்டலம்

ஒத்த உறுப்புகள் ஒன்று சேர்ந்து உறுப்பு மண்டலத்தை உருவாக்கி குறிப்பிட்ட ஒரு பணியை ஒருங்கிணைந்து செய்கின்றன. இதயமும், இரத்தக் குழல்களும் இணைந்து இரத்த சுற்றோட்ட மண்டலத்தை உருவாக்குகின்றன. மூக்கு, தொண்டை, சுவாசக்குழாய், நுரையீரல்கள் மற்றும் உதரவிதானம் போன்றவை இணைந்து சுவாச மண்டலம் உருவாகின்றது. உணவுக்குழாய், இரைப்பை, சுவாசமண்டலங்கள், முன் சிறுகுடல் மற்றும் குடல்கள் இணைந்து செரிமான மண்டலம் உருவாகிறது. இதே போல் நாளமில்லாச் சுரப்பி மண்டலம், எலும்பு (சட்டக) மண்டலம், சிறுநீரக மண்டலம், நோய்த் தடைகாப்பு மண்டலம் போன்றவை பிற உறுப்பு மண்டலங்களாகும்.

உறுப்பு **மண்டலத்திற்கான எடுத்துக்காட்டாக** **மனிதனின் சுவாச மண்டலத்தை விரிவாகக் காண்போம்.**

சுவாச மண்டலம்

நமது சுவாச மண்டலம் வளிமண்டலத்திற்கும் நுரையீரலுக்கும் இடையே வாயு பரிமாற்றத்தில் ஈடுபடும் அனைத்து உறுப்புகளையும் கொண்டுள்ளது. இவை அனைத்தும் இணைந்து காணப்படுவதற்கு சுவாசப் பாதை என்று பெயர். சுவாசப் பாதையில் உள்ள உறுப்புகளை தற்போது காண்போம்.

மூக்கு

நாம் காற்றை நாசித்துளை வழியாக உள்ளிழுக்கின்றோம். நாசித் துளைகள் நாசிக்குழியாக தொடர்கின்றன. இக்குழியின் உட்புறச் சுவர் நுண்ணிய ரோமங்கள் மற்றும் கோழை சுரப்பு செல்களால் ஆனது. இவை ஓட்டும் தன்மை மற்றும் ஈரப்பத்தையும் உருவாக்குகின்றன. ரோமம் மற்றும் கோழை ஆகியவை தாசுக்களையும் நுண்ணுயிரிகளையும் வடிகட்டி அவை சுவாசப் பாதையின் உள்ளே நுழைவதைத்

தடுக்கின்றன. மூக்கில் உள்ள இரத்த நாளங்கள் உள்ளிழுக்கப்படும் காற்றை இதமாக (வெப்பமாக) வைத்துக் கொள்ள உதவுகின்றன.

மூச்சக்குழாய்

நாசிக் குழியை அடுத்து, காற்றானது தொண்டையினுள் நுழைகிறது. பிறகு அது டிரக்கியா என்னும் மூச்சக் குழாய்க்குள் செல்கிறது மீஞ்சும் தன்மை கொண்ட இந்த மூச்சக்குழாய், கழுத்து முழுவதும் மற்றும் மார்பறையின் பாதி வரையிலும் நீள்கிறது. தொண்டைக்கும், மூச்சக்குழாய்க்கும் இடையே சிறிய காற்றுப் பாதையாக குரல்வளை என பொதுவாக அழைக்கப்படும் லாரிங்ஸ் (Larynx) காணப்படுகிறது. தசை மடிப்புகளால் ஆன குரல்பையானது காற்று நுழையும் போது அதிர்வடைந்து ஒலியை ஏழுப்புகிறது.

மூச்சக்கிளைக் குழாய்

மூச்சக்குழாய் இரண்டு மூச்சக் கிளைக் குழல்களாகப் பிரிகிறது. ஓவ்வொரு மூச்சக் கிளைக் குழலும் நுரையீரலினுள் நுழைந்து மேலும், பல கிளைகளாகப் பிரிந்து நுண் கிளைக் குழல்களாக மாறுகிறது.

நுரையீரல்

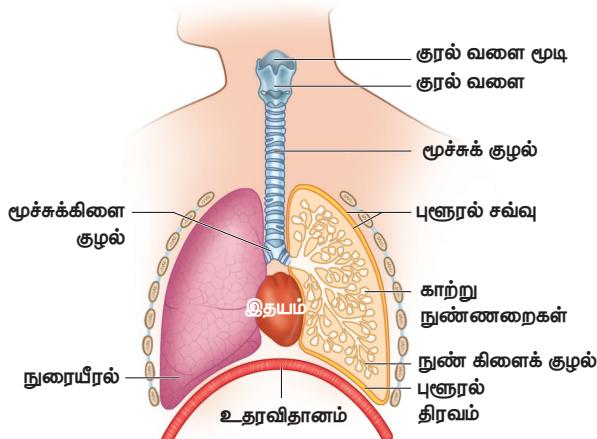
நுரையீரல்கள் என்பவை காற்றில் உள்ள ஆக்ஸிஜனை எடுத்துக் கொள்ள உதவும், மார்பறையில் காணப்படும் உறுப்புகளாகும். இவை உடலிலிருந்து வெளிவிடும் கார்பன் டைஐக்ஸைடை வெளியேற்றவும் உதவுகின்றன. நுரையீரல்கள் மார்பறையின் இருபுறமும் அமைந்து மார்பறையின் உட்பகுதியை நிரப்புகின்றன. இடது நுரையீரலானது இதயத்திற்கு இடமளிக்கும் வகையில் வலது நுரையீரலை விட சற்று சிறியதாக உள்ளது. நுரையீரல்களினுள் ஓவ்வொரு மூச்சக்கிளைக் குழலும் கொத்தான காற்று நுண்ணைறைகளாக முடிகிறது.

நுரையீரல்கள் மார்பறையின் ஓவ்வொரு புறமும் காணப்படும் பஞ்ச போன்ற மீஞ்சும் பைகளாகும். மார்பறையானது முதுகுப்புறத்தில் முதுகெலும்பாலும் வயிற்றுப்புறத்தில் மார்பெலும்பாலும், பக்கவாட்டில் விலா எலும்புகளாலும், அடிப்புறத்தில் குவிந்த உதரவிதானத்தாலும் சூழப்பட்டுள்ளது.



காற்று நுண்ணைறைகள்

நுரையீரல்களுள் காணப்படும் காற்று நுண்ணைறைகள் காற்றை உள்ளிழுக்கும் போது ஆக்ஸிஜனை எடுத்துக் கொண்டு உடலை இயங்கச் செய்கின்றன. இவை மிக நுண்ணியவையாக இருந்த போதிலும் நமது சுவாசமண்டலத்தின் செயல்மிகு அமைப்புகளாக அமைந்துள்ளன. 480 மில்லியன் காற்று நுண்ணைறைகள் சராசரியாக நமது நுரையீரலில் காணப்படுகின்றன. நுரையீரல்களினுள் காணப்படும் காற்று நுண்ணைறைகளின் மொத்தப் பரப்பு 2000 சதுர அடிகளுக்கு மேல் அல்லது நமது உடற்பரப்பைப் போல 100 மடங்கு அதிகமாக இருக்கும். காற்று நுண்ணைறைகள் ஆக்ஸிஜன் மற்றும் காற்பன் டைஆக்ஷைடின் வாயுப் பரிமாற்றத்திற்கு உதவுகின்றன.



படம்.8.9 மனிதனின் சுவாச மண்டலம்

சுவாசச் செயலியல் உட்சுவாசம் (inspiration)

காற்றை நுரையீரல்களினுள் எடுத்துக் கொள்ளும் நிகழ்வு உட்சுவாசம் எனப்படும். உட்சுவாசத்தின் போது மார்ப்பெறும்பு மேல் நோக்கியும், வெளிநோக்கியும் தள்ளப்படுவதோடு, உதரவிதானம் கீழ்நோக்கியும் இழுக்கப்படுகிறது. இதனால் மார்ப்பெறயின் கொள்ளளவு அதிகரித்து, அழுத்தம் குறைகிறது. நுரையீரல்களினுள் அழுத்தம் குறைந்து வெளிக்காற்றானது நுரையீரல்களினுள் நுழைகிறது. இங்கு காற்றுக்கும் இரத்தத்திற்கும் இடையே வாயுப் பரிமாற்றம் நிகழ்கிறது.

உங்களுக்குத்
 தெரியுமா?

இய்வு நிலையில் உள்ள ஒரு வளர்ந்த மனிதன் சராசரியாக நிமிடத்திற்கு 15 – 18 முறை மூச்சை உள்ளிழுத்து வெளி விடுகின்றான். கடும் உடற்பயிற்சியின் போது இச்சுவாச வீதம் நிமிடத்திற்கு 25 முறைகளுக்கும் மேலாக இருக்கும்.

புகைப்பிடித்தல் நுரையீரல்களை சேதப்படுத்துகிறது. புகைப்பிடித்தல் புற்று நோய்க்கு காரணமாவதால் அதை தவிர்த்தல் நலம்.

உங்களுக்கு தும்மல் ஏற்படும் போது நீங்கள் நாசித் துவாரங்களை மூடிக் கொள்ள வேண்டும். இதன்மூலம் நோயுண்டாக்கும் அயல் பொருள்கள் அருகில் இருப்பவர்களுக்கு நோய்த்தொற்று ஏற்படாமல் தடுக்க முடியும்.

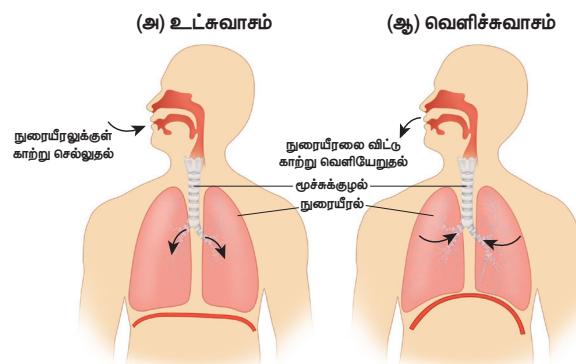
வெளிச் சுவாசம் (Expiration)

நுரையீரல்களிலிருந்து காற்றை வெளியேற்றும் நிகழ்வு வெளிச் சுவாசம் எனப்படும். வெளிச் சுவாசத்தின் போது நுரையீரல்கள் காற்றை அதிக விசையுடன் வெளித்தள்ளுகின்றன. விலா எலும்பிடைத் தசைகள், மீட்சியடைந்து, மார்ப்பெறயின் சுவர் அதன் பழைய நிலைக்குத் திரும்புகிறது. உதரவிதானமும், மீட்சியடைந்து மார்ப்பெறயில் மேல் நோக்கி நகர்கின்றது. இதன் காரணமாக மார்ப்பெறயின் அழுத்தம் புரச் சூழலை ஓப்பிடும் போது அதிகரிக்கிறது. மார்ப்பெறக்கும் வளிமண்டலத்திக்கும் இடையே காணப்படும் இந்த அழுத்த வேறுபாட்டால் காற்றானது விசையுடன் வெளியேறுகிறது. நுரையீரல்களிலிருந்து காற்றுவெளியேற்றப்படும் இந்நிகழ்வில் தசைகள் ஏதும் பங்கு பெறாததால் இது செயலற்ற நிகழ்வாகக் கருதப்படுகிறது.

காற்று நுண்ணைறைகளினுள் வாயுப் பரிமாற்றம் காற்று நுண்ணைறைகளினுள் உள்ளிழுக்கப்படும் காற்றில் உள்ள ஆக்ஸிஜனின் அளவு அங்குள்ள இரத்தக் குழல்களினுள் உள்ள ஆக்ஸிஜனின் அளவை விட அதிகம். இதனால் எளிய பரவல் மூலம் ஆக்ஸிஜன் இரத்தத்தினுள் நுழைகிறது. இரத்தத்தில் உள்ள ஹீமோகுளோபின் ஆக்ஸிஜனுடன் இணைந்து ஆக்ஸிஹீமோகுளோபின் ஆக மாறுகிறது. ஆக்ஸிஜனை கூட்டு கொண்டு இரத்தமானது



இரத்தக் குழல்கள் வழியே இதயத்தை அடைகிறது. இதயம் சுருங்கி இந்த ஆக்சிஜன் உள்ள ரத்தத்தை உடலின் அனைத்து திசுக்களுக்கும் அனுப்புகிறது. திசுக்கள் வெளியேற்றும் கார்பன் டைஆக்ஸைடை இரத்தத்தின் வழியே காற்று நுண்ணறைகளுக்கு எடுத்து வரப்படுகிறது. இரத்தத்திலிருந்து பரவல் முறையில் கார்பன் டைஆக்ஸைடை காற்று நுண்ணறைகளில் நுழைந்து வெளிச் சுவாசத்தின் போது உடலை விட்டு வெளியேற்றப்படுகிறது.



படம் 8.10 (அ) உட்சவாசம் மற்றும் (ஆ) வெளிச்சவாசம் செயல்முறைகள்

செயல்பாடு 3

சுவாசத்தின் போது உன் உடலில் என்ன நிகழ்கிறது? நேராக நில்; உனது கைகளை பக்கவாட்டில் அதை; மூச்சை ஆழந்து இழுத்துவிடு; விலா எலும்புகளின் இயக்கத்தைக் கவனி. பிறகு, சில நாறு மீட்டர் தொலைவிற்கு ஓடு. தற்போது விலா எலும்புகளின் இயக்கத்தை உற்றுநோக்கு.

அட்வணை 8.1 உட்சவாசம் மற்றும் வெளிச்சவாசத்திற்கும் இடையே உள்ள வேறுபாடு

உட்சவாசம்	வெளிச்சவாசம்
உதரவிதானத் தசைகள் சுருங்குகின்றன	உதரவிதானத் தசைகள் மீட்சியடைகின்றன.
உதரவிதானம் கீழ்நோக்கி நகர்கிறது	உதரவிதானம் மேல்நோக்கி நகர்கிறது.
விலா எலும்புகள் மேல் மற்றும் வெளிநோக்கி நகர்கின்றன.	விலா எலும்புகள் கீழ்நோக்கி நகர்கின்றன.
மார்பறையின் கொள்ளளவு அதிகரிக்கிறது	மார்பறையின் கொள்ளளவு குறைகிறது.
காற்று மூக்கின் வழியாக நுரையீரலுக்குள் நுழைகிறது.	காற்று மூக்கின் வழியாக நுரையீரலிலிருந்து வெளியேறுகிறது.

செயல்பாடு 2

நுரையீரல் மாதிரியைத்தயாரித்தல்.

தேவையான பொருள்கள் : Y வடிவ குழாய், ஒரு பெரிய பலூன், இரு சிறிய பலூன்கள், ஒரு விட்டர் நெகிழி போத்தல்(bottle), தக்கை. உருவாக்கும் முறை :

1. நெகிழி போத்தலைக்குறுக்காகப் பாதியில் வெட்ட வேண்டும்.
2. Y வடிவ குழாயின் முனையில் இரு சிறிய பலூன்களைப் பொருத்த வேண்டும். தக்கையின் மையத்தில் ஒரு துளையிட்டு படத்தில் காட்டியுள்ளவாறு, Y வடிவக்குழாயை இணைக்க வேண்டும்.
3. பெரிய பலூனை, இரண்டாக வெட்டி எடுத்து நெகிழிப் போத்தலின் திறந்த முனையில் இறுக்கமாகக் கட்ட வேண்டும்.

வேலை செய்யும் விதம்

பெரிய பலூனின் மையப்பகுதியை பிடித்து படத்தில் காட்டியவாறு கீழ் நோக்கி இழுக்க வேண்டும். பாட்டி விண்ண உட்புறத்தில் உள்ள பலூன் களில் ஏற்படும் மாற்றத்தை உற்று நோக்க வேண்டும். தற்போது பலூனை பழைய நிலைக்கு விட வேண்டும்.



பின்வரும் வினாவிற்கு விடையளி

1. இந்தச் செயல் முறையின் மூலம் நீ என்ன தெரிந்து கொண்டாய்?



8.2 சீரான உடல் நிலை (தன்னிலை காத்தல்)

உயிர் வாழ்வதற்கு ஏதுவாக மனித உடலியல் மண்டலம் சுயமாகத் தன்னைத்தானே ஒழுங்குபடுத்திக் கொண்டு சமநிலையைப் பாரமரிப்பது தன்னிலை காத்தலின் முக்கியப் பண்பாகும்.

பாலுட்டிகளில், புறவெப்பநிலையில் மாற்றம் ஏற்பட்டாலும் நிலையான உடல் உள் வெப்பநிலை காணப்படுகிறது. நடத்தை சார் மற்றும் உடற்செயலியல் துலங்கல் ஆகிய ஒழுங்குபடுத்தும் செயல்முறைகள் மூலம் தன்னிலை காத்தல் நிகழ்கிறது.

சுருக்கமாக சொல்ல வேண்டுமென்றால் தன்னிலைகாத்தல்என்பது உயிர் வாழ்வதற்காக ஒரு விலங்கினுடைய உள் சூழ்நிலையை சீராகப் பராமரித்தல் என்பதையே குறிக்கிறது.

சீரான உடல் நிலையில் தன்னிலை காத்தல் வெற்றிகரமாக ஒழுங்குபடுத்தப்பட்டால் வாழ்க்கை தொடரும் அல்லது தோல்வியற்றால் இறப்பு அல்லது சீரழிவு உண்டாகும்.

ஒருங்கிணைவு மற்றும் ஒருங்கிணைப்பு பணிகள் நரம்பு மண்டலம் மற்றும் நாளாமில்லாச் சுரப்பு மண்டலங்களின் மூலம் கட்டுப்படுத்தப்படுகின்றன. கல்லீரல், சிறுநீரகம் மற்றும் மூளை (தைபோதலாமஸ்) தானியங்கு நரம்பு மண்டலம் மற்றும் நாளாமில்லாச் சுரப்பி மண்டலங்கள் சீரான உடல் நிலையை ஒழுங்குபடுத்த உதவுகின்றன.

பல்வேறு உயிர் இயற்பியல் மற்றும் உயிர் வேதியியல் செயல்களின் மூலம் உடல் திரவத்தின் செறிவைக் கட்டுப்படுத்துகிறது, உடல் வெப்பநிலையை ஒழுங்குபடுத்துகிறது. மேற்கொள்ளப்படுகின்றன. மனிதன் வெப்ப இரத்த வகையைச் சேர்ந்தவனாவான். மனிதர்களின் உடல் வெப்பநிலை சீராக நிலைநிறுத்தப்படுகிறது. உடல் வெப்பநிலை அதிகரிக்கும் போது உடலிலிருந்து வியற்வை உற்பத்தி செய்யப்பட்டு அதிகமான உடல் வெப்பநிலை குறைக்கப்பட்டு சீராக்கப்படுகின்றது. உடல் வெப்பநிலை குறையும் போது தசைச் செயல்பாடு மற்றும் நடுக்கத்தின் மூலம் வெப்பம் உற்பத்தி

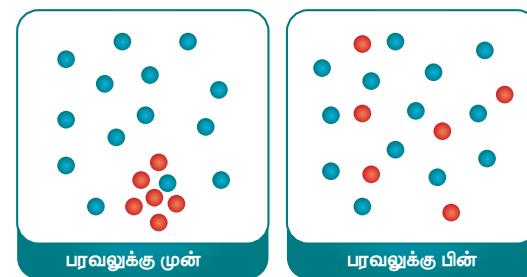
செய்யப்பட்டு உடல் வெப்பநிலை சீராக்கப்படுகின்றது. இது தன்னிலை காத்தலுக்கான எடுத்துக்காட்டாகும்.

இரத்த சர்க்கரையின் அளவுக் கட்டுப்பாடு மற்றொரு எடுத்துக்காட்டாகும். இரத்தத்தில் சர்க்கரையின் அளவு அதிகரிக்கும்போது இன்சலின் உற்பத்தி செய்யப்படும் மற்றும் இரத்தத்தின் சர்க்கரை அளவு குறையும்போது குஞ்சோகான் ஹார்மோன் உற்பத்தி செய்யப்படுகிறது. இதன் மூலம் இரத்த சர்க்கரை அளவு சீராகப் பராமரிக்கப்படுகின்றது.

8.3 பரவல் (விரவல்)

மூலக்கூறுகள் அதிக செறிவுடைய பகுதியிலிருந்து, குறைந்த செறிவுடைய பகுதிக்குத் தானாகவே இடப்பெயர்ச்சி அடைவது பரவல் எனப்படும். ஊடகம் முழுமைக்கும் சம செறிவை அடையச் செய்வது இதன் விளைவாகும்.

எரியும் ஊதுபத்தியின் மணம் அறை முழுவதும் பரவுதல், செல் சவ்வின் வழியே மூலக்கூறுகள் ஊடுருவிச் செல்லுதல் ஆகியவை பரவல் முறைக்கு எடுத்துக்காட்டுகளாகும். பரவலுக்கு மிக எளிய விளக்கமாக நீரில் ஒரு சொட்டு நீல மை அல்லது சிவப்பு மை விடுவதைக் கூறலாம்.



படம்.8.11 வாயுக்களில் விரவுதல்

அறையின் ஒரு ஓரத்தில், ஊதுபத்தியைப் பற்ற வைத்தால் சிறிது நேரத்தில் என்ன நிகழும்? நீ எவ்வாறு உணர்கிறாய்? அதன் மணம் அறை முழுவதும் பரவுகிறதா? மூலக்கூறுகள் அதிக செறிவுடைய பகுதியிலிருந்து குறைந்த செறிவுடைய பகுதிக்கு இடப்பெயர்ச்சி அடைகின்றன. ஊதுபத்தியின் புகை காற்றில் பரவி உன் மூக்கை அடைவதால் அதன் மணத்தை நூகர முடிகிறது.



படம்.8.12 காற்றின் வழியே புகை விரவுதல்

மேலும் அறிந்து கொள்வோம்

1. பரவல் முறையின் மூலம் உணவுப்பாருள்கள் செரிமான நொதியடன் கலத்தல்.
2. சுவாச வாயுக்களான ஆக்ஸிஜன் மற்றும் கார்பன் டைஐக்ஸைடு வாயுக்கள் பரவுதல் செல்களினாலும், வெளியேயும் பரவுதல்.

கீழ்க்கண்டவற்றை நாம் சிந்திப்போம்

1. மணம் எவ்வாறு அறை முழுவதும் பரவுகிறது?
2. மணமானது அறை முழுவதும் ஒரே சீராகப் பரவுகிறதா?

வேறு ஏதேனும் உதாரணம் கூறமுடியுமா?

ஊடகத்தில் மூலக்கூறுகள் பரவும் வேறு சில முறைகளும் உள்ளன. மேலும் சில செயல் முறைகளைக் காண்போம்.



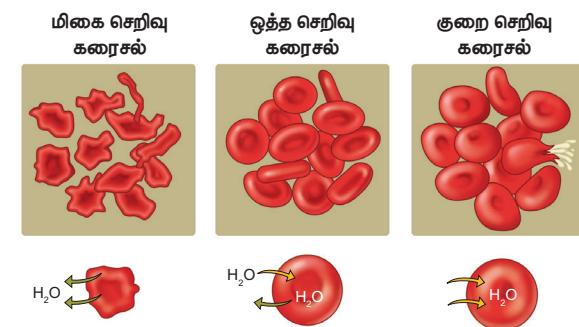
படம்.8.13 தேநீர் பையானது சூடான நீரில் வைக்கப்படும் போது நீரின் வழியே விரவுதல்

8.4 சவ்வுடு பரவல்

நீர்த்த கரைசலில் இருந்து செறிவு மிக்க கரைசலுக்கு கரைப்பானின் மூலக்கூறுகள் அரை கடத்தி அல்லது தேர்வுக் கடத்து சவ்வின் வழியே இடப்பெயர்ச்சி அடையும் நிகழ்ச்சி சவ்வுடு பரவல் எனப்படும். சவ்வின் இரு புறமும் செறிவு சமநிலையை அடையும் வரை இவ்வாறு கரைப்பானின் மூலக்கூறுகள் செறிவு குறைந்த கரைசலில் இருந்து (கரைப்பான் அடர்த்தி அதிகமான கரைசல்) செறிவு மிக்க கரைசலுக்கு (கரைப்பான் அடர்த்தி குறைவான கரைசல்) நகர்கின்றன.

செல்லிற்கு உள்ளேயும், வெளியேயும் மூலக்கூறுகள் இடம் பெயர்வது செல்களைச் சூழ்ந்துள்ள கரைசலின் செறிவைப் பொறுத்ததாகும். இதனைப் பொறுத்து சவ்வுடு பரவலின் நிலையினை மூன்றாக வகைப்படுத்தலாம்.

1. ஓத்த செறிவு கரைசல் (isotonic); இங்கு செல்லின் உட்புறக் கரைசலின் செறிவும் வெளிப்புறக் கரைசலின் செறிவும் ஒரே மாதிரியாக இருக்கும்.
2. குறை செறிவு கரைசல் (hypotonic): இங்கு செல்லின் வெளியில் உள்ள கரைசலின் செறிவு உள்ளே உள்ள கரைசலின் செறிவை விட குறைவு. அதனால் வெளியிலிருந்து நீரானது, செல்லின் உள்ளே செல்கிறது.
3. மிகை செறிவு கரைசல் (Hypertonic): இங்கு செல்லின் வெளியில் உள்ள கரைசலின் செறிவு உள்ளே உள்ள கரைசலின் செறிவை விட அதிகம். இதனால் நீரானது செல்லைவிட்டு வெளியேறுகிறது.



படம்.8.14 இரத்த சிவப்பனுக்களை மிகை செறிவு கரைசல், ஓத்த செறிவு கரைசல் மற்றும் குறை செறிவு கரைசலில் இடும்போது சவ்வுடு பரவலின் தாக்கம்.



8.5 ஊடுபரவல் ஒழுங்குபாடு (osmoregulation)

ஊடுபரவல் ஒழுங்குபாடு என்ற சொல்லானது 1902-இல் ஹோபர் என்பவரால் அறிமுகப்படுத்தப்பட்டது. ஒரு உயிரியானது அதன் உடலின் நீர்ச் சமநிலையை ஒழுங்குபடுத்தி அதன் தன்மையை காத்தலைப் பராமரிக்கும் செயலே ஊடுபரவல் ஒழுங்குபாடு எனப்படும். இது அதிகப்படியான நீர் இழப்பு அல்லது நீர் உள்ளீர்ப்பைக் கட்டுப்படுத்துதல், திரவச் சமநிலையைப் பேணுதல் மற்றும் ஊடுபரவல் செறிவை அதாவது மின்பகுளிகளின் செறிவை பாரமரித்தல், ஆகிய நிகழ்வுகளை உள்ளடக்கியது. இதன் மூலம் உடலில் உள்ள திரவங்கள் அதிகமாக நீர்த்துப் போகாமலும் அல்லது அடர்வு (செறிவு) மிகுந்து விடாமலும் இருப்பது உறுதி செய்யப்படுகின்றது.



படம்: 8.15 மீன்களில் நடைபெறும் ஊடு பரவல் ஒழுங்குபாடு

ஊடுகலப்பு ஒழுங்குபாடு இருவகைப்படும்

அ. ஊடுகலப்பு ஒத்தமைவான்கள்

(Osmoconformers):— இத்தகைய உயிரினங்கள் சுற்றுச் சூழலுக்கேற்ப தங்கள் உடலின் ஊடுகலப்பு அடர்த்தியை மாற்றிக் கொள்வன ஆகும். பெரும்பாலான முதுகு நாணைற்றவை மற்றும் கடல் வாழ் உயிரினங்கள் இவ்வகையில் அடங்கும்.

ஊடுகலப்பு ஒழுங்கமைவான்கள்

(Osmoregulators)

இத்தகைய உயிரினங்கள் புறச் சூழலின் தன்மை எப்படி இருந்தாலும் உடல் செயலியல் நிகழ்வுகள் மூலம் தங்களது ஊடுபரவல் செறிவு தமது உட்புற ஊடுகலப்பு அடர்த்தியை நிலையான அளவுடன் பராமரித்துக் கொள்கின்றன.

8.6 செல் சுவாசம்

உயிரினங்கள் குஞக்கோஸைப் பயன்படுத்தி, அதனை செல்லுக்குத் தேவையான ஆற்றலாக மாற்றும் செயலே செல் சுவாசம் எனப்படும். இவ்வாறு வெளிப்படுத்தப்படும் ஆற்றலானது ATP வடிவில் செல்களால் பயன்படுத்தப்படுகிறது. செல் சுவாசமானது செல்லின் சைட்டோபிளீசம் மற்றும் மைட்டோகாண்ட்ரியாவில் நடைபெறுகிறது. செல் சுவாசமானது காற்றுள்ள சுவாசம் மற்றும் காற்றில்லா சுவாசம் என இரு வகைப்படும்.

காற்றுள்ள சுவாசம்

இச்சுவாசத்தின் போது உணவுப் பொருள்கள் முழுமையாக ஆக்ஸிகரணம் அடைந்து நீர் மற்றும் CO_2 ஆக மாற்றப்பட்டு ஆற்றல் வெளிப்படுத்தப்படுகிறது. இதற்கு வளிமண்டல

Table 8.2 காற்றுள்ள மற்றும் காற்றில்லா சுவாசத்திக்கு இடையே உள்ள வேறுபாடுகள்

காற்றுள்ள சுவாசம்	காற்றில்லா சுவாசம்
ஆக்ஸிஜன் உள்ள சூழலில் நடைபெறுகிறது	ஆக்ஸிஜன் இல்லாத சூழலில் நடைபெறுகிறது.
CO_2 மற்றும் நீர் ஆகியவை விளை பொருட்களாக கிடைக்கின்றன.	CO_2 மற்றும் எத்தனால் அல்லது லாக்டிக் அமிலம் விளை பொருட்களாக கிடைக்கின்றன.
அனைத்து உயர்நிலை தாவரங்கள் மற்றும் விலங்குகளில் நடைபெறுகிறது.	சில நுண்ணுயிரிகள் மற்றும் மனித தசைச் செல்களில் நடைபெறுகிறது.



ஆக்ஸிஜன் தேவைப்படுகிறது. அனைத்து உயர்நிலை உயிரினங்களும் காற்று உள்ள சுவாசத்தையே மேற்கொள்கின்றன. இந்நிகழ்ச்சியின்போது அதிக அளவு ஆற்றல் வெளிப்படுத்தப்படுகிறது. இதனை கீழ்கண்ட சமன்பாட்டின் வடிவில் எழுதலாம்.

குளுக்கோஸ் + ஆக்ஸிஜன் → காற்பன் டை ஆக்னைடு + நீர் + ஆற்றல்

காற்றில்லா சுவாசம்

இச்சுவாசத்தின் போது உணவுப் பொருள்கள் காற்றில்லா சூழலில் பகுதியளவே ஆக்ஸிகரணம் அடைந்து ஆற்றலை வெளிப்படுத்துகின்றன. இச்சுவாசம் பாக்ஷிரியா, ஈஸ்ட் போன்ற எனிய உயிரினங்களில் நடைபெறுகிறது. இந்நிகழ்ச்சியின் விளைவாக எத்தில் ஆல்கஹால் அல்லது லாக்ஷிக் அமிலம் மற்றும் CO_2 ஆகியவை கிடைக்கின்றன. இந்நிகழ்ச்சியில் குளுக்கோஸ் முழுமையாக ஆக்ஸிகரணம் அடையாததால் குறைந்த அளவே ஆற்றல் வெளிப்படுத்தப்படுகிறது.

இதனை கீழ்க்கண்ட சமன்பாட்டின் வடிவில் எழுதலாம்.

குளுக்கோஸ் → எத்தில் ஆல்கஹால் + காற்பன் டை ஆக்னைடு + ஆற்றல்

8.7 வளர்சிதை மாற்றம்

உயிரினங்கள் உணவைக் கொண்டு ஆற்றலையும், செல் பொருட்களையும் உருவாக்கும் நிகழ்வு வளர்சிதை மாற்றம் மூலம் சாத்தியமாகிறது.

வளர்சிதை மாற்றம், வளர் மாற்றம் (பொருட்களை உருவாக்குதல்) மற்றும் சிதை மாற்றம் (பொருட்களை உடைத்தல்) ஆகிய நிகழ்ச்சிகளைக் கொண்டது. பொதுவாக வளர்சிதை மாற்றம் என்ற சொல்லானது உணவுப் பொருட்களை உடைத்து ஆற்றலாக மாற்றும் நிகழ்ச்சி என்ற பொருளில் பயன்படுத்தப்படுகிறது.

வளர்மாற்றம் (Anabolism)

வளர்மாற்றம் என்பது உருவாக்குதல் மற்றும் சேமித்தலைக் குறிக்கிறது. இது புதிய செல்களின் வளர்ச்சி, உடற் திசுக்களைப்

பராமரித்தல் மற்றும் எதிர்காலத் தேவைக்காக ஆற்றலை சேமித்தல் ஆகியவற்றிற்குக் காரணமாகிறது. வளர் மாற்றத்தின் போது கார்போஹைட்ரேட், புரதம் மற்றும் கொழுப்பின் எனிய மூலக்கூறுகள் பெரிய, சிக்கலான மூலக்கூறுகளாக மாற்றப்படுகின்றன.

எடுத்துக்காட்டாக

குளுக்கோஸ் → கிளைக்கோஜன் பிற சர்க்கரைகள்

அமினோ அமிலங்கள் → நொதிகள், ஹார்மோன்கள் புரதங்கள்

கொழுப்பு அமிலங்கள் → கொழுப்பு மற்றும் பிற ஸ்டோராய்டுகள்

மேலும் அறிந்து கொள்வோம்

- ஓரே அளவு குளுக்கோஸிலிருந்து காற்றுள்ள சுவாசம் காற்றில்லா சுவாசத்தினை விட 19 மடங்கு அதிக ஆற்றலை வெளிப்படுத்துகிறது.
- காற்றுள்ள சுவாசத்தின் போது ஓவ்வொரு குளுக்கோஸ் மூலக்கூறும் 36 ATP மூலக்கூறுகளை உருவாக்கும்.
- ரொட்டி தயாரிக்கும் போது கோதுமை மாவில் ஈஸ்ட் சேர்க்கப்படுவதால் CO_2 வெளியிடப்படுகிறது. இதனால் ரொட்டி மிருதுவாகவும், உப்பியும் காணப்படுகிறது.

சிதை மாற்றம் (catabolism)

சிதை மாற்றம் என்பது செல்லின் செயல்பாடுகளுக்குத் தேவையான ஆற்றலை உருவாக்கும் நிகழ்ச்சி ஆகும். இந்நிகழ்ச்சியின் போது பெரிய மூலக்கூறுகள் (பொதுவாக கார்போ ஹைட்ரேட்கள் மற்றும் கொழுப்புகள்) செல்களால் சிதைக்கப்பட்டு ஆற்றல் வெளியிடப்படுகிறது. இவ்வாறு வெளிப்படுத்தப்படும் ஆற்றலானது வளர் மாற்றத்திற்கான ஏரிபொருளாகவும், உடலை வெப்பப்படுத்தவும், தசை சுருக்கத்திற்கும் மற்றும் உடல்இயக்கத்திற்கும்பயன்படுத்தப்படுகின்றது. சிக்கலான வேதி மூலக்கூறுகள் மிக எனிய மூலக்கூறுகளாக சிதைக்கப்படுவதால் கழிவுப் பொருள்கள் உருவாகி அவை தோல், சிறு நீர்கங்கள் மற்றும் நுரையீரல்கள் வழியாக வெளியேற்றப்படுகின்றன. சிதை மாற்றத்திற்கு கீழ்கண்டவற்றை எடுத்துக்காட்டுகளாகக் கூறலாம்.



அ. கார்போகைஷன் → குளுக்கோஸ்
ஆ. குளுக்கோஸ் → $\text{CO}_2 + \text{நீர் மற்றும் வெப்பம்}$
இ. புரதம் → அமினோ அமிலம்

தொடர்ச்சியான வளர்ச்சிதை மாற்ற வினைகள் உயிரியின் தன்னிலை காத்தல் நிலையைத் தக்க வைக்கின்றன. வளர்ச்சிதை மாற்ற செயலானது உடலின் அயனிச் சமநிலையைப் பராமரிக்கக் காரணமாகிறது. இந்நிகழ்ச்சியானது மனித உடலின் இயக்கம் வளர்ச்சி, வளர்ச்சி நிலைகள், செல்கள் மற்றும் திசுக்களின் பராமரிப்பு மற்றும் சரி செய்தலுக்கு காரணமாகிறது. உயிரினங்களின் பல்வேறு உறுப்புகளிலும் வளர்ச்சிதை மாற்ற வினைகள் நடைபெறுகின்றன.

மேலும் அறிந்து கொள்வோம்

ஒருவர் பூரண ஓய்வு நிலையில் இருக்கும் போதும் அவருக்கு ஒரு குறைந்த அளவிலான ஆற்றல் தேவைப்படும். அந்த ஆற்றலை அளப்பது அடிப்படை வளர்ச்சிதை மாற்றம் எனப்படும்.

நினைவில் கொள்வோம்

- செல் என்பது உயிரினங்களின் அடிப்படை, அமைப்பு மற்றும் செயல் அலகு ஆகும். அனைத்து உயிரினங்களும் செல்களால் ஆக்கப்பட்டனவ.
- செல்கள் அளவு மற்றும் வடிவத்தில் வேறுபடுகின்றன. செல்லின் அளவானது மைக்ரோமீட்டர் (μm) என்ற அலகால் அளக்கப்படுகிறது.
- செல்கள் ஒன்றாக இணைந்து திசுக்களை உருவாக்குகின்றன. திசுக்கள் இணைந்து உறுப்புகளையும், உறுப்புகள் இணைந்து உறுப்பு மண்டலத்தையும் உருவாக்குகின்றன.
- கண் என்பது ஒரு புலனுறுப்பு ஆகும்.
- சுவாசித்தல் என்பது உணவுப் பொருள் ஆக்ஸிகரணம் அடைந்து, ஆற்றலை வெளிப்படுத்தும் நிகழ்வு ஆகும். இது உட்சவாசம், வெளிச்சவாசம் மற்றும் செல்சவாசம் ஆகியவற்றை உள்ளடக்கியது.
- ஆக்ஸிஜனின் பயன்பாட்டைப் பொறுத்து சுவாசித்தலில் காற்றுள்ள சுவாசம் மற்றும் காற்றில்லா சுவாசம் என இருவகைகள் உள்ளன.
- பிளாஸ்மா சவ்வின் தேர்வு கடத்தும் திறனானது செல்லின் தன்னிலை காத்தலைப் பராமரிக்க உதவுகிறது.
- பரவல் என்பது கரைப்பான் மூலக்கூறுகள் அதிக செறிவுடைய பகுதியிலிருந்து குறைவான செறிவுடைய பகுதிக்கு நகர்வது ஆகும்.
- சவ்வுடு பரவல் என்பது அரைகடத்து சவ்வின் வழியாக அதிக செறிவுடைய பகுதியிலிருந்து குறைவான செறிவுடைய பகுதிக்கு கரைப்பானின் மூலக்கூறுகள் நகர்வது ஆகும்.
- தன்னிலை காத்தல் என்பது, உடலின் உட்புறச் சூழலை நிலையாகப் பராமரிக்கும் நிகழ்ச்சியாகும்.
- வளர்ச்சிதை மாற்றம் எனப்படும் மொத்த உயிரி வேதிவினைகளும் ஆற்றலை வெளிப்படுத்துதல் மற்றும் பயன்படுத்துதல் அல்லது உயிரினத்திற்குள் ஆற்றலை பரிமாறிக்கொள்ளும் நிகழ்ச்சியாகும். இந்நிகழ்ச்சி வளர்மாற்றம் மற்றும் சிதைமாற்றம் என இரு வகைப்படுத்தப்படுகிறது.
- வளர்ச்சிதைமாற்றத்தின் தொடர்ச்சியான வளர் மாற்ற மற்றும் திசைமாற்ற வினைகள் உடலின் தன்னிலை காத்தலைப் பராமரிக்கின்றன.



A-Z சொல்லடைவு

காற்று	நூற்றெடுப்பு வாய்ப் பரிமாற்றத்திற்கு உதவும் எண்ணற்ற நூண்ணிய காற்றுப்பைகள்
யூக்ரீயாட்டிக்	மரபுப் பொருள்களைப் பெற்றுள்ள, தெளிவான உட்கருவைக் கொண்ட செல்களை உடைய உயிரினம்.
செல்	குறிப்பிட்ட செயலைச் செய்வதற்காக செல்லினுள் அமைந்துள்ள சிறப்பான அமைப்புகள்
நூண்ணறைகள்	நீளத்தை அளக்கும் மிகச்சிறிய ஒரு அலகு ஆகும். ஒரு மில்லி மீட்டரில் ஆயிரத்தில் ஒரு பங்கு.
ஹீமோகுளோபின்	முதுகெலும்பிகளின் இரத்த சிவப்பணுக்களில் காணப்படும் இரும்பு அணுக்களால் ஆன இரத்தத்திற்கு சிவப்பு நிறத்தை அளிக்கக்கூடிய நிறமியாகும்.
புரோகேரியாட்டிக்	தெளிவான உட்கரு மற்றும் சவ்வினால் சூழப்பட்டுள்ள செல் நூண்ணுறுப்புகளற்ற அற்ற ஒரு செல் நூண்ணுயிரிகள்
செல்	மாற்பறையையும் வயிற்றறையையும் பிரிக்கும் தசை
உதாவிதானம்	நூற்றெடுப்புகளைப் பாதுகாக்கும் சவ்வு
புஞ்சா	நூற்றெடுப்புகள் தங்கள் வாழ்வை நிலைப்படுத்திக்கொள்ள நடத்தும் மொத்த வேதிவினைகள் ஆகும்.
வளர்சிதைமாற்றம்	



மதிப்பீடு



ICP19 D

I. சரியான விடையைத் தேர்ந்தெடு.

- என்பது உறுதியான,
தடித்த வெண்ணிற உறையாக அமைந்து
கண்ணின் உள்பாகங்களைப்
பாதுகாக்கிறது.
 அ. ஸ்கிளிரா ஆ. கண்ஜங்டிவா
 இ. கார்னியா ஏ. ஐரிஸ்
- உடலின் உள் சூழ்நிலையை சீராகப்
பராமரித்தல் என்பது _____ எனப்படும்.
 அ. ஹோமியோஸ்டாசிஸ் (அ) தன்னிலை
காத்தல்
 ஆ. ஹோமியோடைப்ஸ்
 இ. ஹோமியோதைஹாசிஸ்
 ஏ. ஹோமியோவிலிக்ஸ்
- காற்றில்லா அல்லது ஆக்ஸிஜனற்ற
சூழலில் குளுக்கோஸ் சிதைவடைந்து
ஜக் கொடுக்கும்.
 அ. செறிவுமிக்க கரைசலிலிருந்து செறிவு
குறைவான கரைசலுக்குச் செல்லும்
 ஆ. செறிவு குறைவான கரைசலிலிருந்து
செறிவு மிக்க கரைசலுக்குச் செல்லும்.

அ. லாக்டிக் அமிலம் ஆ. சிட்ரிக் அமிலம்
இ. அசிட்டிக் அமிலம் ஏ. நைட்ரிக் அமிலம்

4. _____ செல்கள் என்பது சிறப்பு
வாய்ந்த செல்களாகும். அவை உடலின்
எந்த செல்லாகவும் மாற இயலும்.

அ. நரம்பு ஆ. மூல
இ. இதய ஏ. எலும்பு

5. வாய்ப் பரிமாற்றமானது நூற்றெடுப்புக்கு
உள்ளேயும் வெளியேயும் நடைபெறும்
நிகழ்விற்கு _____ என்று பெயர்.

அ. உட்சவாசம் ஆ. வெளிச்சவாசம்
இ. சவாசம் ஏ. ஏதுமில்லை.

6. சவ்லூடு பரவலின் மூலம் கரைசலின்
இடப்பெயர்ச்சி _____

அ. செறிவுமிக்க கரைசலிலிருந்து செறிவு
குறைவான கரைசலுக்குச் செல்லும்
 ஆ. செறிவு குறைவான கரைசலிலிருந்து
செறிவு மிக்க கரைசலுக்குச் செல்லும்.



- இ. இரு நிகழ்வும் நடைபெறும்.
ா. இவற்றில் ஏதுமில்லை.
7. சைட்டோபிளாசுத்தை விட குறைந்த கரைபொருள் செறிவும், அதிக நீர் செறிவும் உள்ள கரைசலில் இரத்த சிவப்பனுக்கள் உள்ளன.
அ. குறை செறிவு கரைசல்
ஆ. மிகை செறிவு கரைசல்
இ. நடுநிலைக்கரைசல்
ா. அமிலக் கரைசல்

II. கோடிட்ட இடங்களை நிரப்புக.

- _____ என்பது உயிரினங்களின் அமைப்பு மற்றும் செயல் அலகு ஆகும்.
- மிகப்பெரிய செல் _____ இன் முட்டை ஆகும்.
- _____ என்பது காற்றில்லா சுவாசத்திற்கு மிகச் சிறந்த உதாரணமாகும்.
- கண்களின் இறுதியில் விழித்திரையின் பின்புறம் _____ நரம்பு அமைந்துள்ளது.
- ஊடுபரவல் ஒழுங்குபாடு என்ற பதம் _____ என்பவரால் அறிமுகப்படுத்தப்பட்டது.
- செல்லானது _____ என்ற அலகால் அளக்கப்படுகிறது.

III. கீழ்கண்ட கூற்று சரியா, தவறா எனக் கூறுக. தவறை திருத்தி எழுது.

- குறை செறிவு கரைசலில், செல்லிற்கு உள்ளே உள்ள கரைசலின் செறிவும் செல்லிற்கு வெளியே உள்ள கரைசலின் செறிவும் சமம்.
- குறைந்த செறிவுடைய மூலக்கூறுகள் அதிக செறிவுடைய மூலக்கூறுகள் உள்ள பகுதிக்கு இடம்பெயர்வது பரவல் எனப்படும்.
- மனிதன் ஒரு வெப்ப இரத்த பிராணி.
- தசை மடிப்புகளால் ஆன குரல்பையானது காற்று நுழையும் போது அதிர்வடைந்து ஓலியை எழுப்புகிறது.
- அக்குவஸ் திரவம் (முன் கண்ணறை திரவம்) கண்ணின் வடிவத்தைப் பராமரிப்பதில் முக்கியப் பங்கு வகிக்கிறது.

IV. பொருத்துக.

I சிதை மாற்றத்தின் உதாரணத்தைக் கொண்டு பொருத்துக.

- கார்போஷன்ட்ரேட் - CO_2 நீர் மற்றும் வெப்பம்
- குளுக்கோஸ் - அமினோ அமிலம்
- புரதம் - குளுக்கோஸ்

II. வளர் மாற்றத்தின் உதாரணத்தைக் கொண்டு பொருத்துக.

- குளுக்கோஸ் - கொழுப்பு மற்றும் பிற ஸ்டராய்டுகள்
- அமினோ அமிலம் - கிளைக்கோஜன் மற்றும் பிற சர்க்கரைகள்
- கொழுப்பு அமிலம் - நொதிகள், ஹார்மோன்கள் மற்றும் புரதங்கள்

V. சரியான முறையில் வரிசைப்படுத்துக.

திசுக்கள், உறுப்பு மண்டலம், உயிரினம், செல், உறுப்பு

VI. ஒரு வாக்கியங்களில் விடையளி.

- செல் மாறுபாடுடைல் என்றால் என்ன?
- வெவ்வேறு வகையான திசுக்களை வகைப்படுத்துக.
- காற்று நுண்ணறைகளின் பணிகளைக் கூறுக.
- நுரையீரலில் _____ காற்றானது உள்ளிழுக்கப்படும் மற்றும் வெளியேற்றப்படும் நிகழ்வின் பெயர் யாது?
- ஊடுகலப்பு ஒத்தமைவான்கள் மற்றும் ஊடுகலப்பு ஒழுங்கமைவான்களை வேறுபடுத்துக.
- வளர்சிதை மாற்றம் வரையறு

VII. குறுகிய விடையளி.

- புரோகேரியாடிக் செல் வரையறு.
- யூகேரியாடிக் செல் வரையறு.
- காற்றுள்ள மற்றும் காற்றில்லா சுவாசத்திற்கு இடையே உள்ள வேறுபாடுகளை அட்டவணைப்படுத்துக.
- எபிதீலியல் செல்களின் வெவ்வேறு வகைகளைக் கூறு.



5. புகைப்படக் கருவியுடன் கண்ணேண ஏன் ஒப்பிடுகிறோம்.
6. தன்னிலை காத்தலை ஒழுங்குபடுத்த உதவும் உறுப்புகள் மற்றும் உறுப்பு மண்டலங்களைக் கூறு.

VIII. விரிவான விடையளி

1. மனிதக் கண்ணின் உள்ளமைப்பை படம் வரைந்து பாகங்களைக் குறி.
2. சவ்வுடு பரவல் அழுத்தத்தை உதாரணத்துடன் விளக்குக.
3. வளர்சிதை மாற்றத்தின் வகைகளை உதாரணத்துடன் விளக்குக.
4. சுவாச செயலியல் நிகழ்வுகளை விளக்குக.
5. கண்ணின் அமைப்பைப் பற்றி கீழே கொடுக்கப்பட்டுள்ள பத்தியை கவனமாக வாசித்து அதிலுள்ள பிழைகளை நீக்கி எழுது.

நமது கண்ணானது உருளை வடிவமுடையது. விழிக்கோளமானது ஐந்து படலங்களைக் கொண்டது. இவற்றின் வெளிப்புறப்படலம் கார்ணியா எனப்படும். கண்ணின் உட்புறப் படலத்திற்கு ஸ்கிளிரா எனப்படும். விழிக் கோளமானது இருபுறக் குழி லென்சு மற்றும் மீனும் தன்மையுடைய நரம்புகளைக் கொண்டது. கண்பாலையானது லென்சை கருவிழியுடன், (ஜரிஸ்) இணைக்கிறது. ஜரிஸ்கில் கூம்பு மற்றும் குச்சி செல்கள் காணப்படுகிறது. அக்வியஸ் திரவமானது, லென்சிற்கும் ரெட்டினாவிற்கும் இடையில் உள்ளது. விட்ரஸ் திரவமானது கார்ணியாவிற்கும் லென்சிற்கும் இடையில் உள்ளது. விழித்திரை (Retina) யானது ஓளிக்கற்றைகளை நரம்புத் தூண்டலாக மாற்றி காதுகளுக்கு அனுப்புகிறது.

IX. உயர்சிந்தனை வினாக்கள்

- 1 நமக்கு ஏன் உடனடி ஆற்றல் தேவைப்படுகிறது? குளுக்கோஸ் அந்த ஆற்றலை வழங்கமுடியுமா விளக்கு.
- 2 ஊறுகாய் எவ்வாறு தயாரிக்கப்படுகிறது? எந்தெந்த நிகழ்வுகள் நடைபெறுகின்றன?

X. மதிப்புசார் வினாக்கள்

1. மருத்துவர் உடோ என்பவர் நுரையீரல் நிப்பனர், ஒரு நாள் அர்ஜுன் என்ற மாணவனை சந்தித்தார். அவனுக்கு நுரையீரல் தொற்று ஏற்பட்டிருந்தது. அவனைப் பரிசோதித்த பின்பு, அவனை தினமும் விளையாட்டுத் திடலுக்குச் சென்று கால்பந்து அல்லது கூடைப்பந்து விளையாடுமாறு அறிவுரை கூறினார். மேலும் தினமும் காலை மூச்சுப் பயிற்சி செய்யுமாறும் அறிவுரை வழங்கினார்.
அ. மருத்துவர் ஏன் அந்த மாணவனை தினமும் விளையாட்டு மைதானத்திற்கு செல்ல அறிவுரை வழங்கினார்?
ஆ. மூச்சுப் பயிற்சி செய்வதன் பயன்கள் யாவை?
2. நாம் மூடிய அறை அல்லது வட்டம் அதிகமாக உள்ள பகுதிக்குச் சென்றால் மூக்சு விடுதலில் சிரமம் ஏன் ஏற்படுகிறது என்பதை விளக்கு
3. சைலேஷ் என்பவன் எட்டாம் வகுப்பு படிக்கும் மாணவன். அவனுக்கு அலைபேசியில் காணோலி விளையாட்டில் ஆதீத ஆர்வம் கொண்டிருந்தான். சில மாதங்களுக்குப் பிறகு அவனது கண்கள் சிவந்து, வலியையும் உணர்ந்தான். அவனது அறிவியல் ஆசிரியர் அதற்கான காரணங்களைக் கேட்டறிந்து அவனது பெற்றோரை அழைத்து கண் மருத்துவரிடம் சென்று ஆலோசனை பெறுமாறு கூறினார்.
அ. அதிக அளவு அலைபேசியை பயன்படுத்தினால் எவ்வாறு நமது கண்களுக்கு பாதிப்பு ஏற்படுத்துகிறது?
ஆ. ஆசிரியரிடமிருந்து பெற்ற பண்புகளைக் கூறு?



பார்வை நூல்கள்

1. The science of biology by Raven , Johnson, McGraw Hill.
2. Histology and cell biology by Kierstenburm
3. Elsevier's Dictionary of the Genera of life
4. Cell biology Organelle structure and function.

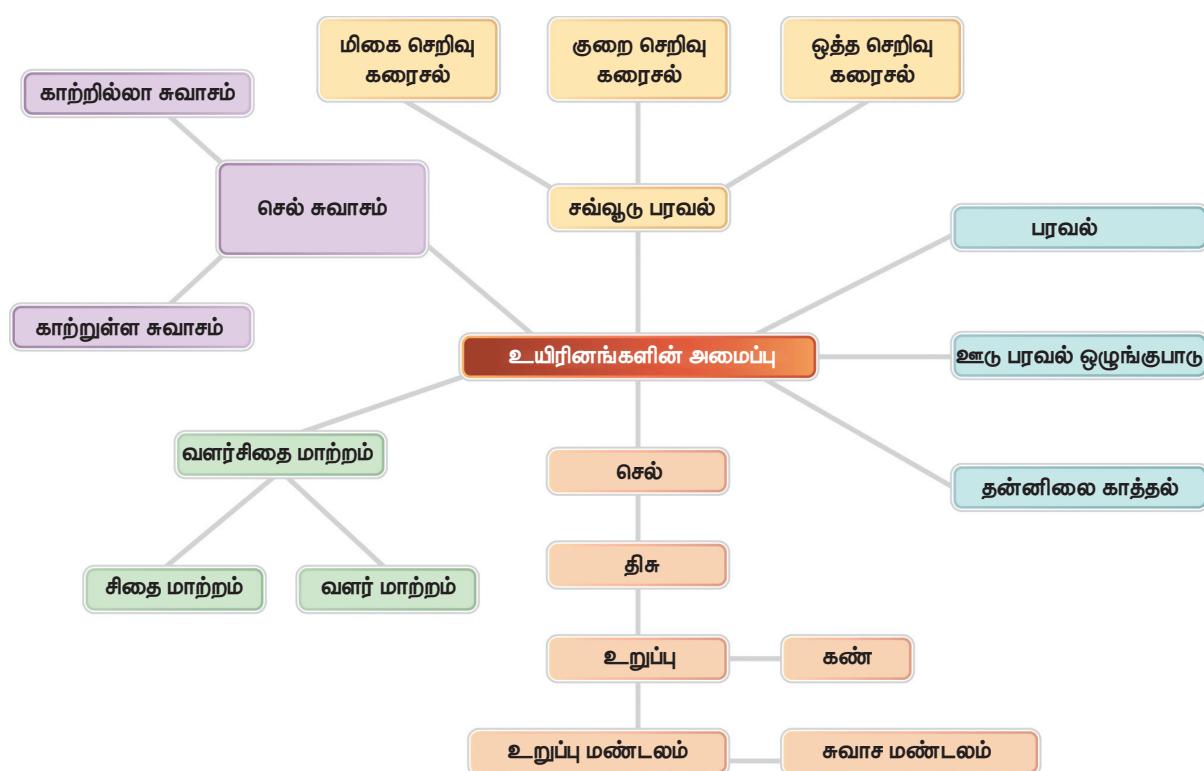


இணைய வளங்கள்

1. <https://sciening.com/levels-organization-biology-8480388.html>
2. <http://www.biologyreference.com/Gr-Hi/History-of-Biology-Cell-Theory-and-Cell-Structure.html>
3. <http://www.biologyreference.com/A-Ar/Animalia.html>

மன வரைபடம்

கருத்துப் படம்





அலகு

9

தகவல் தொழில்நுட்பம் ஓர் அறிமுகம்



கற்றல் நோக்கங்கள்

- ◆ இந்த பாடத்தின் முடிவில் மாணவர்கள்
- ◆ கணினி குறித்து அறிந்து கொள்வார்கள்.
- ◆ கணினியின் வரலாறு குறித்து அறிந்து கொள்வார்கள்.
- ◆ மென்பொருள் மற்றும் வன்பொருளை அடையாளம் கண்டு கொள்வார்கள்
- ◆ உட்செலுத்தும் அலகு, மையச்செயற் பகுதி மற்றும் வெளியீடு அலகு குறித்து அறிந்து கொள்வார்கள்.
- ◆ மென்பொருள் மற்றும் வன்பொருளை வேறுபடுத்த அறிந்து கொள்வார்கள்.



V9AUY9

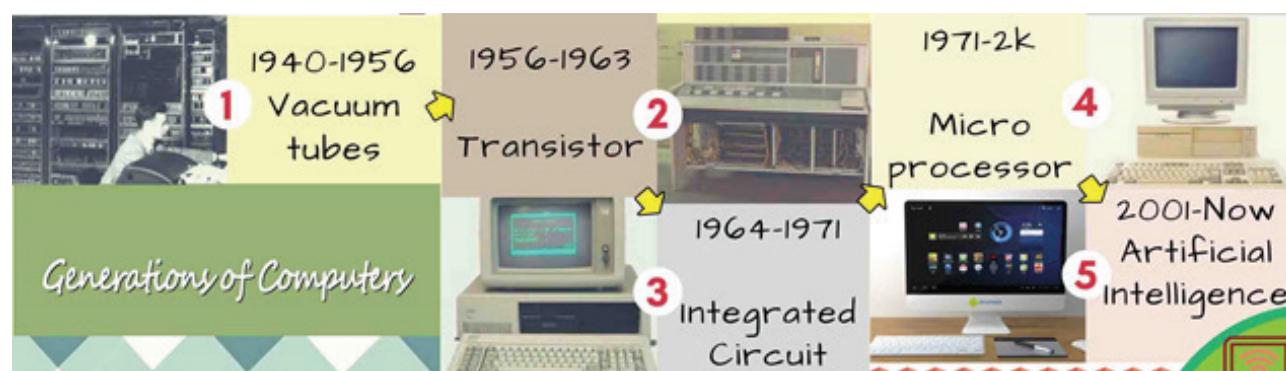
அறிமுகம்

கணினி என்பது தகவல்கள், சேமிப்பு மற்றும் செயல்முறைத் தரவுகளை ஏற்றுக் கொள்ளும் ஒரு மின்னணுக் கருவி ஆகும். கணினியானது தன்னிடம் உள்ள வழிகாட்டும் செயல் திட்டங்களைப் பின்பற்றுகிறது. இந்த செயல் திட்டமானது கணினி செய்ய வேண்டிய பணிகளை நிர்ணயிக்கிறது. கணினியின் நினைவுகத்தில் உள்ள வழிகாட்டுதல் அதை இயக்குவதால் கணினியால் நன்கு பணி செய்ய முடிகிறது. 19 ஆம் நூற்றாண்டின் ஆரம்பத்தில் கணித விரிவுரையாளர் சார்லஸ் பாப்பேஜ் ஒப்புமைக் கணிப்பொறியை வடிவமைத்தார். இவர் கணினியின் தந்தை என்று அழைக்கப் படுகிறார்.



கணினிகளின் தலைமுறைகள்

வ. எண்	தலைமுறை	காலகட்டம்	உபயோகப் படுத்தப் பட்ட முக்கிய கூறுகள்
1	முதலாம் தலைமுறை	1942 - 1955	வெற்றிடக் குழாய்
2	இரண்டாம் தலைமுறை	1955 - 1964	
3	மூன்றாம் தலைமுறை	1964 - 1975	ஒருங்கிணைந்த சுற்று
4	நான்காம் தலைமுறை	1975 - 1980	நுண்செயலி
5	ஐந்தாம் தலைமுறை	1980 - இன்று வரை	செயற்கையான நுண்ணறிவு



கணினியின் பாகங்கள்:

உள்ளீட்டு அலகு
மத்திய செயல்பாட்டு மையம்
வெளியீட்டு அலகு

உள்ளீட்டு அலகு

உள்ளீட்டு அலகு தகவல்கள் மற்றும் கட்டளைகளை செயலக்கத்திற்காக அனுப்புவதற்கு உதவி செய்கிறது .

உள்ளீடு செய்வதற்கு உதவி செய்யும் வன்பொருள்கள் உள்ளீட்டுக் கருவிகள் என்று அழைக்கப்படுகின்றன. விசைப்பலகை, சுட்டி, வருடி, பட்டைக் குறி படிப்பான், ஓலிபெருக்கி, இணைய புகைப்படக் கருவி, ஓளிய எழுதுகோல், இயக்கப் பிடி ஆகியவை சில உள்ளீட்டுக் கருவிகளாகும்.

சுட்டி

சுட்டி கணினியின் ஒரு அத்தியாவசியமான பாகமாகும். ஒரு தரமான சுட்டி இரண்டு பொத்தான் மற்றும் நடுவில் ஒரு உருளைப்

பந்தை கொண்டு இருக்கும். குறிமுள்ளை கணினியில் இயக்க சுட்டி உதவுகிறது. வலப் பொத்தான் கோப்புகளை தெரிவு செய்வதற்கும், கோப்புக் தொகுப்பை திறப்பதற்கும் உதவி செய்கிறது. இது பொத்தான் கோப்புகளில் திருத்தம் செய்ய உதவுகிறது. கணினித் திரையில் உள்ள பக்கத்தை மேலும் கீழும் நகர்த்த நடுவில் உள்ள உருளைப் பந்து உதவுகிறது



விசைப்பலகை



விசைப் பலகை மற்றும் சுட்டி இரண்டும் உள்ளீட்டுக் கருவிகள் மற்றும் விசைப் பலகை தகவல்களை எழுத்து வடிவு, எண்கள் மற்றும் குறியீடுகளாக கொடுக்கும். எண் பொத்தான்கள்

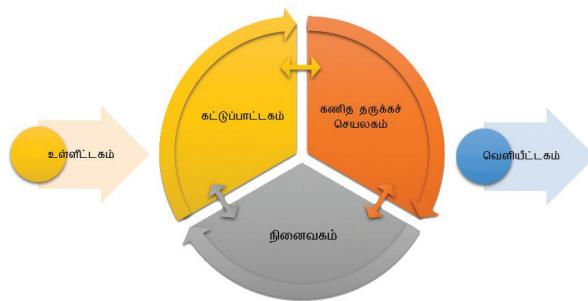


எண்களை தட்டச்சு செய்யவும் எழுத்து பொத்தான்கள் எழுத்துகளை தட்டச்சு செய்யவும் உதவுகின்றன. 0,1,2,3,4,5,6,7,8,9 ஆகியவை எண் பொத்தன்கள் ஆகும். A முதல் Z வரை உள்ளவை எழுத்து பொத்தான்கள் ஆகும்.

மையச் செயலகம் (CPU)

CPU கணினியின் மூன்றாம் பகுதியாகும். இது உள்ளூடுகளைப் பெற்று (தரவு) தகவல்களாக மாற்றுகிறது. இதற்கு மூன்று பாகங்கள் உண்டு.

- நினைவுகம் (Memory Unit)
- கணிதத் தருக்கச் செயலகம் (ALU – Arithmatic Logic Unit)
- கட்டுப்பாட்டகம் (Control Unit)



கட்டுப்பாட்டகம் (Control Unit)

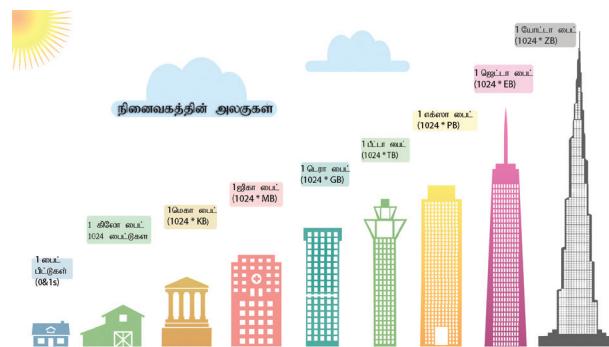
கட்டுப்பாட்டகம் கணினியின் எல்லா பணிகளையும் கட்டுப் படுத்துகிறது .

கணிதத் தருக்கச் செயலகம் (ALU – Arithmatic Logic Unit)

எல்லாவித எண் கணித செயல்பாடுகளும் கணித தருக்கச் செயலகத்தில் நடை பெறுகின்றன.

நினைவுகம் (Memory Unit)

கணினி தனக்கு கொடுக்கப்படும் எல்லா செய்திகளையும், தகவல்களையும் தன்னகத்தே தற்காலிகமாக சேமித்துக் கொள்ளும். இந்த நினைவுகத்தை நாம் முதன்மை மற்றும் இரண்டாம் நினைவுகம் என்று இரண்டாகப் பிரிக்கலாம். மேலும் கணினியின் நினைவுகத்தை நாம் தற்காலிகமாக குறுவட்டு (compact disk) விரலி(pendrive) ஆகியவற்றைக் கொண்டு விரிவு படுத்தலாம்



வெளியீட்டு அலகு

இந்த வெளியீட்டு அலகு தனக்கு கணினியால் கொடுக்கப்பட்ட ஈரடிமான குறிப்புகளை எளிய புரிந்து கொள்ளும் எழுத்துகளாக மாற்றும். கணினித்திரை, அச்சுப்பொறி, ஒலி பெருக்கி மற்றும் வருடி ஆகியவை சில வெளியீட்டுக் கருவிகளாகும்.

கணினியின் வகைப் பாடு

கணினிகள் அவற்றின் வடிவமைப்பு, வடிவம், வேகம். திறன், நினைவுகம் வேலை செய்வது மற்றும் அவற்றின் பயன்பாடு ஆகியவற்றைக் கொண்டு வகைப்படுத்தப் படுகிறது.

- பெருமுகக் கணினி
- குறுமுகக் கணினி
- நுண் கணினி அல்லது தனியாள் கணினி
- மீக்கணினி



பெருமுகக் கணினி



குறுமுகக் கணினி



நுண் கணினி



மீக்கணினி

தனியாள் கணினியும் அவற்றின் வகைகளும்

தனியாள் கணினியானது நுண் கணினி வகையில் வரும். அவற்றின் நினைவு மற்றும் பணி செய்யும் திறன் ஆகியவற்றை வைத்து அவற்றை மூன்றாகப் பிரிக்கலாம்.



1. மேசைக் கணினி
2. மடிக்கணினி
3. பலகைக் கணினி



மேசைக் கணினி



மடிக்கணினி



பலகைக் கணினி

வன்பொருள்

வன்பொருளானது நாம் தொட்டுப் பார்த்து உணரக் கூடிய கணினியின் ஒரு பாகமாகும். வன்பொருளானது உள்ளீடு மற்றும் வெளியீட்டுக் கருவிகளைக் கொண்டது. பேழை, வன் தட்டு, தாய்ப்பலகை, SMPS, மையச் செயலகம் (CPU) நேரணுகு நினைவுகம் (RAM), குறுவட்டு (CD) வரைகளை வன்பொருள் (GRAPHICS CARD)



மென்பொருள்



மென்பொருள் இல்லாவிட்டால் வன்பொருள் செயலற்றுப் போகும். மென்பொருளானது உள்ளீட்டுத் தகவல்களை

செயல்முறைப் படுத்தும் குறியீடு மற்றும் நிரலாக்கம் செய்யப் பட்ட பயன்பாட்டு செயலி ஆகும். மென்பொருள் உள்ளிடப்பட்ட செய்திகளை குறியீடு மற்றும் நிரலாக்க மொழியாக மாற்றுவதன் மூலம் தகவல்களைச் செயலாக்கம் செய்கிறது. மென்பொருளைத் தொடுவதோ உணர்வதோ சாத்தியமில்லை ஆனால் அவற்றின் செயல் பாட்டை வெளியிடுகளாக காணலாம்.

மென்பொருளின் வகைகள்

செயலாக்கத்தை வைத்து மென்பொருள் இரண்டு வகையாகப் பிரிக்கப் படுகிறது.

1. இயக்க மென்பொருள் (இயக்க அமைப்பு)
2. பயன்பாட்டு மென்பொருள்

இயக்க மென்பொருள்

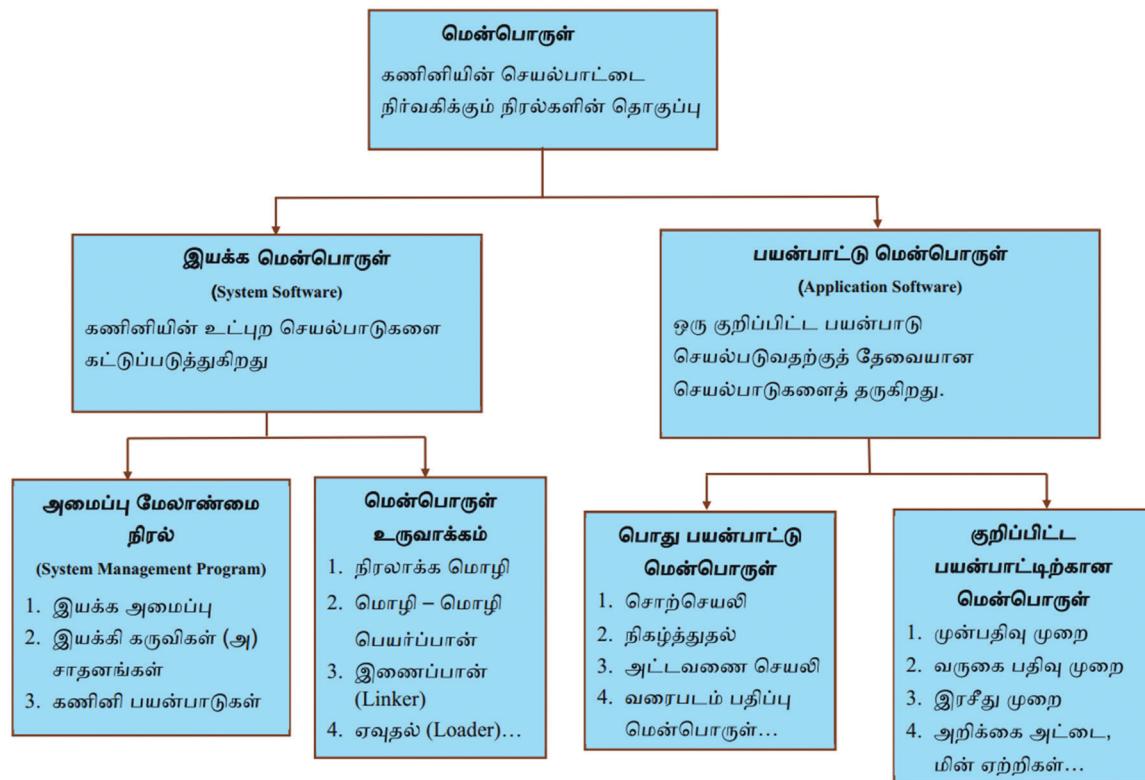
இயக்க மென்பொருளானது (இயக்க அமைப்பு) உள்ளிடப் பட்ட தகவல்களை வன்பொருள் கருவிகள் மூலம் செயலாக்கம் செய்து அதை வெளியீட்டுக் கருவியான கணினித் திரையில் காட்சியகம் செய்ய வைக்கும் மென்பொருளாகும். இந்த திட்ட மென்பொருள் இல்லாமல் கணினியால் பணி செய்ய முடியாது. சில புகழ் பெற்ற திட்ட மென்பொருள்கள் Linux, Windows, Mac, Android போன்றவை ஆகும் .

பயன்பாட்டு மென்பொருள் V/S இயக்க மென்பொருள்



பயன்பாட்டு மென்பொருள்

பயன்பாட்டு மென்பொருளானது ஆனது நிரல் அல்லது நிரல்களின் தொகுதிகளை கணினியில் பணி செய்யும் பயனரின் அனுகூலத்திற்காக வடிவமைக்கப் பட்டதாகும். செயலாக்கத் திட்டத்தை ஒரு குறிப்பிட்ட கணினியில் பயன்படுத்துமாறு வன் தட்டில் நிறுவலாம். இந்த வகையான செயலாக்கத் திட்டமானது பயனர்களின் ஒன்று அல்லது அதற்கு மேற்பட்ட பணிகளை நிறைவேற்றுகிறது. கீழ்க் கண்டவை இதற்கான சில எடுத்துக் காட்டுகளாகும் காணோளி இயக்கிகள், கேட்பொலி இயக்கிகள், சொற்செயலிகள், வரை கருவிகள், தொகுப்பு மென்பொருள்.



மதிப்பீடு

i. சரியான விடையைத் தேர்ந்தெடுக்க.

- கணினியின் தந்தை என்று அழைக்கப் படுபவர் யார்?
 - மார்டின் லுதர் கிங் ஆ) கிரகாம் பெல்
 - சார்லி சாப்ஸின் ஈ) சார்லஸ் பாப்பேஜ்
- கீழ்கண்டவற்றில் வெளியீட்டுக் கருவி எது ?
 - சுட்டி ஆ) விசைப்பலகை
 - ஓலிபெருக்கி ஈ) விரலி
- கீழ்கண்டவற்றில் உள்ளீட்டுக் கருவி எது ?
 - ஓலிபெருக்கி ஆ) விசைப்பலகை
 - அச்சுப் பொறி ஈ) கணினித் திறை
- விரலி என்பது ஒரு ----- கருவி
 - உள்ளீட்டு ஆ) வெளியீட்டு
 - சேமிப்பகம் ஈ) இணைப்பு வடம்
- ஜுந்தாவது தலைமுறைக் கணினிக்கு ----- அறிவு உண்டு

ii. பொருத்துக:



K2IJD1

அ	ஆ
விசைப்பலகை	RAM
நான்காம் தலைமுறைக் கணினி	உள்ளீட்டுக் கருவி
வன்பொருள்	ஒருங்கிணைந்த சுற்று
மூன்றாம் தலைமுறைக் கணினி	வரைபடக் கருவிகள்
பயன்பாட்டு மென்பொருள்	நுண்செயலிகள்

iii. குறுகிய விடையளி :

- கணினி என்றால் என்ன?
- கணினியின் பாகங்களைக் கூறுக
- வன்பொருள் மற்றும் மென்பொருள் என்றால் என்ன?



அறிவியல் – எட்டாம் வகுப்பு

நூலாசிரியர்கள்

பாடவல்லுநர்கள்

முனைவர் வ. சீவமுருகன், உதவிப் பேராசிரியர், பச்சையெப்பன் கல்லூரி, சென்னை.

முனைவர் தி.ச. ரேணுகாதேவி, உதவிப் பேராசிரியர், மகளிர் கிருத்துவக் கல்லூரி, சென்னை.

முனைவர் அ. திலகம், உதவிப் பேராசிரியர், பச்சையெப்பன் கல்லூரி, சென்னை.

முனைவர் ந. ஈந்தி, உதவிப் பேராசிரியர், பச்சையெப்பன் கல்லூரி, சென்னை.

முனைவர் நா. கற்பகம், உதவிப் பேராசிரியர், பச்சையெப்பன் கல்லூரி, சென்னை.

பாடநூல் ஆசிரியர்கள்

பா. இராஜாத்தினம், முதுகலை ஆசிரியர், அ.மே.நி.பள்ளி, திருவாரூர்.

ச. வெங்கட்ராமன், பட்டதாரி ஆசிரியர், அ.உ.நி.பள்ளி, செங்காலிபுரம், திருவாரூர்.

மு. யுமிநாதன், பட்டதாரி ஆசிரியர், S.K.T. காந்தி உ.நி.பள்ளி, இராயவரம், புதுக்கோட்டை.

ச. மோகன் பாடு, பட்டதாரி ஆசிரியர் அ.மே.நி.பள்ளி, வீரப்பாண்டி, சேலம்

முனைவர். க. சிந்தனையாளன், பட்டதாரி ஆசிரியர் அ.உ.நி.பள்ளி, நந்தம்பாக்கம், காஞ்சிபுரம்.

அ. சின்னராஜ், பட்டதாரி ஆசிரியர், அ.மே.நி.பள்ளி, சில்லாமரத்துப்பட்டி, தேனி.

வி.கோவிந்தராஜன், பட்டதாரி ஆசிரியர் அ.மே.நி.பள்ளி, சில்லாத்தூர், புதுக்கோட்டை.

செ. செந்தில்குமார், பட்டதாரி ஆசிரியர், அ.உ.நி.பள்ளி, கோலபுரம், அரியலூர்

ச. கரேந்திரன், கணினி ஆசிரியர், அ.மே.நி.பள்ளி, மாதவாயை, கன்னியாகுமரி

பாடநூல் கருத்துறைஞர் குழு

முனைவர். வெ.ராங்கநாதன், மாவட்ட கல்வி அலுவலர் (பாரி) சேலம்.

பாதன்ஸ்டாணி, முதுகலை பட்டதாரி ஆசிரியர் (விளங்கியல்), அ.மே.நி.பள்ளி, பைங்காநாடு, திருவாரூர்.

வெ.கோவிந்தசாமி, முதுகலை பட்டதாரி ஆசிரியர் (தாவரவியல்), நீலாம்பாளி சப்ரமணியம் மே.நி.பள்ளி, சூரமங்கலம், சேலம்.

முனைவர். ஸ்ரீ.மேனாகர், உதவி மாவட்ட திட்ட ஒருங்கிணைப்பாளர், சம்க்ர சிக்கடி அபியான் திட்டம், சேலம்

திருதீபக்ளம்.சௌலஹான், முதுகலை ஆசிரியர் (ஓய்வு) வேநாவி கிராஸ் மெட்ரிக் மே.நி.பள்ளி, சேலம்.

திரு.பாலசுப்ரமணியன், முதுகலை ஆசிரியர், அ.மே.நி.பள்ளி, சேலம்.

மொழிபெயர்ப்பாளர்கள்

இரா. சக்தி.வேல், பட்டதாரி ஆசிரியர் அ.உ.நி.பள்ளி, மணக்கால் அய்யம்பேட்டை, திருவாரூர்.
மா. இளையராஜா, பட்டதாரி ஆசிரியர் அறிஞர் அண்ணா அரசு அ.மே.நி.பள்ளி, கும்பகோணம், தஞ்சாவூர்

மு. அண்பழகன், பட்டதாரி ஆசிரியர், உ. ஒ. ந.நி.பள்ளி தியானபுரம், திருவாரூர்.

ச.அமதா, பட்டதாரி ஆசிரியர், அ.மே.நி.பள்ளி, கழனிவாசல், புதுக்கோட்டை
ச. செ. செல்வதங்கம், பட்டதாரி ஆசிரியர் , அ.உ.நி.பள்ளி, மண்ணிவாக்கம், காஞ்சிபுரம்
கோ. பாக்யலட்சுமி, முதுகலை ஆசிரியர்,
அ.ம.மே.நி.பள்ளி, ஜகங்டாபுரம், சேலம்.

பாட மேற்பார்வையாளர்

முனைவர். மு. செல்வம், முதல்வர் மா.ஆ. க. ம. ப. நிறுவனம், உத்தமசோழபுரம் சேலம்.

பாட ஒருங்கிணைப்பாளர்கள்

முனைவர்.க. சிந்தனையாளன், பட்டதாரி ஆசிரியர் (இயற்பியல்), அ.உ.நி.பள்ளி, பெரியார் நகர், நந்தம்பாக்கம், காஞ்சிபுரம்

பா. நிர்மலா தேவி, பட்டதாரி ஆசிரியர் (வெதியியல்), அ.உ.நி.பள்ளி, கலவழூர், இராமநாதபுரம்.

செ.முத்துவிழ்ச்சல்வி, முதுகலை ஆசிரியர்

அ.ம.மே.நி.பள்ளி, திருத்தணி. திருவள்ளூர்.

ICT ஒருங்கிணைப்பாளர்

ர. வெங்கடேசன். உ.ஒ.ந.நி.பள்ளி. வெள்ளியணை, கரூர்.

ம. ஜான்கிராமன், உ.ஒ.ந.நி.பள்ளி, மாட்டாயாம்பட்டி, தாரமங்கலம், சேலம்.

தட்ச்சர்

சத்யா

விரைவுக் குறியீடு மேனங்கமைக்குழு

இரா. ஜகநாதன், இ.நி.ஆ., உ.ஒ.ந.நி.பள்ளி, கணேசபுரம், திருவண்ணாமலை மாவட்டம்.

கே.எப். பால் எட்விள் ராம், ப.ஆ., உ.ஒ.ந.நி.பள்ளி, ராக்கிப்பட்டி, சேலம்.

ம. முருகேசன், உ.ஒ.ந.நி.பள்ளி, பத்தவலங்கோட்டை, முத்துப்பேட்டை, திருவாரூர்

கலை மற்றும் வடிவமைப்புக் குழு

பக்கவடிவமைப்பாளர்கள்

காமாட்சி பாலன் ஆறுமுகம்

அ. அடிசன் ராஜ்

ப. அருண் காமராஜ்

சகாப அரசு

அ. டேனியல்

விளக்கப்படம்

கோபுராகவேல், வினோத் குமார்.

வேல்முருகன், பிரமோத்

In-House – QC

ராஜேஷ் தங்கப்பன்

ஜெரால்ட் வில்சன்

அட்டை வடிவமைப்பு

கதிர் ஆறுமுகம்

ஒருங்கிணைப்பாளர்

ராமேஷ் முளிசாமி