694. किस कारण से जल का भारी धात प्रदुषण होता है?

(A) पेंट

(B) लकडी जलाने

(C) अम्ल संयंत्र

(D) घरेल मलजल

Ans. (A) पेंट के कारण जल का भारी धात प्रदूषण होता है।

कौन सी अक्रिय गैस गहरे समुद्र के गोताखोरों द्वारा श्वसन के लिए वायु में उपस्थित नाइट्रोजन के स्थान पर प्रयोग की जाती है ?

(A) নি**ऑ**न

(B) ऑर्गान

(C) क्रिप्टॉन

(D) हीलियम

Ans. (D) हीलियम अक्रिय गैस गहरे समुद्र के गोताखोरों द्वारा श्वसन के लिए वायु में उपस्थित नाइट्रोजन के स्थान पर प्रयोग की जाती है।

696. सिट्स पत्तों पर पीले धब्बे किसकी कमी के कारण होते हैं ?

(A) जिंक

(B) मैग्नीशियम

(C) बोरॉन

(D) लोहा

Ans. (B) मैग्नीशियम की कमी के कारण सिट्स पत्तों पर पीले धब्बे होते हैं।

697. फ्युज तार किससे बनती है ?

(A) टिन और तांबे की मिश्र धात

(B) टिन और सीसा की मिश्र धात

(C) टिन और ऐलमिनियम की मिश्र धात

(D) निकल और क्रोमियम की मिश्र धात

Ans. (B) टिन और सीसा के मिश्रण से फ्यूज तार का निर्माण होता है।

698. रेयान के विनिर्माण के लिए कौन-सा मुख्य कच्चा माल प्रयोग किया जाता है ?

(A) नायलॉन

(B) सेलूलोज

(C) सिलिकॉन

(D) रेडियम और ऑर्गान

Ans. (B) रेयान के निर्माण में सेलूलोज कच्चा माल के रूप में प्रयोग किया जाता है।

699, भोपाल त्रासदी के दौरान कौन-सी गैस निकली थी

(A) सोडियम आइसोथायोसायनेट

(B) पोटैशियम आइसोथायोसायनेट

(C) ऐथिल आइसोथायोसायनेट

(D) मेथिल आइसोथायोसायनेट

Ans. (D) 1984 में भोपाल त्रासदी के दौरान मेथिल आइसो थायोसाइनेट (आइसोसाइनेट) गैस निकली थी।

700. 8 ग्राम NaOH को जल में घुलाकर 250 ml विलयन और तैयार करने पर विलयन की मोलरता क्या होगी ?

(A) 0.2

(B) 0.8

(C) 0.4

(D) 0.3 · · ·

Ans. (B) प्रति लीटर घोल में घुले हुए विलेय के ग्राम अणुओं की संख्या मोलरता (Molarity) कहलाती है।

$$M = \frac{W}{V} \times \frac{1000}{m} \begin{cases} W = \text{ विलेय } \text{ का भार} \\ M = \text{ विलेय } \text{ का अणुभार} \\ V = \text{ विलेय } \text{ का आयतन} \end{cases}$$

We Know that

∴ W = 8 gm $V = 250 \, \text{ml}$ M = 56 gm

 $\frac{8}{250} \times \frac{1000}{56} = \frac{4}{7} = 0.571$

ताप बढ़ने पर मोलरता बढ़ती है।

701. ऑक्सीकरण है क्षति-

(A) इलेक्टॉनों की

(B) परमाणुओं की

(C) प्रोटॉनों की

(D) न्यूट्रॉनों की

Ans. (A) इलेक्ट्रॉनों की क्षति को ऑक्सीकरण कहा जाता है।

उस रासायनिक प्रतिक्रिया को क्या कहते है, जिसमें ताप की उत्पति होती है ?

(A) उत्क्रमणीय प्रतिक्रिया (B) कष्माशोषी प्रतिक्रिया

(C) तापीय प्रतिक्रिया

(D) कष्माक्षेपी प्रतिक्रिया

Ans. (D) उस रासायनिक प्रतिक्रिया को उष्मा क्षेपी प्रतिक्रिया कहते है जिसमें ताप की उत्पत्ति होती है।

mnkgj.ka $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3 + उष्मा$

वैसी रासायनिक अभिक्रिया जिसमें अभिकारक अभिक्रिया करके प्रतिफल देता है तथा प्रतिफल पुन: अभिक्रिया करके आर्थिकार्यक देता है उत्क्रमणीय अभिक्रिया (Reversible reaction) कहलाती है।

वसी रासायनिक अभिक्रिया जिसमें उष्मा का अवशोषण होता है उष्मा शोषी अभिक्रिया कहलाती है। (Endothermic

$$N_2 + O_2 - 2NO - उष्मा$$

703. निम्नलिखित में से कौन-सा अपचायक नहीं है ?

(B) NaNO₂

 $\begin{array}{cccc} \text{(A)} & \text{SnCl}_2 & \text{(B)} & \text{NaNO}_2 \\ \text{(C)} & \text{HI} & \text{(D)} & \text{NaNO}_3 \end{array}$

Ans. (D) NaNO3 उपचायक नहीं है।

704. $K_2Cr_2O_7$ में क्रोमियम का ऑक्सीकरण नम्बर है-

(A) + 6

(B) -6

(C) + 3.5

(D) -2

Ans. (A) K2Cr2O7 का ऑक्सीकरण संख्या 6 है

$$K_2^{+2} Cr_2^{+2x} O_7^{-14}$$

$$= 2 + 2x - 14 = 0$$
 $2x - 12 = 0$
 $2x = 12$

$$x = \frac{12}{2} = 6$$

किसी परमाणु में जितना आवेश उत्पन्न होता है वह उस तत्व का ऑक्सीकरण संख्या कहलाता है।

यदि कोई तत्व स्वतंत्र अवस्था में हो तो वैसी स्थिति में उसका ऑक्सीकरण संख्या शुन्य होता है।

किसी यौगिक में क्षार धातु का (Li.Na.K.Pb.Cr) की ऑक्सीकरण संख्या +1 होता है।

किसी यौगिक में ऑक्सीजन की ऑक्सीकरण संख्या प्राय: (-2) होता है।

किसी यौगिक में हाइड्रोजन का ऑक्सीकरण संख्या (+1) होता है।

	रसायन रि	विज्ञान 📉 🗽
Ans. 706.	'स्वर्ण' निम्नलिखित में से किस पदार्थ में घुल जाता है ? (A) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल (B) नाइट्रिक अम्ल (C) एक्वा रेजिया (D) एसिटिक अम्ल (C) स्वर्ण एक्वा रेजिया (अम्लराज) में घुल जाता है। ऑटोमोबाइल बैट्री में कौन-सा अम्ल प्रयोग किया जाता है ? (A) NaCl (B) HCl (C) HNO ₃ (D) H ₂ SO ₄ (D) ऑटोमोबाइल बैट्री में H ₂ SO ₄ (सल्फ्यूरिक अम्ल) का प्रयोग किया जाता है।	Ans. (A) अम्ल बदल देता है नीले लिटमस पत्र को लाल में। यह स्वाद में खट्टा होता है तथा जल में घुलकर हाइड्रोजन आयन (H ⁺) प्रदान करता है। Ex. HCl, H ₂ SO ₄ , HNO ₃ M ₂ SO ₄ को रासायनों का सम्राट (King of chemicals) कहा जाता है। MIT वह पदार्थ है जो स्वाद में तीखा होता है यह लाल लिट्मस पत्र को नीला करता है तथा जल में घुलकर OH⁻ आयन प्रदान करता है। Ex. NaOH, Ca(OH) ₂ KOH etc.
707. Ans.	'ऑयल ऑफ विटरियोल' किसे कहते हैं ? (A) ZnSO ₄ (B) H ₂ S (C) H ₂ S ₇ O ₈ (D) H ₂ SO ₄	713. चीनी के घोल का ताप बढ़ाने पर चीनी की विलेयता— (A) घटती है (B) बढ़ती है (C) समान रहती है (D) पहले घटती है और बाद में बढ़ती है
	कोई भी पदार्थ जो स्वयं को परिवर्तित किए बिना रासायनिक अभिक्रिया की दर को प्रभावित करने में समर्थ हो, उसे कहा जाता है : (A) अभिकारक (B) उत्प्रेरक (C) उपचायक (D) अपचायक	Ans. (B) चीनी के घोल का ताप बढ़ाने पर चीनी की विलेयता बढ़ती है। 714. कार्बन के निम्न अपूरूपों (allotropes) में से किसका प्रयोग काटने और छिद्र (drilling) करने में किया जाता है: (A) हीरा (B) ग्रेफाइट
	(B) कोई भी पदार्थ जो स्वयं को परिवर्तित किए बिना रासायनिक अभिक्रिया की दर को प्रभावित करने में समर्थ होता है उत्प्रेरक कहलाता है। ■ वैसा पदार्थ जिसकी उपस्थित में रासायनिक अभिक्रिया की गित कम या ज्यादा हो जाता है, किन्तु वह स्वयं अपरिवितित रहता है उत्प्रेरक (Catalyst) कहलाता है।	(C) सक्रिय लकड़ी का कोयला (D) काला कार्बन Ans. (A) कार्बन के अपरूपो (allotropes) में से हीरा का उपयोग काटने और छिद्र (drilling) करने में किया जाता है। 715. निम्नांकित में से कौन-सा तत्व कार्बनिक यौगिक में मौजूद रहता है?
709.	ऐरोसोल है- (A) गैस का गैस में विलयन (B) गैस का द्रव में विलयन (C) द्रव या ठोस का गैस में विलयन	(C) सल्फर (D) फॉसफोरस Ans. (A) कार्बन कार्बनिक यौगिकों में मौजूद रहने वाला तत्व है। 716. एक रोडियोधर्मी पदार्थ किसका उत्सर्जन करता है:
Ans.	(D) इनमें से कोई नहीं (C) ऐरोसोल द्रव या ठोस का गैस में बिलयन है।	(A) एल्फा कण (B) बीटा कण (C) गामा कण (D) इन सभी का
	काँच पर लिखने के लिए किस अम्ल का प्रयोग किया जाता है ? (A) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल (C) सल्फ्यूरिक अम्ल (D) नाइट्रिक अम्ल	Ans. (D) एक रोडियोधर्मी पदार्थ अल्फा, बीटा एवं गामा कण का उत्सर्जन करते हैं। 717. निम्न में कौन-सा कार्बनिक यौगिक का उदाहरण है: (A) साधारण नमक (B) प्रोटीन
Ans.	(A) हाइड्रोक्लोरिक अंग्ल (HCl) का प्रयोग काँच पर लिखने के लिए होता है।	(C) संगमरमर (D) वाशिंग सोडा Ans. (B) कार्बनिक यौगिक का उदाहरण प्रोटीन है।

- 711. सभी गैस शून्य आयतन प्राप्त करती है जब उसका तापमान घटकर हो जायेगा
 - (A), 273°C
- (B) 27·3°A
- (C) -273°C
- (D) 0°C
- Ans. (C) सभी गैस शून्य आयतन प्राप्त करती है जब उसका तापमान घटकर – 273°C हो जाएगा। इसे परम शून्य ताप भी कहा जाता है।
- 712. अम्ल बदल देता है-
 - (A) नीला लिट्मस को लाल में
 - (B) लाल लिटमस को नीला में
 - (C) लिटमस का रंग नहीं बदलता
 - (D) इनमें से कोई नहीं

719. किसी पदार्थ का गुण जो अवस्था विराम या एक समान गति का सीधी रेखा में परिवर्तन का विरोध करता है, कहलाता है—

Ans. (D) ठोस का सीधे वाष्प में परिवर्तित होने को उदात्तीकरण

718. ठोस का सीधे वाष्प में परिवर्तित होने को कहते हैं:

(A) वाष्पीकरण (Vapourization)

(C) सॅपिण्डन (Solidification)

(D) उदात्तीकरण (Sublimation)

(B) हिमीकरण (Freezing)

(Sublimation) कहते हैं।

- (A) विरामावस्था
- (B) जड्ता
- (C) मृत भार
- (D) अक्रियाशीलता

- Ans. (B) किसी पदार्थ का वह गुण जो अवस्था विराम या एक समान गति का सीधी रेखा में परिवर्तन का विरोध करता है जडता कहलाता 21
 - अगर कोई पिण्ड स्थिर है तो वह स्थिर रहना चाहता है या एक समान सरल रेखा पर गतिशील है तो वह गति में ही रहेगा जबतक कि उसपर कोई वाह्य बल लगकर उसकी स्थिति को परिवर्तित न कर दे। इसे न्यटन का प्रथम गति नियम या जदत्व का नियम भी कहते हैं।

Example

- रेल गाडी के आचानक खलने पर यात्री पीछे की ओर झक जाता है रेलगाड़ी के अचानक रुकने पर यात्री आगे की ओर झक जाता है।
- कम्बल को छड़ी से पीटने पर धल झड़ जाता है।
- पत्थर से खिड़की पर मारा जाता है तो उसका शीशा टट जाता
- 720. निम्न में से कौन प्रकृति में प्रारंभिक अवस्था में विद्यमान है ?
 - (A) Si
- (B) Ge
- (C) Sn
- (D) C

Ans. (D) C (कार्बन) प्रकृति में प्रारंभिक अवस्था में विद्यमान है।

- 721. प्रोटोन का द्रव्यमान है :
 - (A) $1.672 \times 10^{-27} \text{ kg}$ (B) $9.108 \times 10^{-31} \text{ kg}$
 - (C) -1.6×10^{-19} C (D) 1.672 gm
- Ans. (A) प्रोटोन का द्रव्यमान $1.672 \times 10^{-27} \, \mathrm{kg}$ होता है।
- 722. एक्स-किरणों (X-Rays) की खोज किसने की ?
 - (A) मैरी क्यरी
- (B) टी. ए. एडिसनं
- (C) डब्लय. रॉन्टगन
- (D) न्यटन
- Ans. (C) एक्स-किरणों (X-Rays) की खोज डब्लय. गॅन्ट्रगन के द्वारा किया गया।
- 723. एथिल ऐलकोहल पानी में अत्यन्त घुलनशील है क्योंकि वह पानी के साथबनाता है।
 - (A) सहसंयोजी आबन्ध
- (B) आयनिक ,आबन्ध
- (C) हाइडोजन आबन्ध
- (D) सवर्ग आबन्ध
- Ans. (C) हाइड्रोजन आबन्ध के कारण एथिल ऐल्कोहल पानी में अत्यन्त घलनशील होते हैं।
- 724. निम्नलिखित में से कौन से प्रेलकोहल में हाइड्रोजन आबन्ध सबसे मजबत हो सकता है ?
 - (A) प्राथमिक
- (B) द्वितीयक
- (C) तृतीयक
- (D) तीनों में
- Ans. (A) प्राथमिक ऐल्कोहल में हाइड्रोजन आबन्ध सबसे मजबूत होता
- 725. ऐल्डिहाइड व कीटोन में भेद करने के लिए उपयोग होने वाली अभिक्रिया है
 - (A) वुर्दस अभिक्रिया
 - (B) कोल्बे अभिक्रिया
 - (C) फ्रीडैल-क्राफ्ट्स अभिक्रिया
 - (D) टॉलेन अभिकर्मक अभिक्रिया
- Ans. (C) फ्रीडेल-क्राफ्ट्स अभिक्रिया को ऐल्डिहाइड व कीटोन में भेद करने के लिए उपयोग किया जाता है।

- 726. फेलिंग विलयन है
 - (A) अमोनिएकल कॉपर सल्फेट
 - (C) अम्लित कॉपर सल्फेट
 - (D) CuSO₄ + NaOH
 - (E) CuSO₁ का जलीय घोल
- Ans. (A) अमोनिएकल कॉपर सल्फेट को फेंलिंग विलयन कहा जाता है।
- 727. वह प्रोटीन जो जलविश्लेषण पर केवल α-ऐमीनो अम्ल देता है. कहलाता है
 - (A) सादा
- (B) संयग्मी प्रोटीन
- (C) व्युत्पन्न प्रोटीन
- (D) मात्र प्रोटीन
- Ans. (D) वह प्रांटीन जो जल विश्लेषण पर केवल α-ऐमीनो अम्ल देता है मात्र प्रोटीन कहलाता है।
- 728. आदर्श गैस समीकरण है-
 - (A) PV=mRT
- PV = nRT
- (C) PV (pow)n=c
- (D) PV= RT
- Ans. (B) PV = nRT) को आदर्श गैस समीकरण कहते हैं।
- 729. प्राकृतिक बहुलक यौगिक का उदाहरण है-
 - (A) नायलॉन—66
 - (B) नायलॉन—6
 - (C) सेल्युलोज
- (D) टेफ्लॉन
- Ans. (C) सेल्यलोज प्राकृतिक बहुलक का उदाहरण है।
- 730. निम्नलिखित में से किसमें आयनिक और सह-संयोजक दोनों ही बन्ध उपस्थित हैं ?
 - (A) CH
- (B) KCI
- (C) SO₂
- (D) NaOH
- Ans. (D) NaOH में आयनिक और सह-संयोजक दोनों ही बन्धन पाये जाते हैं।
- 731. भारत का कौन सा परमाणु ऊर्जा स्टेशन पूर्णत: स्वदेशी है ?
 - (A) कल्पक्कम
- (B) नरोरा
- (C) रावत भाटा
- (D) तारापुर
- Ans. (A) कल्पक्कम (तिमलनाडु) भारत का परमाण् ऊर्ज़ा स्टेशन पूर्णत: स्वदेशी है।
- 732. निम्नलिखित में से कौन-सा एक उपचायक एवं अपचायक (Oxidising and reducting agent) होना है ? (A) MnO₂
- (B) SO₂
- (C) C1
- (D) KMnO
- Ans. (B) SO2 उपचायक एवं अपचायक (Oxidising and Reducting agent) के रूप में प्रयोग होता है।
- 733. शुद्ध जल विद्युत का संवहन नहीं करता है क्योंकि वह......है।
 - (A) उदासीन
 - (B) वास्तविक रूप से विघटित
 - (C) करीब-करीब अनायनिक
 - (D) पूर्णत: आयनिक
- Ans. (A) शुद्ध जल विद्युत का संवहन नहीं करता है क्योंकि वह उदासीन होता है।

			= 1000			रस
734.	किसी	गैसीय माध्यम	में ध्वनिकी	चाल है—		
	(A)	$\sqrt{\frac{yp}{d}}$	(B)	$\sqrt{\frac{p}{d}}$		
	(17 July 1997)	$\sqrt{yp \times d}$		yp×d		
Ans.	(A) ¹	किसी गैसीय माध YP	यम में ध्वनि	की चाल है	711	
725	लोहे व	√ d की चादर पर कौ	न सी धात ज	यादा संगक्षित	आवरण ब	नाती है 7

- - (A) Zn (B) Ni (C) Sn (D) Cu
- Ans. (A) लोहे की चादर पर Zn (जस्ता) धात ज्यादा सरक्षित आवरण बनाती है।
- 736. अर्ध-सैल अभिक्रियाएँ हैं $Cu \rightarrow Cu^{2+} + 2e^{-}E = -0.34V$ $2Ag \rightarrow 2Ag^{+} 2e^{-}E = -0.80V$ सैल का विद्युत वाहक बल होगा (A) - 1.14 v (B) -0.46 v(C) + 0.46 v(D) + 1.14v
- Ans. (B) सेल (Shell) का विद्युत वाहक बल -0.46 V होता है।
- 737. लवण विलयन का pOH 6 है, उसका pH होगा (B) 6 (A) 8 (C) 0 (D) 14
- Ans. (A) लवण विलयन का POH6 है तो उसका PH 8 होगा।
- 738. निम्न में से कौन जल में कोलायडीय विलयन बनाता है?
 - (A) ग्लुकोज (C) NaCl
- (B) स्टार्च (D) यूरिया
- Ans. (C) NaCl जल में कोलायडीय विलयन बनाता है
- 739. स्टार्च का रासायनिक सूत्र है-
 - (A) (C₆H₅CHO)₄ (B) C₆H₆CO
 - (C) $(C_6H_6CHO)_2$ (D) $(C_6H_{10}O_5)_n$
- Ans. (D) स्टार्च का रासायनिक सूत्र ($C_6H_{10}O_5$)_n है।
- केल्सियम कार्बाइड पानी के साथ प्रतिक्रिया करने पर कौन-सा हाइड्रोकार्बन देता है ?.
 - (A) इथेन
- (B) मिथेन
- (C) इलिलीन
- 🥒 (D) एसिटीलीन
- Ans. (D) कैल्सियम कार्बाइड पानी के साथ प्रतिक्रिया करने पर एसिटीलीन (गैस) हाइड्रोकार्बन देता है। $CaC_2 + H_2O \rightarrow C_2H_2 + CaO$
- कार्बनिक अम्ब में निम्नलिखित में से कौन-सा क्रियात्मक समृह सम्मिलित है ?
 - (A) OH
- (B) COOH
- (C) >CO
- (D) CHO
- Ans. (B) कार्बनिक अम्ल में -COOH क्रियात्मक समूह सम्मिलित है।
- 742. जब प्राकृतिक रबर को गंधक के साथ गर्म किया जाता है तो वह कठोर हो जाता है। इस प्रक्रिया को कहते हैं—
 - (A) परिशृद्धिकरण (C) वल्कैनाइजेशन
- (B) आसवन
- (D) कार्बनाइजेशन

- Ans. (C) जब प्राकृतिक रबर को गंधक के साथ गर्म किया जाता है तो वह कठोर हो जाता है इस प्रक्रिया बल्कैनाइजेशन के कहते हैं।
- 743. धात के ऑक्साइडों को पानी में घोलने पर प्राप्त होता है—
 - (A) उदासीन घोल
- (B) अम्लीय घोल
- (C) क्षारीय घोल
- (D) इनमें से कोई नहीं
- Ans. (C) घातु के ऑक्साइडों को पानी में घोलने पर श्वारीय घोल प्राप्त होता है।
- 744. ब्लीचिंग पाउडर का रासायनिक सूत्र है-
 - (A) Cad₂ 5H₂O (B) Ca (OH)₂
 - (C) CaCO₂
- (D) CaOCl₂
- Ans. (D) ब्लीचिंग पाउडर का रासायनिक सूत्र CaOCl2 है।
- 745. वे तत्व जो इलेक्ट्रॉन को ग्रहण करते हैं और-ऋणात्मक ऑयन बनाते हैं,.... होते हैं।
 - (A) धातु
 - (C) मिश्रधात्
- (B) अधात (D) यौगिक
- Ans. (B) वे तत्व जो इलेक्ट्रॉन को ग्रहण करते है और ऋणात्मक आयन बनाते हैं अधात कहलाते हैं।
- 746: किसी उदासीन परमाण से एक इलेक्ट्रॉन का नकसान, कौन-सी प्रक्रिया कहलाता है ?
 - (A). अवकरण
- (B) उदासीनीकरण
- (C) ऑक्सीकरण
- (D) इनमें से कोई नहीं
- Ans. (C) किसी उदासीन परमाणु से एक इलेक्ट्रॉन का नुकसान ऑक्सीकरण कहलाता है।
 - इलेक्ट्रॉन का त्याग ऑक्सीकरण एवं इलेक्ट्रॉन का ग्रहण अवकरण कहलाता है।
- साधारणतया किसी अकार्बनिक अम्ल के साथ जब किसी घात की प्रतिक्रिया होती है, तो कौन-सी गैस निकलती है ?
 - (A) नाइटोजन
- (B) हाइडोजन
- (C) कार्बन डाइऑक्साइड (D) ऑक्सीजन
- Ans. (B) साधारणतया किसी अकार्बनिक अम्ल के साथ जब किसी धात की प्रतिक्रिया होती है तो हाइड्रोजन गैस निकलती है।

$$Zn + H_2SO_4 \rightarrow ZnSO_4 + H_2 \uparrow$$

- स्टेनलेश स्टील किसके कारण संक्षारण (Corrosion) को रोकता है ?
 - (A) कार्बन
- (B) गंधक
- (C) मैंगनीज
- (D) क्रोमियम
- Ans. (D) स्टेनलेश स्टील क्रोमियम के कारण संक्षारण (Corrosion) को रोकता है।
- 749 अमोनियम नाइट्रेट को गर्म करने से नाइट्रोजन का कौन-सा ऑक्साइड प्राप्त होता है ?
 - (A) NO
- (B) NO₂
- (C) N_2O
- (D) N_2O_5
- Ans. (C) अमोनियम नाइट्रेट को गर्म करने से NoO नाइट्रोजन के ऑक्साइड प्राप्त होता है।
 - N2O (Nitrous oxide) को हँसी उत्पन्न करने वाली गैस या Laphing gas भी कहते हैं। इसका उपयोग बेहोशी करने में होता है।

750.	. निम्न अम्लों में सबसे शक्तिशाली अपचायक (reducing agent) कौन-सा है : (A) फार्मिक अम्ल (B) एसीटिक अम्ल (C) प्रोपिओनिक अम्ल (D) क्लोरोएसीटिक अम्ल	758. K ₃ [Fe (CN) ₆] में उपस्थित आयनों की संख्या निम्न है : (A) 2 (B) 5 (C) 3 (D) 4 Ans. (D) K ₃ (Fe(CN) ₆) में उपस्थित आयनो की संख्या 4 होती है।
Ans	. (C) अम्लों में सबसे शक्तिशाली अपचायक (Reducing agent) प्रोपिओनिक अम्ल है ।	759. एक एल्कोहलीय क्षारीय विलयन की एक्लाईल हेलाइड स क्रिया म मुख्य रूप से निम्न होता है:
	निम्न के जल अपघटन से अमीनो अम्ल प्राप्त होता है : (A) चर्बी (B) कार्बोहाईड्रेट (C) प्रोटीन (D) न्यूक्लीक अम्ल	(A) योग (Addition) (B) निष्काशन (Elimination) (C) प्रतिस्थापन (Substitution) (D) आयनीकरण (Ionisation)
Ans	. (C) प्रोटीन के जल अपघटन से अमीनो अम्ल प्राप्त होता है।	A (C) एक एल्कोइलीय क्षारीय विलयन की एक्लाईल हेलाईड से
752.	(Electrolysis) से निम्न प्राप्त होता है : (A) C ₂ H ₆ (B) C ₂ H ₂ (C) C ₂ H ₄ (D) C ₃ H ₆	क्रिया में मुख्य रूप से प्रतिस्थापन (substitution) होता है। 760. 2-पेन्टेनोल व 3- पेन्टेनाल में निम्न द्वारा अन्तर किया जा सकता है (A) ल्यूकास परीक्षा (B) यलेन अमिकारक (C) आयडोफार्स प्रतिक्रिया (D) विकटर मेयर विधि
Ans.	(A) सोडियम सक्सीनेट (Sodium Succinate) के विद्युत अपघटन (Electrolysis) से C_2H_6 (इथेन) प्राप्त होता है ।	Ans. (C) 2-पेन्टेनोल व 3-पेन्टेनॉल में अन्तर आयडोफार्म प्रतिक्रिया द्वारा
753.	फेरिक हाईड्रोक्साइड कलिल (sol) को जमाने (coagulation) में निम्न में से कौन-सा विद्युत अपघट्य (electrolyte) सबसे कम सहायक है ? (A) KCL (B) K ₂ SO ₄ (C) K ₂ CrO ₄ (D) K ₃ [Fe (CN) ₆]	किया जा सकता है। अधोडोफार्म (Iodoform): यह पीले रंग का रवेदार पदार्थ है जिसमें एक तरह की गन्ध होती है। यह जल में अधुलनशील परन्तु ऐल्कोहॉल एवं ईथर में घुलनशील है यह उर्ध्वपातित होता है। यह एक तीव्र कीटाणुनाशक (Bactericidal) पदार्थ है अत: जीवाणुनाशक (Antiseptic) की तरह इसका उपयोग
7,444	(A) फेरिक हाइड्रोक्साइड कलिल (SO ₁) को जमाने (Coagulation) में KCl विद्युत अपघट्य (electrolyte) सबसे कम सहायक होता है।	दवा में होता है। 761, निम्न से कौन-सा यौगिक पानी की भाप में वाष्पित होता है? (A) फीनोल (B) पेरानाईट्रोफीनोल
754.	थायोसल्फेट आयन का I_2 से उपचयन करने पर निम्न प्राप्त होता है। (A) SO_3^{-2} (B) $S_4O_6^{-2}$ (C) SO_4^{-2} (D) $S_2O_8^{-2}$	(C) मेटानाईट्रोफीनोल (D) आरथोनाईट्रोफीनोल Ans. (B) पेरानाईट्रोफीनोल यौगिक पानी की भाप में वाष्पित होता है।
	(B) थायोसल्फेट आयन का I_2 से उपचयन करने भर $S_4 O_6^{-2}$ प्राप्त होता है।	762. एक निष्क्रिय गैस जिसकी खोज पृथ्वी पर होने से पहले सूर्य में हुई थी निम्न है : (A) He (C) Ar (D) Kr
755.	फंहिलिंग विलयन व बेनिडिक्ट विलयन का ग्लूकोज द्वारा अपचयन होने पर निम्न प्राप्त होता है : (A) CuO (B) Cu ₂ O (C) CuCO ₂ (D) Cu (OH) ₂	(C) Ar (D) Kr Ans. (A) He (हीलियम) एक ऐसा निष्क्रिय गैस है जिसकी खोज पृथ्वी पर होने से पहले सूर्य में हुई थीं।
Ans.	(B) फेहलिंग विलयन व बेनेडिक्ट विलयन का ग्लूकोज द्वारा अपचयन होने पर Cu ₂ O प्राप्त होता है।	763. हाईड्रोजन का आविष्कार किसने किया था ? (A) प्रीस्टली (B) बॉयल प्रकार र - हर्मा (C) केवेन्डिश (D) क्यूरी
	निम्न में से कौन-सी पदार्थ एक स्थाई चुम्बक (permanent magnet) है (A) ब्रास (brass) (B) तांबा (copper) (C) मुलायम लोहा (D) स्टील	Ans. (C) हाइड्रोजन का आविष्कार केवेन्डिश के द्वारा 1766 ई॰ में किया गया। अॉक्सीजन का अविष्कार प्रीस्टले के द्वारा 1772-74 मेंकिया
	(C) मुलायम लोहा (Soft Iron) एक स्थायी चुम्बक (Perma- nent Magnet) है ।	गया। रिडियम की खोज मैडम क्यूरी के द्वारा 1898 में किया गया बॉयल के द्वारा गैसीय नियम का प्रतिपादन किया गया।
	NaCl के निम्न विलयनों में से किसकी विशिष्ट चालकता सबसे कम होगी : (A) 1 M (B) 0.1 M (C) 0.01 M (D) 0.001M (E) 2 M	764. किस गैस का बढ़ता हुआ इस्तेमाल, वैश्विक ऊष्मायण के लिए उत्तरदायी है ? (A) कार्बन डाइऑक्साइ (B) नाइट्रोजन (C) ऑक्सीजन (D) सी.एन.जी. (CNG)
	(D) NaCl में 0.001 M वाले विलयनों की विशिष्ट चालकता कम	Ans. (A) कार्बन डाइऑक्साइड गैस का बढ़ता हुआ इस्तेमाल वैश्विक ऊष्मायण के लिए उत्तरदायी है।

765	सिल्वर नाइट्रेट के साथ अपनी अभिक्रिया में C2H2 दर्शाता है
,,,,,	(A) ऑक्सीकारी गुणधर्म (B) अपचायक गुणधर्म (C) आधारभूत गुणधर्म (D) अम्लीय गुणधर्म
Ans.	(D) सिल्वर (नाइट्रेट के साथ अपनी अभिक्रिया में ${ m C_2H_2}$ अम्लीय गुणधर्म दर्शाता है।
766.	कार्बन मोनोक्साइड का मुख्य स्रोत है (A) औद्योगिक प्रक्रम (B) ईंधन दहन (C) परिवहन (D) ठोस अपशिष्ट का निपयन
Ans.	(C) कार्बन मोनोक्साइड का मुख्य स्रोत परिवहन है।
767.	यशद पुष्प होता है (A) जिंक कार्बोनेट (B) जिंक सल्फेट (C) जिंक ऑक्साइड (D) जिंक ब्लैंड
Ans.	(C) जिंक ऑक्साइड (ZnO) को यशद पुष्प कहा जाता है।
768.	स्रोश्लष्ट अपमार्जक किससे बनाए जाते हैं ? (A) सोडियम स्टिअरेट (B) बेन्जीन सल्फोनिक ऐसिड का सोडियम साल्ट (C) बेन्जीन कार्बोक्सिलिक ऐसिड का सोडियम साल्ट (D) सोडियम
Ans.	(B) सॉश्लष्ट अपमार्जक वेन्जीन सल्फोनिक ऐसिड का सोडियम साल्ट से संयोग कर बनाये जाते हैं।
769.	शौच घरों और मूत्रालयों से प्राप्त वाहित मल को माना जाता है (A) स्वच्छता अपशिष्ट (B) औद्योगिक अपशिष्ट (C) कूड़ा-कचरा (D) मलजल
Ans.	(A) शौच घरों और मूत्रालयों से प्राप्त वाहित मल को स्वच्छता अपशिष्ट माना जाता है।
770.	पेय जल में कुल कडोरता की अधिकतम अनुमत साँद्रता है (A) 50 (B) 100 (C) 200 (D) 500
Ans.	(C) पेय जल में कुल कठोरता की अधिकृतम अनुमृत सांद्रता 200
771.	वैद्युत-परिष्करण के दौरान, विशुद्ध धातु कहाँ पर एकत्रित होता है ? (A) बरतन (B) विद्युत्-अपघट्य (C) कैथोड (D) ऐनोड
Ans	. (D) वैद्युत-परिष्करण के दौरान विद्युत धातु ऐनोड पर एकत्रित होता है।
772.	अधिकांश ईंधन कार्बन यौगिक होते हैं। (A) फॉस्फोरस के साथ (B) नाइट्रोजन के साथ (C) हाइड्रोजन के साथ (D) सल्फर के साथ
Ans	. (C) अधिकांश ईंधन कार्बन यौगिक हाइड्रोजन के साथ होते हैं।
773.	जैव उर्वरक कौन सा है ? (A) यूरिया (B) ऐजोस्पिरिलम (C) कम्पोस्ट (D) सुपरफॉस्फेट
	(0) 1. 11.0

74. निम्न में से विषमचक्रीय यौगिक का उदाहरण कौन-सा है ?

(A) नैफ्थलीन

(B) फ्यरान

(C) बेंजीन (D) ऐन्थ्रेसीन

Ans. (B) विषमचक्रीय यौगिक का उदाहरण फ्युरान है।

75. साबुनीकरण एक प्रक्रिया है, जिसके द्वारा

(A) साबन बनाया जाता है

(B) प्लास्टिक बनाया जाता है

(C) सल्फर का निष्कर्षण किया जाता है

(D) प्रोटीन की पहचान की जाती है

Ans. (A) साबनीकरण वह प्रक्रिया है जिसके द्वारा साबन बनाया जाता है।

76. अभिक्रिया ऊष्मा निर्भर नहीं करती है

- (A) अभिक्रिया के ताप पर
- (B) उस पथ पर जिससे ऑतम उत्पाद प्राप्त किया जाता है
- (C) अभिकारकों और उत्पादों की भौतिक स्थिति पर
- (D) चाहे अभिक्रिया स्थिर ब्राब पर की गई है या स्थिर आयतन पर

Ans. (B) अभिक्रिया उष्पा निर्भर नहीं करती है उस पथ पर जिससे अतिम उत्पाद प्राप्त किया जाता है।

777. पीडकनाशी के रूप में डी डी टी के प्रयोग की हानि है

- (A) कुछ समय के बाद अप्रभावी हो जाता है
- (B) प्रकृति में सरलता से निम्नीकरण नहीं होता
- (C) दूसरों से कम प्रभावी
- (D) इसकी अधिक लागत

Ans. (B) प्रकृति में सरलता से निम्नीकरण नहीं होता हैं इसी कारण पीडकनाशी के रूप में डी॰डी॰टी॰ का प्रयोग नहीं किया जाता है।

778. ग्रीन हाऊस गैसें हैं

- (A) CO2, CH4, NO एवं CFC
- (B) CO2, CH4, SO2 एवं NO
- (C) SO2, NO, H2S एवं CO
- (D) CO, NH₃, H₂S एवं N₂

Ans. (A) ग्रीन हाऊस गैसें हैं, CO2, CH4, NO एवं CFC

779. किसी रेडियोसक्रिय पदार्थ का आधा जीवन चार महीनों का होता है। उसका तीन-चौथाई भाग कितने महीनों में नष्ट हो जाता है?

- (A) 6 महीने
- (B) 8 महीने
- (C) 12 महीने
- (D) 4 महीने

Ans. (B) किसी रेडियो तत्व का आधा जीवन चार महीने का होता है इसका तीन-चौथाई भाग 8 महीनों में नष्ट हो जाएगा।

तीन-चौथाई भाग नष्ट हो जाता है तब शेष भाग $1-\frac{3}{4}=\frac{1}{4}$ भाग ं बचता है।

$$1 \frac{4 \text{ महीने } \dot{1}}{2} \frac{1}{2} \frac{4 \text{ Hहीने } \dot{1}}{4} = 8 \text{ Hहीना}$$

780. दाहक सोडा कैसा होता है ?

- (A) उत्फुल्ल
- (B) प्रस्वेदी
- (C) आक्सीकारक
- (D) अपचायक

Ans. (B) दाहक सोडा प्रस्वेदी होती है।

- 781. निम्न में कौन-सा एक ठोस स्नेहक है ?
 - (A) इंडियम
- (B) जर्मेनियम
- (C) गंधक
- (D) ग्रेफाइट

Ans. (D) ग्रेफाइट ठोस स्नेहक है।

- 782. एक श्वेत ठोस पदार्थ 'A'. गर्म करने पर एक गैस निकालता है, जो चने के पानी को दिधया बना देती है। बचा हुआ पदार्थ गर्म अवस्था में पीला रहता है. लेकिन ठंडा होने पर श्वेत हो जाता है। तदनसार वह तोस A क्या है?
 - (A) जिंक सल्फेट
- (B) जिंक कार्बोनेट
- (C) लीड सल्फेट
- (D) लीड कार्बोनेट
- Ans. (B) एक श्वेत ठोस पदार्थ "A" गर्म करने पर एक गैस निकलता है जो चने की पानी को दुधिया बना देती है। बचा हुआ पदार्थ गर्म अवस्था में पीला रहता है, लेकिन ठंडा होने पर श्वेत हो जाता है। वह ठोस A जिंक कार्बोनेट है।
- 783. पानी में लटके हुए कोलाइडी कण, किस प्रक्रिया से हटाए जा सकते
 - (A) स्कंदन
- (B) निस्यंदन
- (C) अधिशोषण
- (D) अवशोषण
- Ans. (A) पानी में लटके हुए कोलाइडी कण स्कंदन प्रक्रिया द्वारा हटाए जा सकते हैं।
- 784. पानी से लोहा तथा मैंग्नीज, किस प्रक्रिया से हटाए जाते हैं?
 - (A) वायु-मिश्रण
- (B) क्लोरीनीकरण
- (C) निस्यंदन
- (D) चूना-सोडा उपचार
- Ans. (A) वायु-मिश्रण पानी से लोहा तथा मैग्नीज हटाया जाता है।
- 785. निम्न में कौन-सा सबसे सशक्त स्कंदक है ?
 - (A) मैग्नेशियम सल्फेट
- (B) जिंक क्लोराइड
- (C) एलुमिनियम क्लोराइड (D) बेरियम क्लोराइड
- Ans. (A) मैग्नेशियम सल्फेट सबसे सशक्त स्कंदक हैं।
- 786. पादपों द्वारा अवशोषित जल का अतिरिक्त अंश किसके द्वारा बाहर निकाला जाता है ?
 - (A) परासरण
- (B) विसरण
- (C) वाष्पोत्सर्जन
- (D) बाष्पन
- Ans. (C) वाष्पोत्सर्जन द्वारा अवशोषित जल का अतिरिक्त अंश निकाला जाता है।
- 787. निम्नलिखित में से ऊष्मा का अच्छा चालक लेकिन विद्युत का खराब चालक कौनसा है ?
 - (A) ऐस्बेस्टॉस
- (B) सेल्लॉइड
- (C) पैराफिन मोम
- (D) अभ्रक
- Ans. (D) अभ्रक उष्मा का अच्छा चालक लेकिन विद्युत का क्चालक (Bad conductor) होता है।
- 788. उच्च ज्वर की स्थिति में ज्वर को नीचे लाने वाले पदार्थों को क्या कहते हैं ?
 - (A) ज्वरीय
- (B) ज्वररोधी
- (C) प्रतिजैविक
- (D) प्रतिरोधी
- Ans. (B) उच्च ज्वर की स्थिति में ज्वर को नीचे लाने वाले पदार्थों को ज्वररोधी कहते हैं।

- प्रयोग किया जाता है ?
 - (A) मेथिल एल्कोहल
 - (B) एथिल एल्कोहल
 - (C) एथिल एल्कोहल और H₂O
 - (D) मेथिल एल्कोहल और H2O
- Ans. (C) स्वचालित वाहनों के रेडियेटर में प्रतिहिम के रूप में एथिल एल्कोहल (C2H5OH) और H2O का प्रयोग किया जाता है। रेडियेटर से इंजन को ठंडा रखा जाता है।
- 790. सल्प्यरिक अम्ल है
 - (A) एकक्षारकी
- (B) द्विक्षारकी
- (C) त्रिक्षारकी
- (D) चतु:क्षारकी
- Ans. (B) सल्फ्यूरिक अम्ल द्विक्षारकी है।
- 791. जैव-डीजल अधिकतर किसके द्वारा उत्पादित किया जाता है?) (B) लिलिएसी
 - (A) मालवेसी
- (C) युफॉर्बिएसी
- (D) मर्टेसी
- Ans. (A) जैव-ड्रीजल अधिकतर उत्पन्न करने वाला फेमली मालवेसी है। जुट्रोपा (Jatrapa Curcus) के बीज से जैव डीजल बनाया
- 792. गेर प्रानी के उपचार में अवसाद हौज का क्या कार्य है ?
 - (A) जलांश को हटाना
 - (B) गंदे पानी को वातित करना
 - (C) निलंबित ठोस पदार्थों को हटाना
 - (D) गंदे पानी को विसंक्रमित करना
- Ans. (C) गंदे पानी के उपचार में अवसाद हौज निलंबित ठोस पदार्थों को हराता है।
- द्ध के वितरण से पहले उसे स्थिर करने और रोगजनक बैक्टीरिया को निकालने के लिए किया जाने वाला ऊष्मा उपचार कहलाता है:
 - (A) समागीकरण
- (B) पास्तरीकरण
- (C) किण्वन
- (D) · स्कंदन
- Ans. (B) दूध के वितरण से पहले उसे स्थिर करने और रोगजनक बैक्टीरिया को निकालने के लिए किया जाने वाला उपचार पाश्चरीकरण कहलाता है।
 - Pasteurisation की क्रिया में दूध को 71°C पर 15 second गर्म किया जाता है तथा 62.8°C पर 30° Second गर्म किया जाता है। उसके बाद दूध को धीरे-धीरे ठंडा किया जाता है इस क्रिया को पाश्चराइजेशन कहते हैं।
- जल में कठोरता पैदा करने वाले दो धातु आयन हैं: 794.
 - (A) सोडियम, मेग्निशियम (B) केल्सियम, मेग्निशियम
 - (C) सोडियम, केल्सियम
- (D) सोडियम, पोटाशियम
- Ans. (B) जल में कठोरता पैदा करने वाले दो धातु आयन कैल्सियम का मैग्नेशियम है।
- घरों की रसोइयों और स्नानागारों से द्रव अपशिष्टों को कहते हैं: 795.
 - (A) कचरा
- (B) घरेलू वाहित मल
- (C) तूफानी जल (D) मलजल (मलिन जल)
- Ans. (D) घरों की रसोइयों और स्नानागारों से द्रव अवशिष्टों को मलजल (मलिन जल) कहते हैं।

	रसाय	न विज्ञा	
796.	निम्न में कौन-सी धातुएँ पारिस्थितिकी में जैव-आवर्ध समस्या में योगदान करती हैं ? (A) लेड (B) मर्करी	80	
4 0	(C) क्रोमियम (D) कॉपर		
Ans.	(B) मर्करी धातु पारिस्थितिको में जैव आवर्ध समस्या में योगदान करती है।	Α	
	एक तार के प्रतिरोध के बारे में गलत कथन कौनसा है ? (A) यह तार की सामग्री पर निर्भर करता है (B) यह तार की लंबाई के सीधे अनुपात में होता है (C) यह तार की अनुप्रस्थ काट के क्षेत्र के सीधे अनुपात में होता है (D) ताप में वृद्धि के साथ धातु-तार का प्रतिरोध बढ़ जाता है	80 A	
Ans.	. (C) एक तार के प्रतिरोध के बारे में यह तार की अनुप्रस्थ काट के क्षेत्र के सीधे अनुपात में होता है यह गलत कथन है।		
798.	वह तत्व जो प्रकृति में नहीं होता लेकिन कृत्रिम रूप से उत्पन्न किया जा सकता है, क्या है ? (A) थोरियम (B) रेडियम (C) प्लूटोनियम (D) यूरेनियम		
Ans.	(C) प्लूटोनियम वह तत्व है जो प्रकृति में नहीं होता है लेकिन कृत्रिम रूप से उत्पन्न किया जा सकता है।	A	
799.	नाइट्रोजन की आयनीकरण ऊर्जा ऑक्सीजन की आयनीकरण ऊर्जा से अधिक है क्योंकि नाइट्रोजन में है : (A) उच्च आबंध वियोजन ऊर्जा (B) लघु परमाणु क्रिज्या (C) स्थिर आधा भरा हुआ 2p उपस्तर (D) उच्च नाभिकीय आवेश	80	
Ans.	(A) नाइट्रोजन की आयनीकरण ऊर्जा ऑक्सीजन की आयनीकरण ऊर्जा से अधिक है क्योंकि नाइट्रोजन में उच्च आवंध विशोजन ऊर्जा होता है।	A	
800.	लोह अयस्क से लोह के विनिर्यास में कौनसी प्रक्रिया सम्मिलित होता है ? (A) उपचयन (C) प्रभाजी आसवन (D) विद्युत अपघटन	80	
Ans.	(B) लौह अयस्क से लौहे के विनिर्यास में अपचयन प्रक्रिया सम्मिलित होता है।	A	
- 43	निम्नलिखित में से नाइट्रोजन और फॉस्फोरस की अधिक सांद्रता के कारण क्या होता है ? (A) सुपोषण (B) कठोरता (C) क्षारता (D) अम्लता	8	
Ans.	(A) नाइट्रोजन और फॉस्फोरस की अधिक सांद्रता के कारण सुपोषण होता है।	8	
802.	दिष्टकारी का प्रयोग परिवर्तन करने के लिए किया जाता है (A) दिष्ट धारा को प्रत्यावर्ती धारा में		

3. पिघला हुआ सोडियम क्लोराइड किसकी मौजूदगी के कारण विद्युत का चालन करता है ? (A) मक्त इलेक्टॉन (B) मक्त अण (C) मक्त आयन (D) मक्त परमाण ns. (C) मुक्त आयन के कारण पिघला हुआ सोडियम क्लोराइड विद्युत का चालन करता है। भित्र भौतिक गुणधमाँ वाले परन्त समान रासायनिक गुणधमाँ वाले तत्त्व कहलाते हैं (A) समस्थानिक (B) अपररूप (C) समावयवी (D) समन्यटॉनिक ns. (B) भिन्न भौतिक गुण धर्मों वाले परन्तु समान रासायनिक गुणधर्मों बाले तत्व अपररूप (Allotrops) कहलाते हैं। 5. जल में क्षार मिलाने का प्रभाव है (A) (H⁺) आयन की सांद्रता (OH⁻) आयन से अधिक होती है (B) (OH-) आयत की सांद्रता (H+) आयन से अधिक होती है (C) (H+) तथा (QH-) आयनों की सांद्रता बराबर होती है (D) pH अपरिवर्तित रहता है ns. (B) जल में क्षार मिलाने से (OH-) आयन की सांद्रता (H+) आयन से अधिक होती है। हेक्सावेलेंट क्रोमियम किसके बहि:स्राव में प्रबलता से मौजूद होता है ? (A) चर्मशोधन शालाएँ (B) दग्धशालाएँ (C) शर्करा उद्योग (D) मद्य निर्माणशालाएँ ns. (A) हेक्साबेलेंट क्रोमियम चर्मशोधन शालाएँ वहिस्राव में प्रबलता से मौजूद होता है। 7. सुपोषण किसके आधिक्य से होता है ? (A) नाइट्रोजन (B) कॉपर (C) फॉस्फेट (D) मर्करी ns. (C) फॉस्फेट के आधिक्य से सुपोषण होता है। 8. ताप-अपघटन किसके निपटान के लिए अपनाई जाने वाली विधि है ? (A) नगरपालिका ठोस अपशिष्ट (B) जोखिमी अपशिष्ट (C) द्रव अपशिष्ट (D) रँगरेज का पंक ns. (B) ताप-अपघटन जोखिमी अपशिष्ट निपटान के लिए अपनाई जाने वाली विधि है। सिडेराइट किसका अयस्क है ? (A) ऐलिमिनियम (B) आयरन (C) कॉपर · (D) टिन ns. (B) सिडेराइट (FeCO3) आयरन (लोहा) का अयस्क है।

810. फुलेरीन एक नया खोजा गया क्रिस्टली कार्बन अपररूप है। इसके है

(A) 60 C परमाणु

(B) 40 C परभाणु

(C) 100 C परमाणु

(D) 80 C परमाणु

Ans. (A) फुलेरीन एक नया खोजा गया क्रिस्टली कार्बन अपररूप है इसके 60 C परमाणु होते हैं।

811. वह धातु कौन-सी है जो अपने ही ऑक्साइड की परत से सुरक्षित हो जाती है ?

(A) ऐलुमिनियम

(B) सिल्वर

(C) गोल्ड

(D) आयरन

(B) प्रत्यावर्ती धारा को दिष्ट धारा में

(C) उच्च वोल्टता को न्यून वोल्टता में

(D) न्यन वोल्टता को उच्च वोल्टता में

करने के लिए किया जाता है।

Ans. (B) दिष्टकारी का प्रयोग प्रत्यावर्ती धारा को दिष्ट धारा में परिवर्तन

			
	(A) ऐलुमिनियम वह धातु है जो अपने ही ऑक्साइड की परत से सुरक्षित हो जाती है।		आसेनिक प्रदूषण से होता है (A) डिस्लेक्सिया (B) प्रत्यूर्जता (ऐलर्जी) (C) व्हाइट फुट रोग (D) ब्लैक फुट रोग
812.	वर्मीकम्पोस्टिंग के लिए कम्पोस्टिंग मिश्रण की अधिकतम आर्द्रता मात्रा	Ans	(D) आर्सेनिक प्रदूषण से व्हाइट फुट रोग होता है।
	(A) 30% (B) 35% (C) 40% (D) 65%	821.	निम्नलिखित में विषम पद चुनिए : (A) ईंधन की लकड़ी (B) विद्युत् (C) पेट्रोलियम
Ans.	(D) वर्मीकम्पोस्टिंग के लिए कम्पोस्टिंग मिश्रण की अधिकतम आर्द्रता मात्रा 65% होता है।	Ans.	(B) निम्न में विषम पद विद्युत है।
813.	जल के उपचार में ओजोनन की प्रक्रिया को कहते हैं (A) अवक्षेपण (B) विसंक्रमण (C) आयनीकरण (D) अवसादन	1 1	ऐल्कोहॉली किण्वन बनाया जाता है (A) वाइरस द्वारा (B) खमीर (यीस्ट) द्वारा (C) छत्रक (मशरूम) द्वारा (D) अमीबा द्वारा
Ans.	(B) जल के उपचार में ओजोनन की प्रक्रिया को विसंक्रमण कहते हैं।		(B) ऐल्कोहॉली किण्वन बनाया जाता है खमीर (यीस्ट) द्वारा।
	पेय जल में अवशिष्ट क्लोरीन की अनुमत सांद्रता, mg/L में, है (A) 0.2 (B) 0.05 (C) 1.0 (D) 5.0	823.	परमाणु न्यूक्लियस बने होते हैं (A) इलेक्ट्रॉनों और न्यूट्रॉनों से (B) प्रोटॉनों और न्यूट्रॉनों से (C) प्रोटॉनों और इलेक्ट्रॉनों से (D) प्रोटॉनों और आइसीट्रॉनों से
415 - CT 100 - CT 2	(A) पेय जल में अवशिष्ट क्लोरीन की अनुमत सांद्रता 0·2 mg/l है।	Anc	(B) प्ररमाण के न्यूक्लियस प्रोटॉन और न्यूट्रॉनों से बने होते हैं।
815.	सबसे हलका रेडियोएक्टिव तत्व कौन सा है ? (A) ड्यूटीरियम (B) पोलोनियम (C) ट्राइटियम (D) यूरेनियम	824.	तरल अवस्था में पाई जाने वाली अधातु है : (A) ब्रामीन (B) नाइट्रोजन
Ans.	(C) सबसे हल्का रेडियोएक्टिव तत्व ट्राइटियम है जो हाइड्रोजन का समस्थानिक है।	Ans.	(C) फ्लुओरीन (D) क्लोरीन (A) तरल अवस्था में पायी जाने वाली अधातु ब्रोमीन है।
816.	फोटोग्राफिक फिल्मों को डेवेलप करने में प्रयुक्त किया जाने वाला रसायन कौन सा है ? (A) रजत ब्रोमाइड (B) हाइपो	J VI	ऐरोसॉल का उदाहरण है (A) धुआँ (B) रुधिर (C) दूध (D) नदी का जल
	(C) सोडियम सल्फेट (D) हाइड्रोक्विनोन		(A) धुआँ ऐरोसॉल का उदाहरण है।
	(B) फोटोग्राफिक फिल्मों को डेवलेप करने में प्रयुक्त किया जाने वाला रसायन हाइपो है।	826.	प्रकृति में पाया जाने वाला सबसे भारी तत्त्व है (A) एलुमिनियम (B) आयरन (C) सिलिकॉन (D) यूरेनियम
817.	जल और ऐलकोहॅल के एक मिश्रण को किसके द्वारा अलग किया जा सकता है ?	Ans.	(D) प्रकृति में पाया जाने वाला भारी तत्व यूरेनियम है।
	(A) फिल्टरन (B) वाष्पन (C) निस्तारण (D) आसवन		खदानों में अधिकांश विस्फोट किसके मिश्रण के कारण होते हैं ? (A) हाइड्रोजन का ऑक्सीजन के साथ
	. (D) आसवन विधि द्वारा जल और ऐल्कोहॉल के मिश्रण को अलग किया जाता है।	a of	(B) ऑक्सीजन का एसिटिलीन के साथ (C) मीथेन का वायु के साथ (D) कार्बन डाइऑक्साइड का ईथेन के साथ
818.	निम्नलिखित में से कौनसा जैवनिम्नीकरणीय है ? (A) कागज (B) डी. डी. टी. (C) अल्मुनियम (D) प्लास्टिक	Ans.	. (C) खदानों में अधिकांश विस्फोटक मीथेन का वायु के साथ मिश्र के कारण होता है।
Ans	. (A) कागज जैवनिम्नीकरणीय है।	d28.	The state of the s
	. यदि विरंजक चूर्ण (ब्लीचिंग पाउडर) को हवा में खुला छोड़ दिया		(A) जल प्रदूषण (B) ध्वनि प्रदूषण (C) भू प्रदूषण (D) वायु प्रदूषण
	जाए, तो क्या होता है ? (A) उसकी ऑक्सीजन क्रमश: समाप्त हो जाती है	Ans.	. (D) वायु प्रदूषण के कारण अम्ल वर्षा होता है।
	(B) उसकी क्लोरीन क्रमश: समाप्त हो जाती है (C) वह गहरे भूरे रंग का हो जाता है (D) वह पीले रंग का हो जाता है	829.	हाइड्रोजन सल्फाइड या हाइड्रोजन क्लोराइड की तुलना में जल उच्च क्वथनांक किसके कारण है ? (A) द्विध्रुवी रोधन
Ans	s. (B) यदि विरंजन चूर्ण (ब्लीचिंग पाउडर) को हवा में खुला छोड़ दिया जाए तो उसकी क्लोरीन क्रमश: समाप्त हो जाती है।	17.5	(B) वानडर वाल्स आकर्षण (C) धुवीय सहसंयोजी आबंधन (D) हाइड्रोजन आबंधन

- Ans. (D) हाइड्रोजन आबंधन के कारण हाइड्रोजन सल्फाइड या हाइड्रोजन क्लोराइड की तलना में जल का उच्च क्वथनांक होता है।
- 830. किसी तत्व के रासायनिक गुण निम्नलिखित में से कौन तय करता है ?
 - (A) इलेक्ट्रॉनों की संख्या (B) न्यूट्रॉनों की संख्या
 - (C) प्रोटॉनों की संख्या
- (D) उपर्यक्त सभी
- Aus. (A) किसी तत्व का रासायनिक गुण इलेक्ट्रॉनों की संख्या पर निर्भर करता है।
- 831. "क्लोरीनन" है :
 - (A) संदूषित जल में क्लोराइड को थोडी मात्रा में मिलना।
 - (B) एक रासायनिक अभिक्रिया जिसमें क्लोरीन बनती है।
 - (C) क्लोरीन युक्त लवण (नमक) का निर्माण
 - (D) क्लोराइडों को क्लोरीन में रूपांतरित करने की प्रक्रिया
- Ans. (A) क्लोरीन संदूषित जल में क्लोराइड को थोड़ी मात्रा में मिलता क्लोरीनन है।
- 832. सबसे खराब वायु प्रदूषण उत्पन्न करने वाला पदार्थ है:
 - (A) सल्फर डाइऑक्साइड (B) कार्बन डाइऑक्साइड
 - (C) कार्बन मोनो-ऑक्साइड (D) धआँ
- Ans. (C) सबसे खराब वायु प्रदूषण कार्बन मोनोऑक्साइड उत्पन्न करता
- 833 'मिल्क ऑफ मैग्नीशिया' एक निलंबन है:
 - (A) मैग्नीशियम कार्बोनेट का
 - (B) मैग्नीशियम हाइडॉक्साइड का
 - (C) मैग्नीशियम क्लोराइड का
 - (D) मैग्नीशियम सल्फेट का
- Ans. (B) मिल्क ऑफ मैग्नीशिया एक निलंबन है मैग्नीशियम हाइडॉक्साइड
- 834. इसके द्वारा जल के प्रदूषण को साफ करने में बायो-फिल्टर के रूप में पाइला ग्लोबोसा प्रयुक्त किया जाता है:
 - (A) मर्करी (पारा) (B) आर्सेनिक

 - (C) कैडिमियम (D) शैवालीय पुष्प पुंज
- Ans. (C) कैडिमियम जल प्रदूषण को साफू करेंने में बायो-फिल्टर के रूप में पाइला ग्लोबोसा प्रयुक्त किया जाता है।
- 835. प्लास्टर ऑफ पेरिस का रसायनिक नाम है:
 - (A) जलयोजित कैल्शियम कार्बोनेट
 - (B) कैल्शियम हाइडेट
 - (C) कैल्शियम सल्फेट हेमीहाइड्रेट
 - (D) कैल्शियम सल्फेट
- Ans. (C) प्लास्टर ऑफ पेरिस का रासायनिक नाम कैल्शियम सल्फेट हेमीहाइड्रेट (CaSO₄)₂H₂O है।
- 836. कार्बोहाइड्रेट (कार्बोज) इसके यौगिक हैं:
 - (A) कार्बन, ऑक्सीजन और हाइड्रोजन
 - (B) कार्बन, नाइट्रोजन और हाइड्रोजन
 - (C) कार्बन और नाइट्रोजन
 - (D) कार्बन और हाइड्रोजन
- Ans. (A) कार्बोहाइड्रेट (कार्बोज) के यौगिक में कार्बन, ऑक्सीजन और हाइड्रोजन है।

- 837. 2008-2012 के बीच ग्रीन हाउस (पादप-गृह) गैसों को कम करने के अंतर्राष्ट्रीय समझौते को कहा जाता है:
 - (A) रूल ऑफ 70
 - (B) रियो प्रोटोकॉल
 - (C) क्योटो प्रोटोकॉल
 - (D) एजेन्डा 21 (कार्यसची 21)
- Ans. (C) 2008-2012 के ग्रीन हाऊस (पादप गृह) गैसों को कम करने के लिए अंतर्राष्ट्रीय समझौते को क्योटो प्रोटोकॉल कहा जाता है क्योटो जापान का एक शहर है।
- 838. उपकरणों को किससे घेर कर उन्हें बाह्य चुंबकीय प्रभावों से बचाया जा सकता है ?
 - (A) लोहे का शील्ड
- (B) रबर का शील्ड
- (C) पीतल का शील्ड
- (D) काँच का शील्ड
- Ans. (C) पीतल के शील्ड से उपकरणों को घर कर उन्हें वाह्य चुंबकीय प्रभावों से बचाया जा सकता है।
- 839. क्लोरोफ्लूरो कार्बन, ज्यादातर कहाँ इस्तेमाल होते हैं ?
 - (A) माइक्रो ओवनों में
- (B) सौर्य हीटरों में
- (C) धुलाई मशीनों में
- (D) रेफ़्रिजरेटरों में
- Ans. (D) क्लोरोफ्लोरो कार्बन ज्यादातर रेफ्रिजरेटरों में इस्तेमाल होते हैं।
- 840. एमाइडों को किस अभिक्रिया द्वारा एमाइनों में बदला जा सकता है?
 - (A) पर्किन
- (B) क्लेजन
- (C) हॉफमान
- (D) क्लीमेसन
- Ans. (C) हॉफमान अभिक्रिया द्वारा एमाइडो को एमाइनों में बदला जा सकता है।
- 841. प्रति-अम्ल के रूप में प्रयोग किया जाने वाला क्षारक होता है
 - (A) कैल्सिमय हाइड्रॉक्साइड
 - (B) बेरियम हाइडॉक्साइड
 - (C) मैग्नीशियम हाइड्रॉक्साइड
 - (D) सिल्वर हाइडॉक्साइड
- Ans. (C) प्रतिअम्ल के रूप में प्रयोग किया जाने वाला क्षारक मैग्नीशियम हाइडॉक्साइड होता है
- 842. आयरन को जंग लगने से रोकने के लिए कौन-सी प्रक्रिया लाभकारी नहीं है ?
 - (A) अनीलन
- (B) ग्रीज लगाना
- (C) जस्ता चंढाना
- (D) पेंट करना
- Ans. (A) आयरन को जंग से रोने के लिए अनीलन प्रक्रिया लाभकारी नहीं
- 843. विकृतीकृत ऐल्कोहॉल
 - (A) ऐल्कोहॉल का एक रूप है
 - (B) पीने के लिए ठीक नहीं क्योंकि इसमें विषैले पदार्थ होते हैं
 - (C) में रंगीन अपद्रव्य होते हैं
 - (D) का स्वाद मीठा होता है
- Ans. (B) विकृतीकृत ऐल्कोहॉल पीने के लिए ठीक नहीं क्योंकि इसमें विषैले पदार्थ होते हैं।