	ня відповідних реакцій.				
			Name of the last o		
Де більше місти	ться молекул: в азоті ма	 исою 14 г чи (	 об'ємом 14 л (н. у.)′	? У скільки разів?	
en e en		and the state of t	Розв'язання	**************************************	the tight for the format of the section of the sect
		: · ·			
	Services				
algen a corres prime Native na Sprogramma e altre en Estado anticidades que no ma distra pos francos inservint fra el en Amb	The configuration of the confi				
	*Common Asia Landing				
ajit ta a karifumun kuma dina ika sawia ki kafumun ku sahimin kumpin andriha sabuji (panamadan 1900) pinji	TO STATE OF THE PARTY OF THE PA				
di di manda gi meninda dan dan dan dan dan dan dan dan dan	гь речовини та масу сол 1дної кислоти.	gargendar ayanggi ita kapadara yang pinang pang yang yang yang yang yang yang yang y	Розв'язання		months (since 4.0) is [include] all and according to any
	The second secon				
	As the state of th				
ina video edo sun servalmenta dos res existins de destras de anticas e circus que incluidades e	The state of the s				
	of the second se				
a managara ( a a file o given à ri quant l'an d'annat l'annat l'annat a new a bronn dunc dip un dispuns duche d		ent of an historial state of a minima and the first of the specific manifold states and so that the state of the states of the s			
	Хімічний зв'	язок і бу	TORA DAMON	очения в приводить в подовить на приводить на применения на приводить на применения н	
імічний зв'яза	OK HO	on toy,		ІНИ	
The state of the s	ок — це	,			
				·	
Згадаймо!	язок утворюеться з	a navviror	Dagiry		
Згадаймо! Хімічний зв' атомів.	язок утворюється з	а рахунок	змін на зовніш	ніх енергетични	х рівн
Згадаймо! Хімічний зв' атомів. Кожний атом	I «HaMaraembeg» noe		змін на зовніш ій зовнішній е	ніх енергетични нергетичний рів	х рівн ень і :
Згадаймо! Хімічний зв' атомів. Кожний атом	язок утворюється з і «намагається» доб нного октету (8 елен		змін на зовніш	ніх енергетични нергетичний рів	х рівн ень і :

- ✓ Завдяки утворенню хімічних зв'язків досягається завершеність зовнішнього енергетичного рівня атома, який набуває електронної конфігурації атома найближчого інертного елемента.
- ✓ Електрони зовнішнього енергетичного рівня називають валентними, тому що вони визначають валентні можливості елемента.
- ✓ В утворенні хімічного зв'язку беруть участь, як правило, неспарені електрони.

За рахунок віддавання або приєднання електронів	За рахунок утворення спільних електронних пар
$Na + Cl: \rightarrow Na^{+}[:Cl:]^{-}$	H· + ⊕Ë: → H: Ë:
нний зв'язок —	Ковалентний зв'язок —

Вид хімічного зв'язку, який утворюватиме хімічний елемент, залежить від його електронегативності.

Електронегативність — це

Згадайте:

- ✓ Як і чому змінюється електронегативність елементів у періодах із зростанням заряду ядра атома?
- √ Як і чому змінюється електронегативність елементів у головних підгрупах зверху вниз?

Висновок. Чим більше електронів на зовнішньому енергетичному рівні та чим менший атомний радіус, тим більша електронегативність елемента.

Довідка.

## Ряд електронегативності елементів

Cs < K < Na < Ca < Mg < Al < Si < H  $\approx$  P < C  $\approx$  S < I < Br < Cl  $\approx$  N < O < F 0.79 0.82 0.93 1.00 1.31 1.61 1.9 2.1 2.19 2.55 2.58 2.66 2.96 3.0 3.04 3.5 4.0

1.	ии з елементів більш електронегативнии? відповідь обгрунтуите.
	Na чи S
	S чи О

2. Заповніть таблицю (заповнюють у процесі обговорення).

		and the second s	Вид)	u ximi	чного з	в язку	el Protesti de constitui de partir de constitui de constitui de la constitui de con		ार के का है। इंक्रम्बर्ग		
енєО наіцоп		Prinks.	йинний				Ко	вале	нтний	1 1 1 2 2 2 2 2 2 2	- managery control ages
to compressional encoderate an arbitraries and the second and the second and the second					larget.	неполя	рний		energe promoning dis HOT = 20 d	полярг	ний
Між якими тами утворь					Andrew Marie Carried Commence	, golde, godten ar vill errolde in 4 (VA deren i ville	termone datalajan ervaniva (vincender latenga e g	The state of the s	and the second seco	enteriore de l'agric permite de	Performance changes graph copy,
Механізм ут	ворення	artengan kannilan gammalapapa par jangan ang diapapanan ar	ng phanting di the distribution and an appropriate to the anti-policy distribution of all accomp	The state of the s	n Parakat jakolomos ku jarajuri giyariyi ku jaraya	en der die eeu ze fan de skrip de de skrip de de skrip d Skrip de skrip de sk	TOATSEL Anne fille region (missily) was solvening to se	Technologia de la constitución d	Mary eroten had story (the effects by endancy pr	e På 45 delse versenjets og hingsakipetsjeppsskele	han a sanan ga hayu najiyon, daga ga a shika sa
Приклади		e Anslane enn de en eksterleine sleveng pe	** «Widelichten die eigengender die jid aus werkendigeschaften jaar is en.	interference projects of the control	rifoloofia kokkijos sumokraja tydosmoogos	eer Bollocka, 1930 to duras warannia ka <sub>lka k</sub> apa	e come nices e qui dina desse unique di del proji les con enque	parajiran karipara karan pangan dika jing dia j	n'y disiralantala a taony dikambankasayang	e de	entre for Artifest and Section and Sec
Тип кристал Граток	ічних	n of Person with speech to may receive stages which, and shows it will sup-			olderin <sub>d</sub> eredd dwell dwellon o gen ar eigefyddiau Joseph	erritari girmani etekk 19 ml e estiga raking asa	To hardway the community of the confirmation for the confirmation of the confirmation		t talagaji etirojek inde asamust ca	resté des althons estrevas lanças estalejde à répérie qui	l der der eine eine belande spiele die general
Фізичні влас	стивості	gyeth fra mell en je a ventren negativer predesjevelske achter et e gene	ripation in 1704 have that it and have because the last of a following section and accomplishing		PROPERTY AND THE STREET, THE PROPERTY OF THE STREET, T	kon etti saanina jajani serienga dadi see aaj	office(\$500-1864) (Microsomicanics) perpendice		en quarique des un 23 en la grafia e 30 e efectivamen	annes annes en manter en angen en angen pa	hindarinnen nagrindalitako kale
32 5050101050	0.000	no ao comitindo deservação electromeste a granda escendo	A remains and the second of th	red-status as representation of land	terpetagencia talli especia est desente pequi a	r establica (den deservante a que tentra compartante)	n rysynningsgal einderwellnesdenda efinegeniu e		and a survey of the same of th	THE PROPERTY OF THE PROPERTY O	man a copp, copp of the processing
OR MOUNDING	о електронн	их форму	/Л ПОЯСНІТЬ	VTRODE	HHQ VINA	LILIOTO AF	Jane		-		
	о електронн	их форму	/Л ПОЯСНІТЬ	утворе	ння хімі	чного зе	'язку в р	ечові	инах: В	r <sub>2</sub> , HBr, (	CaCl <sub>2</sub>
од допомогов	о електронн	их форму	/л поясніть	утворе	ння хімі	HOFO 3E	з'язку в р	ечові	инах: В	r <sub>2</sub> , HBr, (	CaCl <sub>2</sub> .
За допомогон	мічні форму	ли сполуг	к за видом ;	хімічно	FR'88 01	xy:	* .				CaCl <sub>2</sub> .
Розподіліть хі СаО, SO <sub>2</sub>	мічні форму ,, О <sub>2</sub> , М	ли сполуі $[\mathrm{gCl}_2,  ]$	к за видом $_{2}^{\circ}$	хімічно S, Р <sub>4</sub>	го зв'яз	ку: <sub>4</sub> , О <sub>3</sub> ,	LiBr	, N			CaCl <sub>2</sub> .
Розподіліть хі	мічні форму ,, О <sub>2</sub> , М	ли сполуі [gCl <sub>2</sub> , ]	к за видом $_2$ $\mathbf{H}_2\mathbf{O}, \mathbf{K}_2$	хімічно S, P <sub>4</sub>	го зв'яз	ку: <sub>4</sub> , О <sub>3</sub> , Кова	LiBr	, N	2, N	$\mathbf{H_3}$	CaCl <sub>2</sub> .
Розподіліть хі СаО, SO <sub>2</sub>	мічні форму ,, О <sub>2</sub> , М	ли сполуі [gCl <sub>2</sub> , ]	к за видом $_{2}^{\circ}$	хімічно S, P <sub>4</sub>	го зв'яз	ку: <sub>4</sub> , О <sub>3</sub> ,	LiBr	, N	<sub>2</sub> , N	$\mathbf{H_3}$	CaCl <sub>2</sub> .
Розподіліть хі СаО, SO <sub>2</sub>	мічні форму ,, О <sub>2</sub> , М р <b>иний</b> з електронн	ли сполую [gCl <sub>2</sub> , ]	к за видом ; Н <sub>2</sub> О, К <sub>2</sub> s	хімічно S, Р <sub>4</sub>	го зв'яз <sub>1</sub> , СН	ку: <sub>4</sub> , О <sub>3</sub> , Кова	LiBr	, N	2, N	Н <sub>3</sub>	
Розподіліть хі СаО, SO <sub>з</sub> Йа Цо спільного в	мічні форму ,, О <sub>2</sub> , М р <b>иний</b> з електронн	ли сполуі	к за видом ; Н <sub>2</sub> О, К <sub>2</sub> \	хімічно S, Р <sub>4</sub> чеполя	го зв'яз; <sub>1</sub> , СН грний	ку: <sub>4</sub> , О <sub>3</sub> , Кова	LiBr лентни	, N		Н <sub>3</sub>	
Розподіліть хі СаО, SO <sub>2</sub> Йо	мічні форму ,, О <sub>2</sub> , М р <b>иний</b> з електронн	ли сполун [gCl <sub>2</sub> , ] ій будові ,	к за видом ; Н <sub>2</sub> О, К <sub>2</sub> \	хімічно S, Р <sub>4</sub> чеполя инок: А	го зв'яз; <sub>1</sub> , СН грний	ку: <sub>4</sub> , О <sub>3</sub> , Кова је. Відпо	LiBr лентни	, N	2, N. поляр іть за д	Н <sub>3</sub>	ою ел

Алмаз <b>С</b>	Дуже тверда, тугоплавка речовина, нелетка, нерозчинна у воді	
Вода <b>H<sub>2</sub>O</b>	Летка рідина	
Калій бромід <b>KB</b> r	Кристалічна, розчинна у воді речовина, з досить високою температурою плавлення	
Кисень <b>О</b> <sub>2</sub>	Газоподібна речовина, з дуже низь- кою температурою плавлення	
Сода Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	Кристалічна, розчинна у воді речовина, з досить високою температурою плавлення	
Кварц SiO <sub>2</sub>	Дуже тверда, тугоплавка речовина, нелетка, нерозчинна у воді	

## Тема /. Розчини

жина елементів, які взаємопов'язані один з одним, яка утворює певну цілісність. Якщо речовина сильно подрібнена й рівномірно розподілена в іншій речовині, то виникає дисперсна система.	
питна вода, залізобетон, повітря, газована вода, дим, розчин кухонної солі.  Розчин — це  Компоненти розчину:  Поняття про дисперсні системи  Складаємо разом опорний конспект  Довідка. Система (від грец. συστημα) — ціле, що складається з частин; сполука, множина елементів, які взаємопов'язані один з одним, яка утворює певну цілісність.  Якщо речовина сильно подрібнена й рівномірно розподілена в іншій речовині, то виникає дисперсна система.	Це актуальної
питна вода, залізобетон, повітря, газована вода, дим, розчин кухонної солі.  Розчин — це  Компоненти розчину:  Поняття про дисперсні системи  Складаємо разом опорний конспект  Довідка. Система (від грец. συστημα) — ціле, що складається з частин; сполука, множина елементів, які взаємопов'язані один з одним, яка утворює певну цілісність.  Якщо речовина сильно подрібнена й рівномірно розподілена в іншій речовині, то виникає дисперсна система.	Позначте кольоровими маркерами однорідні й неоднорідні суміші:
Компоненти розчину:  Поняття про дисперсні системи  Складаємо разом опорний конспект  Довідка. Система (від грец. συστημα) — ціле, що складається з частин; сполука, множина елементів, які взаємопов'язані один з одним, яка утворює певну цілісність.  Якщо речовина сильно подрібнена й рівномірно розподілена в іншій речовині, то виникає дисперсна система.	
Компоненти розчину:  Поняття про дисперсні системи  Складаємо разом опорний конспект  Довідка. Система (від грец. συστημα) — ціле, що складається з частин; сполука, множина елементів, які взаємопов'язані один з одним, яка утворює певну цілісність.  Якщо речовина сильно подрібнена й рівномірно розподілена в іншій речовині, то виникає дисперсна система.	Розчин — це
Поняття про дисперсні системи  Складаємо разом опорний конспект  Довідка. Система (від грец. συστημα) — ціле, що складається з частин; сполука, множина елементів, які взаємопов'язані один з одним, яка утворює певну цілісність.  Якщо речовина сильно подрібнена й рівномірно розподілена в іншій речовині, то виникає дисперсна система.	
Складаємо разом опорний конспект  Довідка. Система (від грец. συστημα) — ціле, що складається з частин; сполука, множина елементів, які взаємопов'язані один з одним, яка утворює певну цілісність.  Якщо речовина сильно подрібнена й рівномірно розподілена в іншій речовині, то виникає дисперсна система.	Компоненти розчину:
Довідка. Система (від грец. συστημα) — ціле, що складається з частин; сполука, множина елементів, які взаємопов'язані один з одним, яка утворює певну цілісність. Якщо речовина сильно подрібнена й рівномірно розподілена в іншій речовині, то виникає дисперсна система.	Поняття про дисперсні системи
жина елементів, які взаємопов'язані один з одним, яка утворює певну цілісність. Якщо речовина сильно подрібнена й рівномірно розподілена в іншій речовині, то виникає дисперсна система.	Складаємо разом опорний конспект
Hyperonei San annua	Якщо речовина сильно подрібнена й рівномірно розподілена в іншій речовині, то ви-
дисперсине середовище —	Дисперсійне середовище —
Дисперсна фаза —	Дисперсна фаза —

## 1. Заповніть таблицю.

Дисперсна система	Дисперсійне середовищ	е Дисперсна фаза
туман		
молоко		
суміш води з порошком крейди		

2. Заповніть таблицю та розподіліть приклади дисперсних систем у відповідні клітинки згідно з їхньою класифікацією:

завись вапна, плазма крові, розчин цукру, шампунь, повітря, дим, цитоплазма, ту ман, розчин білка курячого яйца, малинове желе, майонез, морська вода, цементний розчин, нафта у воді, пил.

Таблиця **FPCHI** СИСТЕМИ

## ДИСПЕРСНІ СИСТЕМИ

gardenes for the state of the s							
Характерні	Істинні	Колоїдні	Зависі				
NABRO  Commence of the commenc	розчини	иниьсод	суспензії	емульсії	аерозолі		
Розмір частинок		And the second s		and the second	mer men en e		
Зовнішній вигляд (прозорість)				Dereg in <sup>de</sup> n General mellember de strijke trestje i 1950 e milije, ki in in de j <sub>er</sub> endeje veld	tender generale sign det er en de en d		
Можливість виявлення візуально або за допомогою оптичних приладів				arrillige de distribution de distribution de space de serve a con a a particul restribution de space de serve	The desired that The Problem State of the St		
Проникнення частинок крізь паперовий фільтр	North for the first and of the property and an incidence of the control of the annual control of the control of	amente commission de la Preferencia meditant e description, des altriques produces per appearence de la commission de la comm			ententententententententententententente		
Стійкість у часі	menting at the first of the state of the sta	menterioris de la minimi consenza como que tentro do por mayor de selectoris de la como como por esta como por	tuarian gurup san kisir kangili sestima (sangir daran kangi gara gadan yang kangila kangir daran daran Jawa Sa	Sillian (1971) (Maria	Mar rident frenchet für dem de krouwe en vorm weenige i "genera spara au rope		
Приклади	o emiliante esta esta esta esta esta esta esta es	ikk tara kan di dara dara di historra na nga manifisanang kadangga kanangga sepakupa sepakupa se					

3. Установить відповідність між дисперсною системою та її типом.

A,i	исперсна система	T's	т дисперсної системи
A	косметичне молочко	1	колоїдний розчин
Б	столовий оцет		емульсія
В	малярські фарби	3	суспензія
Γ	кисіль	4	істинний розчин

	A	_	В	Г
1				
2				
3				
4		- Terror de sucre un succe	Andrew of the Conjunt const.	********