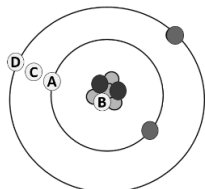




Për komisionin
Pikët: pozitive: _____ negative: _____ Gjithësej: _____
Kontrolloji: _____

Përgjigjuni duke e rrethuar shkronjën para një nga opcionet e dhëna. Çdonjëra përgjigje e saktë sjell 2 pikë. Çdonjëra përgjigje e pasaktë sjell 0,25 pikë negative. Pyetja e papërgjigjur do të vlerësohet me 0 pikë. Të shkruarit me laps, rrethimi i dy ose më tepër përgjigjeve ose shlyerja e përgjigjes do të vlerësohet me 0,25 pikë negative.

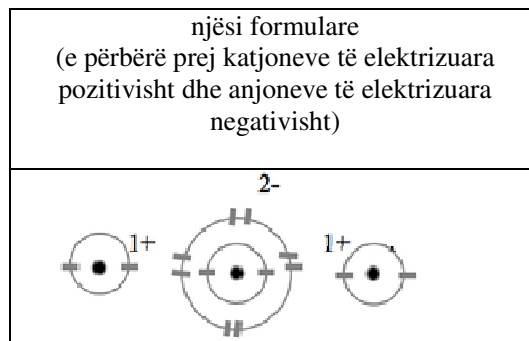
- Shiko pohimet vijuese dhe rretho përgjigjen e saktë.
 - Gota laboratorike përdoret për matje precize të vëllimit.
 - Pipëza përdoret për përzierje të lëngjeve.
 - Havan porcelani me shtypës përdoret për nxehje të substancave në temperatura të larta.
 - Menzura përdoret për matje të përafërt të vëllimit.**
- Në eksperimentet e Raderfordit pjesa më e madhe e thërmijave alfa:
 - janë absorbuar në fletë (foli).
 - kanë kaluar nëpër fletë (foli).**
 - janë kombinuar me fletën (folinë).
 - hoqen prej fletës (folisë).
- Sipas modelit të Borit elektronet nuk mund të gjenden në asnjërën nga këto pozita:
 - B dhe C**
 - A dhe B
 - B dhe D
 - A dhe D
- Cilët çifte të thërmijave kanë numër të njëjtë elektronesh?
 - ${}^{16}_8\text{O}^{2-}$ dhe ${}^{16}_8\text{O}$
 - ${}^{16}_8\text{O}^{2-}$ dhe ${}^{18}_8\text{O}$
 - ${}^{16}_8\text{O}^{2-}$ dhe ${}^{18}_8\text{O}^{2-}$**
 - ${}^{16}_8\text{O}^{2-}$ dhe ${}^{32}_{16}\text{S}^{2-}$
- Elementet e grupit të dytë në tabelën e sistemit periodik janë të njohura si:
 - Metale alkaline- tokësore**
 - Metale alkaline
 - Elemente halogjene
 - Metale kalimtare.
- Cila nga substancat vijuese do të reagoj ashpër me ujin dhe do të formojë bazë?
 - Kobalti
 - Magnezi
 - Kaliumi**
 - Amonjaku



- Numri i masës së atomit të një elementi është 39, ndërsa numri i masës së atomit të elementit tjetër vijues të të njëjtës periodë të sistemit periodik është 40. Që të dy atomet:
 - Kanë numër të njëjtë të protoneve, ndërsa dallohen në numrin e neutroneve.
 - Kanë numër të njëjtë të neutroneve, ndërsa dallohen në numrin e protoneve.**
 - Kanë numër të njëjtë të protoneve dhe neutroneve, ndërsa dallohen në numrin e elektroneve.
 - Kanë numër të njëjtë të protoneve, ndërsa dallohen në numrin e elektroneve.
- Dallim i rëndësishëm në mes tabelës së sistemit periodik bashkëkohor dhe tabelës së sistemit periodik të krijuar nga Mendelievi është:
 - Që të dy tabelat janë të njëjta.
 - Tabela e Mendelievit nuk i rendit elementet sipas përsëritjes periodike të vetive të tyre.
 - Elementet në tabelën bashkëkohore janë të renditur sipas zmadhimit të masës së tyre atomike.
 - Elementet në tabelën bashkëkohore janë të renditur sipas zmadhimit të numrave të tyre atomik.**
- Atomt e të gjitha elementeve në periodë të njëjtë kanë:
 - numër të ndryshëm të neutroneve
 - numër të njëjtë të shtresave elektrone
 - numër të ndryshëm të elektroneve
 - të gjitha pohimet e paraqitura janë të sakta.**

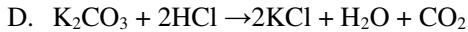
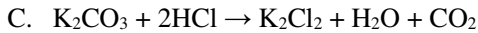
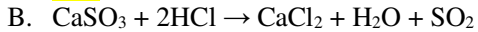
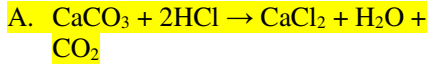
10. Në cilën prej komponimeve vijuese ka lidhje kovalente?
 A. NaCl
 B. MgO
 C. SiO₂
 D. CaBr₂
11. Nëse çdonjëri atom i oksigjenit në molekulën e dioksidit të sulfurit formon dy lidhje kovalente, sa lidhje formon sulfuri?
 A. një
 B. dy
 C. tre
 D. katër.
12. Rretho shenjën para elementit atomet e të cilit kanë nga pesë elektrone valente:
 A. ₅E
 B. ₁₀E
 C. ₁₅E
 D. ₂₀E
13. Sa është valenca e arsenit në As₂O₃?
 A. I
 B. II
 C. III
 D. IV
14. Formula e sulfatit të amonit është:
 A. (NH₄)₂SO₄
 B. NH₄(SO₄)₂
 C. NH₄SO₄
 D. (NH₃)₂SO₄
15. Katalizatori e ndryshon shpejtësinë e reaksionit kimik ashtu që:
 A. gjithnjë siguron sipërfaqe në të cilën reagojnë molekulat.
 B. i ndryshon produktet të cilat formohen përgjatë reaksionit
 C. e ndryshon rrugën e reaksionit dhe e zvogëlon energjinë e aktivizimit
 D. e ndryshon shpeshtimin e përplasjeve në mes molekulave.
16. Në tretësirë ujore të caktuar ndodh reaksion kimik në mes dy substancave. Çka mund të bëhet që të shpejtohet shpejtësia e reaksionit?
 A. të shtohet indikator
 B. të zmadhohet përqëndrimi i së paku njërit nga reaktantët
 C. të ftohet shpejtë ena në të cilën gjenden reaktantët
 D. të derdhen reaktantët në enë të madhe, të drejtë për t'u rritur sipërfaqja prekëse
17. Reaksioni në mes zinkut dhe acidit klorhidrik mund të paraqitet me anë të barazimit vijues:

$$\text{Zn} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{H}_2 + \text{ZnCl}_2$$
 Përcakto në cilin prej rasteve vijuese më së shpejti do të formohet H₂ i gaztë:
 A. 1 g granula(kokërrza) të Zn në 50 cm³ HCl me përqëndrim 0,5 mol/dm³ në 20 °C
 B. 1 g granula(kokërrza) të Zn në 50 cm³ HCl me përqëndrim 0,5 mol/dm³ në 30 °C
 C. 1 g granula(kokërrza) të Zn në 50 cm³ HCl me përqëndrim 1 mol/dm³ në 20 °C
 D. 1 g granula(kokërrza) të Zn në 50 cm³ HCl me përqëndrim 1 mol/dm³ në 30 °C.
18. Cilët çifte vijuese të elementeve kanë më shumë gjasa që të formojnë lidhje jonike?
 A. Ba dhe S
 B. Na dhe Mg
 C. B dhe S
 D. O dhe Ar
19. Diagrami vijues i përket:



- A. formim të komponimit jonik Na₂S
 B. formim të komponimit jonik Li₂O
 C. formim të komponimit jonik Na₂O
 D. formim të komponimit jonik Li₂O

20. Cili barazim kimik i përket përshkrimit vijues të reaksionit kimik: „Nëse në një copë mermeri veprohet me acid klorhidrik, vërehen fluska. Gjatë këtij reaksioni formohet tretësirë prej klorurit të kalciumit, ndërsa fitohet edhe ujë si një ndër produktet.“



21. Sa atome të azotit ka në gjashtë njësi të nitrat bakrit(II)?

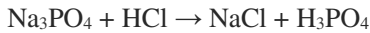
A. 1

B. 2

C. 6

D. 12

22. Përcakto koeficientët para pjesmarrësve të reaksionit të paraqitur me barazimin vijues:



A. 1,1,3,1

B. 3,1,1,3

C. 1,3,3,1

D. 1,3,1,1

23. Cili është emri i komponimit të paraqitur me formulën vijuese N_2O_3 ?

A. nitrat

B. trioksid azoti

C. oksid azoti

D. oksid azoti(II).

24. Cili prej pohimeve **nuk** i përket vetive të tretësirës ujore të hidroksidit të kalciumit?

A. e ngjyros lakmusin prej të kuq në të kaltër

B. formon jone hidroksile në tretësirë ujore

C. reagon me magnezin gjatë së cilit lirohet hidrogjen

D. liron amonjak prej klorurit të amonit

25. Në tabelën e mëposhtme është paraqitur veprimi i tre metaleve P, Q dhe R me acid klorhidrik të holluar dhe ujë.

metal	HCl i holluar	ujë
P	lirohet hidrogjen	lirohet hidrogjen
Q	nuk ka reaksion	nuk ka reaksion
R	lirohet hidrogjen	nuk ka reaksion

Nga tabela e mëposhtme zgjedh se në cilin rast metalet janë të renditur në bazë të reaktivitetit duke filluar prej më reaktivit.

	më reaktiv	→	më pak reaktiv
A.	P		R
B.	P		Q
C.	R		P
D.	R		Q

P, e	Group																18
1	1																18
1	1.00794 H																4.00260 He
2	1		2														18
3	1		2														18
3	1		2														18
4	1		2										3				18
5	1		2										3				18
6	1		2										3				18
7	1		2										3				18

KEY	
Atomic Mass →	12.011
Symbol →	C
Atomic Number →	6
Electron Configuration →	2-4

Group		Group															
13	14	15	16	17	18												
B	C	N	O	F	Ne												
Al	Si	P	S	Cl	Ar												
Ga	Ge	As	Se	Br	Kr												
In	Sn	Sb	Te	I	Xe												
Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn												
Cn	Uut	Uuq	Uup	Uuh	Uus	Uuo											