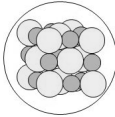




Për komisionin
Pikët: pozitive: _____ negative: _____ Gjithësej: _____
Kontrolloi: _____

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.

- Ana ka dashur të dijë se nëse vëndon kripë në akull, ai a do të shkrihet më shpejtë. Cilat nga pyetjet vijuese duhet që Ana t'i hulumtoj?
 - Kripa i ndihmon akullit që të shkrihet.
 - Akulli dhe kripa janë në gjendje agregate të ngurtë.
 - Si kripa ndikon në procesin e shkrirjes së akullit?
 - A ndikon temperatura në procesin e shkrirjes së akullit?
- Shtypja e gazit varet nga:
 - forca të cilën e shkaktojnë përplasjet e thërmiave
 - sipërfaqja në të cilën vepron forca
 - saktë është edhe nën A edhe nën B
 - asgjë nga e përmendura
- Toni duhet të bëj hulumtin në të cilin do të vrojtoj disa lloje të pipëzave për lëng të cilat kanë qenë të ndërtuara nga materiale të ndryshme (plastik, letër, gomë, letër e parafinuar). Është dashur të zbuloj se cili lloj i pipëzave është më fleksibil. Si duhet të veprojmë Toni?
 - të pi nga çdonjëri lloj prej tyre
 - të shoh se si pipëzat përdredhen përreth gotës
 - t'i tërheq nga të dy anët njëkohësisht
 - të var peshë(të) në çdonjërin prej tyre
- Monedha e vërtetë e 5 denarëshit është më e rëndë sesa monedha plastike e 5 denarëshit me dimensione të njëjta. Kjo është shkaku se materiali prej të cilit është e përpunuar monedha e vërtetë është?
 - më i fortë
 - më magnetik
 - më i dendur
 - më fleksibil
- Numri më i madh i elementeve në tabelën e sistemit periodik formojnë:
 - metale
 - jometale
 - lëngje
 - gazra
- Në cilin prej grupeve të përmendura ka vetëm përçues të elektricitetit?
 - alumin, bakër, qelq
 - sulfur, hekur, bakër
 - bakër, alumin, sulfur,
 - mesing, grafit, alumin
- Në cilin grup ka vetëm metale të ngurta në temperaturë dhome?
 - alumin, magnez, natrium
 - hekur, brom, mesing
 - karbon, plumb, zink
 - magnez, merkur, bakër
- Çka prej të përmendurës është përzierje?
 - smogu
 - shkëmbi
 - qumështi
 - gjitha nga të përmendurat
- Ajri është përzierje prej gazrave:
 - hidrogjen, oksigjen dhe dioksid karbon
 - azot, hidrogjen dhe dioksid karbon
 - azot, oksigjen dhe dioksid karbon
 - azot, oksigjen dhe klor
- Cilët elemente janë të pranishme në CoCO_3 ?
 - kalciumi, karboni dhe oksigjeni
 - bakri, karboni dhe oksigjeni
 - oksigjeni, kalciumi dhe klori
 - karboni, kobalti dhe oksigjeni

11. Cila substancë është e ndërtuar prej molekulava dyatomike?
A. CO
 B. He
 C. edhe CO edhe He
 D. as CO as He
12. Cili prej pohimeve vijuese është i saktë për atomet e një elementi?
 A. ato janë të njëjtë në mes tyre
B. ato janë të llojit të njëjtë
 C. ato janë të ngurtë
 D. gjitha nga të përmendurat
13. Formula kimike e metanit është CH₄. Çka nga të dhënat është e saktë?
A. Molekula e metanit përmban pesë atome.
 B. Atomi i metanit përmban dy elemente.
 C. Metani përmban pesë molekula.
 D. Molekula e metanit përmban pesë elemente.
14. Kur dy elemente formojnë komponim, emri kimik i atij komponimi mund të mbaroj me:
 A. at
 B. it
C. ur
 D. asnjë nga të përmendurat
15. Shenja 2H₂SO₄ nënkupton se në dy molekula acid sulfurik ka:
 A. dy atome hidrogjen, një atom sulfuri dhe katër atome oksigjen
 B. katër atome hidrogjen, një atom sulfuri dhe katër atome oksigjen
C. katër atome hidrogjen, dy atome sulfur dhe tetë atome oksigjen
 D. katër atome hidrogjen, një atom sulfuri dhe tetë atome oksigjen
16. Fotoja vijuese i përket:

 A. natriumit
 B. klorit
C. klorur natriumit
 D. klorhidrikut
17. Djegia është:
 A. gjithmonë ndryshim i kthyeshëm
B. gjithmonë ndryshim i pakthyesëm
 C. mund të jetë edhe ndryshim i kthyeshëm edhe i pakthyesëm
 D. nuk mund të klasifikohet as si ndryshim i kthyeshëm as si ndryshim i pakthyesëm
18. Sa variabla(ndryshore) ndryshohen gjatë një hulumtimi?
 A. 0
B. 1
 C. 2
 D. varet nga hulumtimi
19. Ngjyra e magnezit është ____, ndërsa e oksidit të tij është ____.
 A. e bardhë e argjend, hiri
 B. hiri, e bardhë e argjend
C. e bardhë e argjend, e bardhë
 D. e bardhë, e bardhë e argjend
20. Produkti i cili formohet gjatë djegies së karbonit në ajër është?
 A. pluhur i bardhë
 B. pluhur i zi
 C. lëng i tejdkushëm
D. gaz pangjyrë
21. Karbonatet metalike reagojnë me acide, nga çka lirohet gaz. Ky gaz vërtetohet me?
 A. dru të djegur
 B. dru të skuqur
C. ujë gëlqeror
 D. letër filtruese
22. Çka nga opcionet e përmendura ka veti alkaline?
A. pluhuri për pjekje
 B. sheqeri i vaniljes
 C. pepsi
 D. uji i stërvluar

23. Cilat nga vetitë vijuese ju përkasin bazave?
- e ndryshon ngjyrën e lakmusit në të kaltër
 - në prekje është e rrëshqitshme
 - ka shije acidike
 - reagon me gurë gëlqeror

A. i dhe ii

B. i, ii dhe iv

C. i dhe iv

D. ii dhe iii

24. pH e uthullës alkoolike është rreth:

A. 1

B. 5

C. 8

D. 13

25. Gjatë komponimit(bashkimit) të magnezit dhe jodit formohet:

A. jodhidrik magneziumi

B. jodat magnezi

C. jodit magnezi

D. jodur magnezi

Period	1	Group										13	14	15	16	17	18		
1	1.00784 1 1 H																	4.00260 2 2 He	
2	6.941 3 2-1 Li	9.01218 4 2-2 Be																	
3	22.98977 11 2-8-1 Na	24.305 12 2-8-2 Mg	Group																
4	39.0983 19 2-8-8-1 K	40.08 20 2-8-8-2 Ca	44.9559 21 2-8-8-2 Sc	47.867 22 2-8-10-2 Ti	50.9415 23 2-8-11-2 V	51.996 24 2-8-13-1 Cr	54.9380 25 2-8-13-2 Mn	55.845 26 2-8-14-2 Fe	58.9332 27 2-8-15-2 Co	58.9332 28 2-8-16-2 Ni	63.546 29 2-8-18-1 Cu	65.409 30 2-8-18-2 Zn	69.723 31 2-8-18-3 Ga	72.64 32 2-8-18-4 Ge	74.9216 33 2-8-18-5 As	78.96 34 2-8-18-6 Se	79.904 35 2-8-19-7 Br	83.798 36 2-8-18-8 Kr	
5	85.4678 37 2-8-18-8-1 Rb	87.62 38 2-8-18-8-2 Sr	88.9058 39 2-8-18-9-2 Y	91.224 40 2-8-18-10-2 Zr	92.9064 41 2-8-18-12-1 Nb	95.94 42 2-8-18-13-1 Mo	101.07 43 2-8-18-13-2 Tc	101.07 44 2-8-18-15-1 Ru	102.906 45 2-8-18-16-1 Rh	106.42 46 2-8-18-16 Pd	107.868 47 2-8-18-18-1 Ag	112.41 48 2-8-18-18-2 Cd	114.818 49 2-8-18-18-3 In	114.818 50 2-8-18-18-4 Sn	117.71 51 2-8-18-18-5 Sb	127.60 52 2-8-18-18-6 Te	126.904 53 2-8-18-18-7 I	131.29 54 2-8-18-18-8 Xe	
6	132.905 55 2-8-18-18-8-1 Cs	137.33 56 2-8-18-18-8-2 Ba	138.905 57 2-8-18-18-9-2 La	178.49 72 2-8-18-10-2 Hf	180.948 73 2-8-18-11-2 Ta	183.84 74 2-8-18-12-2 W	186.207 75 2-8-18-13-2 Re	190.23 76 2-8-18-14-2 Os	192.227 77 2-8-18-15-2 Ir	195.08 78 2-8-18-17-1 Pt	196.967 79 2-8-18-18-1 Au	200.59 80 2-8-18-18-2 Hg	204.383 81 2-8-18-18-3 Tl	207.2 82 2-8-18-18-4 Pb	208.980 83 2-8-18-18-5 Bi	(209) 84 2-8-18-18-6 Po	(210) 85 2-8-18-18-7 At	(222) 86 2-8-18-18-8 Rn	
7	(223) 87 2-8-18-18-8-1 Fr	(226) 88 2-8-18-18-8-2 Ra	(227) 89 2-8-18-18-9-2 Ac	(261) 104 2-8-18-10-2 Rf	(262) 105 2-8-18-11-2 Db	(266) 106 2-8-18-12-2 Sg	(271) 107 2-8-18-13-2 Bh	(277) 108 2-8-18-14-2 Hs	(276) 109 2-8-18-15-2 Mt	(281) 110 2-8-18-17-1 Ds	(285) 111 2-8-18-18-1 Rg	(286) 112 2-8-18-18-2 Cn	(284) 113 2-8-18-18-3 Uut	(289) 114 2-8-18-18-4 Uuq	(288) 115 2-8-18-18-5 Uup	(289) 116 2-8-18-18-6 Uuh	(1) 117 2-8-18-18-7 Uus	(294) 118 2-8-18-18-8 Uuo	