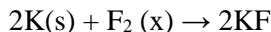


1. Cila është formula e hidrogjen karbonatit të natriumit?
- NaOH
 - Na₂CO₃
 - NaHCO₃
 - Na₂CO₃ · 10H₂O
2. Cilat formula janë shkruar në mënyrë të saktë?
- Mg₃(PO₄)₂, KNO₃
 - Mg₂(PO₄)₃, KNO₃
 - Mg₂PO₄, K(NO₃)₂
 - MgPO₄, K₃(NO₃)₂
3. Numri i protoneve dhe neutroneve në bërthamë formon?
- Numrin e masës molekulare
 - Numrin e masës
 - Numrin oksidues
 - Numrin e valencës
4. Sa është masa molekulare e CuSO₄ · 5H₂O, Ar(Cu)=63.55, Ar(S)=32.08, Ar(O)=16, Ar(H₂O)=18
- 249.63
 - 168.55
 - 202.77
 - 187.25
5. Masa e nje atomit te plumbit eshte (Ar=207.2) eshte :
- 3.44X10⁻²³ g
 - 3.44x10⁻²² g,
 - 1.25X10⁻²⁶ kg,
 - 7.8x10⁻²⁰kg
6. 32.0 g oksigjen Ar(O)=16 permbajne :
- 0.5 mole (O₂)
 - 6.022x10²³ atome(O)
 - 16 mole (O)
 - 6.022x10²³ molekula (O₂)
7. Valenca paraqet :
- Numrin e elektorneve ne shtresen e fundit
 - Numrin e atomeve ne molecule
 - Aftesine e atomit per te terhequr elektronet e atomit tjetër
 - Aftesin e elemeteve per tu lidhur me elementet tjera
8. Numri oksidues i klorit ne HCl, Cl₂, HClO₃, eshte ?
- 1, 0, +5
 - +1, 0, +7
 - 3, -2, -1
 - 1, -1, -3
9. Nese nje eksperiment kryhet ne temp 25 °C kemi te bejme me
- 398 K
 - 273 K
 - 298 K
 - 399 K
10. Ne nje epruvete & (havan porcelani) jane perzier substancat kristalore te klorurit te natriumit (NaCl) dhe klorurit te amoniakut (NH₄Cl). Nese perzierja nxehtet do te verejme se:
- Dy kriprat shkrihen
 - Dy kriprat sublinojne
 - NH₄Cl mbetet ne pjesen e nxehte ndersa NaCl sublimon ne pjesen e ftohte
 - NaCl mbetet ne pjesen e nxehte ndersa NH₄Cl sublimon ne pjesen e ftohte
11. Cka paraqet formula strukturale e nje komponimi
- Raportin me te thjeshte te atomeve ne molekule
 - Numrin e sakte te atomeve te cdo elementi ne molekule
 - Menyren e radhitjes se atomeve ne molekule
 - Rradhitjen hapsinore te atomeve te elemneteve ne molekule.
12. Eshte dhene reaksioni kimik
- $$\text{Fe(s)} + \text{CuSO}_4(\text{aq}) \rightarrow \text{FeSO}_4(\text{aq}) + \text{Cu(s)}$$
- Tregoni cili nga keto elemente reduktohet
- Fe
 - S
 - Cu
 - O
13. Llogartini numrin e moleve ne 5,6dm³ oksigjen ne kushte standarde?
- 0.25 mole
 - 0.5 mole
 - 0.75 mole
 - 1 mole
14. Në reaksionin redoks të paraqitur më poshtë:
- $$2\text{KMnO}_4 + 16\text{HCl} \rightarrow 2\text{MnCl}_2 + 5\text{Cl}_2 + 2\text{KCl} + 8\text{H}_2\text{O}$$
- Cfarë ndodh me manganin?
- Mangani pranon 5 elektrone dhe reduktohet
 - Mangani liron 3 elektrone dhe oksidohet
 - Mangani pranon 3 elektrone dhe reduktohet
 - Mangani liron 5 elektrone dhe oksidohet

15. Sulfuri nxirret nga nentoka me metoden e:
- Haber-Bosch
 - Avogadros
 - Fraserit
 - Koksit
16. Si quhen kriperat e acidit fosforik?
- fosfate
 - fosfure
 - fosfatate
 - fosfite
17. Cili acid gjendet ne lukthin e njeriut me nje perqindje prej 0.2-0.4 % ?
- acidi sulfurik H_2SO_4
 - acidi fosforik H_3PO_4
 - acidi klorhidrik HCl
 - acidi nitrik HNO_3
18. Cila nga opsionet e meposhtme eshte e pasakte?
- oksigeni i lenget dhe i ngurte ka ngjyre te kalter te zbeh
 - oksigeni me metale formon okside
 - oksigeni nuk digjet vete por e ndihmon djegien
 - oksigeni ne kushte te zakonshme eshte ne gjendje te lenget
19. Neutralizimi eshte reaksioni kimik qe prodhon:
- Acid dhe uje
 - Baze dhe kripe
 - Acid dhe baze
 - Uje dhe kripe
20. Sa gram Natrium jane ne 80 gram $NaOH$ (Na:23, O:16, H:1 g/mol)?
- 22
 - 23
 - 44
 - 46
21. Sa mole kripe $NaCl$ do te prodhohen nga 5 mole acid HCl dhe 5 mole baze $NaOH$?
- 2.5 mole $NaCl$
 - 5 mole $NaCl$
 - 7.5 mole $NaCl$
 - 10 mole $NaCl$
22. Shnderrimi i akullit te thate nga gjendja e ngurte ne te gazte njihet si:
- Sublimim
 - Avullim
 - Kondenzim
 - Shkrirje
23. Pas barazimit te reaksionit kimik si do te jene koeficientet e tij?
- $$Ca + O_2 \rightarrow CaO$$
- 1-2-1
 - 2-1-2
 - 1-1-1
 - 2-2-1
24. Cili nivel energjetik ne diagramin elektronik shenohet me shkronjen M?
- 1
 - 2
 - 3
 - 4
25. Cili gaz prodhohet nga reaksioni I shiritit te magnezit (Mg) dhe acidit klorhidrik (HCl) ?
- Cl_2
 - Mg_2
 - O_3
 - H_2
26. Si quhet substance qe e ngadaleson reaksionin kimik?
- Reaktant
 - Inhibitor
 - Neutralizues
 - Katalizator
27. Pjesmarrja në masë e azotit në NH_4NO_3 është: (N:14 , H:1 , O: 16)
- 20%
 - 53%
 - 50%
 - 35%
28. Acidi sulfurik formohet nga bashkeveprimi I ujit me :
- SO_2
 - SO
 - SO_3
 - H_2S

29. Eshtë dhënë barzimi i reaksionit kimik:



Cili simbol i gjendjes agregate duhet të shkruhet në vend të X?

- A) (s)
B) (aq)
C) (l)
D) (g)
30. Cilat nga substancat e mëposhtme është kripë amfoterne:
- A) $MgCl_2$
B) $AlCl_3$
C) $FeCl_3$
D) Na_3PO_4
31. Në qoftë se bromi bashkëvepron me ndonjë element tjetër formon:
- A) Komponime molekulare me metale dhe jometale
B) Komponime jonike me metale dhe jometale
C) Komponime jonike me metale dhe komponime molekulare me jometale
D) Komponime jonike me jometale dhe komponime molekulare me metale
32. Si perfitohet oksigjeni në laborator?
- A) Nga reaksioni i zinkut me ujë
B) Nga ngrohja e kloratit të kaliumit dhe oksidit të manganit (IV)
C) Nga tretja e oksidit të kalciumit në ujë
D) Nga ngrohja e kloratit të kaliumit me ujë
33. Elementet e grupit 2A të sistemit periodik njihen si:
- A) metale alkaline
B) metale alkalino-toksore
C) metale toksore
D) gazera fisnike
34. Cila nga pohimet e mëposhtme nuk është e saktë për izotopet:
- A) Kanë numër të njejtë të neutroneve në bërthamë
B) Kanë numër të njejtë të protoneve në bërthamë
C) Kanë numër të njejtë të neutroneve dhe numër të ndryshëm të protoneve
D) Kanë numër të ndryshëm të protoneve në bërthamë

35. Cila nga substancat e mëposhtme është formuar në elektrodën negative (katodë) gjatë elektrolizës së tretësirës ujore të klorurit të natriumit ($NaCl$):

- A) Klori
B) Hidrogjeni
C) Natriumi
D) Hidroksidi I natriumit
36. Cila nga substancat e mëposhtme e ndërron ngjyrën e kaltërt të letrës së lakmusit në të kuqe:
- A) I_2
B) NH_3
C) CO_2
D) $NaCl$
37. Nëse numri I protoneve në bërthamë është 11 dhe numri I elektroneve në mbështjellës është 10, atëherë kemi të bëjmë me:
- A) Na^+
B) Na
C) Na^-
D) Na^0
38. Në molekulën e klorhidrikut kemi lidhje kovalente polare, dhe klori e tërheq renë elektronike më afër vetes, sepse:
- A) Ka elektronegativitetin më të madh
B) Ka elektronegativitet më të vogël
C) Ka energji të jonizimit më të vogël
D) Ka energji të jonizimit më të madhe
39. Cilat metoda duhet të përdoren për ndarjen e përzjerjes të sulfurit, kripës dhe ujit:
- A) Filtrimi dhe separimi
B) Filtrimi dhe dekantimi
C) Filtrimi dhe avullimi
D) Filtrimi dhe ndarja me magnet
40. Cili është simboli i Kalciumit?
- A) K
B) Ka
C) Ca
D) C
41. Sa elektrone valencore ka joni i kalciumit (Ca^{2+})?
Z=20
- A) 2
B) 4
C) 6
D) 8

42. Sa shtresa elektronike dhe sa elektrone valencore gjenden ne atomin e astatit me numer atomik 33?
 $Z(\text{As})=33$
- A) 4 shtresa elektronike dhe 8 elektrone valencore
B) 5 shtresa elektronike dhe 7 elektrone valencore
C) 6 shtresa elektronike dhe 8 elektrone valencore
D) 4 shtresa elektronike dhe 7 elektrone valencore
43. Cila nga komponimet e mëposhtme nuk ka lidhje kovalente?
- A) CO_2
B) SO_2
C) KCl
D) NO_2
44. Cila nga keto komponime reagon edhe me acide edhe me baza?
- A) NaOH
B) H_2SO_4
C) ZnO^+
D) Na_2O_5
45. Tretësira ujore e cilit oksid të mëposhtem e ndërron ngjyren e letres së lakmuesit ne te kuqe?
- A) Na_2O
B) MgO_2
C) SO_3
D) K_2O
46. Si mund te ndahet nje perzierje qe permban alkool, uje dhe shkumes?
- A) filtrim dhe kristalizim
B) kristalizim dhe dekantim
C) kromatografi dhe distilim
D) filtrim dhe distilim
47. Cila nga opsionet e mëposhtme është një ndryshim kimik?
- A) Prerja e bukës
B) Grupimi i dheut
C) Thyerja e gotes
D) Tharbësimi i qumështit
48. Nëreaksionin e dhënë :
- $$3\text{NaOH} + \text{AlCl}_3 \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{NaCl}$$
- Cila nga opsionet nuk është e vërtetë?
- A) NaOH është reaktant
B) Koeficienti total i reaktantëve është më i madh se koeficienti i përgjithshëm i produkteve.
C) Reaksioni është i kthyeshëm.
D) NaCl është një produkt.
49. Cila nga te mëposhtmet nuk mund te ruhet ne shishe te xhamit?
- A) HCl
B) HF
C) HBr
D) HI
50. Cila nga të mëposhtmet nuk është provë për një reaksion kimik?
- A) Precipitimi
B) Ndryshimi i ngjyrës
C) Lirimi i gazit
D) Ndryshimi i masës totale të substancave