

1320Y_Az_Q2017_Yekun imtahan testinin sualları**Fənn : 1320Y Ümumi və qeyri-üzvi kimya**

1 Yalnız qarışıqlar olan sıranı göstərin.

- ☐ mis, təbaşir, əhəng
- ☒ benzin, çuğun, hava
- ☐ dəniz suyu, qrafit, hava
- ☐ benzin, hava, natrium-silikat
- ☐ spirt, xöək duzu, polad

2 Hansı sıradakı elementlər metallara aiddir?

- ☐ H, O, Fe
- ☐ Mg, C, N
- ☒ Ba, Be, Mn
- ☐ Si, Ca, Cu
- ☐ S, Cl, K

3 Hansı maddə eyni növ atomlardan əmələ gəlməmişdir?

- ☒ ammonyak
- ☐ almaz
- ☐ azot
- ☐ ozon
- ☐ qrafit

4 Hansı kimyəvi formul düzgün deyil?

- ☐ CaHPO_4
- ☐ Na_2KPO_4
- ☐ $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- ☐ $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$
- ☒ CaHCO_3

5 Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

- ☐ spirtin yanması
- ☐ dəmirin korroziyası
- ☒ qurğusunun əriməsi
- ☐ ağacın yanması
- ☐ südün turşuması

6 Hansı halda kimyəvi hadisə baş verir?

- ☐ süzmə
- ☐ kristallaşma
- ☒ yanma
- ☐ ərimə
- ☐ buxarlanma

7 Hansı element allotropik şəkildəyişmələr əmələ gətirir?

- ☐ Ca
- ☐ Na
- ☒ O

- ☐ N
☐ H

8 Hansı birləşmədə oksigenin kütlə payı 50%-dir?

- ☒ SO_2
☐ SO_3
☐ H_2O
☐ CO
☐ CO_2

9 Hansı birləşmədə hidrogenin kütlə payı ən böyükdür?

- ☐ C_3H
☐ KH
☐ NaH
☒ LiH
☐ RbH

10 Eynicinsli qarışıqı müəyyən edin: I. su-şəkər II. su-neft III. hava IV. su-gil

- ☐ III, IV
☐ yalnız I
☐ II, IV
☒ I, III
☐ I, II

11 Bəsit maddələr verilmişdir: dudu (his), ozon, qrafit, oksigen, qırmızı fosfor. Bu maddələrin tərkibinə neçə kimyəvi element daxildir?

- ☐ 6
☐ 4
☒ 3
☐ 2
☐ 5

12 **Uğurluğu meyyen edin:**

Qarışıq	Ayrılma üsulları
I. etil spirti+su	distille
II. şəkər+su	durultma
III. yağ+su	buxarlandırma

- ☐ II, III
☐ yalnız III
☐ yalnız II
☒ yalnız I
☐ I, II

madde	erime t-ru	qaynama t-ru
x	-20	40
y	40	240
z	0	100

Temperaturu 30°C -den 60°C -ye atırdıqda hansı madde agregat halını dəyişir?

- ☐ yalnız y
☐ x, z
☐ y, z
☐ x, y
☒ yalnız x

14 Həqiqi məhlulların hissəciklərinin ölçüsünü göstərin.

- ☐ 1 –10 mmk
☐ 1 – 100 mmk
☐ 100 mmk – dan kiçik
☒ 1 mmk– dan kiçik
☐ 100 mmk – dan böyük

15 Nüvələrin davamlı olması üçün protonlar və neytronların sayı necə olmalıdır?

- ☐ neytronların sayından asılı olmur
☒ protonların sayı təxminən neytronların sayına bərabər olmalıdır
☐ protonların sayı çox olmalıdır
☐ neytronların sayı çox olmalıdır
☐ protonların sayından asılı olmur

16 Hansı sırada yalnız izoton elementlər verilmişdir.

- ☐ Ba, La, K, Ca
☐ Xe, Ba, Mn, Co
☐ La, Ce, Be, Ar
☒ Xe, Ba, La, Ce
☐ K, Ca, La, Ce

17 Hansı sırada yalnız izobar elementlər verilmişdir.

- ☐ Ca, Be, Ar
☐ K, Ca, Be
☐ Al, Mn, Co
☒ Ar, K, Ca
☐ Mn, Co, K

18 Təbii radioaktivlik nədir?

- ☐ təbii nüvələrin γ –şüaların təsirindən parçalanması
☐ təbii nüvələrin α –şüaların təsirindən parçalanması
☐ təbii nüvələrin Günəş işığının təsirindən parçalanması
☒ təbii nüvələrin öz-özünə parçalanması prosesi
☐ təbii nüvələrin β –şüaların təsirindən parçalanması

19 Radioaktivlik nədir?

- ☐ maddələrin temperaturun təsirindən parçalanması
☐ Rentgen şüalarının təsirindən maddələrin elektronlar ayırması
☐ Günəş işığının təsirindən maddələrin elektronlar ayırması
☒ maddələrin şüa buraxmaq xassəsi

- ☐ maddələrin təbiətdə müxtəlif təsirlərdən dəyişikliyə uğraması

20 Elektronla hərisliyin qitməti kiçik olan elementin valent təbəqəsinin elektron formulunu göstərin.

- ☐ ns²np¹
☐ ns²np⁵
☐ ns²np²
☒ ns²np³
☐ ns²np⁴

21 Elektronla hərisliyin qitməti kiçik olan elementi göstərin.

- ☐ S
☐ F
☐ Cl
☒ N
☐ O

22 Açıq termodinamik sistemi ifadə edən müddəanı göstərin.

- ☐ ətraf mühitlə yalnız enerji mübadiləsində olan sistem
☐ ətraf mühitlə enerji mübadiləsində olan, lakin maddələr mübadiləsində olmayan sistem
☐ ətraf mühitlə enerji və maddələr mübadiləsi mümkün olmayan sistem
☒ ətraf mühitlə enerji və maddələr mübadiləsi mümkün olan sistem
☐ ətraf mühitlə enerji mübadiləsində olmayan, lakin maddələr mübadiləsində olan sistem

23 Hidrogenin ekvivalent həcmi göstərin.

- ☐ 44,8
☐ 5,6
☐ 22,4
☒ 11,2
☐ 33,6

24 Nisbi atom kütləsi anlayışını kimya elminə hansı alim daxil etmişdir?

- ☐ A. Avoqadro
☐ İ. Berselius
☐ M. Lomonosov
☒ C. Dalton
☐ M. Perren

25 Təcrid olunmuş termodinamik sistemi ifadə edən müddəanı göstərin.

- ☐ ətraf mühitlə yalnız enerji mübadiləsində olan sistem
☐ ətraf mühitlə enerji mübadiləsində olan, lakin maddələr mübadiləsində olmayan sistem
☐ ətraf mühitlə enerji və maddələr mübadiləsi mümkün olan sistem
☒ ətraf mühitlə enerji və maddələr mübadiləsində olmayan sistem
☐ ətraf mühitlə enerji mübadiləsində olmayan, lakin maddələr mübadiləsində olan sistem

26 Entropiyanın azalması ilə müşayiət olunan kimyəvi reaksiyanı göstərin.

- ☐ $\text{Cl}_2 + \text{H}_2 \rightarrow 2\text{HCl}$
☐ $\text{N}_2\text{O}_4 \rightarrow 2\text{NO}_2$
☐ $2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_2 + \text{O}_2$
☒ $3\text{H}_2 + \text{N}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$
☐ $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{NO}$

27 Oksigenin ekvivalent həcmi göstərin.

- ☐ 33,6
☐ 11,2

- ☐ 22,4
☒ 5,6
☐ 44,8

28 Kimyəvi atomistikanın əsasını hansı alim qoymuşdur?

- ☐ C.Tomson
☐ M. Kuri
☐ P. Kuri
☒ C. Dalton
☐ E. Rezerford

29 Hansı elementlər allotropik şəkildəyişmə əmələ gətirirlər? I karbon II azot III fosfor IV oksigen V hidrogen

- ☐ II,III, IV
☐ I,II,IV
☒ I,III,IV
☐ yalnız II,V
☐ I,II,V

30 Bəsit maddələri müəyyən edin: I azot II karbon qazı III metan IV almaz

- ☐ II,IV
☐ I,II
☒ I,IV
☐ III,IV
☐ II,III

31 Hansı birləşmədə oksigenin kütlə payı 50%-dir?

- ☒ SO_2
☐ CO
☐ H_2O
☐ SO_3
☐ CO_2

32 Hansı kimyəvi formul düzgün deyil?

- ☒ CaHCO_3
☐ $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
☐ $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$
☐ Na_2KPO_4
☐ CaHPO_4

33 Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

- ☐ spirtin yanması
☐ ağacın yanması
☒ qurğuşunun əriməsi
☐ dəmirin korroziyası
☐ südün turşuması

34 Hansı sıradakı elementlər metallara aiddir?

- ☐ S, Cl, K

- ☐ Si, Ca, Cu
- ☒ Ba, Be, Mn
- ☐ Mg, C, N
- ☐ H, O, Fe

35 Hansı element allotropik şəkildəyişmələr əmələ gətirir?

- ☐ Ca
- ☐ Na
- ☒ O
- ☐ N
- ☐ H

36 Natrium –sulfidin Na_2S hidrolizinin sürətini azaltmaq üçün onun məhluluna hansı maddə əlavə edilməlidir?

- ☐ HCl
- ☒ NaOH
- ☐ H_2SO_4
- ☐ SO_2
- ☐ Na_2SO_4

37 Molekulların davamlılığının ardıcıl azalmasına dair verilən sxemlərdən hansı doğrudur?

- ☐ $\text{O}_2 \rightarrow \text{N}_2 \rightarrow \text{F}_2$
- ☒ $\text{N}_2 \rightarrow \text{O}_2 \rightarrow \text{F}_2$
- ☐ $\text{F}_2 \rightarrow \text{N}_2 \rightarrow \text{O}_2$
- ☐ $\text{O}_2 \rightarrow \text{F}_2 \rightarrow \text{N}_2$
- ☐ $\text{N}_2 \rightarrow \text{F}_2 \rightarrow \text{O}_2$

38 Natrium –hidrokarbonat məhlulunu qızdırdıqda mühit necə dəyişər?

- ☐ neytral mühit yaranar
- ☒ mühitin qələviliyi artır
- ☐ mühitin qələviliyi dəyişməz
- ☐ mühitin qələviliyi azalar
- ☐ mühitin turşuluğu artır

39 555 q 20% -li CaCl_2 məhlulunu tam elektronluz etdikdə elektrodlarda neçə (n.ş-də) l qaz ayrılar Mh (CaCl_2)=

- ☐ 89,6
- ☐ 11,2
- ☐ 22,4
- ☐ 33,6
- ☒ 44,8

40 . Hansı duzun hidrolizindən turş duz alınar? I. CaCl_2 II. NaNO_3 III. K_2S

- ☐ yalnız II
- ☐ yalnız I
- ☐ I,III
- ☐ I,II
- ☒ yalnız III

41 Natrium-xloridin ərintisinin elektrolizi zamanı katodda 4,6 q metal alınmışdır. Anodda ayrılan xlorun həllmini (n.ş-də) hesablayın.

- ☐ 22,4
- ☒ 2,24
- ☐ 5,6
- ☐ 11,2
- ☐ 1,12

42 Dissosiasiya dərəcəsi 40% olan elektrolitin 500 molekulundan neçəsi dissosiasiya edib?

- ☐ 250
☐ 400
☐ 100
☒ 200
☐ 300

43 natrium-asetat duzunun hidrolizini zəiflətmək üçün məhlula hansı maddə əlavə olunur?

- ☐ H_2SO_4
☒ NaOH
☐ HCl
☐ HNO_3
☐ H_2O

44 K_2S -in suda məhlulu üçün düzgün ifadə: I. elektrik keçirir II. qələvi mühit yaradır III. turş mühit yaradır

- ☒ I, II
☐ II, III
☐ I, III
☐ yalnız I
☐ yalnız III

45 Hansı reaksiya sulu məhlulda axıra qədər getmir?

- ☒ $\text{CuSO}_4 + \text{NaNO}_3 \rightarrow$
☐ $\text{KOH} + \text{FeCl}_3 \rightarrow$
☐ $\text{CuSO}_4 + \text{Na}_2\text{S} \rightarrow$
☐ $\text{CuO} + \text{HCl} \rightarrow$
☐ $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow$

46 Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

- ☐ Na^+ və CH_3COO^-
☐ Ca^{+2} və CO_3^{2-}
☐ Ag^+ və Cl^-
☒ Ag^+ və I^-
☐ Ba^{+2} və CO_3^{2-}

47 Hansı elektrolitlər mərhələli dissosiasiya edir? I. $\text{Ca}(\text{OH})_2$ II. NaHSO_4 III. $\text{Mg}(\text{OH})\text{Cl}$ IV. AlCl_3

- ☒ I, II, III
☐ I, IV
☐ II, III, IV
☐ yalnız I
☐ II, IV

48 Bərabər mol miqdarında götürülmüş hansı elektrolitin suda məhlulunda daha çox ion olar (bütün elektrolitlər üçün $\alpha=100\%$ qəbul etməli)?

- ☐ CaCl_2
☐ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
☐ $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$
☒ $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
☐ $\text{Ca}(\text{OH})_2$

49 1 mol AlCl_3 suda həll olduqda məhlulda cəmi neçə ion əmələ gələr (dissosiasiya dərəcəsi $\alpha=100\%$)?

- ☐ $2,04 \cdot 10^{23}$
☒ $4,08 \cdot 10^{23}$
☐

☐ $6,02 \cdot 10^{23}$

☐ $0,01 \cdot 10^{23}$

☐ $0,08 \cdot 10^{24}$

50 $\text{Mg}^{2+} + 2\text{OH}^- \longrightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2$ reaksiyasını aparmaq üçün hansı maddə götürülməlidir?

- ☐ MgO, NaOH
☐ Mg, NaOH
☒ $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$, NaOH
☐ MgO, H_2O
☐ MgSO_4 , $\text{Mg}(\text{OH})_2$

51 SO_4^{2-} , Cl^- və CO_3^{2-} ionlarını uyğun olaraq hansı sıradakı kationlarla təyin etmək olar?

- ☒ Ca^{+2} , Ag^+ , H^+
☐ Ca^{+2} , Ag^+ , Na^+
☐ Na^+ , Ag^+ , Ca^{+2}
☐ Ca^{+2} , Na^+ , H^+
☐ Na^+ , Na^+ , Ca^{+2}

52 Hansı maddəni suda həll etdikdə məhlulda qələvi mühit yaranır?

- ☐ SO_2
☐ CO_2
☐ NO_2
☒ NH_3
☐ H_2S

53 Yalnız zəif elektrolitlərdən ibarət sıranı göstərin.

- ☐ NaOH, $\text{Cu}(\text{OH})_2$
☐ H_2O , HCl
☐ K_2SO_4 , NaCl
☒ H_3BO_3 , H_2CO_3
☐ H_2SO_4 , NaCl

54 Mənfi yüklü ionları göstərin. I. dihidroortofosfat II. ammonium III. sulfat

- ☐ I, II
☒ I, III
☐ yalnız I
☐ II, III
☐ yalnız II

55 Hansı ifadə doğru deyil?

- ☒ əsaslı duzlar birbaşa dissosiasiya edir
☐ ionlar quruluşuna və xassələrinə görə atomlardan fərqlənir
☐ məhlulların elektrik keçiriciliyi məhluldakı ionların sayından asılıdır
☐ normal duzlar birbaşa (pirləsiz) dissosiasiya edir
☐ dissosiasiya zamanı həm H^+ , həm də OH^- ionlarını verən elektrolitlərə amfoter hidrosidlər deyilir

56 CuCl_2 -nin suda məhlulu üçün düzgün ifadə hansıdır? I. elektrik keçirir II. qələvi mühiti yaradır III. turş mühit yaradır

- ☐ yalnız III
☐ I, II
☐ II, III
☒ I, III
☐ yalnız I

57 $\text{Ca} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{N}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$ Reaksiya tenliyində oksidləşdiricinin əmsalını müəyyən edin.

- ☒ 10
☐ 1
☐ 4
☐ 2
☐ 8

58 Xlorid turşusunun dissosiasiya dərəcəsi 60% -dir. Bu məhlulda hər 3000 molekuldan neçəsi dissosiasiya etmişdir?

- ☐ 1200
☒ 1800
☐ 1500
☐ 1600
☐ 1000

59 Tərkibində 0,2 mol TeCl_3 duzu olan 200 ml məhlulda Cl^- ionlarının molyar qatılığı (mol/l-lə) hesablayın. (TeCl_3 -ün dissosiasiyasını 100% qəbul etməli)

- ☐ 0,6
☐ 0,5
☒ 3
☐ 2
☐ 1

60 BaCl_2 məhluluna artıq miqdarda K_2SO_4 əlavə etdikdə məhlulda hansı ionlar qalmaz?

- ☐ yalnız Cl^-
☐ yalnız Ba^{2+}
☒ Ba^{2+} və SO_4^{2-}
☐ yalnız SO_4^{2-}
☐ yalnız K^+

61 Hansı duz hidroliz etmir? I. K_2CO_3 II. AgCl III. KCl IV. AgNO_3

- ☐ I, II
☐ III, IV
☒ II, III
☐ II, IV
☐ yalnız III

62 Hansı sıradakı duzlar hidrolizə uğrayır?

- ☒ Na_2CO_3 , CuCl_2
☐ BaCO_3 , $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
☐ AgI , AgSO_4
☐ AgCl , AgBr
☐ CaCO_3 , MgCO_3

63 Hansı sırada olan hər iki duzu suda həll etdikdə turş mühit yaranır?

- ☒ $\text{Al}(\text{NO}_3)_3, \text{ZnCl}_2$
- ☐ $\text{Na}_3\text{PO}_4, \text{FeCl}_3$
- ☐ $\text{AlCl}_3, \text{Al}_2\text{S}_3$
- ☐ $\text{CaCl}_2, \text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- ☐ $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3, (\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$

64 Hansı duzun hidrolizindən əsasi duz alınır?

- ☐ Na_2CO_3
- ☐ Na_3PO_4
- ☐ K_2SO_4
- ☐ $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- ☒ CuCl_2

65 Hansı duzu suda həll etdikdə turş mühit yaranır?

- ☐ KNO_3
- ☐ NaCl
- ☐ K_2SO_4
- ☐ Na_2CO_3
- ☒ NH_4Cl

66 Hansı duz suda pis həll olur?

- ☐ ZnSO_4
- ☒ CuSO_4
- ☐ FeSO_4
- ☐ MgSO_4
- ☐ CaSO_4

67 Hansı maddəni suda həll etdikdə qələvi mühit yaranar?

- ☒ K_2CO_3
- ☐ LiCl
- ☐ BaSO_4
- ☐ HClO_4
- ☐ CuSO_4

68 Hidroliz etməyən maddəni göstərin.

- ☐ $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- ☐ K_2CO_3
- ☒ KBr
- ☐ CuSO_4
- ☐ FeCl_3

69 Hansı duz hidroliz etmir?

I. K_2CO_3 II. AgCl III. KCl IV. AgNO_3

- ☒ II, III
- ☐ III, IV
- ☐ yalnız III
- ☐ I, II
- ☐ II, IV

70 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

- ☒ NaHCO_3
- ☐ KMnO_4
- ☐ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

- ☐ KClO_3
☐ NH_4NO_3

71 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

- ☐ Cu^+
☐ Fe^{+2}
☐ C
☐ Cl_2
☒ S^{-2}

72 $\text{Cl}^{+7} \rightarrow \text{Cl}^{-1}$ sxeminid? ne?? elektron q?bul edilmidir?

- ☒ 8
☐ 5
☐ 7
☐ 4
☐ 6

73 $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$ sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdiricinin əmsalı neçədir?

- ☒ 2
☐ 6
☐ 4
☐ 1
☐ 3

74 760 ml suda 40 q natrium-hidroksid həll edildi. Alınmış məhlulda natrium-hidroksidin kütlə payını hesablayın (%-lə).

- ☒ 5

75 Natrium-xloridin suda məhlulunun 200 qramını buxarlandırıqda 16 qram duz alınmışdır. Məhlulda həll olan maddənin kütlə payını (%-lə) müəyyən edin.

- ☐ 12
☐ 32
☐ 16
☒ 8
☐ 4

76 Təzyiqin artırılması qazların həll olmasını necə dəyişir?

- ☐ artırır, sonra isə azaldır
☐ dəyişmir
☐ azaldır
☒ artırır
☐ azaldır, sonra isə artırır

77 Temperaturun artırılması qazların həll olmasını necə dəyişir?

- ☐ azaldır, sonra isə artırır
☐ artır
☐ dəyişmir
☒ azaldır
☐ artırır, sonra azaldır

78 Hansı ifadə doğrudur?

- ☐ qazların suda həll olması təzyiq artdıqda azalır
☐ həlloma yalnız kimyəvi prosesdir

- ☐ həllolma yalnız fiziki prosesdir
☒ həllolma həm fiziki, həm də kimyəvi prosesdir
☐ qazların suda həll olması temperatur artdıqda artır

79 393 q NaCl məhlulunun elektrolizi zamanı (n.ş –də) 44,8 l qaz ayrılmışdır. Alınan məhlulda NaOH –ın kütlə payını (% -lə) hesablayın. ($M_r \text{ NaOH}=40$)

- ☒ 50
☐ 30
☐ 25
☐ 20
☐ 40

80 Hansı duzun elektroliz tənliyi suyun elektroliz tənliyi ilə eynidir? I. CuSO_4 II. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ III. CuCl_2 IV. CaF_2

- ☐ yalnız II
☐ I,II
☒ II,IV
☐ I,III
☐ III,IV

81 Anionları oksidləşmə qabiliyyətlərinin artması ardıcılığı ilə düzün. I. F^- II. Cl^- III. OH^-

- ☐ III,II,I
☐ II,III,I
☐ III,II,I
☐ I,II,III
☒ I,III,II

82 $\text{Cu} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$ Oksidləşmə reduksiya reaksiyasında reduksiyaediciyə əmsalını tapın.

- ☐ 4
☐ 2
☐ 8
☐ 6
☒ 3

83 $\text{Br}_2 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaBr} + \text{NaBrO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ tənliyi üzrə 6 mol brom reaksiyaya girir. I. oksidləşən II. reduksiya olunar brom atomlarının sayını müəyyən edin. (Na-avoqadro ədədidir) I II

- ☐ 10 Na 2Na
☐ Na Na
☐ 5Na Na
☒ Na 5Na
☐ 2Na 10Na

84 $\text{P} + \text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4 + \text{NO}$ Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdirici və reduksiyaediciyə əmsalları cəmini müəyyən edin.

- ☐ 2
☐ 5
☐ 4
☒ 8
☐ 6

85 $\text{Cu} + 4\text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{NO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ Reaksiya tənliyinə əsasən (n.ş. –də) 8,96 l qaz alınarsa neçə mol oksidləşdirici reduksiya olunar?

- ☐ 6
☐ 2
☐ 1
☐ 0,2

☒ 6

86 $C_6H_5NO_2 + (MH_4)_2S \rightarrow C_6H_5NH_2 + S + NH_3 + H_2O$ Oksidləşmə- reduksiya reaksiyasında ammoniyakın əmsalını müəyyən edin.

- ☐ 8
☐ 3
☐ 2
☐ 1
☒ 6

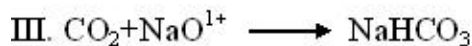
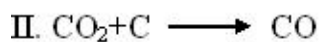
87 Hansı ion yalnız oksidləşdiricidir?

- ☐ Cr^{2+}
☒ Al^{3+}
☐ Fe^{2+}
☐ Cl^-
☐ S^{2-}

88 $4KClO_3 \rightarrow KCl + 3KClO_4$ reaksiyasında xlorun neçə faizi reduksiya olunmuşdur?

- ☐ 80
☐ 50
☐ 20
☒ 25
☐ 75

89 Hansı reaksiyada CO_2 oksidləşdiricidir?



- ☐ yalnız II
☐ yalnız III
☐ II,III
☒ I,II
☐ yalnız I

90 Hansı reaksiyadan alınan duz hidroliz etmir?

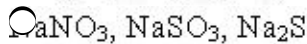
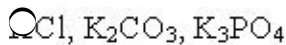
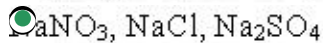
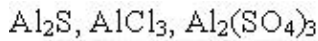
- ☐ $2NaOH + CO_2 \rightarrow$
☐ $Al(OH)_3 + 3H_2SO_4 \rightarrow$
☐ $3KOH + H_3PO_4 \rightarrow$
☒ $Ca(OH)_2 + 2HNO_3 \rightarrow$
☐ $Fe(OH)_3 + 3HCl \rightarrow$

91 Hansı reaksiyada alınan normal duzun suda həll olma-sından turş mühit yaranır?

- ☐ $BaCl_2 + AgNO_3 \rightarrow$
☒ $CH_3 + H_2SO_4 \rightarrow$
☐ $CO_2 + H_2SO_4 \rightarrow$
☐ $CH_3COONa + NaOH \xrightarrow{t}$
☐ $FeCl_3 + NaOH \rightarrow$

92 Hansı qrupda olan duzlar hidrolizə uğramır?

☐



93 Hansı duzlarnı hidrolizindn eyni mühit alınır?

I. Na_2CO_3 II. NaCl III. FeCl_3 IV. AgNO_3

- ☐ I, III
☐ II, IV
☒ III, IV
☐ I, II
☐ II, III

94 $\text{Cu}^{+2} + 2\text{OH}^- \longrightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2$ reaksiyasını aparmaq üçün hansı maddlrlr götürülməlidir?

- ☒ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2, \text{KOH}$
☐ Cu, NaOH
☐ CuO, NaOH
☐ $\text{CuSO}_4, \text{Na}_2\text{SO}_4$
☐ $\text{CuO}, \text{H}_2\text{O}$

95 Hansı duzun hidrolizinin qısa ion tənliyi $\text{X}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{X}(\text{OH})_2 + 2\text{H}^+$ kindir?

I. FeCl_2 II. CaCl_2 III. BaCl_2

- ☐ yalnız II
☐ I, III
☐ II, III
☐ yalnız III
☒ yalnız I

96 Hansı duzun hidrolizi zamanı əsasi duz alınır?

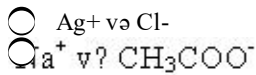
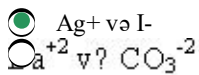
- ☐ NH_4NO_3
☐ Na_2SO_4
☐ NaCl
☐ MgSO_4
☒ ZnCl_2

97 NH_4^+ və SO_4^{2-} ionlarını hansı maddənin məhlulu ilə təyin etmək olar?

- ☒ $\text{Ba}(\text{OH})_2$
☐ $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
☐ BaCl_2
☐ NaOH
☐ KOH

98 Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

- ☐ Ca^{2+} və CH_3COO^-
☐ Ca^{+2} və CO_3^{2-}



99 Qısa ion tənliyi $\text{H}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O}$ olan reaksiyanı göstərin.

- ☐ $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$
☐ $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{NaOH} \rightarrow$
☐ $\text{Cu} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
☐ $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{HCl} \rightarrow$
☒ $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{HCl} \rightarrow$

100 CH_3COONa duzunun hidrolizini zəiflətmək üçün məhlula hansı maddə əlavə olunur?

- ☐ HCl
☐ H_2O
☐ Na_2SO_4
☒ NaOH
☐ HNO_3

101 Hansı duzlar hidrolizə uğramır?

- | | | |
|------------------------------|----------------------------|------------------------------|
| I. KCl | II. NH_4Cl | III. Al_2S_3 |
| IV. CH_3COOK | V. NaNO_3 | VI. Na_2SO_4 |

- ☐ III, IV, V
☒ I, V, VI
☐ IV, V, VI
☐ I, II, VI
☐ I, II, III

102 Hansı duzun suda məhlulunda fenolftalein rəngi dəyişir?

- ☐ Al_2S_3
☐ NH_4Cl
☐ $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
☐ CaCl_2
☒ Na_2SO_3

103 Məhlulda turşu əlavə etdikdə hansı duzların hidrolizi zəifləyir?

- | | | | |
|--------------------|---------------------------|----------------------|-----------------------------|
| I. CuCl_2 | II. Na_2S | III. FeCl_3 | IV. K_2CO_3 |
|--------------------|---------------------------|----------------------|-----------------------------|

- ☐ I, III, IV
☐ II, IV
☐ II, III
☐ I, II, III
☒ I, III

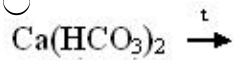
104 Hansı duzun məhlulda hidrolizi $\text{X}^{2-} + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{HX}^- + \text{OH}^-$ ion tənliyi ilə ifadə olunur?

- ☐ ZnCO_3
☒ K_2CO_3
☐ CH_3COONa
☐ CuSO_4

☐ ZnCl_2

105 Hansı reaksiyada çöküntü alınmır?

☐



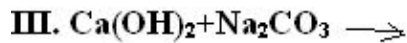
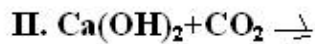
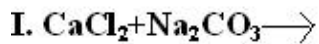
☐ $\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} \rightarrow$

☒ $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{NaOH} \rightarrow$

☐ $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$

☐ $\text{FeCl}_3 + \text{KOH} \rightarrow$

106 Hansı reaksiyanın qısa ion tənliyi $\text{Ca}^{2+} + \text{CO}_3^{2-} \rightarrow \text{CaCO}_3$ kimidir?



☒ I, III

☐ yalnız III

☐ yalnız II

☐ yalnız I

☐ I, II

107 Hansı duzun hidrolizində yaranan mühit şəhvi göstərilmişdir?

I. Na_2SO_3 – neytral

II. FeCl_3 – turş

III. NaCl – qələvi

☐ II, III

☐ yalnız III

☐ yalnız II

☐ yalnız I

☒ I, III

108 Hansı maddələr adsorbatlar adlanır?

☐ səthi aktiv maddələr

☐ üzvi həlledicilərdə həll olan maddələr

☐ suda həll olan bərk maddələr

☐ mühiti maye olan dispers sistemlər

☒ adsorbsiya olunan maddələr

109 Adsorbsiya nədir?

☐ səthi aktiv maddələrin səthindən maye və qazların ayrılması

☐ bərk maddələrin mayelərdə həll olması

☒ səthi aktiv maddələrin səthində maye və qazların udulması

☐ temperaturun təsirdən suda həll olmuş qazın ayrılması

☐ qazların mayelərdə həll olması

110 200 q 20%-li duz məhluluna 120 q duz əlavə edilir. Məhlulun qatılığı hesablayın?

☐ 30

☐ 25

☐ 30

☒ 50

☐ 40

111 5 mol suda 0,1 mol KHCO_3 duzu həll edilir. Məhlulda duzun kütlə payını (%-lə) hesablayın.

☐ 12

☒ 10

- ☐ 5
☐ 20

112 240 q 25%-li məhluldakı suyun mol sayını müəyyən edin.

- ☐ 8
☐ 16
☒ 10
☐ 12
☐ 18

113 Doymuş məhlulun kütləsi 200 q-dır. 20C-də məhlulda həll olan maddənin kütlə payı 20 %-dir. Verilmiş temperaturda həll olmuş maddənin həll olma əmsalını (q/l-lə) müəyyən edin.

- ☐ 500
☐ 250
☐ 100
☐ 150
☒ 200

114 $4\text{HCl}(\text{q}) + \text{O}_2(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{Cl}_2(\text{q}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{q})$ hansı halda tarazlıq sola yönəlir?

I. O_2 -nin qatılığıının artması

II. Cl_2 -nin qatılığıının artması

III. təzyiqin artması

IV. təzyiqin azalması

- ☐ II, III
☐ yalnız II
☐ I, III, IV
☒ II, IV
☐ yalnız I

115 Temperaturun artması və təzyiqin azalması hansı halda tarazlığı reaksiya məhsullarının alınması istiqamətinə yönəldir?

- ☒ $\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2\text{H}_2 + \text{O}_2 - Q$
☐ $\text{HCl} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{Cl}_2 + Q$
☐ $3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{O}_3 - Q$
☐ $\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{SO}_3 + Q$
☐ $\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2 + Q$

116 Hansı reaksiyanın sürətinə tarazlığın dəyişməsi təsir etmir?

- ☐ $\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CO} + 3\text{H}_2$
☒ $2\text{Al} + 3\text{S} \rightarrow \text{Al}_2\text{S}_3$
☐ $2\text{Al} + 3\text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{AlCl}_3$
☐ $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$
☐ $2\text{K} + \text{H}_2 \rightarrow 2\text{KH}$

117 Heterogen sistemi göstərin.

- ☒ $\text{CO}_2 + \text{C} \rightarrow 2\text{CO}$
☐ $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$
☐ $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}(\text{buxar})$
☐ $\text{CH}_4 + \text{CO}_2 \rightarrow 2\text{CO} + 2\text{H}_2$
☐ $\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O}(\text{buxar}) \rightarrow \text{CO} + 2\text{H}_2$

118 Homogen reaksiyanı göstərin.

- ☐ $\text{ZnO} + \text{H}_2 \rightarrow \text{Zn} + \text{H}_2\text{O}$

- ☐ $3\text{Fe}+3\text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4$
☐ $\text{CaO}+\text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3$
☒ $2\text{CO}+\text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$
☐ $\text{C}+\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$

119 Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?

- ☐ $\text{H}_2\text{O}(\text{buxar}) \rightleftharpoons \text{CO}+\text{H}_2$
☐ $\text{O}_2+\text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{SO}_3$
☒ $\text{Fe}_2\text{O}_3+3\text{CO} \rightleftharpoons 2\text{Fe}+3\text{CO}_2$
☐ $\text{O}_2+3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$
☐ $\text{C}+\text{CO}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}$

120 Hansı halda təzyiqin azalması tarazlığı başlanğıc maddələr istiqamətinə yönəldir?

- ☐ $\text{C}+\text{CO}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}$
☐ $\text{O}_2+\text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO}$
☐ $\text{O}_2+\text{I}_2 \rightleftharpoons 2\text{HI}$
☒ $\text{O}_2+3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$
☐ $\text{O}_2\text{O}_4 \rightleftharpoons 2\text{NO}_2$

121 Hansı halda təzyiqin artması və temperaturun azalması tarazlığı başlanğıc maddələr alınan tərəfə yönəldir?

- ☐ $\text{NO}_2+2\text{H}_2\text{O}+\text{O}_2 \rightleftharpoons 4\text{HNO}_3+\text{Q}$
☒ $\text{O}_2\text{O}_4(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{NO}_2 - \text{Q}$
☐ $\text{NO}+\text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO}_2+\text{Q}$
☐ $\text{O}_2+3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3+\text{Q}$
☐ $\text{O}_2 \rightleftharpoons 3\text{O}_3 - \text{Q}$

122 Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?

- ☐ $\text{CO}+\text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2$
☐ $\text{NH}_3 \rightleftharpoons \text{N}_2+3\text{H}_2$
☐ $\text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{O}_3$
☐ $\text{O}_2+\text{C} \rightleftharpoons 2\text{CO}$
☒ $\text{O}_2+\text{Cl}_2 \rightleftharpoons 2\text{HCl}$

123 Hansı faktorlar kimyəvi tarazlığa təsir edir? I. qatılıq II. inhibitor III. temperatur IV. katalizator

- ☐ I, II, IV
☐ III, IV
☐ I, II, III
☒ I, III
☐ II, III

124 $\text{CH}_4(\text{q})+\text{H}_2\text{O}(\text{q}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{q})+3\text{H}_2(\text{q}) - \text{Q}$ reaksiyasında tarazlığı məhsulun alınması istiqamətinə necə yönəltmək olar?

- ☐ temperaturu azaltmaqla
☐ H_2 -nin qatılığını artırmaqla
☒ suyun qatılığını artırmaqla
☐ katalizator tətbiq etməklə
☐ təzyiqi artırmaqla

125 $\text{H}_2(\text{q}) + \text{S}(\text{b}) \rightleftharpoons \text{H}_2\text{S}(\text{q}) + Q$ reaksiyasında tarazlığın sağ tərəfə yönəlməsi üçün hansı faktorlar təsir edir? I. temperaturun artması II. temperaturun azalması III. təzyiqin artması IV. H_2 -nin qatılığının artması

- ☐ yalnız IV
- ☐ I, IV
- ☐ II, III
- ☒ II, IV
- ☐ yalnız II

126 Kimyəvi tarazlığa hansı faktor təsir etmir?

- ☐ başlanğıc maddələrin qatılığı
- ☐ temperatur
- ☐ reaksiya məhlullarının qatılığı
- ☐ təzyiq
- ☒ katalizator

127 Kimyəvi reaksiyanın sürətinin ölçü vahidini göstərin.

- ☒ $\text{mol/l} \cdot \text{san}$
- ☐ mol/san
- ☐ mol/l
- ☐ $\text{mol} \cdot \text{l/san}$

128 Qarışığı müəyyən edin:

- ☐ benzol
- ☐ fenol
- ☒ neft
- ☐ azot
- ☐ ozon

129 Hansı maddə eyni növ atomlardan təşkil olunub?

- ☐ nişasta
- ☐ qlükoza
- ☐ malaxit
- ☒ dəmir
- ☐ polad

130 Hansı metal deyil?

- ☐ aliminium
- ☐ mis
- ☐ qalay
- ☒ bor
- ☐ civə

131 Hansı qeyri metal deyil?

- ☐ karbon
- ☐ fosfor
- ☐ silisium
- ☒ xrom
- ☐ azot

132 Hansı mürəkkəb maddədir?

- ☐ almaz
- ☐ dəmir
- ☒ malaxit
- ☐ qrafit

☐ azot

133 Hansı metal adi şəraitdə maye haldadır?

- ☒ Hg
☐ Ag
☐ Au
☐ Na
☐ Ca

134 Hansı elementin ən yüksək valentliyi onun dövrü sistemdə yerləşdiyi qrupun nömrəsinə uyğun deyil?

- ☐ 13Al
☐ 12Mg
☐ 17Cl
☒ 8O
☐ 11Na

135 Hansı sıradakı bütün elementlər dəyişkən valentlidir?

- ☐ Na, Mg
☐ C, Na
☐ S, Ca
☒ Fe, P
☐ F, Cl

136 Hansı halda bəsit maddənin adı göstərilib?

- ☐ malaxit
☐ karbon qazı
☐ hava
☒ ozon
☐ su

137 Çoxatomlu bəsit maddələri müəyyən edin: I yod II kükürd III ağ fosfor IV arqon V helium

- ☐ II, III
☒ I, II, III
☐ II, IV
☐ III, V

138 Yalnız izotoplar olan sıranı göstərin.

- ☐ ${}_{20}^{40}\text{Ca}$, ${}_{20}^{42}\text{Ca}$, ${}_{22}^{48}\text{Ti}$
☐ ${}_{18}^{40}\text{Ar}$, ${}_{19}^{40}\text{K}$, ${}_{20}^{40}\text{Ca}$
☒ ${}_{16}^{32}\text{S}$, ${}_{16}^{33}\text{S}$, ${}_{16}^{34}\text{S}$
☐ ${}_{1}^1\text{H}$, ${}_{1}^2\text{H}$, ${}_{2}^4\text{He}$
☐ ${}_{29}^{63}\text{Cu}$, ${}_{29}^{65}\text{Cu}$, ${}_{30}^{65}\text{Zn}$

139 Üçüncü energetik səviyyədəki orbitalların maksimum sayını müəyyən edin.

- ☐ 3
☐ 12
☒ 9
☐ 8
☐ 16

140 Sıra nömrəsi 24 olan elementin atomunda elektronların energetik səviyyədə paylanması hansı halda düzgün verilmişdir?

- ☒ 2, 8, 12, 2
☐ 2, 8, 13, 1
☐ 2, 8, 8, 4, 2
☐ 2, 8, 8, 6
☐ 2, 8, 8, 2, 4

141 n-ci energetik səviyyədəki elektronların maksimum sayı hansı formül ilə müəyyən edilir?

- ☐ $N=4n^2$
☐ $N=2n^3$
☒ $N=2n^2$
☐ $N=2n$
☐ $N=4n$

142 Maksimum həyəcanlanmış halda hansı atomun ən çox sayda cütləşməmiş elektronları olur?

- ☐ Cl
☐ S
☐ P
☐ N
☒ Cl

143 Xlor atomunda maksimum həyəcanlanmış halda cütlənməmiş neçə elektron vardır?

- ☐ 6
☐ 5
☐ 3
☐ 1
☒ 7

144 Xarici elektron konfigurasiyaları verilmiş elementlərdən hansı ən yüksək ionlaşma enerjisinə malikdir?

- ☐ ... 2s22p3
☐ ... 2s2
☐ ... 3s1
☒ ... 2s22p5
☐ ... 3s23p5

145 Hansı sırada yalnız S-elementlər verilmişdir?

- ☐ Na, K, Ni
☒ Ca, Ba, Li
☐ Ca, Cu, K
☐ Na, Al, Cl
☐ Li, B, Fe

146 Hansı elementlər eyni qrupda yerləşir?

- ☐ ${}_{12}X_{15}Y$
☒ ${}_{8}X_{16}Y$
☐ ${}_{7}X_{17}Y$
☐ ${}_{12}X_{13}Y$
☐ ${}_{17}X_{18}Y$

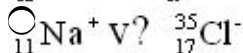
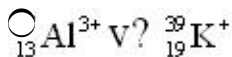
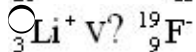
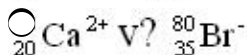
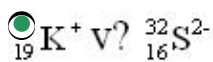
147 Hansı element: - qeyri-metaldır - proton və neytron sayı bərabərdir - xarici təbəqəsində d-yarımşəviyyəsi yoxdur



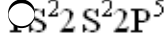
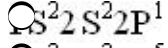
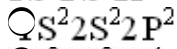
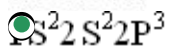
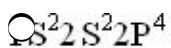
148 Hansı element atomunun xarici elektron təbəqəsində normal halda daha çox cütləşməmiş elektron var?



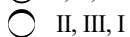
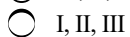
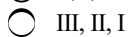
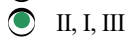
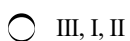
149 Hansı cədvəldəki ionlarda elektronların sayı eynidir?



150 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?



151 Elektron konfigurasiyaları verilmiş elementləri reduksiyaedicilik qabiliyyətinin artma ardıcılığı ilə düzün.
I. ...2s2 II. ... 2s22p3 III. ... 3s2



152 Alüminum atomunda neçə neytron var?



☐ 19

153 ^{11}Na və ^{19}K üçün eyni olan nədir? I. atom radiusu II. valent elektronlarının sayı III. reduksiyaedicilik qabiliyyəti

- ☐ II, III
☐ yalnız III
☒ yalnız II
☐ yalnız I
☐ I, II

154 $4\text{S}^2 4\text{P}^4$ elektron formuluna malik olan element atomu-nun nüvəsində neçə proton vardır?

- ☐ 28
☐ 6
☒ 34
☐ 24
☐ 18

155 Elektron formulu ... $3\text{d}^1 4\text{s}^2$ olan ^{45}X atomunda ne?? neytron vardır?

- ☐ 25
☐ 23
☐ 22
☐ 21
☒ 24

156 x^+ , y^{3+} və x^{3-} ionlarında eyni sayda elektron var. x, y və z elementlərini proton saylarının azalma ardıcılığı ilə düzün.

- ☐ x, z, y
☒ y, x, z
☐ z, x, y
☐ x, y, z
☐ y, z, x

157

ion	Elektron sayı	Proton sayı
x	18	17
y	18	20
z	18	16

Kationu müəyyən edin.

- ☐ x, z
☐ yalnız z
☒ yalnız y
☐ yalnız x
☐ x, y

158 $^{52}_{24}\text{Cr}$ atomun elektron formulunu göstərin.

- ☒ $3\text{d}^5 4\text{s}^1$

- ☐ ...3d⁶4s
☐ ...3d⁴4s²
☐ ...3d⁶4s²
☐ ...3d⁵4s²

159 **H₂SO₄ molekulunda olan neytron sayını müeyyen edin (${}^1_1\text{H}$ ${}^{32}_{16}\text{S}$ ${}^{16}_8\text{O}$).**

- ☐ 49
☒ 48
☐ 269
☐ 25
☐ 50

160 **${}^8\text{O}^{2-}$ ionunun kısa elektron formülünü müeyyen edin.**

- ☐ ... 2s2
☐ ... 2s22p2
☐ ... 2s22p4
☐ ... 3s2
☒ ... 2s2p6

161 **Azot ionunda ${}^{14}_7\text{N}^{3-}$ neç? elektron, proton v? neytron var?**

- ☐ $\bar{e}$, 7p, 7n
☐ ${}^7_7\text{N}$
☐ $\bar{e}$, 7p, 7n
☐ $\bar{e}$, 10p, 7n
☒ $\bar{e}$, 7p, 7n

162 **${}^{35}_{17}\text{Cl}$ ve ${}^{37}_{17}\text{Cl}$ atomları üçün eyni olan necedir?**

I. elektron sayı

II. proton sayı

III. neytron sayı

- ☐ yalnız III
☐ II, III
☐ I, III
☒ I, II
☐ yalnız II

ion	Elektron konfigur.
X^{2+}	$\dots 2s^2 2p^6$
Y^{2-}	$\dots 2s^2 2p^6$
Z^{5+}	$\dots 2s^2 2p^6$

S və p-elementlərini müəyyən edin.

s-elementi

p-elementi

- ☐ X, Z Y
☐ Y X, Z
☒ X Y, Z
☐ X, Y Z
☐ Y, Z X

164 Elektronla hərisliyin tənliyini göstərin.

- ☐ $A^+ = A^+ + e^-$
☐ $E = h\nu$
☒ $A + e^- = A^- \pm F$
☐ $X = +E$
☐ $E = mc^2$

165 İonlaşma enerjisinin tənliyini göstərin.

- ☐ $E = mc^2$
☐ $A + e^- = A^- \pm F$
☐ $X = +E$
☒ $A^+ = A^+ + e^-$
☐ $E = h\nu$

166 Yalnız $n + L$ cəmi bərabər olan orbitaların yerlədiyi sıranı göstərin.

- ☐ 4f və 5d; 5s və 4d; 6s və 4f
☐ 5s və 4d; 6s və 4f; 4f və 5d
☐ 3d və 4p; 5s və 4d; 6s və 4f
☒ 3d və 4p; 4d və 5p; 4f və 5d
☐ 4d və 5p; 5s və 4d; 6s və 4f

167 Hansı maddələrin qarşılıqlı təsirindən əmələ gələn XA tərkibli duz aşağıda verilən tənliyə uyğun hidrolizə uğrayar? $A^- + HOH \rightleftharpoons HA + OH^-$

- ☐ zəif turşu və amfoter metal
☐ zəif turşu və qüvvətli əsas
☐ zəif əsas və qüvvətli turşu
☒ qüvvətli turşu və qüvvətli əsas
☐ zəif əsas və zəif turşu

168 Yalnız -rabitəsi olan molekulların formulları yerləşən sıranı göstərin.

- ☐ O_2, F_2, N_2
☐ Cl_2, H_2O, CO_2
☐ Cl_2, H_2O, F_2
☒ O_2, N_2, CO_2
☐ H_2O, F_2, N_2

169 HCl molekulu əmələ gələrkən qapanan orbitalar hansı sırada vermişdir?

- ☐ p- və d-
☐ s- və s-
☐ p- və p-
☒ s- və p-
☐ s- və d-

170 Hansı sırada yalnız qazın molyar həcmnin vahidi verilmişdir?

- ☐ l, m³
☐ l, $\frac{m^3}{mol}$
☐ mol, $\frac{m^3}{mol}$
☒ l $\frac{m^3}{mol}$, $\frac{m^3}{mol}$
☐ l $\frac{m^3}{mol}$, m³

171 Hansı sırada yalnız molyar kütlənin vahidi verilmişdir?

- ☐ kq/mol
☐ mol, $\frac{kq}{mol}$
☐ q, $\frac{kq}{mol}$
☒ $\frac{q}{mol}$, $\frac{kq}{mol}$
☐ q/mol

172 $FeCl_3 + 3 KCNS \rightleftharpoons Fe(CNS)_3 + 3 KCl$ Bu reaksiyada tarazlığı sola yönəltmək üçün qatılıq necə dəyişməlidir?

- ☐ reaksiya məsullarının qatılığını azaltmaq
☐ ilkin maddələrin qatılığını artırmaq
☐ ilkin maddələrdən birinin qatılığını artırmaq
☒ reaksiya məsullarından birinin qatılığını artırmaq
☐ reaksiya məsullarından birinin qatılığını azaltmaq

173 $FeCl_3 + 3 KCNS \rightleftharpoons Fe(CNS)_3 + 3 KCl$ Bu reaksiyada tarazlığı sağa yönəltmək üçün qatılıq necə dəyişməlidir?

- ☐ reaksiya məsullarının qatılığını artırmaq
☐ ilkin maddələrin qatılığını azaltmaq
☐ ilkin maddələrdən birinin qatılığını azaltmaq
☒ ilkin maddələrdən birinin qatılığını artırmaq
☐ reaksiya məsullarından birinin qatılığını artırmaq

174 Kimyəvi tarazlıq halında sistemin Hibbs enerjisi hansı qiyməti alar?

- ☐ $\Delta G \ll 0$

- ☐ $\Delta G < 0$
☐ $\Delta G > 0$
☒ $\Delta G = 0$
☐ $\Delta G \gg 0$

175 Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizində $\text{pH} > 7$ olar?

- ☐ NH_4Cl
☒ Na_2CO_3
☐ AlCl_3
☐ $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$
☐ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

176 Aşağıda verilən halların hansında sistemin entropiyası azalar?

- ☐ mayenin buxarlanması
☐ [sublimasiya
☐ kristal maddənin həll olması
☒ məhlulda maddənin kristallaşması
☐ bərk maddənin əriməsi

177 Aşağıda verilən halların hansında sistemin entropiyası artar?

- ☐ məhlulda maddənin kristallaşması
☒ bərk maddənin əriməsi
☐ [1 həcm azot və 3 həcm hidrogendən 2 həcm ammoniyakın əmələ gəlməsi
☐ suyun maye haldan bərk hala keçməsi
☐ kondensləşmə prosesi

178 Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizində pH kiçikdir 7 olar?

- ☐ CH_3COONa
☐ KNO_2
☐ $\text{Ba}(\text{CN})_2$
☒ AlCl_3
☐ Na_2CO_3

179 Hidrolizi axıra qədər gedən duzu göstərin.

- ☐ $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$
☐ KNO_3
☐ NaCl
☒ Cr_2S_3
☐ AlCl_3

180 $2 \text{NO}_2 \rightleftharpoons 2 \text{NO} + \text{O}_2$ dönər kimyəvi prosesdə düzünə reaksiyanın sürət düsturunu göstərin.

- ☐ $V = k_2 \cdot 2[\text{NO}] \cdot [\text{O}_2]$
☐ $V = k_2 \cdot [\text{NO}]^2 \cdot [\text{O}_2]$
☐ $V = k_2 \cdot [\text{NO}] \cdot [\text{O}_2]^2$
☒ $V = k_1 \cdot [\text{NO}_2]^2$
☐ $V = k_1 \cdot 2[\text{NO}_2]$

181 $2 \text{NO}_2 \rightleftharpoons 2 \text{NO} + \text{O}_2$ dönər kimyəvi prosesdə tərsinə reaksiyanın sürət düsturunu göstərin.

- ☐ $V = k_2 \cdot 2[\text{NO}] \cdot [\text{O}_2]$
☐ $V = k_1 [\text{NO}_2]^2$
☐ $V = k_2 \cdot [\text{NO}] \cdot [\text{O}_2]^2$
☒ $V = k_2 \cdot [\text{NO}]^2 \cdot [\text{O}_2]$
☐ $V = k_1 \cdot 2[\text{NO}_2]$

182 $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$ dönər kimyəvi prosesdə tərsinə reaksiyanın sürət düsturunu göstərin.

- ☐ $V = k_1 \cdot [N_2] \cdot [H_2]^3$
☐ $V = [N_2] \cdot 3[H_2]$
☐ $V = k_1 \cdot [N_2] \cdot 3[H_2]$
☒ $V = k_2 \cdot [NH_3]^2$
☐ $V = k_2 \cdot 2[NH_3]$

183 $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$ dönər kimyəvi prosesdə düzünə reaksiyanın sürət düsturunu göstərin.

- ☐ $V = k_2 \cdot [NH_3]^2$
☐ $V = [N_2] \cdot 3[H_2]$
☐ $V = k_1 \cdot [N_2] \cdot 3[H_2]$
☒ $V = k_1 \cdot [N_2] \cdot [H_2]^3$
☐ $V = k_2 \cdot 2[NH_3]$

184 Natrium-sulfatın suda məhlulunun elektrolizində anodda hansı proses gedər?

- ☐ $2H^+ + 2e^- \rightarrow H_2$
☐ $2H_2O + 2e^- \rightarrow H_2 + 2 OH^-$
☐ $Na^+ + 1e^- \rightarrow Na$
☒ $2H_2O - 4e^- \rightarrow O_2 + 4H^+$
☐ $4OH - 4e^- \rightarrow O_2 + 2 H_2O$

185 (iqriq) – şüalanmaya məruz qalan atomun yükü və kütləsi hansı dəyişikliyə uğrayır?

- ☐ sıra nömrəsi bir vahid artır, kütləsi dəyişmir
☐ sıra nömrəsi iki vahid , kütləsi dörd k. v. azalır
☐ sıra nömrəsi iki vahid, kütləsi dörd k. v. artır
☒ yükü və kütləsi dəyişmir
☐ sıra nömrəsi bir vahid azalır, kütləsi dəyişir

186 Atom α –hissəcik buraxmaqla parçalandıqda hansı dəyişikliyə uğrayır?

- ☐ sıra nömrəsi bir vahid artır, kütləsi dəyişmir
☐ atomun yükü və kütləsi dəyişmir
☐ sıra nömrəsi iki vahid, kütləsi dörd k. v. artır
☒ sıra nömrəsi iki vahid , kütləsi dörd k. v. azalır
☐ sıra nömrəsi bir vahid azalır, kütləsi dəyişir

187 Atom β –hissəcik buraxmaqla parçalandıqda hansı dəyişikliyə uğrayır?

- ☐ sıra nömrəsi bir vahid azalır, kütləsi dəyişir
☐ atomun yükü və kütləsi dəyişmir
☐ sıra nömrəsi iki vahid, kütləsi dörd k. v. azalır
☒ sıra nömrəsi bir vahid artır, kütləsi dəyişmir
☐ atomun yükü və kütləsi dəyişir

188 Neytral mühitdə bənövşəyi rəng alan indikatoru göstərin.

- ☐ fenolftalein, lakmus
☐ metiloranj
☐ fenolftalein
☒ lakmus
☐ lakmus, metiloranj

189 Endotermik proseslərdə temperaturu artırıqda($\Delta H > 0$) tarazlıq sabitinin qiyməti necə dəyişər?

- ☐ əvvəl azalar sonra artar
☐ azalar
☐ dəyişməz
☒ artar
☐ əvvəl artar sonra azalar

190 d –orbitallarında elektronun spininə görə fərqli vəziyyətlərin sayını göstərin.

- ☐ 6
☐ 4
☐ 8
☐ 5
☒ 10

191 Yalnız kovalent rabitəli hidridlərin yerləşdiyi sıranı göstərin.

- ☐ $\text{NH}_3, \text{NaH}, \text{CaH}_2$
☐ $\text{CaH}_2, \text{PH}_3, \text{LiH}$
☐ $\text{LiH}, \text{CaH}_2, \text{NH}_3$
☒ $\text{SiH}_4, \text{NH}_3, \text{PH}_3$
☐ $\text{SiH}_4, \text{LiH}, \text{CaH}_2$

192 Yalnız $ns^2 np^6 nd^{10}$ elektron konfigurasiyasına malik olan ionların verildiyi sıranı göstərin.

- ☐ $\text{Cl}^+, \text{Zn}^{2+}, \text{Sn}^{2+}, \text{Pb}^{2+}$
☐ $\text{Fe}^{3+}, \text{Sn}^{2+}, \text{Zn}^{2+}, \text{Cu}^+$
☐ $\text{Cl}^+, \text{Cd}^{2+}, \text{Sb}^{3+}, \text{Bi}^{3+}$
☒ $\text{Cl}^+, \text{Zn}^{2+}, \text{Cd}^{2+}, \text{Ag}^+$
☐ $\text{Cl}^+, \text{Cd}^{2+}, \text{Zn}^{2+}, \text{Bi}^{3+}$

193 $n = 4$ olan energetik səviyyədə orbitalların sayını müəyyən edin.

- ☐ 20
☐ 10
☐ 8
☐ 16
☒ 18

194 Yalnız kimyəvi elementlərin atomlarının dövrü dəyişən xassələrinin yerləşdiyi sıranı göstərin.

- ☐ bərklik, ionlaşma enerjisi, istilik keçiriciliyi
☐ sıxlıq, istilik keçiriciliyi, bərklik
☐ istilik keçiriciliyi, bərklik, atom radiusu
☒ elektromənilik, ionlaşma enerjisi, atom radiusu
☐ ionlaşma enerjisi, atom radiusu, bərklik

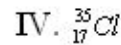
195 Entropiyanın artması ilə müşayiət olunan kimyəvi reaksiyanı göstərin.

- ☐ $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$
☐ $2\text{H}_2\text{S} + \text{SO}_2 \rightarrow 3\text{S} + 2\text{H}_2\text{O}$
☐ $3\text{H}_2 + \text{N}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$
☒ $2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_2 + \text{O}_2$
☐ $\text{SO}_2 + 2\text{CO} \rightarrow \text{S} + 2\text{CO}_2$

196 Sistemdə entropiyanın artmasına səbəb olan prosesi göstərin.

- ☐ həcmə azalması
☐ kristallaşma
☐ kondensləşmə
☒ ərimə
☐ koagulyasiya

197 izotonları müəyyən edin.

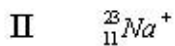
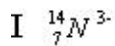


- ☐ III,IV
☐ II,III
☒ I,III
☐ I,II
☐ II,IV

198 ClO_4^- ionunda neçə elektron var? ($_{17}\text{Cl}$, $_8\text{O}$)

- ☐ 18
☐ 49
☐ 26
☒ 50
☐ 32

199 Hansı ionun tərkibində elektron və neytron sayı bərabərdir?



- ☐ II,III
☒ yalnız III
☐ yalnız II
☐ yalnız I
☐ I,III

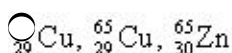
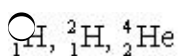
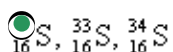
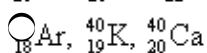
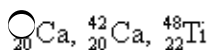
200 Hansı halda ionun zərərli elektron konfigurasiyası doğru göstərilməyib?

- ☐ yalnız I
☒ yalnız III
☐ II,III
☐ I,II
☐ yalnız II

201 Proton sayı 24 olan elementin dövri sistem cədvəlində yerini müəyyən edin: Dövri

- ☐ 3, VB
☒ 4, VIB
☐ 3, IIB
☐ 4, IIB
☐ 3, VIB

202 Yalnız izotoplar olan sıranı göstərin.



203 n-ci energetik səviyyədəki elektronların maksimum sayı hansı formul ilə müəyyən edilir?

- ☐ $N=2n$
☐ $N=4n$

- ☐ $N=2n^3$
☒ $N=2n^2$
☐ $N=4n^2$

204 Hansı sırada yalnız S-elementlər verilmişdir?

- ☐ Na, K, Ni
☒ Ca, Ba, Li
☐ Ca, Cu, K
☐ Na, Al, Cl
☐ Li, B, Fe

205 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?

- ☐ $1s^2 2s^2 2p^4$
☒ $1s^2 2s^2 2p^3$
☐ $1s^2 2s^2 2p^2$
☐ $1s^2 2s^2 2p^1$
☐ $1s^2 2s^2 2p^5$

206 Alüminum atomunda neçə neytron var?

- ☐ 27
☐ 18
☐ 16
☒ 14
☐ 19

207 Maksimum həyəcanlanmış halda hansı atomun ən çox sayda cütləşməmiş elektronları olur?

- ☐ Cl
☐ S
☐ P
☐ N
☒ Cl

208 $^{52}_{24}\text{Cr}$ atomun elektron formulu göstərin.

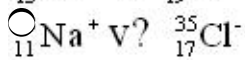
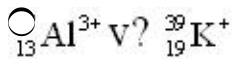
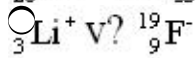
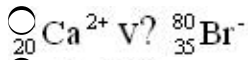
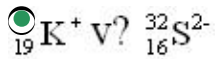
- ☒ $3d^5 4s^1$
☐ $3d^6 4s$
☐ $3d^4 4s^2$
☐ $3d^6 4s^2$
☐ $3d^5 4s^2$

209 Azot ionunda $^{14}_7\text{N}^{3-}$ neçə elektron, proton və neytron var?

- ☐ $\bar{e}, 7p, 7n$
☐ N
☐ $\bar{e}, 7p, 7n$
☐ $\bar{e}, 10p, 7n$
☒

10 e⁻, 7p, 7n

210 Hansı cərgədəki ionlarda elektronların sayı eynidir?



211 Elektron formulu ... $3d^1 4s^2$ olan ${}^{45}\text{x}$ atomunda ne?? neytron vardır?

☐ 25

☐ 23

☐ 22

☐ 21

☒ 24

212 $4s^2 4p^4$ elektron formuluna malik olan element atomu-nun nüvəsində neçə proton vardır?

☐ 28

☐ 6

☒ 34

☐ 24

☐ 18

213 Sıra nömrəsi 24 olan elementin atomunda elektronların energetik səviyyədə paylanması hansı halda düzgün veril-mişdir?

☒ 2, 8, 12, 2

☐ 2, 8, 13, 1

☐ 2, 8, 8, 4, 2

☐ 2, 8, 8, 6

☐ 2, 8, 8, 2, 4

214 Xlor atomunda maksimum həyəcanlanmış halda neçə cütlənməmiş elektron vardır?

☐ 6

☐ 5

☐ 3

☐ 1

☒ 7

215 Üçüncü energetik səviyyədəki orbitalların maksimum sayını müəyyən edin.

☐ 16

☒ 9

☐ 8

☐ 3

☐ 12

216 x^{3+} ionunun qısa elektron formulu ... $3d^1 4s^2$ ilə qurtarır. x-atomunun valent elektronlarının sayını müəyyən edin.

☐ 3

☐ 15

- ☐ 10
☒ 5
☐ 2

217 Hansı sıradakı elementlər xassə etibarilə oxşardır?

- ☐ Al, H, Ca
☐ H, O, S
☒ Li, Rb, Cs
☐ O, F, P
☐ Cu, Mg, Na

218 Hansı sıradakı bütün elementlər uçucu hidrogenli birləş-mələr əmələ gətirirlər?

- ☐ N, Fe, Cu
☒ C, N, F
☐ O, K, P
☐ Ca, Cl, S
☐ Na, Br, S

219 Hansı sırada yalnız s-elementləri yerləşmişdir?

- ☐ Ca, Cu, K
☐ Na, Al, Cl
☐ Na, K, Ni
☐ Li, B, Fe
☒ Ca, Ba, Li

220 Elektron formulu ...3s23p3 olan elementin yuxarı və aşağı oksidləşmə dərəcələri neçədir?

- ☐ +3 və -2
☐ +3 və -3
☐ +2 və -2
☒ +5 və -3
☐ +2 və -3

221 Elektron formulu ... 3d84s2 olan elementin dövrü sistem cədvəlindəki yerini tapın. dövr ; qrup

- ☐ 3 7A
☐ 4 7B
☐ 3 8B
☐ 3 8A
☒ 4 8B

222 Atomları valent elektronlarının artma ardıcılığı ilə düzün. I. 15x II. 17y III. 20z

- ☐ x, y, z
☐ z, y, x
☒ z, y, x
☐ y, x, z
☐ [yeni cavab]

223 9 protonu və 10 neytronu olan elementin nisbi atom kütləsini tapın.

- ☐ 90
☐ 10
☐ 1
☒ 19
☐ 9

224 . x atomunun maksimum həyacanlanma halı ns1np3ndy kimidir. Uyğunluğu müəyyən edin. x atomu y I. 7N 1 II. 15P 2 III. 17Cl 3

- ☐ II, III
☐ I, III
☐ yalnız I
☐ yalnız II
☒ yalnız III

225 ${}^{24}\text{Cr}^{6+}$ ionunda olan elektronların sayı x^{3-} ionundakı elektron sayına bərabərdir. x atomunun elektron formulu müəyyən edin.

- ☐ ... 3s23p5
☐ ... 3s23p4
☐ ... 3s23p6
☐ ... 3d34s2
☒ ... 3s23p3

226 3p yarım səviyyəsində 3 elektron olan elementin sıra nömrəsini müəyyən edin.

- ☐ 18
☐ 8
☐ 12
☒ 15
☐ 16

227 Y +5 ionunda 10 elektron və 16 neytron var. Y-in nisbi atom kütləsini müəyyən edin.

- ☒ 31
☐ 21
☐ 26
☐ 27
☐ 25

228 Neytral atom bir elektron aldıqda I. radiusu artır II. nüvə yükü artır III. mənfi yüklü iona çevrilir İfadələrindən hansıları doğrudur?

- ☐ yalnız II
☐ yalnız I
☒ I,III
☐ I,II
☐ yalnız III

229 XO_3^{2-} ionunda 32 elektron var.X-elementinin dövr sisteminde

mövqeyini müəyyən edin

Qrup

Dövr

- ☐ II A, 4
☒ IV A, 2
☐ IV B, 3
☐ IV A, 5
☐ VI A, 2

230 Elektron formulu ...3s23p3 olan elementin yuxarı və aşağı oksidləşmə dərəcələri neçədir?

- ☒ +5 və -3
☐ +2 və -2
☐ +3 və -2
☐ +3 və -3
☐ +2 və -3

231 Hansı sırada yalnız s-elementləri yerləşmişdir?

- ☐ Na, K, Ni
☐ Na, Al, Cl
☐ Ca, Cu, K
☒ Ca, Ba, Li
☐ Di, B, Fe

232 Hansı sıradakı bütün elementlər uçucu hidrogenli birləş-mələr əmələ gətirmirlər?

- ☒ Mg, Na, Ca
☐ Si, P, S
☐ C, N, Si
☐ O, F, P
☐ C, Cl, S

233 Hansı sıradakı bütün elementlər uçucu hidrogenli birləş-mələr əmələ gətirirlər?

- ☐ N, Fe, Cu
☒ C, N, F
☐ O, K, P
☐ Ca, Cl, S
☐ Na, Br, S

234 Hansı sıradakı elementlər xassə etibarilə oxşardır?

- ☐ Al, H, Ca
☒ Li, Rb, Cs
☐ O, F, P
☐ Cu, Mg, Na
☐ H, O, S

235 Qeyri-polyar kovalent rabitələr birləşmələr sırasını göstərin.

- ☐ NaCl, LiCl, KCl
☒ H₂, F₂, O₂
☐ SO₂, CO₃, SO₃
☐ MgO, ZnO, FeO
☐ HCl, HF, HBr

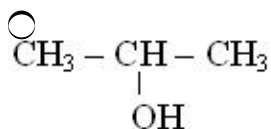
236 Etilen molekulunda neçə σ (siqma) və π (pi) rabitə var?

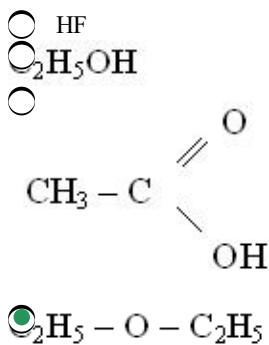
- ☐ 5:2
☐ 3:1
☒ 5:1
☐ 4:2
☐ 4:1

237 Polyar-kovalent rabitəli birləşmələr sırasını göstərin.

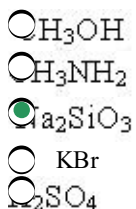
- ☐ KCl, KBr, KI
☒ NO₂, SO₂, CO₂
☐ MnO, CaO, FeO
☐ N₂, O₂, Br₂
☐ NaCl, LiCl, KCl

238 Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur?

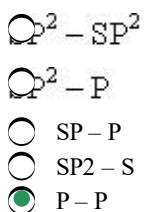




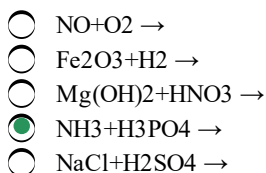
239 Hansı birləşmədə həm ion, həm də polyar-kovalent rabitə var?



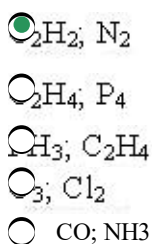
240 Hansı orbitalların örtülməsi π -rabitə yarada bilər?



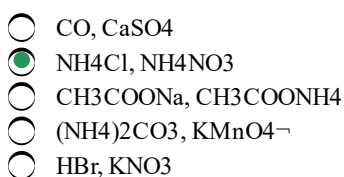
241 Hansı reaksiyadan alınan birləşmədə donor-akseptor mexanizmi ilə polyar kovalent rabitə yaranır?



242 Hansı qrupdakı hər iki maddədə atomlar arasında üçqat rabitə mövcuddur?



243 Hansı sıra birləşmələrində donor-akseptor mexanizmi üzrə əmələ gələn kimyəvi rabitə var?



244 ... $2\text{S}22\text{p}5$ elektron formuluna malik elementin ən kiçik(x) və ən böyük (y) oksidləşmə dərəcəsinə müəyyən edin. x y



- ☐ 0 +5
☐ -1, +7

245 XY₃ tipli ion rabitəli birləşmədə ionlar 120 elektrondur. XY₃ molekulunda cəmi 40 elektron var. Neytral x və y atomlarının qısa elektron formulu müəyyən edin. x y

- ☐ ...2S23p1 , ...3S23p5
☐ ...3S23p1 , ...3S23p5
☐ ...3S2 , ...2S22p4
☒ ...3S23p1 , ...2S22p5
☐ ...3S23p1 , ...2S22p4

246 ClO_4^- ionunda xlor atomunun elektron formulu müəyyən edin (

$_{17}\text{Cl}, _8\text{O}$)

- ☐ ... 3s23p33d2
☐ ... 2s22p6
☒ ... 3s13p33d2
☐ ... 3S23p43d1
☐ ... 3s23p33d2

247 Hansı orbitalların örtülməsi π -rabitə yarada bilər?

- ☐ SP² – S
☒ P – P
☐ P² – P
☐ P² – SP²
☐ SP – P

248 Hansı birləşmələrdə x elementinin oksidləşmə dərəcəsi eynidir?

- I. Na₃XO₄ II. CaXO₄
 III. NaXO₄ IV. Ca₃(XO₄)₂

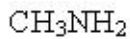
- ☐ III, IV
☐ I, II
☐ II, III
☒ I, IV
☐ I, III

249 Etilen molekulunda neçə σ (siqma) və π (pi) rabitə var?

- ☐ 4:2
☒ 5:1
☐ 5:2
☐ 4:1
☐ 3:1

250 Hansı birləşmədə həm ion, həm də polyar-kovalent rabitə var?

- ☐ H₃OH
☒ SiO₂
☐ KBr
☐ SO₂
☐



251 Hansı birləşmədə oksigen ən yüksək oksidləşmə dərəcəsi göstərir?

- ☒ OF₂
☐ O₂
☐ Na₂O₂
☐ CaO
☐ NO₂

252 Hansı element cütünün maksimum valentliyi dövrü sistem cədvəlində qrup nömrəsinə bərabər deyil?

- ☐ O, Ca
☐ N, P
☐ O, S
☐ F, Cl
☒ F, N

253 Hansı qrupdakı hər iki maddədə atomlar arasında üçqat rabitə mövcuddur?

- ☐ O₃, Cl₂
☐ CO, NH₃
☐ CH₃, C₂H₄
☐ C₂H₄, P₄
☒ C₂H₂, N₂

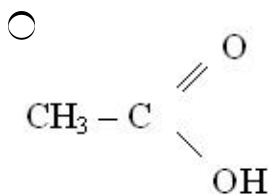
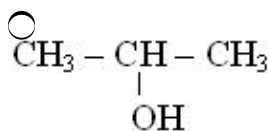
254 Hansı maddə molekulunda donor-akseptor mexanizmi ilə əmələ gəlmiş kovalent rabitə var? I. NH₃ II. NH₄Cl III. CO IV. CO₂

- ☐ yalnız IV
☐ III, IV
☒ II, III
☐ I, II
☐ II, IV

255 Hansı maddədə həm ion, həm də kovalent rabitə vardır?

- ☐ C₂H₅OH
☒ Na₂SO₄
☐ CH₄
☐ C₆H₁₂O₆
☐ CaCl₂

256 Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur?



- ☐ C₂H₅OH
☐ HF
☒ C₂H₅ - O - C₂H₅

257 Hansı reaksiyadan alınan birləşmədə donor-akseptor mexanizmi ilə polyar kovalent rabitə yaranır?

- ☐ $\text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{HNO}_3 \rightarrow$
☐ $\text{NaCl} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
☐ $\text{NO} + \text{O}_2 \rightarrow$
☐ $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2 \rightarrow$
☒ $\text{NH}_3 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$

258 Hansı sıra birləşmələrində donor-akseptor mexanizmi üzrə əmələ gələn kimyəvi rabitə var?

- ☐ CO, CaSO_4
☐ $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3, \text{KMnO}_4$
☐ $\text{CH}_3\text{COONa}, \text{CH}_3\text{COONH}_4$
☒ $\text{NH}_4\text{Cl}, \text{NH}_4\text{NO}_3$
☐ HBr, KNO_3

259 Hansı sıradakı maddələrin tərkibində yalnız polyar kovalent rabitə var?

- ☐ $\text{F}_2, \text{O}_2, \text{N}_2$
☐ $\text{HCl}, \text{NaCl}, \text{Cl}_2$
☐ $\text{H}_2\text{S}, \text{H}_2\text{SO}_4, \text{C}_2\text{H}_6$
☐ $\text{NH}_3, \text{N}_2, \text{NO}_2$
☒ $\text{NH}_3, \text{H}_2\text{O}, \text{CH}_4$

260 Qeyri-polyar kovalent rabitələr birləşmələr sırasını göstərin.

- ☐ $\text{MgO}, \text{ZnO}, \text{FeO}$
☒ $\text{H}_2, \text{F}_2, \text{O}_2$
☐ $\text{HCl}, \text{HF}, \text{HBr}$
☐ $\text{NaCl}, \text{LiCl}, \text{KCl}$
☐ $\text{SO}_2, \text{CO}_3, \text{SO}_3$

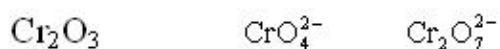
261 Polyar-kovalent rabitəli birləşmələr sırasını göstərin.

- ☐ $\text{N}_2, \text{O}_2, \text{Br}_2$
☒ $\text{NO}_2, \text{SO}_2, \text{CO}_2$
☐ $\text{KCl}, \text{KBr}, \text{KI}$
☐ $\text{NaCl}, \text{LiCl}, \text{KCl}$
☐ $\text{MnO}, \text{CaO}, \text{FeO}$

262 Orbital radiusuna aid olan müddəanı göstərin.

- ☐ bərk cisimlərdə bir-birinə yaxın yerləşən atomlar arasındakı məsafə
☒ atomun nüvəsindən xarici elektron orbitalının maksimum sıxlığına qədər olan məsafə
☐ kristallarda kimyəvi rabitədə olan atomlar arasındakı məsafə
☐ molekullarda kimyəvi rabitədə olan atomların nüvələri arasında olan məsafə
☐ mayelərdə bir-birinə yaxın yerləşən molekullar arasındakı məsafə

263 **Cr_2O_3 molekulunda, CrO_4^{2-} və $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ ionlarında xromun oksidləşmə dərəcəsini müəyyən edin.**



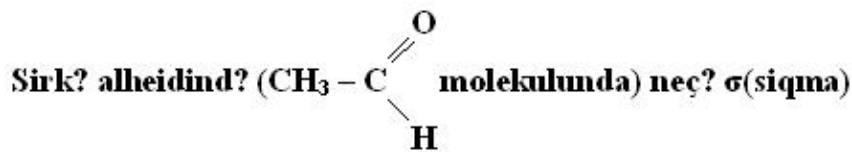
- ☐ +3 +7 +7
☒ +3 +6 +6
☐ +3 +6 +7
☐ +6 +6 +7
☐ +6 +6 +7

Element	Elektron konfigurasiyası
x	... $3d^5 4s^1$
y	... $3d^0 4s^1$
z	... $3d^{10} 4s^1$

Hansı element sabit valentlidir?

- ☐ x, y
☒ yalnız y
☐ yalnız x
☐ yalnız z
☐ y, z

265



və neçə π (pi) rabitə var?

- ☐ $5\sigma, 1\pi$
☐ $3\sigma, 1\pi$
☐ $4\sigma, 2\pi$
☐ $5\sigma, 2\pi$
☒ $6\sigma, 1\pi$

266 . x elementi hidrogenlə polyar kovalent rabitəli XH_3 tipli birləşmə əmələ gətirirsə, onun oksigenlə baş oksidinin formulu müəyyən edin.

- ☐ XO_2
☐ X_2O
☐ X_2O_3
☒ X_2O_5
☐ XO

267 Azot molekulunda neçə σ (siqma) və π (pi) rabitə var?

- ☒ $1\sigma, 2\pi$
☐ 3σ
☐ 3π
☐ $2\sigma, 1\pi$
☐ $2\sigma, 2\pi$

268 Azot üçün hansı ifadə doğru deyil?



- ☐ I, III
☐ yalnız III
☐ yalnız II
☐ yalnız I
☒ II, III

269 Elektron formulu $\dots 3s^2 3p^5$ sonluğu ilə qurtaran Y atomu X atomu ilə polyar-kovalent rabitəli XY_2 formullu birləşmə əmələ gətirir. Bu birləşməni müəyyən edin.

- ☐ MgCl_2
☒ SCl_2
☐ OF_2

- ☐ CaCl_2
☐ SO_2

270 H_2O , NH_3 və CH_3Cl molekulları üçün hansı ifadə doğrudur? I. polyardır II. mərkəzi atom sp^3 hibridləşmə vəziyyətindədir III. valent bucaqlar eynidir

- ☐ II, III
☐ yalnız III
☐ yalnız II
☐ yalnız I
☒ I, II

271 Hansı birləşmədə oksigenin valentliyi oksidləşmə dərəcəsi ədədi qiymətlə bərabərdir? I. H_2O II. CO III. H_2O_2 IV. OF_2

- ☐ II, IV
☒ I, IV
☐ I, III
☐ yalnız I
☐ II, III

272 Hansı qrupdakı maddələr moleklyar tipli kristal qəfəs yarada bilər?

- ☐ BaCl_2 , NO_2
☐ BaO , C_2H_6
☒ CO_2 , CH_4
☐ H_2O , NaCl
☐ Mg_3N_2 , CaCl_2

273 Hansı maddənin molekulu polyardır? I. CH_4 II. H_2S III. CO_2 —

- ☐ I, III
☐ yalnız III
☐ yalnız II
☐ yalnız I
☒ I, II

274 Hansı molekullarda x elementlərinin oksidləşmə dərəcəsi eynidir? I. HXO_2 II. XSO_4 III. XPO_4 IV. Ca_3X_2

- ☐ II, III
☒ I, III
☐ III, IV
☐ I, II
☐ I, IV

275 Hansı molekulun tərkibində polyar və qeyri-polyar kovalent rabitələrin sayı bərabərdir?

- ☐ CH_2Cl_2
☒ C_3H_4
☐ CO_2
☐ H_2O_2
☐ H_2SO_4

276 Hansı sırada yalnız ion rabitəli birləşmələr verilmişdir?

- ☐ CaS , KF , HCl
☐ CaO , Mg_3N_2 , SCl_2
☐ CaH_2 , SO_2 , SO_3
☒ KF , CaBr_2 , NaCl
☐ N_2O_5 , CCl_4 , SiF_4

277 Hansı sırada yalnız polyar kovalent rabitəli birləşmələr verilmişdir?

- ☐ CH₄, CO₂, CaO
- ☐ HCl, KCl, H₂O
- ☒ NH₃, H₂S, HCl
- ☐ H₂, O₂, N₂
- ☐ NaCl, HCl, Cl₂

278 I qrupun əsas yarımqrup elementləri VII qrupun əsas yarımqrup elementləri ilə hansı rabitə əmələ gətirməklə birləşirlər?

- ☐ dono-akseptor mexanizmi ilə əmələ gəlmiş polyar-kovalent rabitə
- ☐ polyar kovalent rabitə
- ☐ qeyri-polyar kovalent rabitə
- ☐ metal rabitəsi
- ☒ ion rabitə

279 N₂ molekulunda rabitələrin yaranmasında neçə elektron iştirak edir?

- ☐ 5
- ☒ 6
- ☐ 4
- ☐ 2
- ☐ 3

280 Rabitələri polyarlığın artma ardıcılığı ilə düzün. I. NaCl II. HCl III. Cl-Cl

- ☐ II, III, I
- ☒ III, II, I
- ☐ I, III, II
- ☐ I, II, III
- ☐ III, I, II

281 Verilmiş birləşmələr sırasında kimyəvi rabitənin xarakteri necə dəyişir? Br₂ – HBr – KBr

- ☐ polyar kovalent – qeyri-polyar kovalent – ion
- ☐ ion – polyar kovalent – qeyri-polyar kovalent
- ☐ qeyri-polyar kovalent – ion – polyar kovalent
- ☐ ion – qeyri-polyar kovalent – polyar kovalent
- ☒ qeyri-polyar kovalent – polyar kovalent – ion

282 Verilmiş birləşmələr sırasında kimyəvi rabitənin xarakteri necə dəyişir? Br₂ – HBr – KBr

- ☐ polyar kovalent – qeyri-polyar kovalent – ion
- ☐ ion – qeyri-polyar kovalent – polyar kovalent
- ☐ ion – polyar kovalent – qeyri-polyar kovalent
- ☐ qeyri-polyar kovalent – ion – polyar kovalent
- ☒ qeyri-polyar kovalent – polyar kovalent – ion

283 N₂ molekulunda rabitələrin yaranmasında neçə elektron iştirak edir?

- ☐ 5
- ☐ 2
- ☐ 4
- ☒ 6
- ☐ 3

284 Elektron formulu ...3s²3p⁵ sonluğu ilə qurtaran Y atomu X atomu ilə polyar-kovalent rabitəli XY₂ formullu birləşmə əmələ gətirir. Bu birləşməni müəyyən edin.

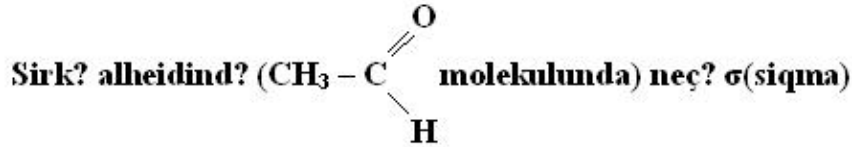
- ☐ SO₂
- ☐ OF₂
- ☐ CaCl₂
- ☒ SiCl₂

☐ MgCl_2

285 Hansı sırada yalnız ion rabitəli birləşmələr verilmişdir?

- ☐ CaS, KF, HCl
☒ $\text{KF, CaBr}_2, \text{NaCl}$
☐ $\text{CaH}_2, \text{SO}_2, \text{SO}_3$
☐ $\text{CaO, Mg}_3\text{N}_2, \text{SiCl}_2$
☐ $\text{N}_2\text{O}_5, \text{CCl}_4, \text{SiF}_4$

286



və neçə π (pi) rabitə var?

- ☒ $6\sigma, 1\pi$
☐ $3\sigma, 1\pi$
☐ $4\sigma, 2\pi$
☐ $5\sigma, 2\pi$
☐ $5\sigma, 1\pi$

287 Azot molekulunda neçə σ (siqma) və π (pi) rabitə var?

- ☐ 3π
☐ $2\sigma, 1\pi$
☐ $2\sigma, 2\pi$
☒ $1\sigma, 2\pi$
☐ 3σ

288 Hansı qrupdakı maddələr molekulyar tipli kristal qəfəs yarada bilər?

- ☐ $\text{BaCl}_2, \text{NO}_2$
☐ $\text{BaO, C}_2\text{H}_6$
☒ CO_2, CH_4
☐ $\text{H}_2\text{O, NaCl}$
☐ $\text{Mg}_3\text{N}_2, \text{CaCl}_2$

289 I qrupun əsas yarımqrup elementləri VII qrupun əsas yarımqrup elementləri ilə hansı rabitə əmələ gətirməklə birləşirlər?

- ☐ dono-akseptor mexanizmi ilə əmələ gəlmiş polyar-kovalent rabitə
☐ polyar kovalent rabitə
☐ qeyri-polyar kovalent rabitə
☐ metal rabitəsi
☒ ion rabitə

290 $\text{CH} = \text{CH} - \text{CH} = \text{CH}$ molekulunda siqma (σ) və pi (π) rabitələrin sayını müəyyən edin. σ π

- ☐ 6, 2
☐ 7, 1
☐ 3, 2
☐ 9, 1
☒ 9, 2

291 X^{3+} ionunda 12 elektron var. Hansı ifadə doğrudur. I. X Geyri metaldır II. II dövr 7A qrupunda yerləşir II. - ilə polyarvalent rabitələri XY_3 bircəsnəsini əmələ gətirir.

- ☐ yalnız I
☐ I, II, III

- ☐ I,II
☒ I,III
☐ yalnız II

292 Xarici elektron konfigurasiyası $..ns3np3$ olan elementin minimum və maksimum oksidləşmə dərəcəsini müəyyən edin. Minimum Maksimum

- ☐ -2, +4
☐ -3, 0
☐ -3, +4
☒ -3, +5
☐ -2, +5

293 Hansı maddə ion tipli kristal qəfəs əmələ gətirmir?

- ☐ CaCO_3
☐ XCl
☐ NaHSO_4
☒ HClO_3
☐ NaOH

294 Maddələri kükürdün oksidləşmə dərəcəsinin artma ardıcılığı ilə düzün. 1. H_2SO_4 2. Na_2S 3. CaSO_4

- ☐ 3,2,1
☒ 2,1,3
☐ 1,3,2
☐ 1,2,3
☐ 2,3,1

295 Hansı molekullar mayi halda hidrogen rabitəsi əmələ yetirir? I. HF II. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ III. CH_4

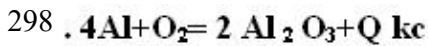
- ☐ I,III
☐ II,III
☐ yalnız II
☐ yalnız I
☒ I,II

296 P_2O_5 molekulunda $\pi(\text{pi})$ rabitələr ümumi rabitələrin neçə faizini təşkil edir?

- ☐ 60
☒ 40
☐ 30
☐ 10
☐ 50

297 $2\text{C}_2\text{H}_5 + 5\text{CO}_2 \rightarrow 4\text{CO} + 2\text{H}_2\text{O} + \text{Q}$ (n.ş) II,2 e asetilen yandıqda 650 kC istilik ayrılır. Asetilenin yanma istiliyini müəyyən edin.

- ☐ 5200
☐ 1950
☒ 1300
☐ 650
☐ 2600



Termo kimyəvi tənliyi üçün hansı ifadə doğrudur?

I. Al-nin yanma istiliyi $\frac{Q}{4}$ kJ/mol-dur.

II. Al_2O_3 -ün eməlgəlmə $\frac{Q}{4}$ kJ/mol-dur.

III. Bu reaksiya üçün $\Delta H > 0$ -dür.

- ☐ yalnız II
☐ II,III
☒ I,II
☐ I,III
☐ I, II,III

299 90 C reaksiya 3 dəqiqəyə, 110 C də isə 20 saniyəyə başa çatır. Reaksiyanın temperatur əmsalını müəyyən edin.

- ☐ 5
☒ 3
☐ 2
☐ 1
☐ 4

300 $2\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{S}$ Reaksiyasında H_2S qatılığı 3 dəfə azaldıb O_2 -in qatılığını isə 3 dəfə artırıqda sürət neçə dəfə dəyişər?

- ☐ 1,2
☐ 0,8
☐ 0,6
☒ 1,0
☐ 0,4

301 Reaksiya 40 C-də 6 dəqiqəyə 60 C-də isə 40 saniyəyə başa çatırsa, reaksiyanın temperatur əmsalını müəyyən edin.

- ☐ 2
☐ 2,5
☐ 3,5
☐ 4
☒ 3

302 Hansı sırada yalnız sistemin entropiyasının artmasına səbəb olan proseslər verilmişdir?

- ☐ sublimasiya, buxarlanma, koagulyasiya, kristallaşma
☐ ərimə, sublimasiya, kondensləşmə, həcm azalması
☐ kristallaşma, kondensləşmə, həcm azalması, koagulyasiya
☒ ərimə, sublimasiya, buxarlanma, həcm artması
☐) kristallaşma, kondensləşmə, buxarlanma, həcm artması

303 . Baş kvant ədədinin qiyməti eyni olan yarımsəviyyələrdə elektronların daxilə nüfuz etməsi hansı sxemdə düzgün verilmişdir?

- ☒ $4s > 4p > 4d > 4f$
☐ $4f > 4d > 4s > 4p$
☐ $4d > 4f > 4p > 4s$
☐ $4p > 4s > 4d > 4f$
☐ $4s > 4f > 4p > 4d$

304 Hansı sırada yalnız sistemin entropiyasının azalmasına səbəb olan proseslər verilmişdir?

- ☐ ərimə, sublimasiya, kondensləşmə, həcmə azalması
- ☐ kristallaşma, kondensləşmə, ərimə, sublimasiya,
- ☐ ərimə, sublimasiya, buxarlanma, həcmə artması
- ☒ kristallaşma, kondensləşmə, həcmə azalması, koagulyasiya
- ☐ həcmə azalması, koagulyasiya, buxarlanma, ərimə

305 Atomun nüvəsinə aid olan xassələri göstərin.

- ☐ optiki və rentgen spektrləri
- ☐ Rentgen spektrləri və kütlə
- ☐ optiki spektrlər və kütlə
- ☒ kütlə və radioaktivlik
- ☐ radioaktivlik və optiki spektrlər

306 V_2O_5 iştirakı ilə aparılan $2SO_2(q) + O_2(q) \rightarrow 2SO_3(q)$ reaksiyanın aid olduğu kataliz prosesini göstərin.

- ☐ avtokataliz
- ☐ fermentli kataliz
- ☐ homogen kataliz
- ☒ heterogen kataliz
- ☐ turşu-əsas katalizi

307 NO iştirakı ilə aparılan $2SO_2(q) + O_2(q) \rightarrow 2SO_3(q)$ reaksiyanın aid olduğu kataliz prosesini göstərin.

- ☐ fermentli kataliz
- ☐ avtokataliz
- ☐ heterogen kataliz
- ☒ homogen kataliz
- ☐ turşu-əsas katalizi

308 Orbitalların elektronlarla dolmasının ardıcılığı hansı sırada düzgün verilmişdir?

- ☐ $5s5p4d$
- ☐ $4d5p5s$
- ☐ $4d5s5p$
- ☒ $5s4d5p$
- ☐ $5p4d5s$

309 Valent rabitələri nəzəriyyəsinə aid olan müddəanı göstərin.

- ☐ atomlar arasında kimyəvi rabitə yaranarkən valent elektronları delokallaşır
- ☐ atomlar arasında kimyəvi rabitənin yaranmasında bir elektron iştirak edir
- ☐ atomlar arasında kimyəvi rabitə çoxmərkəzlidir
- ☒ atomlar arasında kimyəvi rabitə elektron cütləri vasitəsilə yaranır
- ☐ kimyəvi rabitə elektrostatik xarakterlidir

310 Göstərilən sıraların hansında rabitənin uzunluğu qanunauyğun artır?

- ☐ $H - J \rightarrow H - Br \rightarrow H - F \rightarrow H - Cl$
- ☐ $H - Cl \rightarrow H - Br \rightarrow H - J \rightarrow H - F$
- ☐ $H - F \rightarrow H - Cl \rightarrow H - J \rightarrow H - Br$
- ☒ $H - F \rightarrow H - Cl \rightarrow H - Br \rightarrow H - J$
- ☐ $H - Br \rightarrow H - J \rightarrow H - F \rightarrow H - Cl$

311 entalpiyanın termodinamik ifadəsini göstərin.

- ☐ $H = G + TS$
- ☐ $H = U + TS$
- ☐ $H = U - PV$
- ☒ $H = U + PV$
- ☐ $H = U - TS$

312 Orbitalların nüvə ilə rabitəsinin zəifləməsinin ardıcılığı hansı sxemdə düzgün verilmişdir?

- ☐ $s \rightarrow p \rightarrow f \rightarrow d$
☐ $d \rightarrow f \rightarrow s \rightarrow p$
☐ $p \rightarrow d \rightarrow f \rightarrow s$
☒ $s \rightarrow p \rightarrow d \rightarrow f$
☐ $f \rightarrow s \rightarrow p \rightarrow d$

313 Süni nüvə reaksiyasını ilk dəfə hansı alim kəşf etmişdir?

- ☐ K. Perye
☐ M. Küri
☐ P. Küri
☒ E. Rezerford
☐ N. Bor

314 Süni radioaktivliyə aid olan müddəanı göstərin.

- ☐ atom nüvələrinin neytronlarla qarşılıqlı təsiri
☐ atom nüvələrinin qamma şüaları ilə qarşılıqlı təsiri
☐ atom nüvələrinin alfa hissəcikləri ilə qarşılıqlı təsiri
☒ süni üsullarla alınan nüvələrin öz-özünə parçalanması
☐ uran birləşmələrinin kənar təsirlər olmadan şüa buraxması

315 Maddənin plazma halına aid olan müddəanı göstərin.

- ☐ yüksək temperaturda elektronlarını qismən itirmiş atomlardan ibarət sistem
☐ elektron örtüklərini qismən itirmiş atomların ionlaşmış halı
☐ atom nüvələrinin bölünmə məhsullarından biri
☒ elektron örtüklərini tamamilə itirmiş atomların ionlaşmış halı
☐ atom nüvələrinin neytronların təsirindən parçalanmasının temperatur şəraiti

316 Hansı sıradakı maddələrin temperaturun artması ilə həll olması azalır?

- ☐ NH_4Cl , K_2SO_4 , NaCO_3
☒ NH_3 , CO_2 , O_2
☐ NaCl , K_2CO_3 , NH_3
☐ KNO_3 , O_2 , CaCl
☐ CO_2 , Na_2SO_4 , KCl

317 Temperaturun yüksəlməsi ilə hansı iki maddənin suda həll olması azalır?

- ☐ $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$, NH_4Cl
☒ CH_3 , HCl
☐ Ca_2CO_3 , $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$
☐ CO , NaCl
☐ O_2 , NaNO_3

318 Elektrolitlərin suda məhlullarının elektrik cərəyanını keçirməsində hansı hissəciklər iştirak edir?

- ☐ yalnız kationlar
☐ anionlar və elektronlar
☐ kationlar və elektronlar
☒ kationlar və anionlar
☐ yalnız elektronlar

319 . 200 ml 0,5 mol/l H_2SO_4 məhluluna 300 ml su əlavə edilir. Alınan məhlulun molyar qatılığını hesablayın.
(Sürət 27.11.2013 11:59:35)

- ☐ 0,4

- ☐ 0,25
☒ 0,2
☐ 0,1
☐ 0,3

320 10 q duz 40 q suda həll edilir. Alınan məhlulda duzun kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 11:59:42)

- ☐ 40
☒ 20
☐ 10
☐ 5
☐ 25

321 20 q kalsium xloridi 180 ml suda həll etdilər. Alınmış məhlulda kalsium xloridin kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 11:59:44)

- ☒ 10
☐ 18
☐ 14
☐ 11
☐ 9

322 20%-li məhlul hazırlamaq üçün 40 q şəkər neçə qram suda həll edilməlidir. (Sürət 27.11.2013 11:59:47)

- ☐ 260
☒ 160
☐ 80
☐ 40
☐ 200

323 200 q 40%-li məhlulda həll olmuş maddənin kütləsini tapın. (Sürət 27.11.2013 11:59:50)

- ☐ 100
☐ 50
☐ 40
☐ 20
☒ 80

324 200 q doymuş məhlulda şəkərin kütlə payı 60%-dir. Həmin temperaturda şəkərin həllolma əmsalını hesablayın. (Sürət 27.11.2013 11:59:53)

- ☐ 1500
☐ 800
☒ 600
☐ 400
☐ 1250

325 200 ml 0,5 mol/l KOH məhlulu hazırlamaq üçün neçə mol qələvi lazımdır? (Sürət 27.11.2013 11:59:56)

- ☐ 0,05
☐ 0,01
☐ 0,2
☒ 0,1
☐ 0,02

326 50 q duz müəyyən temperaturda 500 ml suda həll olaraq doymuş məhlul əmələ gətirir. Həmin temperaturda duzun həllolma əmsalını tapın (Sürət 27.11.2013 11:59:58)

- ☐ 500
☐ 200
☒ 100
☐ 50

☐ 250

327 Doymuş məhlulda duzun kütlə payı 20%-dir. 100q suda həll olan məhlulda bu duzun kütləsini hesablayın. (Sürət 27.11.2013 12:00:01)

- ☐ 35
☒ 25
☐ 18
☐ 10
☐ 30

328 Həllolma əmsalının ölçü vahidini göstərin. (Sürət 27.11.2013 12:00:04)

- ☐ kq/mol
☒ q/l
☐ q/mol
☐ mol/l
☐ l/kq

329 Həllolma haqqında hansı ifadə doğrudur? (Sürət 27.11.2013 12:00:07)

- ☐ təzyiqin artması ilə qazların həllolması azalır
☒ həllolma həm fiziki, həm də kimyəvi prosesdir
☐ həllolma yalnız kimyəvi prosesdir
☐ həllolma yalnız fiziki prosesdir
☐ temperaturun artması ilə qazların həllolması yüksəlir

330 Hansı birləşmə suda həll olmur? (Sürət 27.11.2013 12:00:11)

- ☒ CaCO_3
☐ KNO_3
☐ $\text{Ca}(\text{OH})_2$
☐ NaCl
☐ Na_2SO_4

331 Hansı sıradakı maddələrin temperaturun artması ilə həll olması azalır? (Sürət 27.11.2013 12:00:14)

- ☐ NH_4Cl , K_2SO_4 , NaCO_3
☐ KNO_3 , O_2 , CaCl
☐ NaCl , K_2CO_3 , NH_3
☒ NH_3 , CO_2 , O_2
☐ CO_2 , Na_2SO_4 , KCl

332 Həllolma əmsalının ölçü vahidini göstərin.

- ☐ kq/mol
☒ q/l
☐ q/mol
☐ mol/l
☐ l/kq

333 Temperaturun artması ilə qazların həll olması necə dəyişir?

- ☐ artır, sonra isə azalır
☐ artır
☒ azalır
☐ dəyişmir
☐ azalır, sonra ilə artır

334 Normal məhlulun ölçü vahidini göstərin.

- ☐ mol/l

- ☐ mol/kq
☒ q·ekv/l
☐ q/l
☐ q/mol

335 Həllolma haqqında hansı ifadə doğrudur?

- ☐ təzyiqin artması ilə qazların həllolması azalır
☒ həllolma həm fiziki, həm də kimyəvi prosesdir
☐ həllolma yalnız kimyəvi prosesdir
☐ həllolma yalnız fiziki prosesdir
☐ temperaturun artması ilə qazların həllolması yüksəlir

336 Hansı üç metal natrium hidroksid məhlulu ilə reaksiyaya girmir?

- ☐ Zn, Cu, Hg
☐ Mg, Ca, Al
☐ Al, Zn, Be
☐ Zn, Be, Mg
☒ Hg, Cu, Au

337 20 q kalsium xloridi 180 ml suda həll etdilər. Alınmış məhlulda kalsium xloridin kütlə payını tapın.

- ☐ 18
☐ 11
☒ 10
☐ 9
☐ 14

338 Doymuş məhlulda duzun kütlə payı 20%-dir. 100q suda həll olan məhlulda bu duzun kütləsini hesablayın.

- ☐ 35
☒ 25
☐ 18
☐ 10
☐ 30

339 Təzyiqin artması ilə hansı birləşmənin həll olması artır?

- ☐ H₂SO₄
☐ Na₂O
☐ NaNO₃
☐ KCl
☒ CO₂

340 Hansı birləşmə suda həll olmur?

- ☒ CaCO₃
☐ KNO₃
☐ Ca(OH)₂
☐ NaCl
☐ Na₂SO₄

341 Hansı üç metal natrium hidroksid məhlulu ilə reaksiyaya girmir? (Sürət 27.11.2013 12:00:17)

- ☐ Zn, Cu, Hg
☐ Mg, Ca, Al
☐ Al, Zn, Be
☐ Zn, Be, Mg
☒ Hg, Cu, Au

342 Normal məhlulun ölçü vahidini göstərin. (Sürət 27.11.2013 12:00:20)

- ☐ q/mol
☒ q·ekv/l
☐ q/l
☐ mol/l
☐ mol/kq

343 Tərkibində 4 q NaOH olan 250 ml məhlulun molyar qatılığı hesablayın. (Sürət 27.11.2013 12:00:32)

- ☐ 1
☐ 0,4
☐ 0,2
☐ 0,1
☒ 0,5

344 Təzyiqin artması ilə hansı birləşmənin həll olması artır? (Sürət 27.11.2013 12:00:35)

- ☐ H₂SO₄
☐ Na₂O
☐ NaNO₃
☐ KCl
☒ CO₂

345 Temperaturun artması ilə qazların həll olması necə dəyişir? (Sürət 27.11.2013 12:00:38)

- ☐ artır, sonra isə azalır
☐ artır
☒ azalır
☐ dəyişmir
☐ azalır, sonra ilə artır

346 Temperaturun yüksəlməsi ilə hansı iki maddənin suda həll olması azalır? (Sürət 27.11.2013 12:00:42)

- ☐ C₁₂H₂₂O₁₁, NH₄Cl
☒ H₂, HCl
☐ CaCO₃, C₁₂H₂₂O₁₁
☐ CO, NaCl
☐ O₂, NaNO₃

347 Cu(OH)₂ hansı reaksiya ilə alınır?

- ☐ CuO + H₂O →
☐ Cu(NO₃)₂ + Al(OH)₃ →
☐ Cu + H₂O $\xrightarrow{t}$
☐ CuO + C₂H₅OH $\xrightarrow{t}$
☒ CuCl₂ + Ba(OH)₂ →

348 Sink qabda hansı maddənin məhlulunu saxlamaq olar?

- ☒ BaSO₄
☐ HCl
☐ NaOH
☐ CuSO₄
☐ AgNO₃

349 Xrom üçün hansı ifadə doğru deyil?

- ☒ qatı nitrat turşusu ilə adi şəraitdə reaksiyaya girir
- ☐ gümüşü-ağ metal
- ☐ korroziyaya davamlı
- ☐ d-elementdir
- ☐ +2, +3, +6 oksidləşmə dərəcələri davamlıdır

350 Hansı reaksiya üzrə mis 1-oksidi alınır?

- ☐ $\text{Cu}_2\text{O} + \text{Cu}_2\text{S}$
- ☐ $\text{CuCO}_3 \xrightarrow{t}$
- ☒ $\text{CuOH} \xrightarrow{t}$
- ☐ $\text{Cu(NO}_3)_2 \xrightarrow{t}$
- ☐ $\text{Cu(OH)}_2 \xrightarrow{t}$

351 Hansı metal ilə kontaktda olduqda dəmir daha çox korroziyaya məruz qalır?

- ☐ Al
- ☐ Mg
- ☐ Ca
- ☒ Cu
- ☐ Zn

352 Hansı maddənin məhlulu mis və sink ilə qarşılıqlı təsirdə olur?

- ☐ Ag_2SO_4
- ☐ KOH
- ☐ HCl
- ☒ HNO_3
- ☐ NaOH

353 Hansı maddənin köməyi ilə gümüşü sink qarışığından təmizləmək olar?

- ☐ NaCl
- ☒ NaOH
- ☐ H_2SO_4 (qatı)
- ☐ HNO_3
- ☐ Na_2SO_4

354 Hansı maddənin məhlulunu mis qabda saxlamaq olmaz?

- ☐ H_3PO_4
- ☐ HCl
- ☒ AgNO_3
- ☐ H_2SO_4
- ☐ NaNO_3

355 Oksigenin Yerdə başqa planetlərə nisbətən geniş yayılmasının səbəbini göstərin.

- ☒ Si, Al və başqa elementlərlə davamlı rabitə əmələ gətirməsi
- ☐ radioaktivliyi
- ☐ qeyri-üzvi üzvi maddələrin parçalanmasının əsas məhsulu olması

- ☐ oksidləşmə dərəcəsi
☐ nüvənin quruluşu

356 Süni radioaktivlik nədir?

- ☐ yüksək temperaturda plazmada gedən reaksiyalar
☐ deyttonların törətdiyi reaksiyalar
☐ protonların törətdiyi reaksiyalar
☒ süni üsullarla alınan nüvələrin öz-özünə parçalanması
☐ neytronların təsirindən uran nüvəsinin bölünməsi

357 Radioaktiv izotopun başlanğıc miqdarının yarısının parçalanmasına sərf olunan zaman müddəti necə adlanır?

- ☐ təbii radioaktivliyin sürəti
☐ spontan parçalanmanın sürəti
☐ süni radioaktivliyin sürəti
☐ radioaktiv izotopun parçalanmasının sürəti
☒ yarımparçalanma dövrü

358 Hidrogen rabitələrindən hansı davamlıdır?

- ☐ H – N ... H –
☒ H – F ... H –
☐ H – S ... H –
☐ H – O ... H –
☐ H – Cl ... H –

359 Hansı reaksiyada A maddəsinin qatılığı 2 dəfə artırılrsa reaksiyanın sürəti 4 dəfə artar?

- ☐ $A_2(b) + B_2(q) \rightarrow 2AB(b)$
☐ $2A_2(b) \rightarrow B(b) + C(q)$
☐ $A_2(q) + B_2(q) \rightarrow 2AB(q)$
☐ $A_2(q) + B(b) \rightarrow BA_2(b)$
☒ $2A_2(q) \rightarrow B(q)$

360 Hansı reaksiyada A maddəsinin qatılığının dəyişməsi reaksiyanın sürətinə təsir etməz?

- ☒ $2A(b) + 2B(q) \rightarrow$
☐ $2A(q) + B_2(b) \rightarrow$
☐ $3A(q) + B_2(b) \rightarrow$
☐ $3A(q) + B_2(b) \rightarrow$
☐ $A(q) + B(q) \rightarrow$

361 Hansı sırada yalnız suda məhlullarının elektrolizi prosesində katodda metal ayrılan maddələr göstərilmişdir?

- ☐ $NiCl_2, Na_2SO_4, AlCl_3$
☒ $Cu(NO_3)_2, AgNO_3, AuCl_3$
☐ $Cu(NO_3)_2, NaOH, KCl$
☐ $K_2SO_4, CaCl_2, MgSO_4$
☐ $MgSO_4, AgNO_3, K_2SO_4$

362 Yalnız polyar molekulardan ibarət sıranı müəyyən edin.

- ☐ O_2, NH_3, H_2O, N_2
☒ HCl, HBr, H_2O, NH_3
☐ HCl, NO, H_2, O_2
☐ NO, H_2, O_2, N_2
☐ HF, H_2O, N_2, NH_3

363 Qatılığı bir litrində həll olan maddənin ekvivalentlərinin sayı ilə ifadə olunan məhlul hecə adlanır?

- ☐ faizli

- ☒ normal
☐ molyal
☐ titirli
☐ molyar

364 Hansı elementin izotopları kimyəvi aktivliklərinə görə fərqlənirlər?

- ☐ qalay
☐ oksigen
☐ xlor
☒ hidrogen
☐ mis

365 Molekul daxili oksidləşmə-reduksiya reaksiyasını müəyyən edin.

- ☐ $2\text{PH}_3 + 4\text{O}_2 \rightarrow \text{P}_2\text{O}_5 + 3\text{H}_2\text{O}$
☐ $2\text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_3 \rightarrow 3\text{S} + 3\text{H}_2\text{O}$
☐ $3\text{HNO}_2 \rightarrow \text{HNO}_3 + 2\text{NO} + \text{H}_2\text{O}$
☒ $2\text{NaNO}_3 \rightarrow 2\text{NaNO}_2 + \text{O}_2$
☐ $5\text{HCl} + \text{HClO}_3 \rightarrow 3\text{Cl}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$

366 Təzyiqin dəyişməsinin tarazlığın yerdəyişməsinə təsir etməyən prosesin sxemini göstərin.

- ☐ $3\text{Fe}(\text{b}) + 2\text{O}_2(\text{q}) \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4(\text{b})$
☐ $\text{Ca}(\text{b}) + \text{H}_2(\text{q}) \rightarrow \text{CaH}_2(\text{b})$
☐ $\text{CaO}(\text{b}) + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3$
☒ $2\text{NO}(\text{q}) \rightarrow \text{N}_2(\text{q}) + \text{O}_2(\text{q})$
☐ $\text{PCl}_5(\text{m}) \rightarrow \text{PCl}_3(\text{m}) + \text{Cl}_2(\text{q})$

367 NaOH-in ərintisinin elektrolizi zamanı anodda gedən proses hansı cavabda düzgün verilmişdir?

- ☐ $\text{Cl}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2$
☐ $\text{H}^+ - 2\text{e}^- \rightarrow \text{O}_2 + \text{H}_2$
☐ $\text{H}_2\text{O} - 4\text{e}^- \rightarrow \text{O}_2 + 4\text{H}^+$
☒ $\text{H}^+ - 4\text{e}^- \rightarrow \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
☐ $\text{Cl}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Na}^+$

368 Hansı sırada yalnız kimyəvi rabitənin yaranmasında mərkəzi atomun sp^3 hibrid orbitalları iştirak edən molekullar verilmişdir?

- ☐ F_4 , CCl_4 , CH_4 , BF_3
☐ Cl_4 , CH_4 , SiF_4 , AlCl_3
☐ BF_3 , AlCl_3 , SiF_4 , CH_4
☒ F_4 , CF_4 , CCl_4 , SiF_4
☐ Cl_4 , CH_4 , BF_3 , AlCl_3

369 Turşular və əsaslar haqqında proton nəzəriyyəsinin müddəasını göstərin.

- ☒ turşular proton verən, əsaslar isə proton qəbul edən maddələrdir
☐ turşular elektron cütünü verən, əsaslar isə elektron cütünü qəbul edən maddələrdir
☐ turşular elektron cütünü qəbul edən, əsaslar isə elektron cütünü verən maddələrdir
☐ turşular proton qəbul edən, əsaslar isə proton verən maddələrdir
☐ məhlulda müsbət yüklü ion əmələ gətirən elektrolitlər turşular, mənfə yüklü ion əmələ gətirən elektrolitlər əsaslardır

370 $4\text{NO}_2 + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 4\text{HNO}_3$ reaksiyanın O_2 –nə görə sürəti 0,05 mol/l san. Hansı ifadə doğrudur? 1. 20 san ərzində 5,6 l NO_2 sərf olunur. 2. 40 san ərzində 34 q H_2O sərf olunur. 3. 60 san ərzində 12 mol HNO_3 alınır

- ☐ 2,3
☒ yalnız 3
☐ yalnız 2
☐ yalnız 1
☐ 1,3

371 . I. Təzyiq 2 dəfə artanda sürət 2 dəfə artır. II. Qatıqlıq 2 dəfə azalanda sürət 2 dəfə azalır. İfadələr hansı tənlik üçün doğru deyil.

- ☐ $C+H_2(bux)O \rightarrow CO+H_2O$
☐ $C+O_2 \rightarrow 2CO$
☒ $C+O_2 \rightarrow CO_2$
☐ $C+CO_2 \rightarrow 2CO$
☐ $CH_4(bux)+H_2O \rightarrow CO+3H_2$

372 Temperatur əmsalı 2 olan reaksiya 50 C-də 4 dəqiqəyə başla çatırsa, həmin reaksiya 90 c - də neçə dəqiqəyə başa çatır?

- ☐ 25
☒ 15
☐ 20
☐ 10
☐ 30

373 0,5 litrlik qabda $2CO+O_2 \rightarrow 2CO_2$ reaksiyası nəticəsində 20 san ərzində 16 q oksigen sərf olunur. Dəm qazının sərf olunma sürətini (mol/l san. ilə) müəyyən edin. Ar (O)=16

- ☒ 0,05
☐ 3,2
☐ 1,6
☐ 0,8
☐ 0,1

374 Kimyəvi reaksiyanın sürəti 100 C temperaturda 0,3 mol/l·san 130 C-də həmin reaksiyanın sürətini hesablayın. Sürətin temperatur əmsalı 2-dir.

- ☐ 6,8
☐ 10,6
☐ 3,2
☒ 2,4
☐ 4,8

375 Reaksiya 120C-də 16 saniyə ərzində qurtarır. Temperatur əmsalı 2 olan reaksiya 150C-də neçə saniyəyə qurtarar?

- ☐ 5
☐ 3
☒ 2
☐ 1
☐ 4

376 Temperatur əmsalı 2 olan kimyəvi reaksiyanın temperaturu 20C-dən 60C yüksəltənsə reaksiyanın sürəti neçə dəfə artar?

- ☐ 32
☐ 9
☐ 6
☐ 8
☒ 16

377 Qatılığı 100 qramında həll olan maddənin qramlarla miqdarı ilə ifadə olunan məhlul necə adlanır?

- ☐ molyar
☐ molyal
☐ titrli
☒ faizli
☐ normal

378 Göstərilən sıraların hansında yalnız kimyəvi rabitənin yaranmasında mərkəzi atomun sp² hibrid orbitalları iştirak edən molekullar verilmişdir?

☐ Cl₃, BCl₃, BF₃, CF₄

☐ O₃, BCl₃, AlF₃, CCl₄

☐ O₃, BCl₃, CF₄, CCl₄

☒ O₃, BCl₃, AlF₃, AlCl₃

☐ F₄, BCl₃, AlCl₃, CCl₄

379 Temperaturu 300C!dən 330C qədər artırdıqda reak-tsi-ya-nın sürəti neçə dəfə artar? Temperatur əmsalı 3-ə bərabərdir.

- ☐ 9
☐ 54
☒ 27
☐ 12
☐ 81

380 Temperaturu 60C-dən 80C-ə qədər artırdıqda reak-tsi-ya-nın sürəti 16 dəfə artır. Sürətin temperatur əmsalını tapın.

- ☒ 4
☐ 3
☐ 2,5
☐ 2
☐ 3,5

381 əgər neytrallaşma reaksiyasında (mol/l·san) 1 san ərzində 0,1 mol HCl (qabın həcmi 1 l) sərf olunmuşsa, həmin reak-tsi-yanın sürətini hesablayın.

- ☐ 10
☒ 0,1
☐ 7,3
☐ 3,65
☐ 0,2

382 $\text{HCO}_3^- + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{OH}^- + \text{H}_2\text{CO}_3$ Hidroliz reaksiyasının ion tənliyinə uyğun gələn molekulyar tənliyi göstərin.

- ☐ $\text{Fe}(\text{HCO}_3)_2 + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{CO}_3$
☐ $\text{Cu}(\text{HCO}_3)_2 + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{CO}_3$
☐ $\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{KHCO}_3 + \text{KOH}$
☐ $\text{NH}_4\text{HCO}_3 + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{NH}_4\text{OH} + \text{H}_2\text{CO}_3$
☒ $\text{NaHCO}_3 + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{NaOH} + \text{H}_2\text{CO}_3$

383 $\text{NH}_4\text{HCO}_3 + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{NH}_4\text{OH} + \text{H}_2\text{CO}_3$ Hidroliz reaksiyasının ion tənliyini göstərin.

- ☐ $\text{NH}_4^+ + \text{HCO}_3^- + \text{HOH} \rightleftharpoons 2\text{H}^+ + \text{CO}_3^{2-} + \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$
☐ $\text{NH}_4^+ + \text{HCO}_3^- + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{CO}_3 + \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$
☒ $\text{NH}_4^+ + \text{HCO}_3^- + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{NH}_4\text{OH} + \text{H}_2\text{CO}_3$
☐ $\text{HCO}_3^- + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{CO}_3 + \text{OH}^-$
☐ $\text{NH}_4^+ + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{NH}_4\text{OH}$

384 Məhlulda duzların bir molunun dissosiasiyasından əmələ gələn ionların ümumi sayının ardıcıl artmasının sırasını göstərin.

- ☐ $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3, \text{CrCl}_2, \text{Cr}(\text{NO}_3)_3$
☒ $\text{CrCl}_2, \text{Cr}(\text{NO}_3)_3, \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$
☐ $\text{Cr}(\text{NO}_3)_3, \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3, \text{CrCl}_2$
☐ $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3, \text{Cr}(\text{NO}_3)_3, \text{CrCl}_2$
☐ $\text{Cr}(\text{NO}_3)_3, \text{CrCl}_2, \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$

385 Kalium-sulfatın suda məhlulunun elektrolizində katodda hansı proses gedər?

- ☐ $\text{K}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{K}^0$
☒ $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$
☐ $\text{SO}_4^{2-} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{SO}_2 + \text{O}_2$
☐ $4\text{OH}^- - 4\text{e}^- \rightarrow \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
☐ $2\text{H}_2\text{O} - 4\text{e}^- \rightarrow \text{O}_2 + 4\text{H}^+$

386 Ağac kömürünün adsorbsiyası hansı həlledicidə yüksək olar?

- ☐ metil spirti
☒ su
☐ etil spirti
☐ aseton
☐ xloroform

387 Absorbsiya prosesi nədir?

- ☐ səthi aktiv maddələrin səthindən maye və qazların ayrılması
☒ adsorbsiya olunan maddənin həll olaraq adsorbentin daxilinə keçməsi
☐ temperaturun təsirdən suda həll olmuş qazın ayrılması
☐ qazların mayelərdə həll olması
☐ bərk maddələrin mayelərdə həll olması

388 Hansı maddələr adsorbentlər adlanır?

- ☐ adsorbsiya olunan maddələr
☒ səthi aktiv maddələr
☐ üzvi həlledicilərdə həll olan maddələr
☐ suda həll olan bərk maddələr
☐ mühiti maye olan dispers sistemlər

389 İkinci dövr elementlərinin atomları üçün hansı tip elektron konfigurasiyası xarakterikdir?

- ☐ p-, f-
☐ p-, d-
☐ s-, d-
☒ s-, p-
☐ s-, f-

390 Temperaturu 30C artırıdıda reaksiyanın sürəti neçə dəfə artar? Temperatur əmsalı 2-dir.

- ☐ 18
☐ 81
☐ 3
☐ 9
☒ 8

391 Temperatur əmsalı 2 olan reaksiyanın sürətini 80C-dən 50C-yə qədər azaltdıqda reaksiyanın sürəti necə dəyişilir?

- ☐ 4 dəfə artar
☐ 8 dəfə artar

- ☐ 2 dəfə azalar
☐ 2 dəfə artar
☒ 8 dəfə azalar

392 Reaksiya 100C temperaturda 40 dəqiqəyə qurtarır. Həmin reaksiya 130C temperaturda neçə dəqiqəyə qurtarar? Tem-peratur əmsalı 2-dir.

- ☐ 15
☐ 10
☒ 5
☐ 20
☐ 120

393 Reaksiya 30C temperaturda 60 saniyəyə qurtarır. Həmin reaksiya 50C temperaturda neçə saniyəyə qurtarar? Tem-peratur əmsalı 2-dir.

- ☐ 90
☐ 40
☒ 15
☐ 60
☐ 30

394 Aşağıda verilən müddəalardan hası atomun quruluşu ilə elementlərin dövri sistemi arasında əlqəni ifadə edir.

- ☐ energetik səviyyələrin sayı böyük dövrlərdə dövrün nömrəsinə uyğundur
☐ energetik səviyyələrin sayı elementin dövri sistemdə yrləşməsinə uyğun olmur
☐ eyni dövrdə yerləşən elementlərin atomlarında müxtəlif sayda energetik səviyyə olur
☒ eyni dövrdə yerləşən elementlərin atomlarında eyni sayda energetik səviyyə olur
☐ energetik səviyyələrin sayı kiçik dövrlərdə dövrün nömrəsinə Uyğundur

395 Kimyəvi elementlərin dövri sistemi nədir?

- ☐ kimyəvi elementlərin fiziki xassələrinin müqayisəsi
☐ kimyəvi elementlərin ümumi siyahısı
☐ kimyəvi elementlər haqqında məlumat cədvəli
☒ kimyəvi elementlərin dövri qanuna əsaslanan təsnifatı
☐ kimyəvi elementlərin kimyəvi xassələrinin müqayisəsi

396 Dövri qanunun inkişafında fiziki dövr nəyə əsaslanırdı?

- ☐ elementlərin məlum olan birləşmələrinin sayına
☐ elementlərin təbiətdə yayılmasına
☐ kimyəvi elementlərin və onların birləşmələrinin tərkibi və xassələrinə
☒ nüvənin yükünün artması ilə müəyyən tip elektron quruluşunun dövri təkrarı
☐ elementlərin və onların birləşmələrinin fiziki xassələrinə

397 Dövri qanunun inkişafında kimyəvi dövr nəyə əsaslanırdı?

- ☐ elementlərin məlum olan birləşmələrinin sayına
☐ elementlərin təbiətdə yayılmasına
☐ elementlərin atomlarının quruluşuna
☒ kimyəvi elementlərin və onların birləşmələrinin tərkibi və xassələrinə
☐ elementlərin və onların birləşmələrinin fiziki xassələrinə

398 Dövri qanunun inkişafında ikinci dövr necə adlanır?

- ☐ müasir dövr
☐ əlkimya dövrü
☐ kimyəvi dövr
☒ fiziki dövr
☐ yatrokimya dövrü

399 Dövri qanunun inkişafında birinci dövr necə adlanır?

- ☐ müasir dövr
- ☐ əlkimya dövrü
- ☐ fiziki dövr
- ☒ kimyəvi dövr
- ☐ yatrokimya dövrü

400 Mozli qanununa görə kimyəvi elementlərin təbii təsnifatı atomların hansı xasəsinə əsaslanır?

- ☐ oksidləşmə dərəcəsi
- ☐ elektromənfililiyi
- ☐ istilik keçiriciliyi
- ☐ ərimə temperaturu
- ☒ atom nüvələrinin yükü

401 Kimyəvi elementlərin təbii təsnifatı nəyə əsaslanır?

- ☐ Pauli peinsipinə
- ☐ valentliyə
- ☐ atomun quruluşuna
- ☒ dövri qanuna
- ☐ atomun Rezerford modelinə

402 $\text{H}_2(\text{q}) + \text{Br}_2(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{HBr}(\text{q}); \Delta H$ kiçikdir 0 Sistemdə kimyəvi tarazlıq hansı şəraitdə sağa yerini dəyişər?

- ☐ hidrogenin qatılığının azalması
- ☐ təzyiqin azalması
- ☐ təzyiqin artması
- ☒ temperaturun azalması
- ☐ katalizatorun iştirakı

403 $\text{SiO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{H}_2\text{SiO}_3 \downarrow$ Qısa ion tənliyi hansı maddələr arasında gedən reaksiyaya uyğundur?

- ☐ SiO_2 və Na_2CO_3
- ☐ SiO_2 və H_2SO_4
- ☐ SiO_2 və H_2O
- ☒ Na_2SiO_3 və H_2SO_4
- ☐ SiO_2 və K_2CO_3

404 $\text{CO}_2(\text{q}) + \text{C}(\text{b}) \rightleftharpoons 2\text{CO}(\text{q}); \Delta H > 0$ Sistemdə kimyəvi tarazlıq hansı şəraitdə sağa yerini dəyişər?

- ☐ CO_2 -nin qatılığının azalması
- ☐ temperaturun azalması
- ☐ təzyiqin artırılması
- ☒ temperaturun artırılması
- ☐ katalizatorun iştirakı

405 $\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} = \text{BaSO}_4 \downarrow$ Qısa ion tənliyi hansı maddələr arasında gedən reaksiyaya uyğundur?

- ☐ BaCO_3 və Na_2SO_4
- ☐ Ba və H_2SO_4
- ☐ BaO və H_2SO_4
- ☒ $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ və Na_2SO_4
- ☐ BaCO_3 və K_2SO_4

406 Kationa görə hidrolizə uğrayan duzların sırasını göstərin.

- ☐ KNO_2 , Na_2CO_3 , AlCl_3 , $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- ☒ NH_4Cl , AlCl_3 , $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$
- ☐ KCN , KNO_2 , Na_2CO_3 , K_3PO_4
- ☐ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$, Na_2CO_3 , K_3PO_4

☐ NH_4Cl , AlCl_3 , KCN , KNO_2 ,

407 $\text{CH}_4(\text{q}) + \text{H}_2\text{O}(\text{q}) \rightleftharpoons 3\text{H}_2(\text{q}) + \text{CO}(\text{q})$; $\Delta H > 0$ Sistemdə kimyəvi tarazlıq hansı şəraitdə sağa yerini dəyişər?

- ☐ katalizatorun iştirakı
☐ CH_4 -ün qatılığının azalması
☐ təzyiqin artması
☒ temperaturun artması
☐ temperaturun azalması

408 $L = 2$ olan yarımsəviyyədə maksimum neçə elektron olar?

- ☐ 20
☒ 10
☐ 8
☐ 6
☐ 18

409 Elementin dövrü dəyişən xassəsinin nüvənin müsbət yükü ilə əlaqələndirilməsi hansı qanuna əsaslanır?

- ☐ Ekvivalentlər qanunu
☐ Həcmi nisbətlər qanunu
☒ Mozli qanunu
☐ Avoqadro qanunu
☐ Həndəsi nisbətlər qanunu

410 40C temperaturda reaksiyanın sürəti 0,6 mol/l·san. Sürətin temperatur əmsalı 3-ə bərabər olarsa, 80C temperaturda reaksiyanın sürətini tapın.

- ☒ 48,6
☐ 5,4
☐ 81
☐ 16,2
☐ 10,8

411 Temperaturu 70C-dən 20C-dək azaltdıqca reaksiyanın sürəti neçə dəfə azalır? Sürətin temperatur əmsalı 3-dür.

- ☐ 162
☐ 81
☐ 313
☒ 243
☐ 210

412 Reaksiya 50C-də 30 saniyə ərzində qurtarır. Bu reaksiya 30C temperaturda neçə saniyədə qurtara bilər? Reaksiyanın temperatur əmsalı 2-dir.

- ☐ 90
☐ 60
☐ 180
☐ 140
☒ 120

413 20c-də reaksiya 20 dəqiqə ərzində qurtarır. əgər temperatur əmsalı 2 olarsa, həmin reaksiya 50C-də neçə dəqiqəyə qurtarar?

- ☐ 10
☐ 26
☒ 2,5
☐ 5
☐ 160

414 50C temperaturda 180 saniyə ərzində reaksiya qurtarır. 70C-də həmin reaksiya neçə saniyəyə qurtarar? Temperatur əmsalı 3-dür.

- ☐ 16
- ☐ 180
- ☐ 120
- ☐ 60
- ☒ 20

415 Atomun valent təbəqəsinin normal halına uyğun gələn elektron formulunu göstərin

- ☐ 3s13p1
- ☒ 2s22p4
- ☐ 2s12p2
- ☐ 2s12p3
- ☐ 3s13p1

416 Atomun valent təbəqəsinin həyəcanlanmış halına uyğun gələn elektron formulunu göstərin.

- ☐ 2s22p3
- ☒ 2s12p2
- ☐ 2s22p1
- ☐ 3s23p1
- ☐ 2s22p4

417 Nüvənin daxilində orta sıxlıq nədən asılıdır?

- ☐ nuklonların sayından
- ☐ xarici təsirlərdən
- ☐ kütləsindən
- ☐ nuklonların hərəkətindən
- ☒ nüvə qüvvələrindən

418 Aşağıda verilən valent elektron təbəqələrindən hansından elektron qoparmaq üçün az enerji sərf olunur?

- ☐ 2s2
- ☐ 3s23p6
- ☐ 2s22p6
- ☐ 2s22p3
- ☒ 2s22p1

419 Hansı elementin atomunda normal halda qoşalaşmamış üç valent Elektronu var?

- ☐ maqnezium
- ☐ silisium
- ☒ azot
- ☐ arqon
- ☐ bor

420 Maqnit kvant ədədi üçün göstərilən müddəalardan hansı doğrudur.

- ☐ energetik səviyyədə yarımsəviyyələrin sayını müəyyən edir
- ☒ yarımsəviyyələrdə orbitalların sayını və elektron buludlarının yerləşməsinə müəyyən edir
- ☐ yarımsəviyyələrin nüvədən məsafəsini müəyyən edir
- ☐ elektron buludunun ölçüsü və enerjisini müəyyən edir
- ☐ enerji səviyyələri və onların nüvədən məsafəsini müəyyən edir

421 Hidrogen atomunda elektronun enerjisini xarakterizə edən müddəanı göstərin.

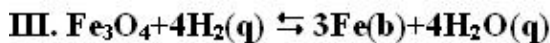
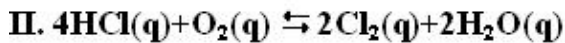
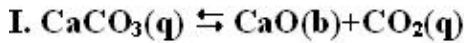
- ☐ elektronun enerjisi baş və orbital kvant ədədlərindən asılı olur
- ☒ elektronun enerjisi yalnız baş kvant ədədinin qiymətindən asılı olur
- ☐ elektronun enerjisi yalnız maqnit kvant ədədindən asılı olur

- ☐ elektronun enerjisi orbital və maqnit kvant ədədlərindən sılı olur
☐ elektronun enerjisi baş və maqnit kvant ədədlərindən sılı olur

422 Natrium-hidroksidin ərintisinin elektrolizində hansı məhsullar alınar?

- ☐ O₂, Na₂O, H₂O
☒ Na, O₂, H₂O
☐ H₂, Na₂O, NaH
☐ O₂, H₂O, H₂
☐ Na, NaH, H₂

423 Hansı reaksiyada təzyiqin artırılması tarazlığı başlanğıc maddəyə tərqi yönəldir?



- ☐ II, III
☒ yalnız I
☐ yalnız II
☐ I, III
☐ I, II, III

424 $\text{CH}_4(\text{qaz}) + \text{H}_2\text{O}(\text{buxar}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{qaz}) + 3\text{H}_2(\text{qaz}) - Q$ reaksiyasında hansı faktorların təsiri ilə kimyəvi tarazlıq sağa yönəlir?

- I. katalizatoru dəyişməklə II. təzyiqi azaltmaqla**
III. temperaturu artırmaqla IV. təzyiqi artırmaqla

- ☒ II, III
☐ I, II
☐ I, III
☐ I, IV
☐ II, IV

425 Temperaturu 245C-dən 265C-ə qədər artırıqda reaksiyanın sürəti neçə dəfə artar?

- ☐ 27
☒ 9
☐ 18
☐ 81
☐ 3

426 600 q 40%-li Na₂SO₄ məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırıldıqda Na₂SO₄-ün kütlə payını müəyyən edin. (Sürət 27.11.2013 12:02:59)

- ☐ 10
☒ 30
☐ 40
☐ 20
☐ 25

427 800 q 20%-li natrium hidroksidi neytrallaşdırmaq üçün neçə qram sulfat turşusu lazımdır? (Sürət 27.11.2013 12:02:57)

- ☐ 19,6

- ☐ 49
☒ 196
☐ 98
☐ 9,8

428 90 q xörək duzu məhluluna neçə qram su əlavə etmək lazımdır ki, 18%-li məhsulu alınsın? (Sürət 27.11.2013 12:02:54)

- ☐ 450
☒ 410
☐ 200
☐ 500
☐ 162

429 Həllolma əmsalı 1000 q/l olan doymuş məhlulda duzun kütlə payını təyin edin. (Sürət 27.11.2013 12:02:50)

- ☐ 64
☐ 40
☐ 25
☐ 10
☒ 50

430 $\text{KOH}:\text{H}_2\text{O}=0,5:4$ mol nisbətində olan məhlulda qələvinin kütlə payını tapın. $M_r(\text{KOH})=56$ (Sürət 27.11.2013 12:02:48)

- ☐ 34
☐ 7
☒ 28
☐ 14
☐ 32

431 Müəyyən temperaturda 550 q doymuş məhlulda 50 q duz vardır. Həmin temperaturda duzun həllolma əmsalını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:02:45)

- ☐ 300
☐ 150
☒ 100
☐ 50
☐ 250

432 Temperaturun artması ilə hansı sıradakı bütün maddələrin həll olması artır? (Sürət 27.11.2013 12:02:42)

- ☐ $\text{C}_2\text{H}_6, \text{NaOH}, \text{Ca}(\text{OH})_2$
☐ $\text{SO}_3, \text{NO}_2, \text{P}_2\text{O}_5$
☐ $\text{CH}_4, \text{N}_2, \text{H}_2$
☒ $\text{KNO}_3, \text{KClO}_4, \text{Na}_2\text{CO}_3$
☐ $\text{FeCl}_3, \text{Ca}(\text{NO}_3)_2, \text{NO}_2$

433 800 q 20%-li natrium hidroksidi neytrallaşdırmaq üçün neçə qram sulfat turşusu lazımdır? (Sürət 27.11.2013 12:02:13)

- ☐ 19,6
☐ 49
☒ 196
☐ 98
☐ 9,8

434 600 q 40%-li Na_2SO_4 məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırıldıqda Na_2SO_4 -ün kütlə payını müəyyən edin. (Sürət 27.11.2013 12:02:11)

- ☐ 10
☒ 30

- ☐ 40
☐ 20
☐ 25

435 500 ml məhlulda 1 mol NaOH həll edilmişdir. Həll olan maddənin molyar qatılığını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:02:08)

- ☒ 2
☐ 1
☐ 0,5
☐ 0,2
☐ 1,5

436 500 ml 4 M məhluldan qatılığı 2,5 M olan məhlul hazırlamaq üçün neçə ml su lazımdır? (Sürət 27.11.2013 12:02:05)

- ☐ 400
☐ 800
☐ 500
☒ 300
☐ 250

437 500 q 20%-li məhlul doymuşdur. Duzun həllolma əmsalını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:02:00)

- ☐ 400
☐ 200
☐ 100
☐ 50
☒ 250

438 50 q 30%-li natrium xlorid məhlulunu 150 q 10%-li natrium xlorid məhlulu ilə qarışdırdıqda alınan məhlulda duzun kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:57)

- ☐ 30
☐ 20
☒ 15
☐ 10
☐ 25

439 5 q şəkəri 15 q suda həll etdikdə alınan məhlulda şəkərin kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:53)

- ☐ 30
☐ 15
☐ 20
☐ 10
☒ 25

440 400 q məhlulda ($\rho=1,6$ q/sm³) 0,5 mol KOH həll edilmişdir. Həll olan maddənin molyar qatılığını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:51)

- ☒ 2
☐ 0,5
☐ 0,4
☐ 0,2
☐ 1

441 40 q xörək duzunu 160 q suda həll etdilər. Məhlulda xörək duzunun kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:47)

- ☐ 25
☐ 15
☐ 10

- ☐ 5
☒ 20

442 300q 20%-li məhlul hazırlamaq üçün neçə qram 30%-li məhlul lazımdır? (Sürət 27.11.2013 12:01:44)

- ☐ 400
☒ 200
☐ 100
☐ 500
☐ 300

443 300 q doymuş məhlulda 50 q duz vardır. Duzun həllolma əmsalını təyin edin. (Sürət 27.11.2013 12:01:39)

- ☐ 250
☐ 150
☐ 100
☐ 50
☒ 200

444 20C-də həllolma əmsalı $K_n=250$ q/l olan duzun doymuş məhlulunun kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:36)

- ☐ 50
☐ 25
☒ 20
☐ 10
☐ 40

445 20C temperaturda 200 q doymuş məhlulda 120 q kalsium nitrat vardır. Duzun həllolma əmsalını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:33)

- ☐ 150
☐ 375
☐ 600
☒ 1500
☐ 60

446 132 q suda 2 mol H_2S qazı həll edilir. əmələ gələn məhlulda sulfid turşusunun kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:29)

- ☐ 68
☒ 34
☐ 22
☐ 17
☐ 51

447 100 ml sulfat turşusu 220 q suda həll edilir. Alınan məhlulda turşunun kütlə payını tapın ($p_{H_2-SO_4}=1,8$). (Sürət 27.11.2013 12:01:26)

- ☐ 60
☒ 45
☐ 40
☐ 35
☐ 50

448 100 q 10%-li və 400 q 20%-li məhlul ilə quraşdırılır. Həll olan maddənin kütlə payını %-lə tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:23)

- ☐ 30
☐ 22
☒ 18
☐ 14

☐ 26

449 10%-li və 40%-li məhsulları qarışdırdıqda alınan məhlulda həll olan maddənin kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:19)

- ☐ 18
☒ 25
☐ 20
☐ 15
☐ 30

450 (Sürət 27.11.2013 12:01:16)

200 q 16%-li mis sulfat (II) məhlulunu hazırlamaq üçün neçə qram mis kuprosu ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) lazındır?

$M_r(\text{CuSO}_4)=160$, $M_r(\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O})=250$

- ☐ 28
☒ 50
☐ 30
☐ 20
☐ 32

451 (Sürət 27.11.2013 12:01:13)

125 q $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ -nu 275 q suda həll etdikdə neçə faizli məhlul alınar? ($M_r \text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}=250$ $M_r \text{CuSO}_4=160$).

- ☐ 50
☐ 25
☒ 20
☐ 10
☐ 40

452 p –orbitallarında elektronun spininə görə fərqli vəziyyətlərin sayını göstərin.

- ☐ 10
☐ 2
☐ 3
☒ 6
☐ 5

453 Aktivləşmə enerjisi nədir?

- ☐ qatılığın təsirindən maddənin aktivliyinin artması
☐ temperaturun təsirindən maddənin aktivliyinin artması
☐ katalizatorun təsirindən maddənin aktivliyinin artması
☒ bir mol maddənin aktivləşməsi üçün sərf olunan enerji
☐ təzyiqin təsirindən maddənin aktivliyinin artması

454 Tarazlıqda olan sistemin uzun müddət sabit qalması hansı şəraitdə mümkündür?

- ☐ qatılıq və temperatur dəyişdikdə
☐ yalnız temperatur dəyişdikdə
☐ yalnız qatılıq dəyişdikdə
☒ xarici şərait dəyişmədikdə
☐ yalnız təzyiq dəyişdikdə

455 Tritium hansı elementin izotopudur?

- ☐ arqonun
- ☒ hidrogenin
- ☐ heliumun
- ☐ tellurun
- ☐ fosforun

456 Deyterium hansı elementin izotopudur?

- ☐ azotun
- ☐ heliumun,
- ☐ oksigenin
- ☒ hidrogenin
- ☐ qalayın

457 Oksigenin aşağıda verilən birləşmələrinin hansında oksidləşmə dərəcəsi valentliyinə bərabər deyil?

- ☐ Fe_2O_3
- ☐ Na_2O
- ☐ CaO
- ☒ H_2O_2
- ☐ Cu_2O

458 Xətti quruluşa malik olan molekulu göstərin?

- ☐ CH_4
- ☐ BH_3
- ☐ H_2O
- ☒ CO_2
- ☐ NH_4^+

459 Natrium-sulfatın suda məhlulunun elektrolizindən hansı məhsullar alınar?

- ☐ SO_2 , O_2 , H_2 , Na
- ☐ NaOH , Na , H_2 , O_2
- ☐ Na , SO_2 , O_2 , H_2
- ☒ H_2 , O_2 , NaOH , H_2SO_4
- ☐ H_2SO_4 , Na , O_2 , SO_2

460 Mis(II) xloridin suda məhlulunun elektrolizində anodda hansı maddə ayrılır?

- ☐ mis (II) oksid
- ☐ mis
- ☐ oksigen
- ☒ xlor
- ☐ hidrogen

461 Aşağıda göstərilən maddələrdən hansı suda məhlullarında hidrolizə uğrayar?

- ☐ BaCl_2
- ☐ NaCl
- ☐ Na_2SO_4
- ☒ CH_3COONa
- ☐ NaNO_3

462 Aşağıda göstərilən maddələrdən hansında molekullarası hidrogen rabitəsi daha davamlıdır?

- ☐ H_2S
- ☐ NH_3
- ☐ HCl
- ☒ HF
- ☐ HBr

463 Valent rabitələri nəzəriyyəsinə görə normal halda kimyəvi elementin valentliyi aşağıda verilənlərdən hansına görə təyin olunur?

- ☐ valent təbəqəsində elektron cütlərinin sayı
- ☐ valent təbəqəsində olan elektronların sayı
- ☐ sərbəst orbitalların sayı
- ☒ qoşalaşmamış valent elektronlarının sayı
- ☐ qrupun nömrəsi

464 Azotun oksidləşmə dərəcəsi və valentliyi bərabər olan birləşməni göstərin

- ☐ HNO₃
- ☒ HNO₂
- ☐ N₂H₄
- ☐ NH₂OH
- ☐ N₂

465 HNO₃ molekulunda azotun oksidləşmə dərəcəsi və valentliyini göstərin.

- ☐ +5 və 3
- ☐ +1 və 3
- ☐ +3 və 3
- ☒ +5 və 4
- ☐ +4 və 3

466 K₃[Cr(C₂O₄)₃] tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- ☐ trioksalatoferrat(III)kalium
- ☐ dəmir(III) trioksalatokalium
- ☐ kalium trioksalatoxrom(III)
- ☒ kalium trioksalatoxromat(III)
- ☐ trioksalatokalium dəmir(III)

467 K₃[CoF₆] tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- ☐ heksaflüorokalium kobaltat(III)
- ☐ kobalt(III)heksaflüoro kalium
- ☐ kalium heksaflüorokobalt(III)
- ☒ kalium heksaflüorokobaltat(III)
- ☐ kobaltat(III)heksaflüoro kalium

468 [Pt(NH₃)₄]Cl₂ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- ☐ tetraamminplatinat(II) xlorid
- ☐ xlorid tetraamminplatinat(II)
- ☐ platinat(II) tetraammin xlorid
- ☐ platin(II) tetraammin xlorid
- ☒ tetraamminplatin(II) xlorid

469 [Co(NH₃)₄Cl₂]Cl tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- ☐ kobaltat(III) dixlorotetrammin xlorid
- ☐ tetraamminkobalt(III) dixloroxlorid
- ☐ dixlorotetramminakobaltat(III) xlorid
- ☒ dixlorotetramminkobalt(III) xlorid
- ☐ kobalt(III)dixlorotetrammin xlorid

470 [Ag(NH₃)₂]Cl tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- ☐ argentat(I)diammin xlorid
- ☐ diamminargentat(I) xlorid
- ☐ xlorodiammin gümüş(I)

- ☒ diammingümüş(I) xlorid
☐ xlorodiamminargentat(I)

471 $[\text{Mn}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{SO}_4$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- ☐ heksaakvasulfato manqan(II)
☐ sulfatoheksaakva manqan(II)
☐ manqan(II) heksaakvasulfat
☒ heksaakvamanqan(II) sulfat
☐ heksaakvamanqanat(II) sulfat

472 $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4](\text{NO}_3)_2$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- ☐ dinitrattetraamminkuprat(II)
☐ mis(II) tetraammin nitrat
☐ tetraamminkuprat(II) nitrat
☒ tetraamminmis(II) nitrat
☐ kuprat(II) tetraammin nitrat

473 $\text{Na}_3[\text{Cr}(\text{CN})_6]$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- ☐ heksasianonatriumxromat(III)
☐ natrium heksasianoxrom(III)
☐ [natrium xrom(III)heksasiano
☒ natrium heksasianoxromat(III)
☐ xrom(III)heksasiano natrium

474 Həllolma əmsalı 500 q /l olan duz məhlulunun 300 qramında neçə qram duz olar?

- ☐ 250
☐ 150
☒ 100
☐ 80
☐ 200

475 660 q suya 224 l H_2S əlavə etdikdə neçə faizli turşu məhlulu alınar? ($\text{MnH}_2\text{S}=3\text{H}$)

- ☐ 25
☐ 30
☐ 17
☐ 20
☒ 34

476 2,24 l NH_3 (n.ş-də) suda həll edilərək 500 ml məhlul hazırlanır. Alınan məhlulun molyar qabılığını hesablayın.

- ☐ 0,5
☐ 0,25
☒ 0,2
☐ 0,1
☐ 0,4

477 600 q 40%-li Na_2SO_4 məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırıldıqda Na_2SO_4 -ün kütlə payını müəyyən edin.

- ☐ 10
☒ 30
☐ 40
☐ 20
☐ 25

478 $\text{KOH}:\text{H}_2\text{O}=0,5:4$ mol nisbətində olan məhlulda qələvinin kütlə payını tapın. $\text{Mr}(\text{KOH})=56$

- ☐ 34
☐ 7
☒ 28
☐ 14
☐ 32

479 200 q 16%-li mis sulfat (II) məhlulunu hazırlamaq üçün neçə qram mis kuporosu ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) lazımdır?

$M_r(\text{CuSO}_4)=160$, $M_r(\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O})=250$

- ☐ 28
☒ 50
☐ 30
☐ 20
☐ 32

480 Temperaturun artması ilə hansı sıradakı bütün maddələrin həll olması artır?

- ☐ C_2H_6 , NaOH , $\text{Ca}(\text{OH})_2$
☐ SO_3 , NO_2 , P_2O_5
☐ CH_4 , N_2 , H_2
☒ KNO_3 , KClO_4 , Na_2CO_3
☐ FeCl_3 , $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, NO_2

481 300q 20%-li məhlul hazırlamaq üçün neçə qram 30%-li məhlul lazımdır?

- ☐ 100
☐ 400
☐ 300
☒ 200
☐ 500

482 10%-li və 40%-li məhsulları qarışdırdıqda alınan məhlulda həll olan maddənin kütlə payını tapın.

- ☐ 18
☒ 25
☐ 20
☐ 15
☐ 30

483 800 q 20%-li natrium hidroksidi neytrallaşdırmaq üçün neçə qram sulfat turşusu lazımdır?

- ☐ 19,6
☐ 49
☒ 196
☐ 98
☐ 9,8

484 90 q xörək duzu məhluluna neçə qram su əlavə etmək lazımdır ki, 18%-li məhsulu alınsın?

- ☐ 450
☒ 410
☐ 200
☐ 500
☐ 162

485 20°C temperaturda 200 q doymuş məhlulda 120 q kalsium nitrat vardır. Duzun həllolma əmsalını tapın.

- ☐ 150
☐ 375

- ☐ 600
☒ 1500
☐ 60

486 Müəyyən temperaturda 550 q doymuş məhlulda 50 q duz vardır. Həmin temperaturda duzun həllolma əmsalını tapın.

- ☐ 300
☐ 150
☒ 100
☐ 50
☐ 250

487 50 q 30%-li natrium xlorid məhlulunu 150 q 10%-li natrium xlorid məhlulu ilə qarışdırdıqda alınan məhlulda duzun kütlə payını tapın.

- ☐ 30
☐ 20
☒ 15
☐ 10
☐ 25

488 40 q xörək duzunu 160 q suda həll etdilər. Məhlulda xörək duzunun kütlə payını tapın.

- ☐ 25
☐ 15
☐ 10
☐ 5
☒ 20

489 6 ml sirke turşusu üzerine 194 ml su elave edilmişdir. Alınan məhlulda sirke turşusunun molyar qatılığı (mol/l-ile) ve kütlə payı %-le hesablayın, $p(\text{CuC OH}) = .1 \text{ q/ml}$

Molyar qatılıq $\frac{\text{mol}}{\text{l}}$

kütlə payı %

- ☐ 0,6, 12
☐ 0,5, 6
☒ 0,5, 3
☐ 0,6, 6
☐ 0,3, 3

490 Həllolma əmsalı 1000 q/l olan doymuş məhlulda duzun kütlə payını təyin edin.

- ☐ 64
☐ 40
☐ 25
☐ 10
☒ 50

491 300 q doymuş məhlulda 50 q duz vardır. Duzun həllolma əmsalını təyin edin.

- ☐ 250
☐ 150
☐ 100
☐ 50
☒ 200

492 100 q 10%-li və 400 q 20%-li məhlul ilə qarışdırılır. Həll olan maddənin kütlə payını %-lə tapın.

- ☐ 30
☐ 22
☒ 18
☐ 14
☐ 26

493 5 q şəkəri 15 q suda həll etdikdə alınan məhlulda şəkərin kütlə payını tapın.

- ☐ 30
☐ 15
☐ 20
☐ 10
☒ 25

494 karbon hansı elementlərlə reaksiyaya daxil olur? I Cl₂, II Br₂, III F₂, IV J₂, V N₂.

- ☒ iii,v
☐ ii,iv
☐ ii,iii,iv
☐ yalnız iii
☐ i,iii

495 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

- ☒ NaHCO₃
☐ H₄NO₃
☐ MnO₄
☐ Cu(NO₃)₂
☐ ClO₃

496 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

- ☐ Cl₂
☐ C
☐ Cu⁺
☐ Fe⁺²
☒ Fe²⁺

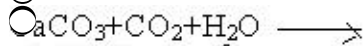
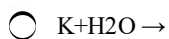
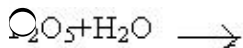
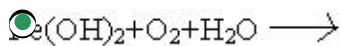
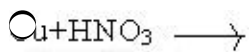
497 Cl⁺⁷ ? Cl⁻¹ sxeminid? neç? elektron q?bul edilmişdir?

- ☐ 6
☐ 7
☐ 5
☐ 4
☒ 8

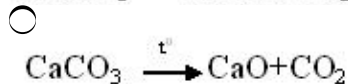
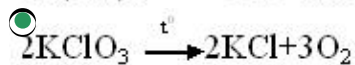
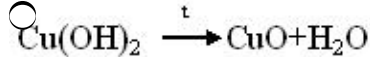
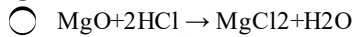
498 Fe+HCl → sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdiricinin əmsalı neçədir?

- ☒ 2
☐ 4
☐ 1
☐ 3
☐ 6

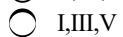
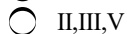
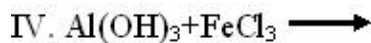
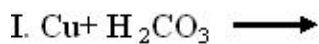
499 Həm birləşmə, həm də oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.



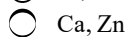
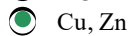
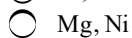
500 Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.



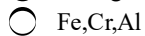
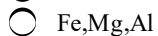
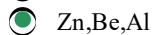
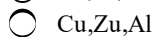
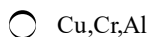
501 Hansı reaksiyanın gətir?si mümkün deyil?



502 Dəmir lövhəni X Cl duzunun sulu məhluluna saldıqda dəmirin kütləsi artır, Y Cl₂ məhluluna metallarını müəyyən edin. x y



503 Cu, Zn, Be, Al və Fe metalları qarışığına KOH məhlulu ilə təsir edib qızdırdıqda hansı metallar məhlula keçər?



504 Neçə qram kalsiumun sulfat turşusu ilə reaksiyasından 5,6 l hidrogen qazı (n.ş –də) ayrılır?



☐ 25

505 0,2 mol dəmirin artıqlaması ilə götürülmüş duru sulfat turşusu ilə reaksiyasından (n.ş –də) neçə litr hidrogen qazı alınır?

- ☐ 2,24
☒ 4,48
☐ 6,72
☐ 3,36
☐ 5,6

506 Na₂SO₄ və KNO₃ məhlullarının elektrolizi zamanı elektrodlarda hansı maddələr alınır?

- ☐ Na, O₂, SO₂
☐ H₂, NO₂
☐ Na, K, H₂
☒ H₂, O₂
☐ SO₂, Na, K

507 Mis 2-xlorid məhlulunun elektrolizi zamanı anodda 5,6 l xlor ayrılmışdır. Katodda hansı maddə və nə qədər alınmışdır?

- ☐ 10 q, H₂[–]
☒ 16 q, Cu
☐ 14 q, H₂
☐ 8 q, Cu
☐ 12 q, Cu

508 KCl-in doymuş məhlulunun elektrolizi zamanı katodda 5,6 l hidrogen ayrılmışdır. Anodda hansı qaz və hansı həcmdə ayrılmışdır?

- ☐ 2,8 l Cl₂
☐ 5,6 l O₂
☐ 11,2 l Cl₂
☐ 5,6 l HCl
☒ 5,6 l Cl₂

509 KCl-in doymuş məhlulunun elektrolizi zamanı katodda 5,6 l hidrogen ayrılmışdır. Anodda hansı qaz və hansı həcmdə ayrılmışdır?

- ☒ 5,6 l Cl₂
☐ 5,6 l O₂
☐ 11,2 l Cl₂
☐ 5,6 l HCl
☐ 2,8 l Cl₂

510 Kalium sulfid məhlulunun elektrolizi zamanı anodda hansı maddə ayrılır?

- ☐ H₂S
☐ SO₂
☐ O₂
☐ H₂
☒ S

511 Hansı qrup maddələr sənayedə elektroliz üsulu ilə alınır?

- ☐ P, Al, N₂
☒ Na, Ca, Cl₂
☐ Na, P, S
☐ K, Si, C
☐ Cl₂, N₂, Fe

512 Hansı iki duzun məhlullarının elektrolizi zamanı katodda yalnız hidrogen ayrılır?

- ☒ Na_2S , $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
☐ NaNO_3 , CuCl_2
☐ K_2SO_4 , $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$
☐ AgNO_3 , CaCl_2
☐ CuSO_4 , $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$

513 Hansı duz məhlulunun elektrolizi zamanı katodda hidrogen ayrılmaz?

- ☒ CuSO_4
☐ NaCl
☐ NaNO_3
☐ CaCl_2
☐ $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$

514 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı məhlulda qəsas alınır?

I. Na_2SO_4 II. KCl III. NiSO_4 IV. CaCl_2

- ☐ II, III
☐ I, II
☒ II, IV
☐ I, III
☐ III, IV

515 Hansı sıradakı duz məhlullarının elektrolizi zamanı katodda yalnız metal ayrılır?

- ☐ Ca_3PO_4
☐ AlCl_3 , KNO_3
☐ $\text{Ag}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
☐ ZnCl_2 , $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
☒ $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$, CuCl_2

516 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı anodda oksigen ayrılır?

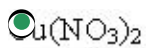
- ☒ CuSO_4
☐ Ca_2S
☐ KCl
☐ KCl
☐ NaBr

517 Hansı iki duzun məhlullarının elektrolizi zamanı elektrod-larda hidrogen və oksigen ayrılır?

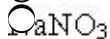
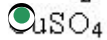
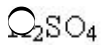
- ☒ $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, K_2SO_4
☐ CuSO_4 , Na_3PO_4
☐ $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, AgNO_3
☐ Ca_2CO_3 , AuCl_3
☐ K_2SO_4 , $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$

518 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?

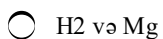
- ☐ Ca_2SO_4
☐



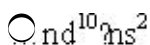
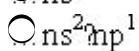
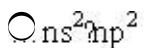
519 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?



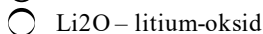
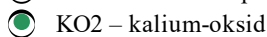
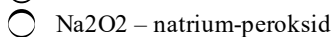
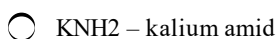
520 K_2SO_4 və MgCl_2 duzlarının məhlullarının elektrolizi zamanı katodda hansı maddə ayrılır?



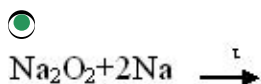
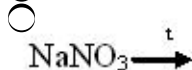
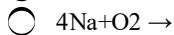
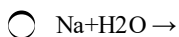
521 Qələvi metalların ümumi elektron formulunu göstərin?



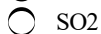
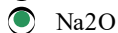
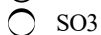
522 Hansı maddənin adı düzgün göstərilməmişdir?



523 Bu reaksiyaların hansının köməyi ilə natrium-oksidi almaq olar?



524 Hansı oksidi qələvilərlə reaksiyaya girmir?



525 Hansı sıradakı bütün elementlər sabit valentlidirlər?

- ☐ P, K
☐ F, Cl
☒ Na, Ba
☐ Fe, H
☐ Cu, Zn

526 Natrium-xloratın formulu göstərin.

- ☐ NaClO₄
☐ NaClO
☐ NaClO₂
☒ NaClO₃
☐ NaCl

527 Hansı maddənin köməyi ilə Fe^{+3} , Zn^{+2} , Cu^{+2} kationlarını təyin etmək olar?

- ☐ Fe(OH)₂
☐ Na₂CO₃
☐ NaCl
☐ NaNO₃
☒ NaOH

528 250 q 15% məhlul hazırlamaq üçün nə qədər xörək duzu götürmək lazımdır?

- ☐ 40 q
☐ 35,5 q
☒ 37,5 q
☐ 31,3 q
☐ 28 q

529 28 q KOH ilə H₂SO₄-ün qarşılıqlı təsirində neçə qram K₂SO₄ alınar? Mr(KOH)=56, Mr(K₂SO₄)=174

- ☐ 46,2
☐ 32
☐ 26
☐ 38,4
☒ 43,5

530 Göstərilən duzların hansının termiki parçalanması nəticəsində eyni vaxtda əsasi və turşu oksidləri əmələ gəlir?

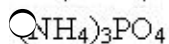
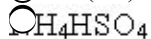
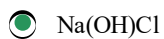
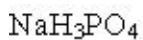
- ☐ NaNO₃
☒ CaCO₃
☐ NH₄NO₃
☐ KClO₃
☐ AgNO₃

531 Hansı duzun adı düzgün deyil?

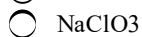
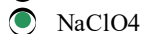
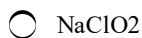
- ☐ NaPO₃ – natrium metafosfat
☐ NaMnO₄ – natrium permanqanat
☐ Na₂MnO₄ – natrium manqanat
☐ NaHS – natrium hidrosulfid
☒ NaHSO₃ – natrium hidrosulfat

532 Hansı formul doğru deyil?

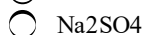
- ☒ Na₂HPO₄
☐



533 Natrium-perxloratın formulunu göstərin.



534 Tərkibində 1 mol NaOH və 1 mol KOH olan məhlulun üzərinə tərkibində 1 mol H_2SO_4 olan məhlul əlavə edilsə hansı duz alınar?



535 CuSO_4 məhculuna salınmış dəmir lövhənin kütləsi 8q artır. Neçə qram Cu reduksiya olunur?

☐ 48

☒ 64

☐ 56

☐ 28

☐ 32

536 Hansı metalın duru nitrat tərsusu ilə reaksiyası zamanı $\text{N}^{+5} \rightarrow \text{N}^{+2}$ reduksiya prosesi baş verir?

☐ Na

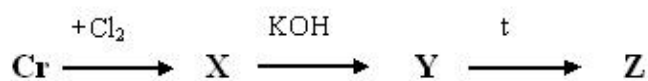
☐ Al

☐ Fe

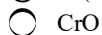
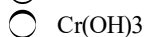
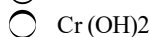
☐ Zn

☒ Cu

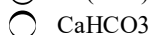
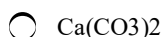
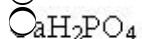
537



Z- maddəsinin müəyyən edin.



538 Hansı kimyəvi formula düzdür?



539 CaCO_3 – nəyin əsas tərkib hissəsidir? I. əhəng daşı II. sönmüş əhəng III. təbaşir IV. gips

- ☐ II, IV
☒ I, III
☐ I, II
☐ II, III
☐ III, IV

540 Suda hansı ionlar codluq yaradır?

- ☐ Mg^{+2}, K^{+}
☒ Ca^{+2}, Mg^{+2}
☐ Ca^{+2}, Na^{+}
☐ Ca^{+}, Na^{+}
☐ H_4^{+}, Na^{+}

541 Sənayedə CaO-di hansı birləşmədən alırlar?

- ☐ $CaSiO_3$
☐ $CaSO_4$
☐ $Ca(NO_3)_2$
☐ $Ca_3(PO_4)_2$
☒ $CaCO_3$

542 Hansı duz suya müvəqqəti codluq verir?

- ☐ $CaHCO_3$
☐ $CaSO_4$
☐ $MgCl_2$
☐ $MgSO_4$
☒ $Mg(HCO_3)_2$

543 S-elementlərin sırasını göstərin.

- ☐ Si, P, O
☐ H, N, Cl
☐ Na, Al, Ba
☒ H, K, Ca
☐ Zn, Al, Fe

544 Hidrogen atomunda elektronun nüvə ilə rabitə enerjisi hansı halda maksimum olar?

- ☒ $n = 1$
☐ $n = 4$
☐ $n = 3$
☐ $n = 2$
☐ $n = \infty$

545 Hansı sırada yalnız müvafiq olaraq s-s və s-p orbitallarının qapanmasından əmələ gələn molekullar verilmişdir?

- ☐ S_8 və CO_2
☐ O_2 və CO_2
☐ Cl_2 və NH_3
☒ H_2 və HCl
☐ O_2 və CH_4

546 Hidrogen atomunda elektronun nüvə ilə rəbitə enerjisi hansı halda sıfıra bərabər olar?

- ☐ $n = 1$
☐ $n = 4$
☐ $n = 3$
☐ $n = 2$
☒ $n = \infty$

547 Nils Borun kvant nəzəriyyəsinə əsaslanaraq irəli sürdüyü müddəanı göstərin.

- ☐ atomda elektronlar ellepsəbənzər orbitlər üzrə hərəkət edir
☒ elektronun çevrə boyunca hərəkət miqdarı momenti fasiləsiz deyil, sıçrayışla dəyişir
☐ elektronun çevrə boyunca hərəkət miqdarı momenti sıçrayışla deyil, fasilələrlə dəyişir
☐ atomda elektronlar nüvənin ətrafında bir dairəvi orbitdə toplanmışlar
☐ atomda elektronlar nizamsız düzülmüşlər

548 Mozli qanunundan çıxan nəticəni göstərin

- ☐ elektronların sayı müsbət yüklərin sayından iki dəfə çoxdur
☐ elektronların sayı müsbət yüklərin sayından iki dəfə azdır
☐ elektronların sayı müsbət yüklərin sayından azdır
☐ nüvənin yükü elektronların sayına bərabərdir
☒ nüvənin yükü elementin sıra nömrəsinə bərabərdir

549 Rezerford modelində atomda elektronların sayı necə xarakterizə olunur?

- ☒ elektronların sayı nüvənin müsbət yüklərinin sayına bərabərdir
☐ elektronların sayı müsbət yüklərin sayından çoxdur
☐ elektronların sayı müsbət yüklərin sayından iki dəfə azdır
☐ elektronların sayı müsbət yüklərin sayından iki dəfə çoxdur
☐ elektronların sayı müsbət yüklərin sayından azdır

550 Rezerford modelində elektronların atomda yeri necə xarakterizə olunmuşdur?

- ☐ atomun nüvəsində müsbət və mənfi yüklər bərabər paylanmışlar
☒ atomda elektronlar nüvə ətrafında dairəvi orbitlər üzrə hərəkət edir
☐ atomda elektronlar ellepsəbənzər orbitlər üzrə hərəkət edir
☐ atomda elektronlar nizamsız düzülmüşlər
☐ atomda elektronlar nüvənin ətrafında bir dairəvi orbitdə toplanmışlar

551 Rezerford atomun kütləsinə dair hansı müddəanı təklif etmişdir?

- ☐ Atomun kütləsi müsbət və mənfi yüklərdən eyni dərəcədə asılıdır
☒ Atomun kütləsinin əsas hissəsi nüvədə toplanmışdır
☐ Nüvədə atomun kütləsinin yarısı toplanmışdır
☐ Müsbət yüklərin sayı atomun kütləsinə təsir etmir
☐ Atomun kütləsi müsbət və mənfi yüklərin sayından asılıdır

552 Zəif elektrolitlərin yerləşdiyi sıranı göstərin.

- ☐ CH_3COOH , H_3BO_3 , CaCl_2
☒ NH_4OH , CH_3COOH , H_3BO_3
☐ KNO_3 , CaCl_2 , HNO_3
☐ CaCl_2 , HNO_3 , H_3BO_3
☐ NH_4OH , CH_3COOH , KNO_3 ,

553 Şüalanmanın kvant nəzəriyyəsinin riyazi ifadəsini göstərin.

- ☒ $\lambda = 2\pi r$
☐ $n + 1$
☐ $E = mc^2$

- ☒ $\Delta E = E_y - E_a = h\nu$
☐ $E = E_p + E_k$

554 Təzyiq azalarsa $4\text{Fe(b)} + 3\text{O}_2(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{Fe}_2\text{O}_3(\text{b})$ sistemində tarazlıq hansı istiqamətə yerini dəyişər?

- ☐ reaksiyanın sürəti artar
☐ yerini dəyişməz
☐ düzünə reaksiya istiqamətinə
☒ tərsinə reaksiya istiqamətinə
☐ reaksiyanın sürəti azalar

555 kimyəvi elementlərin atomlarının dövrü dəyişən xassəsini göstərin.

- ☐ bərklik
☐ oksidləşmə-reduksiya potensialı
☐ istilik keçiriciliyi
☒ oksidləşmə dərəcəsi
☐ elektrik keçiriciliyi

556 Aşağıda verilən birləşələrinin hansında azotun oksidləşmə dərəcəsi +3-ə bərabərdir?

- ☐ NH_2OH
☐ HNO_3
☐ NCl_3
☒ NF_3
☐ NH_4NO_3

557 Kükürd atomunun mənfi oksidləşmə dərəcəsi maksimum hansı qiyməti ala bilər.

- ☐ -4
☐ -3
☐ -6
☒ -2
☐ -1

558 Azot atomunun mənfi oksidləşmə dərəcəsi maksimum hansı qiyməti ala bilər.

- ☒ -3
☐ -1
☐ -5
☐ -2
☐ -4

559 Aşağıda verilən birləşələrinin hansında azotun oksidləşmə dərəcəsi -1-ə bərabərdir?

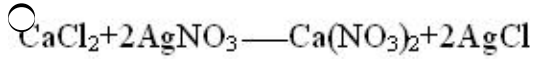
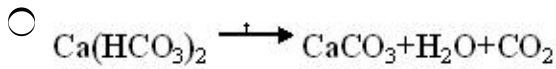
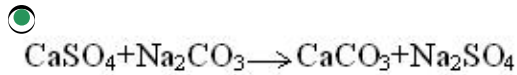
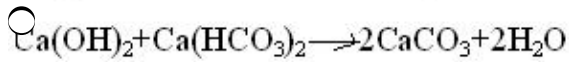
- ☐ NF_3
☐ NH_3
☐ HNO_2
☒ NH_2OH
☐ KNO_2

560 Aşağıda verilən birləşələrinin hansında azotun oksidləşmə dərəcəsi valentliyinə bərabər deyil?

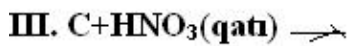
- ☐ NF_3
☐ NH_3
☐ HNO_2
☒ HNO_3
☐ NCl_3

561 Hansı reaksiyanın köməyi ilə daimi codluğu aradan qaldırmaq olar?

- ☐



562 Hansı reaksiya n?tic?sind? $\text{N}^{+5} \longrightarrow \text{N}^{+2}$ reaksiya prosesi baş verir?



☒ yalnız II

☐ II, III

☐ I, III

☐ I, II

☐ yalnız I

563 . Hansı reaksiyalarda metal alınır?



☐ II, IV

☐ I, II

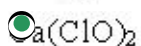
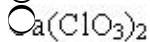
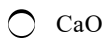
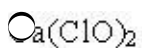
☐ I, IV

☒ I, III

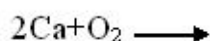
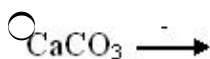
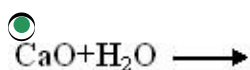
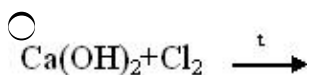
☐ II, III

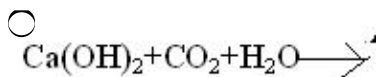
564 $\text{Ca(OH)}_2 + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{x} + \text{y} + \text{H}_2\text{O}$;

$\text{y} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{CaCO}_3 + \text{HClO}$ reaksiyalarında y madd?sinin mü?yy?n edin.

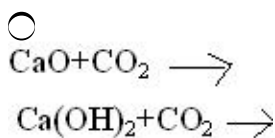
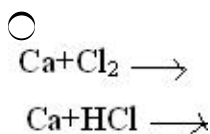
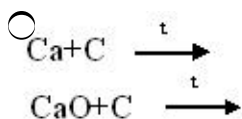
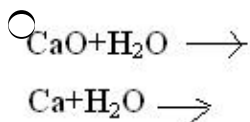
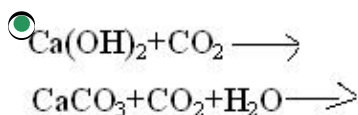


565 Hansı reaksiyadan sönmüş əhəng alınır?





566 Hansı reaksiya cütündən eyni maddə alınmır?



567 Müvəqqəti codluğu aradan qaldırmaq üçün hansı üsuldan istifadə edilir?

- ☐ MgSO_4 əlavə etməklə
☒ Na_2CO_3 əlavə etməklə
☐ $\text{Ca(HCO}_3)_2$ əlavə etməklə
☐ filtr kağızından suyu buraxmaqla
☐ xlorlaşdırmaqla

568 Suda hansı ionlar müvəqqəti codluğu yaradırlar?

- ☐ O_4^{-3} , Ca^{+2} , Mg^{+2}
☐ CO_3^- , K^+ , Ca^{+2}
☐ Cl^- , K^+ , Ca^{+2}
☐ O_4^{-2} , Na^+ , Mg^{+2}
☒ CO_3^- , Mg^{+2} , Ca^{+2}

569 Sənayedə kalsiumu hansı sxem üzrə alırlar?

- ☐ $\text{Ca(NO}_3)_2 \xrightarrow{t}$
☒ $\text{CaCl}_2 \text{ (?rim?) } \xrightarrow{\text{e π-3}}$
☐ $\text{CaO} + \text{H}_2 \xrightarrow{t}$
☐ $\text{CaO} + \text{C} \xrightarrow{t}$
☐ $\text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{e π-3}}$

570 $\text{Ca} + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{qatı}) \longrightarrow \text{CaSO}_4 + x + \text{H}_2\text{O}$ reaksiyasında x maddəsinin və

oksidləşdiricinin məhsul müddətini edin.

☐ O_2S , 4

☐ O_2S , 1

☐ O_2 , 1

☒ O_2S , 5

☐ O_2 , 2

571 Hansı ionlar suda müvəqqəti codluq yaradırlar?

☐ Na^+ , Na^+

☒ Ca^{+2} , Mg^{+2}

☐ Ca^{+2} , K^+

☐ H_4^+ , Na^+

☐ Ca^{+2} , Na^+

572 Hansı duz suda müvəqqəti codluq yaradır?

☐ CaSO_4

☒ $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$

☐ MgSO_4

☐ CaHCO_3

☐ MgCl_2

573 Hansı duz suda daimi codluq yaradır?

☐ NaCl

☐ $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$

☐ $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$

☐ CaHCO_3

☒ MgSO_4

574 Temperaturun artması və təzyiqin azalması hansı halda tarazlığı reaksiya məhsullarının alınması istiqamətinə yönəldir? (Sürət 27.11.2013 11:55:06)

☐ $\text{HCl} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{Cl}_2 + Q$

☒ $\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2\text{H}_2 + \text{O}_2 - Q$

☐ $\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2 + Q$

☐ $3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{O}_3 - Q$

☐ $\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{SO}_3 + Q$

575 Temperatur əmsalı 2 olan reaksiyanın sürətini 16 dəfə artırmaq üçün temperaturu neçə dərəcə artırmaq lazımdır? (Sürət 27.11.2013 11:55:04)

☐ 50

☒ 40

☐ 10

- ☐ 20
☐ 30

576 Temperatur əmsalı 2 olan reaksiya 150C-də 2 saata başa çatır. Bu reaksiyanın 15 dəqiqəyə başa çatması üçün onu hansı temperaturda aparmaq lazımdır? (Sürət 27.11.2013 11:55:01)

- ☒ 180
☐ 120
☐ 280
☐ 240
☐ 230

577 Kimyəvi tarazlığa hansı faktor təsir etmir? (Sürət 27.11.2013 11:54:57)

- ☐ temperatur
☒ katalizator
☐ reaksiya məhlullarının qatılığı
☐ başlanğıc maddələrin qatılığı
☐ təzyiq

578 Homogen reaksiyanı göstərin. (Sürət 27.11.2013 11:54:53)

- ☐ $\text{ZnO} + \text{H}_2 \rightarrow \text{Zn} + \text{H}_2\text{O}$
☐ $\text{CaO} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3$
☒ $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$
☐ $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$
☐ $3\text{Fe} + 3\text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4$

579 Heterogen sistemi göstərin. (Sürət 27.11.2013 11:54:50)

- ☐ $\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O}(\text{buxar}) \rightarrow \text{CO} + 2\text{H}_2$
☐ $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$
☐ $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}(\text{buxar})$
☐ $\text{CH}_4 + \text{CO}_2 \rightarrow 2\text{CO} + 2\text{H}_2$
☒ $\text{CO}_2 + \text{C} \rightarrow 2\text{CO}$

580 Hansı halda tarazlıq həmişə reaksiya məhsulları istiqamətində yönəlir? I. başlanğıc maddələr qatılığını artırıqda II. təzyiqi artırıqda III. temperaturu artırıqda IV. katalizator əlavə etdikdə (Sürət 27.11.2013 11:54:47)

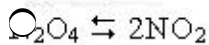
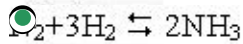
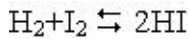
- ☐ II, III
☐ I, III
☐ I, IV
☐ II, IV
☒ yalnız I

581 Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir? (Sürət 27.11.2013 11:54:40)

- ☐ $\text{C} + \text{CO}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}$
☐ $\text{C} + \text{H}_2\text{O}(\text{buxar}) \rightleftharpoons \text{CO} + \text{H}_2$
☒ $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} \rightleftharpoons 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$
☐ $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{SO}_3$
☐ $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$

582 Hansı halda təzyiqin azalması tarazlığı başlanğıc maddələr istiqamətinə yönəldir? (Sürət 27.11.2013 11:54:37)

- ☐ $\text{C} + \text{CO}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}$
☐ $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO}$
☐



583 Hansı faktorlar kimyəvi tarazlığa təsir edir? I. qatılıq II. inhibitor III. temperatur IV. katalizator (Sürət 27.11.2013 11:54:34)

- ☐ I, II, IV
☐ III, IV
☐ I, II, III
☒ I, III
☐ II, III

584 $\text{H}_2(\text{q}) + \text{S}(\text{b}) \rightleftharpoons \text{H}_2\text{S}(\text{q}) + \text{Q}$ reaksiyasında tarazlığın sağ tərəfə yönəlməsi üçün hansı faktorlar təsir edir? I. temperaturun artması II. temperaturun azalması III. təzyiqin artması IV. H_2 -nin qatılığının artması (Sürət 27.11.2013 11:54:30)

- ☐ yalnız IV
☐ I, IV
☐ II, III
☒ II, IV
☐ yalnız II

585 $\text{CH}_4(\text{q}) + \text{H}_2\text{O}(\text{q}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{q}) + 3\text{H}_2(\text{q}) - \text{Q}$ reaksiyasında tarazlığı məhsulun alınması istiqamətinə necə yönəltmək olar? (Sürət 27.11.2013 11:54:27)

- ☐ temperaturu azaltmaqla
☐ H_2 -nin qatılığını artırmaqla
☒ suyun qatılığını artırmaqla
☐ katalizator tətbiq etməklə
☐ təzyiqi artırmaqla

586 60 C-də reaksiyanın sürəti 0,01 mol/l.san-dir. Reaksiyanın 110 C-də sürətini hesablayın. Temperatur hər 10 C artanda reaksiyanın sürəti 2 dəfə artır. (Sürət 27.11.2013 11:54:24)

- ☐ 0,16
☐ 0,24
☐ 0,128
☐ 0,64
☒ 0,32

587 $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2$ reaksiyasında O_2 -in sərf olunma sürəti 0,4 mol/l.san-dir. CO_2 -nin əmələgəlmə sürətini (mol/l.san) müəyyən edin. (Sürət 27.11.2013 11:54:21)

- ☐ 0,2
☐ 0,1
☐ 1,6
☒ 0,8
☐ 0,4

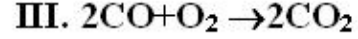
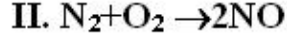
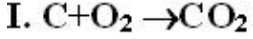
588 (Sürət 27.11.2013 11:54:17)

Reaksiya geden qatının temperaturu $^{\circ}\text{C}$	Reaksiyanın sürəti
30	0,04
40	0,08

60 $^{\circ}\text{C}$ -də reaksiyanın sürətini müəyyən edin.

- ☐ 0,64
☐ 0,24
☐ 0,16
☒ 0,32
☐ 0,4

589 (Sürət 27.11.2013 11:54:14)

4. Hansı reaksiyanın sürəti $v = K \text{CO}_2$ kimidir?

- ☐ I, III
☒ yalnız I
☐ yalnız II
☐ yalnız III
☐ I, II

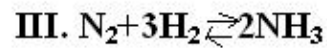
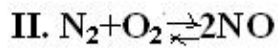
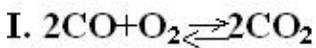
590 (Sürət 27.11.2013 11:54:11)

$2\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2$ reaksiyasında CO ve O_2 -in tarazlıq qatılığı uyğun olaraq 1,2 ve 0,8 mol/l kimidir. Tarazlıq anında CO_2 -in qatılığı 0,8 mol/l olarsa CO ve O_2 -in başlanğıc qatılığını müəyyən edin.

CO O_2

- ☐ 1,6 1,2
☐ 1,6 1,6
☐ 1,8 1,4
☒ 2 1,2
☐ 2 1,6

591 (Sürət 27.11.2013 11:54:08)

2. Hansı reaksiyada təzyiq dəyişməsi tarazlığa təsir edir?

- ☐ yalnız III
☐ I, II
☒ I, III
☐ II, III
☐ yalnız I

592 (Sürət 27.11.2013 11:54:06)

. $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{SO}_3$ reaksiyasında 20 saniyə ərzində 0,6 mol SO_2 sərf olunur.

Onun qatılığını 2 dəfə artırırdıqda reaksiyanın SO_2 -yə görə sürətini müəyyən edin.

- ☐ 0,15
☒ 0,09
☐ 0,06
☐ 0,03
☐ 0,12

593 (Sürət 27.11.2013 11:54:03)

$4\text{HCl}(\text{q}) + \text{O}_2(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{Cl}_2(\text{q}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{q})$ hansı halda tarazlıq sola yönəlir?

I. O_2 -nin qatılığınnın artması

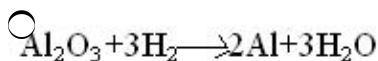
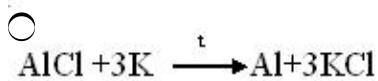
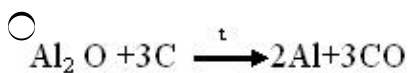
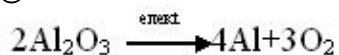
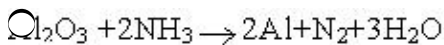
II. Cl_2 -nin qatılığınnın artması

III. təzyiqin artması

IV. təzyiqin azalması

- ☐ yalnız II
☐ I, III, IV
☐ yalnız I
☐ II, III
☒ II, IV

594 Sənayedə Al-i hansı üsulla alırlar?

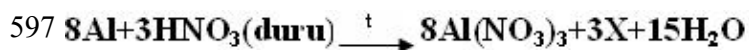


595 Hansı reaksiya getmir?

- ☐ $\text{Al} + \text{FeCl}_2 \rightarrow$
☒ $\text{Al} + \text{KCl} \rightarrow$
☐ $\text{Al} + \text{AgNO}_3 \rightarrow$
☐ $\text{Al} + \text{CuCl}_2 \rightarrow$
☐ $\text{Al} + \text{FeSO}_4 \rightarrow$

596 1 mol AlCl_3 -lə 4 mol NaOH -in sulu məhlulunda əmələ gələn maddə hansıdır ?

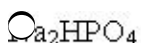
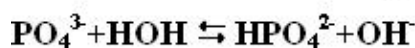
- ☐ $\text{Al}(\text{OH})\text{Cl}_2$
☐ $\text{Al}(\text{OH})_2\text{Cl}$
☒ NaH_2AlO_3
☐ NaAlO_2
☐ $\text{Al}(\text{OH})_3$

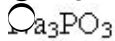
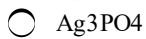
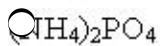


X maddəsinə tapın.

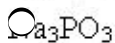
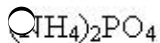
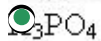
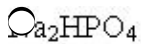
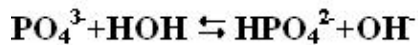


598 Hansı duzun hidrolizinin qısa ion tənliyi aşağıdakı kimidir?

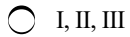
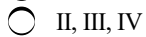
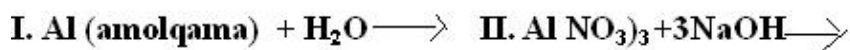




599 Hansı duzun hidrolizinin qısa ion tənliyi aşağıdakı kimidir?



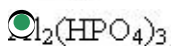
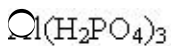
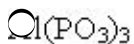
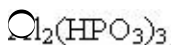
600 Hansı reaksiyada $Al(OH)_3$ alınır?



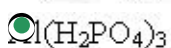
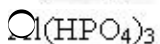
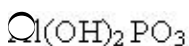
601 Alüminium-xloridlə gümüş 1-nitratın məhsulları arasında gedən reaksiyanın qısa ion tənliyindəki əmsalların cəmini tapın.

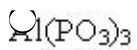


602 Alüminium hidroortofosfatın formulunu göstərin.



603 Alüminium – dihidroortofosfatın formulunu göstərin.





604 Təbiətdə geniş yayılmış metalı göstərin.

- ☐ Mg
☐ Zn
☐ Ca
☐ Fe
☒ Al

605 Al-u elektroliz yolu ilə aldığında elektrolit qismində hansı maddədən istifadə edilir?

- ☐ CaCl_2
☐ $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$
☐ Al_2O_3
☒ Na_3AlF_6
☐ CaF_2

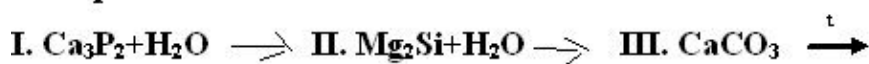
606 Hansı reaksiyalarda duz əmələ gəlir?

- ☐ $\text{Ca}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$
☐ $\text{CaOH} + \text{CO}_2 \longrightarrow$
☐ $\text{CaOH} + \text{CO} \longrightarrow$
☐ $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 \xrightarrow{t}$
☒ $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{t}$

607 Hansı reaksiya nəticəsində karbonmonooksid alınır?

- ☒ $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{t}$
☐ $\text{HCOOH} \xrightarrow{t}$
☐ $\text{CH}_4 + \text{CO}_2 \xrightarrow{t}$
☐ $\text{CO}_2 + \text{C} \xrightarrow{t}$
☐ $\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{t}$

608 Hansı reaksiyadan alınan qazı bəsit maddələrdə birbaşa sintez yolu ilə almaq olmur?



- ☐ II, III
☐ I, II
☐ yalnız I
☐ yalnız II
☒ yalnız III

609 Hansı silikatlar h?ll olan şüş? adlanır?

I. BaSiO_3 II. Na_2SiO_3 III. K_2SiO_3 IV. ZnSiO_3

- ☒ II, III
☐ I, III
☐ I, II
☐ II, IV
☐ I, IV

610 Hansı madd?lr suda h?ll olur?

I. CaSiO_3 II. SiO_2 III. Na_2SiO_3 IV. K_2SiO_3

- ☒ I, II
☐ I, III
☐ II, III
☐ I, IV
☐ II, IV

611 Hansı reaksiyada x-natrium-karbonatdır?

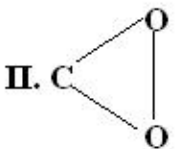
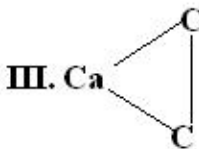
I. $\text{NaOH} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{x}$ II. $\text{NaOH} + \text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{x} + \text{H}_2\text{O}$
 III. $2\text{NaHCO}_3 \xrightarrow{\text{t}} \text{x} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

- ☒ II, III
☐ yalnız I
☐ yalnız II
☐ yalnız III
☐ I, III

612 $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{y} + 2\text{H}_2\text{O}$ reaksiyasında y madd?sinin t?tbiq sah?si hansı halda düzgün göst?rilmiş?

- ☐ karbomid istehsalı
☐ soda istehsalı
☐ yangın söndürülməsi
☐ «quru buzun» alınması
☒ sönmüş əhəngin alınması

613 Hansı quruluş formulları doğru deyil?

I. $\text{C} \equiv \text{O}$ II.  III. 

- ☐ yalnız I
☐ I, III
☒ II, III
☐ I, II
☐ yalnız II

614 SiO_2 və CO_2 üçün ümumi olan nədir?

I. hər ikisi turşu oksididir

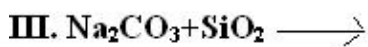
II. hər ikisi molekulyar kristal qəfəslərini qətişdirir

III. hər ikisi Mg ilə reaksiyaya daxil olur

IV. hər ikisi HF ilə reaksiyaya daxil olur

- ☒ I, III
☐ I, IV
☐ II, III
☐ I, II
☐ II, IV

615 7. Hansı reaksiya adi şüşə istehsalı zamanı gedir?



- ☒ I, III
☐ yalnız II
☐ I, II
☐ yalnız III
☐ yalnız I

616 Hansı quruluş formulları doğrudur? I. C O II. $\text{O}=\text{C}=\text{O}$ III. $\text{Ca}=\text{C}=\text{C}$

- ☐ yalnız II
☐ yalnız I
☒ I, II
☐ I, III
☐ II, III

617 Hansı reaksiyada karbon həm oksidləşdirici, həm də reduksiyaedici?

- ☐ $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \xrightarrow{t}$
☐ $\text{CO}_2 + \text{Mg} \xrightarrow{t}$
☐ $\text{CuO} + \text{C} \xrightarrow{t}$
☐ $\text{NaHCO}_3 \xrightarrow{t}$
☒ $\text{C} + \text{CO}_2 \xrightarrow{t}$

618 Silisium hansı maddələrlə reaksiyaya daxil olur? I. F_2 II. HCl III. HF IV. NaOH

- ☐ I, II, III
☐ I, II, IV
☐ II, III, IV
☒ I, III, IV
☐ II, III

619 Azotun atomunda neçə neytron var?

- ☐ 13

- ☒ 7
☐ 9
☐ 11
☐ 5

620 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?

- ☐ $2s^2 2p^4$
☐ $2s^2 2p^5$
☐ $2s^2 2p^1$
☐ $2s^2 2p^2$
☒ $2s^2 2p^3$

621 Hansı sxem səhvdir?

- ☒ $N^{+3} + 2\bar{e} \rightarrow N^{+5}$
☐ $N^{+5} + 3\bar{e} \rightarrow N^{+2}$
☐ $N^{+3} - 6\bar{e} \rightarrow N^{+9}$
☐ $N^{+5} + 1\bar{e} \rightarrow N^{+4}$
☐ $N^{+2} - 3\bar{e} \rightarrow N^{+5}$

622 Hansı azot oksidi: - qaz halındadır; - turşu oksidi deyil; - misin duru nitrat turşusu ilə reaksiyasından alınır?

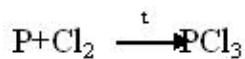
- ☐ N_2O_5
☐ N_2O
☒ NO
☐ N_2O_3
☐ NO_2

623 Azotun oksidləşmə dərəcəsinin +3 olduğu birləşmələr sırasını tapın.

- ☐ H_4Cl, NH_3, N_2O_3
☐ N_2O_3, HNO_3, KNO_2
☐ NH_3, N_2O_3, HNO_3
☒ $NaNO_2, N_2O_3, HNO_2$
☐ NO_3, HNO_2, NH_3

624 Hansı reaksiya doğru deyil?

- ☐ $P + O_2 \xrightarrow{t} P_2O_5$
☐ $P + Mg \xrightarrow{t} Mg_3P_2$
☐ $PCl_3 + Cl_2 \rightarrow PCl_5$
☒ $P + H_2 \xrightarrow{t} PH_3$
☐



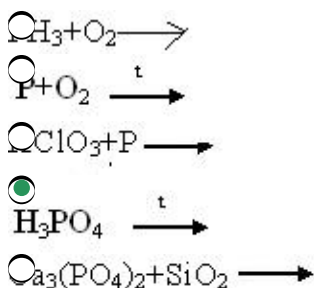
625 Fosforun hansı allotropik şəkildəyişməsi - atom kristal qəfəsinə malikdir - suda həll olmur - qaranlıqda işıq saçmır? I. ağ fosfor II. qırmızı fosfor III. qara fosfor

- ☐ yalnız II
☐ yalnız I
☒ II, III
☐ I, II
☐ yalnız III

626 Ağ və qırmızı fosfor üçün eyni olan nədir? I. kristal qəfəsin tipi II. suda həll olma qabiliyyəti III. CS₂-də həllolma qabiliyyəti

- ☐ yalnız III
☒ yalnız II
☐ I, III
☐ yalnız I
☐ I, II

627 Hansı reaksiyada fosfor (V) oksid alınmır?



628 Fosforun hansı birləşməsindən qazların qurudulmasında istifadə edilir?

- ☐ $a_3(PO_4)_2$
☐ $(H_4)_3PO_4$
☒ P_2O_5
☐ $g_3(PO_4)_2$
☐ a_3PO_4

629 Alüminium-hidrofosfatın formulunu göstərin?

- ☐ $l_2(HPO_3)_3$
☐ lPO_4
☐ $l(H_2PO_4)_3$
☐ $l(PO_3)_3$
☒ $l_2(HPO_4)_3$

630 Hansı ifadə fosfin üçün düzgün deyil?

- ☐ turşularla reaksiya zamanı fosfonium duzu əmələ gətirir
☐ davamsız maddədir
☐ zəhərli qaz
☐ sarımsaq iyi var
☒ əsaslıq xassəsi ammoniyakdan çoxdur

631 Hansı mineral gübrə tərkibində əsas 2 qida elementi sax-layır?

- ☐ $(\text{NH}_2)_2$
☐ $(\text{H}_4)_2\text{SO}_4$
☐ KCl
☒ $\text{H}_4\text{H}_2\text{PO}_4$
☐ NaNO_3

632 Bitkilərin inkişafı üçün hansı üç qida elementi çoxlu miqdarda lazımdır?

- ☐ Mg, Zn, N
☐ N, Fe, K
☒ N, P, K
☐ Na, P, K
☐ P, B, K

633 Kaliumun hansı birləşməsi gübrə kimi işlədilir?

- ☐ KOH
☒ KCl
☐ $\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COOK}$
☐ H_3COOK
☐ Q_2SiO_3

634 какое из высказываний по свойствам серы не является правильным?

- ☐ хорошо проводит тепло и электрический ток
☐ с йодом соединяется
☐ в воде хорошо растворяется
☐ образует атомную кристаллическую решетку
☒ образует аллотропные видоизменения

635 какое из высказываний по свойства серы неверно?

- ☐ образует молекулярную кристаллическую решетку
☐ с йодом не соединяется
☐ реагирует с натрием и кальцием
☐ присоединяет хлор
☒ не растворяется ни в одном растворителе

636 как следует поступить, чтобы повысить скорость обжига пирита в кипящем слое ? I. использовать кислород вместо воздуха II. уменьшить давление III. добыть пирит IV. увеличить температуру до 8000C

- ☐ I, II, III
☐ I, IV
☐ I, II, IV
☒ I, III, IV
☐ II, III, IV

637 . какое утверждение верно для газов азота, водорода и хлороводорода?

- ☐ взаимодействуя с металлами, образуют летучие соединения
☒ их можно осушить с помощью концентрированной H_2SO_4
☐ восстанавливают оксиды
☐ взаимодействует с щелочами
☐ хорошо растворяются в воде

638 Что из нижеследующего нельзя отнести к применению серы в промышленности?

- ☐ вулканизация каучука

- ☐ производство серной кислоты
- ☐ производство спичек
- ☒ получение пирита
- ☐ синтез сульфида углерода (IV)

639 какое выражение неверно?

- ☐ сера не растворяется в воде
- ☐ SO₂ газ, тяжелее воздуха
- ☐ сера не реагирует с йодом
- ☐ в молекуле SO₃ связи ковалентно-полярные
- ☒ сера не реагирует с хлором

640 какое соединение взаимодействует с водородом, хлором и кислородом?

- ☒ S
- ☐ Al
- ☐ CO₂
- ☐ Au
- ☐ NaOH

641 какое вещество нельзя осушить с помощью концентрированной серной кислоты?

- ☐ кислород
- ☐ азот
- ☐ оксид углерода (IV)
- ☒ аммиак
- ☐ хлороводород

642 какие утверждения можно отнести к сере? I. не реагирует с концентрированной HNO₃ II. используется в производстве серной кислоты III. встречается в природе только в виде соединений

- ☒ только II
- ☐ только III
- ☐ I, II, III
- ☐ I, II
- ☐ II, III

643 какие металлы при взаимодействии с разбавленной серной кислотой образуют водород, но не вытесняют медь из раствора Cu(NO₃)₂?

- ☐ Fe, Ag
- ☒ Na, K
- ☐ Na, Fe
- ☐ Zn, Hg
- ☐ Zn, Fe

644

Взаимодействием каких пар веществ можно получить оксид серы (IV)?

I. S, O₂ II. CuSO₄, NaOH III. Cu, H₂SO₄ (конц.)

IV. Hg, H₂SO₄(разб.) V. Mg, H₂SO₄ (разб.)

- ☐ II, III
- ☐ IV, V
- ☐ III, IV
- ☐ I, II
- ☒ I, III

645

С какими катионами ион SO_4^{2-} образует осадки?

I. Cu^{+2} II. Pb^{+2} III. Ba^{+2} IV. Fe^{+2}

- ☐ только III
☐ III, IV
☒ II, III
☐ I, II
☐ I, III

646 Сколько граммов алюминия реагирует с 16 г серы?

- ☐ 45
☐ 18
☒ 9
☐ 27
☐ 36

647 Что не характерно для кристаллической серы?

- ☐ желтый цвет
☐ легкоплавкость
☐ плохая теплопроводность
☒ высокая электропроводность
☐ нерастворимость в воде

648 Что характерно для кристаллической серы?

- ☐ хорошо теплопроводность
☒ нерастворимость в воде
☐ черный цвет
☐ высокая электропроводность
☐ тугоплавкость

649 Сколько молей гидроксида калия необходимо для полной нейтрализации 1 моль серной кислоты?

- ☐ 0,5
☐ 3
☒ 2
☐ 1
☐ 1,5

650 какое из приведенных веществ используется для вулканизации каучука?

- ☒ сера
☐ четырехпористый углерод
☐ натриевая селитра
☐ сода
☐ фенол

651 Укажите формулу медного купороса.

- ☐ $\text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{CO}_3$
☒ $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$
☐ $\text{Cu}(\text{HSO}_4)_2$
☐ CuSO_4
☐ $\text{Cu}(\text{HSO}_4)_2 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$

652 какое утверждение верно для оксида серы (IV)?

- ☐ со щелочами не реагирует
- ☒ газ с резким запахом
- ☐ проявляет только восстановительные свойства
- ☐ с водой образуют серную кислоту
- ☐ не окисляется

653 Сколько моль H_2SO_4 можно получить из 1 моль FeS_2 ?

- ☐ 5
- ☐ 3
- ☒ 2
- ☐ 1
- ☐ 4

654 какие утверждения можно отнести к сере? I. не реагирует с фосфором II. используется в производстве спичек III. плохо проводит теплоту

- ☐ только III
- ☐ I, II, III
- ☐ только II
- ☐ I, III
- ☒ II, IV

655 Что является общим для серы и кислорода?

- ☐ агрегатное состояние (н.у.)
- ☐ взаимодействие с золотом
- ☐ взаимодействие с хлором
- ☒ нахождение в природе в свободном состоянии
- ☐ хорошо растворимость в воде

656 Сколько литров (н.у.) фтора максимум может реагировать с 160 г серы.?

- ☐ 672
- ☒ 336
- ☐ 224
- ☐ 112
- ☐ 448

657 При нагревании какой группы металлов с концентрированной серной кислотой выделяется оксид серы (IV)?

- ☒ Cu, Hg
- ☐ K, Hg
- ☐ Cu, Ca
- ☐ Mg, Na
- ☐ Na, Ag

658 какая стадия не относится к процессу получения серной кислоты в промышленности? I. получение оксида серы (IV) II. поглощение оксида серы (IV) разбавленной серной кислотой III. каталитическое окисление оксида серы (IV) в оксид серы (VI) IV. поглощение оксида серы (VI) концентрированной серной кислотой

- ☐ только IV
- ☒ только II
- ☐ III, IV
- ☐ I, II, III
- ☐ только III

659 При взаимодействии каких металлов с концентрированной серной кислотой образуется SO_2 , а с разбавленной серной кислотой H_2 ? I. Na II. Cu III. Fe IV. Zn

- ☒ III, IV
- ☐ I, IV
- ☐ II, III, IV
- ☐ I, III, IV
- ☐ II, III, IV

660 160 q kükürd ilə maksimum neçə litr flüor reaksiyaya girir?

- ☐ 672
- ☐ 224
- ☒ 336
- ☐ 448
- ☐ 112

661 Hansı sıradakı bütün maddələr qatı sulfat turşusu ilə reaksiyaya girir?

☐ $\text{Ag}(\text{HCO}_3)_2$, FeO , N_2

☐ CaHCO_3 , C , Si

☒ Ba_2O_2 , Na_2SO_4 , Cu

☐ $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, CaSiO_3

☐ Cl , MgO , CO_2

662 Qatı sulfat turşusu ilə hansı qrup metal qızdırıldıqda SO_2 alınır?

- ☐ Cu, Sr
- ☐ Ca, Al
- ☒ Cu, Hg
- ☐ Ba, Ag
- ☐ K, Hg

663 Kristallik kükürd üçün nə xarakterik deyil?

- ☐ suda həll olmamaq qabiliyyəti
- ☐ sarı rəng
- ☒ yüksək elektrik keçiricilik
- ☐ pis istilik keçirmə
- ☐ asan ərimə

664 Kristallik kükürd üçün nə xarakterikdir?

- ☐ yaxşı istilik keçirmə
- ☐ yüksək elektrik keçiricilik
- ☐ qara rəng
- ☒ suda həll olmaması
- ☐ çətin əriməsi

665 Hansı sıradakı bütün maddələr kükürd ilə reaksiyaya daxil olurlar?

☐ O_2O , HNO_3

☐ O_2O , H_2SO_3 , CaCl_2

☐ Cl_2 , F_2 , I_2

☐ Cr_2 , Al , I_2

☒ O_2 , O_2 , Ca

666 SO_4^{2-} ionu hansı kationlar ilə çöküntü formalaşdırır?

I. Cu^{+2} II. Pb^{+2} III. Ba^{+2} IV. Fe^{+2}

- ☒ II, III
☐ I, II
☐ yalnız III
☐ I, III
☐ III, IV

667 Hansı ifadəni kükürdə aid etmək olar? I. qatı HNO_3 ilə reaksiyaya girmir II. sulfat turşusu istehsalında istifadə olunur III. təbiətdə ancaq birləşmə şəklində rast gəlinir

- ☐ yalnız III
☐ I, II, III
☒ yalnız II
☐ I, II
☐ II, III

668 Oksigen və kükürd üçün ümumi olan nədir?

- ☐ aqrekat halı (n.ş.)
☒ təbiətdə sərbəst halda tapılmaları
☐ xlorla reaksiyaya girmələri
☐ qızıl ilə qarşılıqlı təsirdə olması
☐ suda yaxşı həll olmaları

669 1 mol sulfat turşusunu neytrallaşdırmaq üçün neçə mol KOH lazımdır?

- ☐ 0,5
☐ 1,5
☐ 1
☒ 2
☐ 3

670 Hansı metalın duru sulfat turşusu ilə reaksiyasından H_2 alınır, lakin bu metal $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ məhlulundan misə sıxışdırıb çıxara bilmir?

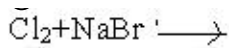
- ☐ Fe, Ag
☐ Zn, Hg
☐ Na, Fe
☒ Na, K
☐ Zn, Fe

671 Hansı metalın qatı sulfat turşusu ilə qarşılıqlı təsirindən SO_2 , duru sulfat turşusu ilə isə H_2 alınır? I. Na II. Cu III. Fe IV. Zn

- ☒ III, IV
☐ I, III, IV
☐ II, III, IV
☐ I, IV
☐ II, III, IV

672 Hansı reaksiya getməz?

- ☐ $\text{Cl}_2 + \text{HI} \longrightarrow$
☒ $\text{Cl}_2 + \text{NaCl} \longrightarrow$
☐ $\text{Cl}_2 + \text{HCl} \longrightarrow$
☐ $\text{Cl}_2 + \text{KBr} \longrightarrow$
☐



673 Halogenlərin elektromənfilik və sıxlığı flüordan yoda qədər necə dəyişir? elektromənfilik sıxlıq

- ☐ artır dəyişmir
☒ azalır artır
☐ artır artır
☐ artır azalır
☐ azalır azalır

674 Hansı maddə həm xlorla, həm də xlorid turşusu ilə qarşılıqlı təsirdə olur?

- ☐ Cu
☒ NaOH
☐ H₂O
☐ H₂
☐ CO

675 Həm xlorla, həm də xlorid turşusu ilə reaksiyaya daxil olan maddəni göstərin?

- ☐ Hg
☐ Si
☐ H₂
☐ O₂
☒ Mg

676 Hansı maddə nə xlorid turşusu, nə də xlorla reaksiyaya daxil olmur?

- ☒ O₂
☐ Ca
☐ S
☐ KOH
☐ Cu

677 Hansı maddə nə xlorid turşusu, nə də xlorla reaksiyaya daxil olmur?

- ☐ Cu
☒ O₃
☐ CuO
☐ Fe
☐ H₃

678 1 mol Na ilə 2 mol xlor reaksiyaya girdikdə neçə mol NaCl alınır?

- ☐ 2
☒ 1
☐ 4,5
☐ 4
☐ 3

679 Həm xlorla, həm də xlorid turşusu ilə reaksiyaya daxil olan maddələrin formulunu göstərin. I. Na₂SO₄ II. Al III. Cu IV. NaOH

- ☐ I, IV
☒ II, IV
☐ I, II
☐ II, III
☐ I, III

680 Xlorid turşusu ilə hansı sıradakı bütün metallar reaksiyaya girir?

- ☐ Zn, Cu, Fe
☐ Na, Mg, Cu
☐ Fe, Pb, Ag
☐ Cu, Hg, Ag
☒ Zn, Mg, Al

681 **Cl⁻ ionu hansı kationlarla çöküntü ?m?l? g?tirir?**

I. Fe⁺² II. Pb⁺² III. Ag⁺ IV. Al⁺³

- ☒ II, III
☐ I, II
☐ yalnız III
☐ II, IV
☐ III, IV

682 Hansı metallar xlorid turşusu ilə qarşılıqlı təsirdə olur? I. Mg II. Cu III. Fe IV. Ag

- ☐ II, III
☐ I, II
☒ I, III
☐ I, III, IV
☐ III, IV

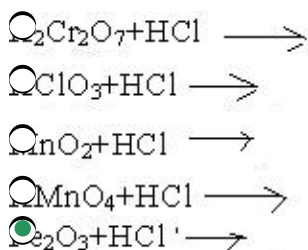
683 Göstərilənlərdən hansı ifadə xlor üçün səhvdir?

- ☐ kəskin boğucu qazdır
☐ havadan təxminən 2,5 dəfə ağırdır
☐ oksigenlə reaksiyaya girmir
☐ sarı-yaşıl rəngli qaz
☒ bərk halda atom kristal qəfəsinə malikdir

684 Hansı reaksiya üzrə xlor ayrılır?

- ☒ $\text{HCl} + \text{MnO}_2 \rightarrow$
☐ $\text{HCl} + \text{Mg} \rightarrow$
☐ $\text{HCl} + \text{MgO} \rightarrow$
☐ $\text{HCl} + \text{MgBr}_2 \rightarrow$
☐ $\text{HCl} + \text{Br}_2 \rightarrow$

685 Hansı sxem üzrə laboratoriyada xlor alınır?



686 **1 mol xlorid turşusunun artıq miqdarda MnO₂ ilə qarşılıqlı təsirindən neçə litr (n.ş.) xlor alınır?**

- ☐ 44,8
☐ 2,8
☒ 5,6
☐ 11,2
☐ 22,4

687 Xlorid turşusu ilə hansı maddələr reaksiyaya daxil olurlar?

I. KMnO_4

II. K_2SO_4

III. $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$

IV. Ag

- ☐ I, IV
☐ yalnız I
☐ II, IV
☐ I, II, III
☒ I, III

688 Dəmir xlorla hansı mol nisbətində reaksiyaya girir?

- ☐ 1:1
☐ 3:2
☒ 2:3
☐ 2:1
☐ 1:2

689 Dəmir 2-hidroksidi dəmir 3-hidroksiddən necə ayırmaq olar?

- ☐ sulfat turşusunda həll olmasına görə
☐ nitrat turşusunda həll olmasına görə
☐ iyinə görə
☐ su ilə reaksiyaya daxil olmasına görə
☒ rənginə görə

690 Hansı reaksiyada sağ və sol tərəfdəki əmsalların cəmi bərabərdir?

- ☐ $\text{Fe} + \text{O}_2 \longrightarrow$
☐ $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$
☐ $\text{Fe} + \text{S} \rightarrow$
☐ $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \longrightarrow$
☒ $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \longrightarrow$

691 Hansı mol nisbətində dəmir duru sulfat turşusu ilə reaksiyaya girir?

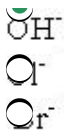
- ☐ 2:1
☐ 1:2
☐ 3:1
☒ 1:1
☐ 1:3

692 Fe^{+3} ionu hansı ion vasitəsilə təyin edilir?

- ☐ Cr^-
☐ Cl^-
☐ Br^-
☒ OH^-
☐ CO_3^{-2}

693 Fe^{+2} ionu məhlulda hansı ionun köməyi ilə təyin olunur?

- ☐ CO_4^{-2}
☐ CO_3^-
☒



694 karbon hansı elementlərlə reaksiyaya daxil olur? I Cl_2 , II Br_2 , III F_2 , IV J_2 , V N_2 .

- ☒ III, V
☐ II, IV
☐ II, III, IV
☐ yalnız III
☐ I, III

695 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

- ☒ NaHCO_3
☐ H_4NO_3
☐ MnO_4
☐ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
☐ ClO_3

696 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

- ☐ O_2
☐ C
☐ Cu^+
☐ Fe^{+2}
☒ O^{2-}

697 Cl^{+7} ? Cl^{I} sxeminid? neç? elektron q?bul edilmişdir?

- ☐ 6
☐ 7
☐ 5
☐ 4
☒ 8

698 $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$ sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdiricinin əmsalı neçədir?

- ☒ 2
☐ 4
☐ 1
☐ 3
☐ 6

699 Həm birləşmə, həm də oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.

- ☐ $\text{Cu} + \text{HNO}_3 \longrightarrow$
☒ $\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$
☐ $\text{P}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$
☐ $\text{K} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
☐ $\text{CaCO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$

700 Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.

