

## 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, xökə 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?

- $\text{CaHPO}_4$
- $\text{Na}_2\text{KPO}_4$
- $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$
- $\text{CaHCO}_3$

5 Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

- spirtin yanması
- dəmirin korroziyası
- qurğuşunun 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?

- $\text{SO}_2$
- $\text{SO}_3$
- $\text{N}_2\text{O}$
- CO
- $\text{CO}_2$

9 Hansı birləşmədə hidrogenin kütlə payı ən böyükdür?

- $\text{C}_3\text{H}$
- KH
- NaH
- LiH
- RbH

10 Eynicinsli qarışığı 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 **Uğunluğu meyyen edin:**

<b>Qarışıq</b>	<b>Ayrılma üsulları</b>
<b>I. etil spirti+su</b>	<b>distille</b>
<b>II. şeker+su</b>	<b>durultma</b>
<b>III. yağ+su</b>	<b>buxarlandırma</b>

- 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  $30^{\circ}\text{C}$ -den  $60^{\circ}\text{C}$ -ye atırdıqda hansı m adde aqreqat halını deyışir?

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  $\gamma$  –şüaların təsirindən parçalanması

təbii nüvələrin  $\alpha$  –şüaların təsirindən parçalanması

təbii nüvələrin Günəş işığının təsirindən parçalanması

● təbii nüvələrin öz-özünə parçalanması prosesi

təbii nüvələrin  $\beta$  –şüaların təsirindən parçalanması

19 Radioaktivlik nədir?

maddələrin temperaturun təsiri ilə 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 qiyməti kiçik olan elementin valent təbəqəsinin elektron formulunu göstərin.

ns<sup>2</sup>np<sup>1</sup>  
ns<sup>2</sup>np<sup>5</sup>  
ns<sup>2</sup>np<sup>2</sup>  
● ns<sup>2</sup>np<sup>3</sup>  
ns<sup>2</sup>np<sup>4</sup>

21 Elektronla hərisliyin qiyməti 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?

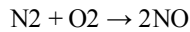
- A. Avoqadro
- İ. Berzelius
- M. Lomonosov
- C. Dalton
- M. Perren

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.

- Cl<sub>2</sub> + H<sub>2</sub> → 2HCl
- N<sub>2</sub>O<sub>4</sub> → 2NO<sub>2</sub>
- 2H<sub>2</sub>O → 2H<sub>2</sub> + O<sub>2</sub>
- 3H<sub>2</sub> + N<sub>2</sub> → 2NH<sub>3</sub>



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?

- $\text{SO}_2$
- CO
- $\text{N}_2\text{O}$
- $\text{SO}_3$
- $\text{CO}_2$

32 Hansı kimyəvi formul düzgün deyil?

- $\text{CaHCO}_3$
- $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$
- $\text{Na}_2\text{KPO}_4$
- $\text{CaHPO}_4$

33 Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

- spirtin yanması
- ağacın yanması
- qurğuşunun əriməsi
- dəmirin korroziyası
- südü 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  $\text{Na}_2\text{S}$  hidrolizinin sürətini azaltmaq üçün onun məhluluna hansı maddə əlavə edilməlidir?

- HCl
- NaOH
- $\text{H}_2\text{SO}_4$
- $\text{SO}_2$
- $\text{Na}_2\text{SO}_4$

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 qələvliliyi artar
- mühitin qələvliliyi dəyişməz
- mühitin qələvliliyi azalar
- mühitin turşuluğu artar

39 555 q 20% -li  $\text{CaCl}_2$  məhlulunu tam elektroniz etdikdə elektrodlarda neçə (n.ş-də) l qaz ayrılır Mh ( $\text{CaCl}_2$ )=

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

40 . Hansı duzun hidrolizindən turş duz alınar? I.  $\text{CaCl}_2$  II.  $\text{NaNO}_3$  III.  $\text{K}_2\text{S}$

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<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- NaOH
- HCl
- HNO<sub>3</sub>
- H<sub>2</sub>O

44 K<sub>2</sub>S-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?

- CuSO<sub>4</sub>+NaNO<sub>3</sub> →
- KOH+FeCl<sub>3</sub> →
- CuSO<sub>4</sub>+Na<sub>2</sub>S →
- CuO+HCl →
- NaCl + AgNO<sub>3</sub> →

46 Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

- Na<sup>+</sup> və CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>
- Ca<sup>2+</sup> və CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>
- Ag<sup>+</sup> və Cl<sup>-</sup>
- Ag<sup>+</sup> və I<sup>-</sup>
- Ba<sup>2+</sup> və CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>

47 Hansı elektrolitlər mərhələli dissosiasiya edir? I. Ca(OH)<sub>2</sub> II. NaHSO<sub>4</sub> III. Mg(OH)Cl IV. AlCl<sub>3</sub>

- 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<sub>2</sub>
- Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
- Al(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>
- Fe<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>
- Ca(OH)<sub>2</sub>

49 1 mol AlCl<sub>3</sub> suda həll olduqda məhlulda cəmi neçə ion əmələ gələr (dissosiasiya dərəcəsi  $\alpha=100\%$ )?

- 2,04 · 10<sup>23</sup>
- 4,08 · 10<sup>23</sup>
- 0,02 · 10<sup>23</sup>
- 0,01 · 10<sup>23</sup>
- 4,08 · 10<sup>24</sup>

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

- MgO, NaOH
- Mg, NaOH
- Mg(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, NaOH
- MgO, H<sub>2</sub>O
- MgSO<sub>4</sub>, Mg(OH)<sub>2</sub>

51 SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>, Cl<sup>-</sup> və CO<sub>3</sub><sup>2-</sup> ionlarını uyğun olaraq hansı sıradakı kationlarla təyin etmək olar?

- Ca<sup>2+</sup>, Ag<sup>+</sup>, H<sup>+</sup>
- Ca<sup>2+</sup>, Ag<sup>+</sup>, Na<sup>+</sup>
- Li<sup>+</sup>, Ag<sup>+</sup>, Ca<sup>2+</sup>
- Ca<sup>2+</sup>, Na<sup>+</sup>, H<sup>+</sup>
- Li<sup>+</sup>, Na<sup>+</sup>, Ca<sup>2+</sup>

52 Hansı maddəni suda həll etdikdə məhlulda qələvi mühit yaranır?

- SO<sub>2</sub>
- CO<sub>2</sub>
- NO<sub>2</sub>
- NH<sub>3</sub>
- H<sub>2</sub>S

53 Yalnız zəif elektrolitlərdən ibarət sıranı göstərin.

- NaOH, Cu(OH)<sub>2</sub>
- H<sub>2</sub>O, HCl
- K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, NaCl
- H<sub>3</sub>BO<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>



H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, 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?

- əsasi duzlar birbaşa dissosiasiya edir  
ionlar quruluşuna və xassələrinə görə atomlardan fərqlənir  
məhlulların elektrik keçiriciliyi məhluldakı ionların sayından asılıdır  
normal duzlar birbaşa (pillsiz) dissosiasiya edir  
dissosiasiya zamanı həm H<sup>+</sup>, həm də OH<sup>-</sup> ionlarını verən elektrolitlərə amfoter hidrosidlər deyilir

56 CuCl<sub>2</sub>-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 Ca+HNO<sub>3</sub> ----- Ca(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>+N<sub>2</sub>O+H<sub>2</sub>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<sub>3</sub> duzu olan 200 ml məhlulda Cl<sup>-</sup> ionlarının molyar qatılığını (mol/l-lə) hesablayın. (TeCl<sub>3</sub>-ün dissosiasiyasını 100% qəbul etməli)

- 0,6
- 0,5
- 3
- 2
- 1

60 BaCl<sub>2</sub> məhluluna artıq miqdarda K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> əlavə etdikdə məhlulda hansı ionlar qalmaz?

- yalnız Cl<sup>-</sup>
- yalnız Ba<sup>2+</sup>
- K<sup>+</sup> və SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>

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?

- $Na_2CO_3$ ,  $CuCl_2$
- $BaCO_3$ ,  $Ca_3(PO_4)_2$
- $AgI$ ,  $AgSO_4$
- $AgCl$ ,  $AgBr$
- $CaCO_3$ ,  $MgCO_3$

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

- $Al(NO_3)_3$ ,  $ZnCl_2$
- $Na_3PO_4$ ,  $FeCl_3$
- $AlCl_3$ ,  $Al_2S_3$
- $CaCl_2$ ,  $Ca(NO_3)_2$
- $Fe_2(SO_4)_3$ ,  $(NH_4)_2CO_3$

64 Hansı duzun hidrolizindən əsasi duz alınır?

- $Na_2CO_3$
- $Na_3PO_4$
- $K_2SO_4$
- $(NH_4)_2SO_4$
- $CuCl_2$

65 Hansı duzu suda həll etdikdə turş mühit yaranır?

- $KNO_3$
- $NaCl$
- $K_2SO_4$
- $Na_2CO_3$
- $NH_4Cl$

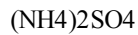
66 Hansı duz suda pis həll olur?

- $ZnSO_4$
- $CuSO_4$
- $FeSO_4$
- $MgSO_4$
- $CaSO_4$

67 Hansı maddəni suda həll etdikdə qələvi mühit yaranır?

- $K_2CO_3$
- $LiCl$
- $BaSO_4$
- $HClO_4$
- $CuSO_4$

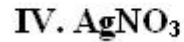
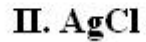
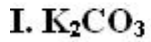
68 Hidroliz etməyən maddəni göstərin.



●  $\text{KBr}$



69 Hansı duz hidroliz etmir?



● II, III

III, IV

yalnız III

I, II

II, IV

70 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

●  $\text{NaHCO}_3$



71 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.



●  $\text{S}^{2-}$

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

● 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 buxarlandırdıqda 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. (Mr NaOH=40)

- 50
- 30
- 25
- 20
- 40

80 Hansı duzun elektroliz tənliyi suyun elektroliz tənliyi ilə eynidir? I. CuSO<sub>4</sub> II. Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> III. CuCl<sub>3</sub> IV. CaF<sub>2</sub>

- yalnız II
- I,II
- II,IV
- I,III
- III,IV

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

- II,III,I
- I,II,III
- III,II,I
- I,III,II
- III,II,I

82 Cu+HNO<sub>3</sub> ----- Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>+NO+H<sub>2</sub>O Oksidləşmə reduksiya reaksiyasında reduksiyaediciyin əmsalını tapın.

- 8
- 4
- 3
- 2
- 6

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 reduksiyaediciyin 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 tənliyində əsasən (n.ş. –də) 8,96 l qaz alınarsa neçə mol oksidləşdirici reduksiya olunar?

- 6
- 2
- 1
- 0,2
- 6

86  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2 + (\text{NH}_4)_2\text{S} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{S} + \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}$  Oksidləşmə- reduksiya reaksiyasında ammoniyakın əmsalını müəyyən edin.

- 8
- 3
- 2
- 1
- 6

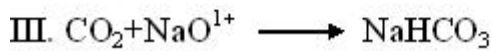
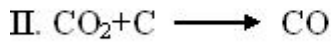
87 Hansı ion yalnız oksidləşdiricidir?

- Cr<sup>2+</sup>
- Al<sup>3+</sup>
- Fe<sup>2+</sup>
- Cl<sup>-</sup>
- S<sup>-2</sup>

88  $4\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + 3\text{KClO}_4$  reaksiyasında xlorun neçə faizi rediksiya olunmuşdur?

- 80
- 50
- 20
- 25
- 75

89 Hansı reaksiyada CO<sub>2</sub> oksidləşdiricidir?



yalnız II

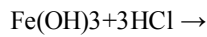
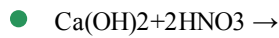
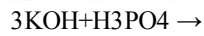
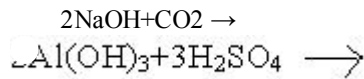
yalnız III

II,III

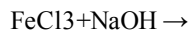
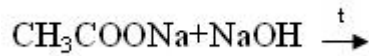
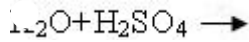
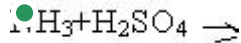
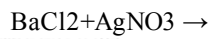
● I,II

yalnız I

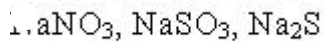
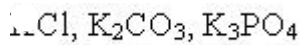
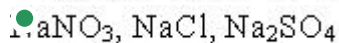
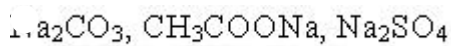
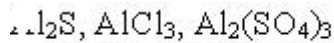
90 Hansı reaksiyadan alınan duz hidroliz etmir?



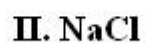
91 Hansı reaksiyada alınan normal duzun suda həll olma-sından turş mühit yaranır?



92 Hansı qrupda olan duzlar hidrolizə uğramır?



93 Hansı duzların hidrolizində eyni mühit alınır?



I, III

I, II

● III, IV

II, IV

II, III

94 Cu<sup>+2</sup>+2OH<sup>-</sup> → Cu(OH)<sub>2</sub> reaksiyasını aparmaq üçün hansı maddəni götürülməlidir?

CuO, NaOH

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

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

I.  $\text{FeCl}_2$

II.  $\text{CaCl}_2$

III.  $\text{BaCl}_2$

- I, III  
yalnız III  
yalnız II
- yalnız I  
II, III

96 Hansı duzun hidrolizi zamanı əsasi duz alınır?

- $\text{NH}_4\text{NO}_3$   
 $\text{Na}_2\text{SO}_4$   
 $\text{NaCl}$   
 $\text{MgSO}_4$
- $\text{ZnCl}_2$

97  $\text{NH}_4^+$  və  $\text{SO}_4^{2-}$  ionlarını hansı maddənin məhlulu ilə təyin etmək olar?

- $\text{Ba}(\text{OH})_2$   
 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$   
 $\text{BaCl}_2$   
 $\text{NaOH}$   
 $\text{KOH}$

98 Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

- $\text{Na}^+$  və  $\text{CH}_3\text{COO}^-$
- $\text{Ca}^{+2}$  və  $\text{CO}_3^{-2}$
- $\text{Ag}^+$  və  $\text{I}^-$
- $\text{Ca}^{+2}$  və  $\text{CO}_3^{-2}$
- $\text{Ag}^+$  və  $\text{Cl}^-$
- $\text{Na}^+$  və  $\text{CH}_3\text{COO}^-$

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  $\text{CH}_3\text{COONa}$  duzunun hidrolizini zəiflətmək üçün məhlula hansı maddə əlavə olunur?

- $\text{HCl}$   
 $\text{H}_2\text{O}$   
 $\text{Na}_2\text{SO}_4$
- $\text{NaOH}$   
 $\text{HNO}_3$

101 Hansı duzlar hidroliz? uğramır?

I. KCl

II. NH<sub>4</sub>Cl

III. Al<sub>2</sub>S

IV. CH<sub>3</sub>COOK

V. NaNO<sub>3</sub>

VI. Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

III, IV, V

● I, V, VI

IV, V, VI

I, II, VI

I, II, III

102 Hansı duzun suda məhlulunda fenolftaleunun rəngi dəyişir?

Al<sub>2</sub>S<sub>3</sub>

NH<sub>4</sub>Cl

Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>

CaCl<sub>2</sub>

● Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>

103 Məhlulda turşu təlav? etdikdə hansı duzların hidrolizi zəifləyir?

I. CuCl<sub>2</sub>

II. Na<sub>2</sub>S

III. FeCl<sub>3</sub>

IV. K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

I, III, IV

II, IV

II, III

I, II, III

● I, III

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

ZnCO<sub>3</sub>

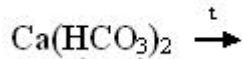
● K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

CH<sub>3</sub>COONa

CuSO<sub>4</sub>

ZnCl<sub>2</sub>

105 Hansı reaksiyada çöküntü alınmır?



AgNO<sub>3</sub>+NaCl →

● NH<sub>4</sub>Cl+NaOH →

BaCl<sub>2</sub>+H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> →

FeCl<sub>3</sub>+KOH →

106 Hansı duzun hidrolizində yaranan məhlul şəhvi göstərilmişdir?

I. Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> – neytral

II. FeCl<sub>3</sub> – turş

III. NaCl – qələvi

II, III

yalnız III

yalnız II

yalnız I



- I, III

107 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

108 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

109 200 q 20%-li duz məhluluna 120 q duz əlavə edilir. Məhlulun qatılığını hesablayın?

30  
25  
30  
● 50  
40

110 5 mol suda 0,1 mol KHCO<sub>3</sub> duzu həll edilir. Məhlulda duzun kütlə payını (%-lə) hesablayın.

- 12
- 10
- 5
- 20

111 240 q 25%-li məhluldakı suyun mol sayını müəyyən edin.

- 8
- 16
- 10
- 12
- 18

112 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

113  $4\text{HCl}(\text{q}) + \text{O}_2(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{Cl}_2(\text{q}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{q})$  hansı halda tarazlıq sola yönəlir?

**I. O<sub>2</sub>-nin qatılığının artması**

**II. Cl<sub>2</sub>-nin qatılığının artması**

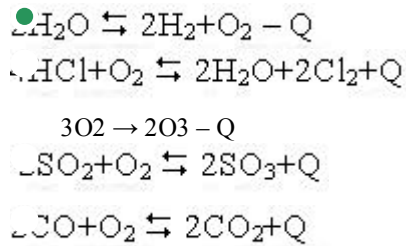
**III. t<sup>o</sup>zyiqin artması**

**IV. t<sup>o</sup>zyiqin azalması**

- II, III
- yalnız II
- I, III, IV

- II, IV  
yalnız I

114 Temperaturun artması və təzyiğin azalması hansı halda tarazlığı reaksiya məhsullarının alınması istiqamətinə yönəldir?



115 Hansı reaksiyanın sürətinə tarazlığın dəyişməsi təsir etmir?

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

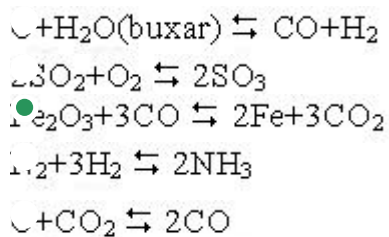
116 Heterogen sistemi göstərin.

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

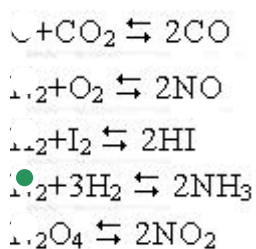
117 Homogen reaksiyanı göstərin.

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

118 Hansı halda təzyiğin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?



119 Hansı halda təzyiğin azalması tarazlığı başlanğıc maddələr istiqamətinə yönəldir?



120 Hansı halda təzyiğin artması və temperaturun azalması tarazlığı başlanğıc maddələr alınan tərəfə yönəldir?

- $N_2O_2 + 2H_2O + O_2 \rightleftharpoons 4HNO_3 + Q$
- $N_2O_4(q) \rightleftharpoons 2NO_2 - Q$
- $NO + O_2 \rightleftharpoons 2NO_2 + Q$
- $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3 + Q$
- $O_2 \rightleftharpoons 3O_3 - Q$

121 Hansı halda təzyiğin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?

- $CO + O_2 \rightleftharpoons 2CO_2$
- $NH_3 \rightleftharpoons N_2 + 3H_2$
- $O_2 \rightleftharpoons 2O_3$
- $CO_2 + C \rightleftharpoons 2CO$
- $H_2 + Cl_2 \rightleftharpoons 2HCl$

122 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

123  $CH_4(q) + H_2O(q) \rightleftharpoons CO(q) + 3H_2(q) - Q$  reaksiyasında tarazlığı məhsulun alınması istiqamətinə necə yönəltmək olar?

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

124  $H_2(q) + S(b) \rightleftharpoons H_2S(q) + Q$  reaksiyasında tarazlığın sağ tərəfə yönəlməsi üçün hansı faktorlar təsir edir? I. temperaturun artması II. temperaturun azalması III. təzyiğin artması IV.  $H_2$ -nin qatılığının artması

- yalnız IV
- I, IV
- II, III
- II, IV
- yalnız II

125 Kimyəvi tarazlığa hansı faktor təsir etmir?

- başlanğıc maddələrin qatılığ
- temperatur
- reaksiya məhlullarının qatılığ
- təzyiq
- katalizator

126 Kimyəvi reaksiyanın sürətinin ölçü vahidini göstərin.

- mol/l·san
- mol/san

mol/l  
mol·l/san

127 Qarışıǵı müəyyən edin:

- benzol
- fenol
- neft
- azot
- ozon

128 Hansı maddə eyni növ atomlardan təşkil olunub?

- nişasta
- qlükoza
- malaxit
- dəmir
- polad

129 Hansı metal deyil?

- aliminium
- mis
- qalay
- bor
- civə

130 Hansı qeyri metal deyil?

- karbon
- fosfor
- silisium
- xrom
- azot

131 Hansı mürəkkəb maddədir?

- almaz
- dəmir
- malaxit
- qrafit
- azot

132 Hansı metal adi şəraitdə maye haldadır?

- Hg
- Ag
- Au
- Na
- Ca

133 Hansı elementin ən yüksək valentliyi onun dövri sistemdə yerləşdiyi qrupun nömrəsinə uyğun deyil?

- 13Al
- 12Mg
- 17Cl
- 8O
- 11Na

134 Hansı sıradakı bütün elementlər dəyişkən valentlidir?

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

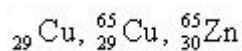
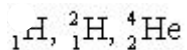
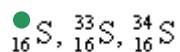
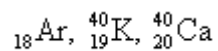
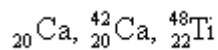
135 Hansı halda bəsit maddənin adı göstərib?

- malaxit
- karbon qazı
- hava
- ozon
- su

136 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

137 Yalnız izotoplar olan sıranı göstərin.



138 Üçüncü energetik səviyyədəki orbitalların maksimum sayını müəyyən edin.

- 3
- 12
- 9
- 8
- 16

139 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

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

- N=4n<sup>2</sup>
- N=2n<sup>3</sup>
- N=2n<sup>2</sup>
- N=2n
- N=4n

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

- ${}^6\text{C}$
- ${}^{16}\text{S}$
- ${}^{15}\text{P}$
- ${}^{14}\text{N}$
- ${}^{17}\text{Cl}$

142 Xlor atomunda maksimum həyəcanlanmış halda cütlənməmiş neçə elektron vardır?

- 6
- 5
- 3
- 1
- 7

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

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

144 Hansı sırada yalnız S-elementlər verilmişdir?

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

145 Hansı elementlər eyni qrupda yerləşir?

- ${}_{12}^{X15}\text{Y}$
- ${}_{8}^{X16}\text{Y}$
- ${}_{17}^{X17}\text{Y}$
- ${}_{12}^{X13}\text{Y}$
- ${}_{17}^{X18}\text{Y}$

146 Hansı element: - qeyri-metaldır - proton və neytron sayı bərabərdir - xarici təbəqəsində d-yarımsəviyyəsi yoxdur

- ${}_{14}^3\text{Si}$
- ${}_{9}\text{F}$
- ${}_{20}\text{Ca}$
- ${}_{16}^2\text{S}$

${}_{8}^{16}\text{O}$ 

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

 ${}_{11}\text{Na}$ 
 ${}_{29}\text{Cu}$ 
 ${}_{24}\text{Cr}$ 
 ${}_{19}\text{K}$ 
 ${}_{15}\text{P}$ 

148 Hansı cədvəldəki ionlarda elektronların sayı eynidir?

 ${}_{19}\text{K}^+ \text{ v? } {}_{16}^{32}\text{S}^{2-}$ 
 ${}_{20}\text{Ca}^{2+} \text{ v? } {}_{35}^{80}\text{Br}^-$ 
 ${}_{3}\text{Li}^+ \text{ v? } {}_{9}^{19}\text{F}^-$ 
 ${}_{13}\text{Al}^{3+} \text{ v? } {}_{19}^{39}\text{K}^+$ 
 ${}_{11}\text{Na}^+ \text{ v? } {}_{17}^{35}\text{Cl}^-$ 

149 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?

 $1s^2 2s^2 2p^4$ 
 $1s^2 2s^2 2p^3$ 
 $1s^2 2s^2 2p^2$ 
 $1s^2 2s^2 2p^1$ 
 $1s^2 2s^2 2p^5$ 

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

III, I, II

II, I, III

III, II, I

I, II, III

II, III, I

151 Alüminum atomunda neçə neytron var?

27

18

16

14

19

152  ${}_{11}\text{Na}$  və  ${}_{19}\text{K}$  üçün eyni olan nədir? I. atom radiusu II. valent elektronlarının sayı III. reduksiyaedicilik qabiliyyəti

II, III

yalnız III

- yalnız II
- yalnız I
- I, II

153 . ... 4S24P4 elektron formuluna malik olan element atomu-nun nüvəsində neçə proton vardır?

- 28
- 6
- 34
- 24
- 18

154 Elektron formulu ... 3d<sup>1</sup>4s<sup>2</sup> olan <sup>45</sup>X atomunda ne?? neytron vardır?

- 25
- 23
- 22
- 21
- 24

155  
x<sup>+</sup>, y<sup>3+</sup> ve x<sup>3-</sup> ionlarında eyni sayıda elektron var. x, y ve z elementlerini proton sayılarının azalma ardıcılığı ile düzün.

- x, z, y
- y, x, z
- z, x, y
- x, y, z
- y, z, x

156

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

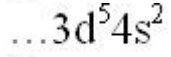
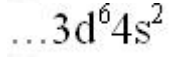
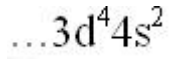
**Kationu müeyyen edin.**

- x, z
- yalnız z
- yalnız y
- yalnız x
- x, y

157 <sup>52</sup>/<sub>24</sub>Cr atomun elektron formuluunu göst?rin.

- ...3d<sup>5</sup>4s<sup>1</sup>
- ...3d<sup>6</sup>4s





158 **H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> molekulunda olan neytron sayını müeyyen edin** ( ${}^1_1\text{H}$   ${}^{32}_{16}\text{S}$   ${}^{16}_8\text{O}$ ).

49

48

269

25

50

159 **sO<sup>2-</sup> ionunun kısa elektron formulumu müeyyen edin.**

... 2s<sup>2</sup>

... 2s<sup>2</sup>2p<sup>2</sup>

... 2s<sup>2</sup>2p<sup>4</sup>

... 3s<sup>2</sup>

... 2s<sup>2</sup>2p<sup>6</sup>

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

/ e<sup>-</sup>, 7p, 7n

, N

→ e<sup>-</sup>, 7p, 7n

→ e<sup>-</sup>, 10p, 7n

→ e<sup>-</sup>, 7p, 7n

161  **${}^{35}_{17}\text{Cl}$  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.
$X^{2+}$	... $2s^2 2p^6$
$Y^{2-}$	... $2s^2 2p^6$
$Z^{5+}$	... $2s^2 2p^6$

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

163 Elektronun hərisliyinin tənliyini göstərin.

- $A^+ = A + e^-$
- $E = hv$
- $A + e^- = A^- \pm F$
- $X = +E$
- $E = mc^2$

164 İonlaşma enerjisinin tənliyini göstərin.

- $E = mc^2$
- $A + e^- = A^- \pm F$
- $X = +E$
- $A^+ = A + e^-$
- $E = hv$

165 Yalnız  $n + L$  cəmi bərabər olan orbitaların yerləşdiyi 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

166 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

167 Yalnız -rabitəsi olan molekulların formulları yerləşən sıranı göstərin.

- O<sub>2</sub>, F<sub>2</sub>, N<sub>2</sub>
- Cl<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>O, CO<sub>2</sub>

Cl<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>O, F<sub>2</sub>

- O<sub>2</sub>, N<sub>2</sub>, CO<sub>2</sub>
- H<sub>2</sub>O, F<sub>2</sub>, N<sub>2</sub>

168 HCl molekulu əmələ gələrkən qapanan orbitallar hansı sırada verimişdir?

- p- və d-
- s- və s-
- p- və p-
- s- və p-
- s- və d-

169 Hansı sırada yalnız qazın molyar həcmnin vahidi verilmişdir?

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

170 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

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

- reaksiya məsullarının qatılığını azaltmaq
- ilkin maddələrin qatılığını artırımaq
- ilkin maddələrdən birinin qatılığını artırmaq
- reaksiya məsullarından birinin qatılığını artırmaq
- reaksiya məsullarından birinin qatılığını azaltmaq

172  $FeCl_3 + 3KCNS \rightleftharpoons Fe(CNS)_3 + 3KCl$  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

173 Kimyəvi tarazlıq halında sistemin Hibbs enerjisi hansı qiyməti alar?

- $\Delta G \ll 0$
- $\Delta G < 0$
- $\Delta G > 0$
- $\Delta G = 0$
- $\Delta G \gg 0$

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

- $\text{NH}_4\text{Cl}$
- $\text{Na}_2\text{CO}_3$
- $\text{AlCl}_3$
- $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$
- $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

175 Aşağıda verilən halların hansında sistemin entropiyası azalar?

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

176 Aşağıda verilən halların hansında sistemin entropiyası artar?

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

177 Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizində  $\text{pH}$  kiçikdir 7 olar?

- $\text{CH}_3\text{COONa}$
- $\text{KNO}_2$
- $\text{Ba}(\text{CN})_2$
- $\text{AlCl}_3$
- $\text{Na}_2\text{CO}_3$

178 Hidrolizi axıra qədər gedən duzu göstərin.

- $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$
- $\text{KNO}_3$
- $\text{NaCl}$
- $\text{Cr}_2\text{S}_3$
- $\text{AlCl}_3$

179  $2 \text{NO}_2 \rightleftharpoons 2 \text{NO} + \text{O}_2$  dönər kimyəvi prosesdə düzünə reaksiyanın sürət düsturunu göstərin.

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

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

$$V = k_2 \cdot 2[\text{NO}] \cdot [\text{O}_2]$$

$$V = k_1 [\text{NO}_2]^2$$

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

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

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

$$V = k_1 \cdot [\text{N}_2] \cdot [\text{H}_2]^3$$

$$V = [\text{N}_2] \cdot 3[\text{H}_2]$$

$$V = k_1 \cdot [\text{N}_2] \cdot 3[\text{H}_2]$$

- $V = k_2 \cdot [\text{NH}_3]^2$
- $V = k_2 \cdot 2[\text{NH}_3]$

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

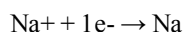
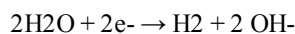
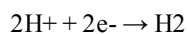
$$V = k_2 \cdot [\text{NH}_3]^2$$

$$V = [\text{N}_2] \cdot 3[\text{H}_2]$$

$$V = k_1 \cdot [\text{N}_2] \cdot 3[\text{H}_2]$$

- $V = k_1 \cdot [\text{N}_2] \cdot [\text{H}_2]^3$
- $V = k_2 \cdot 2[\text{NH}_3]$

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



- $2\text{H}_2\text{O} - 4\text{e}^- \rightarrow \text{O}_2 + 4\text{H}^+$
- $4\text{OH}^- - 4\text{e}^- \rightarrow \text{O}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$

184 (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

185 Atom  $\alpha$  –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

- sıra nömrəsi iki vahid, kütləsi dörd k. v. azalır
- sıra nömrəsi bir vahid azalır, kütləsi dəyişir

186 Atom  $\beta$  –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

- sıra nömrəsi bir vahid artır, kütləsi dəyişmir
- atomun yükü və kütləsi dəyişir

187 Neytral mühitdə bənövşəyi rəng alan indikatoru göstərin.

fenolftalein, lakmus

metiloranj  
fenolftalein

- lakmus
- lakmus, metiloranj

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

əvvəl azalar sonra artar  
azalar  
dəyişməz

- artar
- əvvəl artar sonra azalar

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

- 6
- 4
- 8
- 5
- 10

190 Yalnız kovalent rabitəli hidridlərin yerləşdiyi sıranı göstərin.

NH<sub>3</sub>, NaH, CaH<sub>2</sub>  
CaH<sub>2</sub>, PH<sub>3</sub>, LiH  
LiH, CaH<sub>2</sub>, NH<sub>3</sub>

- SiH<sub>4</sub>, NH<sub>3</sub>, PH<sub>3</sub>
- SiH<sub>4</sub>, LiH, CaH<sub>2</sub>

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

- J<sup>+</sup>, Zn<sup>2+</sup>, Sn<sup>2+</sup>, Pb<sup>2+</sup>
- J<sup>3+</sup>, Sn<sup>2+</sup>, Zn<sup>2+</sup>, Cu<sup>+</sup>
- J<sup>+</sup>, Cd<sup>2+</sup>, Sb<sup>3+</sup>, Bi<sup>3+</sup>
- J<sup>+</sup>, Zn<sup>2+</sup>, Cd<sup>2+</sup>, Ag<sup>+</sup>
- J<sup>+</sup>, Cd<sup>2+</sup>, Zn<sup>2+</sup>, Bi<sup>3+</sup>

192 n = 4 olan energetik səviyyədə orbitalların sayını müəyyən edin.

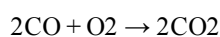
- 20
- 10
- 8
- 16
- 18

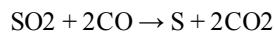
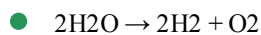
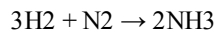
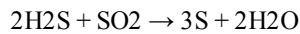
193 Yalnız kimyəvi elementlərin atomlarının dövrü dəyişən xassələrinin yerləşdiyi sıranı göstərin.

bərklik, ionlaşma enerjisi, istilik keçiriciliyi  
sıxlıq, istilik keçiriciliyi, bərklik  
istilik keçiriciliyi, bərklik, atom radiusu

- elektromənfilik, ionlaşma enerjisi, atom radiusu
- ionlaşma enerjisi, atom radiusu, bərklik

194 Entropiyanın artması ilə müşayiət olunan kimyəvi reaksiyanı göstərin.



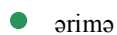


195 Sistemdə entropiyanın artmasına səbəb olan prosesi göstərin.

həcmnin azalması

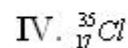
kristallaşma

kondensləşmə



koaqulyasiya

196 **izotopları müəyyən edin.**



III,IV

II,III



I,II

II,IV

197  **$\text{ClO}_4^-$  ionunda neçə elektron var? ( $_{17}\text{Cl}$ ,  $_{8}\text{O}$ )**

18

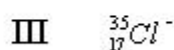
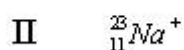
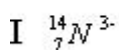
49

26

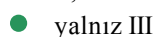


32

198 **Hansı ionun tərkibində elektron və neytron sayı bərabərdir?**



II,III



yalnız II

yalnız I

I,III

199 Hansı halda ionun zarici elektron konfigurasiyası doğru göstərilmişdir?

yalnız I



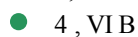
II,III

I,II

yalnız II

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

3, V B

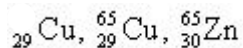
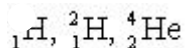
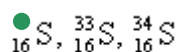
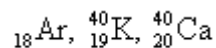
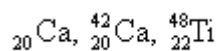


3, II B

4, II B

3, VI B

201 Yalnız izotoplar olan sıranı göstərin.



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

$$N=2n$$

$$N=4n$$

$$N=2n^3$$

$$\bullet N=2n^2$$

$$N=4n^2$$

203 Hansı sırada yalnız S-elementlər verilmişdir?

Na, K, Ni

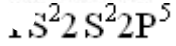
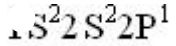
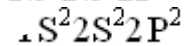
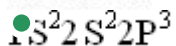
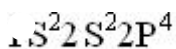
$$\bullet \text{Ca, Ba, Li}$$

Ca, Cu, K

Na, Al, Cl

Li, B, Fe

204 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?



205 Alüminum atomunda neçə neytron var?

27

18

16

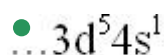
$$\bullet 14$$

19

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



207  ${}_{24}^{52}\text{Cr}$  atomun elektron formülünü göstərin.





- ...3d<sup>6</sup>4s
- ...3d<sup>4</sup>4s<sup>2</sup>
- ...3d<sup>6</sup>4s<sup>2</sup>
- ...3d<sup>5</sup>4s<sup>2</sup>

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

- 7 e<sup>-</sup>, 7p, 7n
- 10 e<sup>-</sup>, 7p, 7n
- 10 e<sup>-</sup>, 10p, 7n
- 10 e<sup>-</sup>, 7p, 7n

209 Hansı cərgədəki ionlarda elektronların sayı eynidir?

- ${}_{19}\text{K}^+$  v?  ${}_{16}\text{S}^{2-}$
- ${}_{20}\text{Ca}^{2+}$  v?  ${}_{35}\text{Br}^-$
- ${}_{3}\text{Li}^+$  v?  ${}_{9}\text{F}^-$
- ${}_{13}\text{Al}^{3+}$  v?  ${}_{19}\text{K}^+$
- ${}_{11}\text{Na}^+$  v?  ${}_{17}\text{Cl}^-$

210 Elektron formulu ... 3d<sup>1</sup>4s<sup>2</sup> olan  ${}^{45}\text{X}$  atomunda ne?? neytron vardır?

- 25
- 23
- 22
- 21
- 24

211 ... 4S24P4 elektron formuluna malik olan element atomu-nun nüvəsində neçə proton vardır?

- 28
- 6
- 34
- 24
- 18

212 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

213 Xlor atomunda maksimum həyəcanlanmış halda neçə cütlənməmiş elektron vardır?

- 6
- 5
- 3
- 1
- 7

214 Üçüncü energetik səviyyədəki orbitalların maksimum sayını müəyyən edin.

- 16
- 9
- 8
- 3
- 12

215  $x^{3+}$  ionunun qısa elektron formulu ...  $3d^104s^2$  ilə qurtarır.  $x$ -atomunun valent elektronlarının sayını müəyyən edin.

- 3
- 15
- 10
- 5
- 2

216 Hansı sıradakı elementlər xassə etibarilə oxşardır?

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

217 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

218 Hansı sırada yalnız s-elementləri yerləşmişdir?

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

219 Elektron formulu ... $3s^23p^3$  olan elementin yuxarı və aşağı oksidləşmə dərəcələri neçədir?

- +3 və -2
- +3 və -3
- +2 və -2
- +5 və -3
- +2 və -3

220 Elektron formulu ...  $3d^84s^2$  olan elementin dövri sistem cədvəlindəki yerini tapın. dövr ; qrup

- 3 ..... 7A
- 4 ..... 7B

- 3 ..... 8B  
 3 ..... 8A  
 4 ..... 8B

221 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]

222 9 protonu və 10 neytronu olan elementin nisbi atom kütləsini tapın.

- 90  
 10  
 1  
 19  
 9

223 . x atomunun maksimum həyacanlanma halı  $ns1np3$ ndy 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

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

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

225 3p yarım səviyyəsində 3 elektron olan elementin sıra nömrəsini müəyyən edin.

- 18  
 8  
 12  
 15  
 16

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

- 31  
 21  
 26  
 27  
 25

227 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

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

**mövqeyini müəyyən edin**

Grup

Dövr

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

229 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

230 Hansı sırada yalnız s-elementləri yerləşmişdir?

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

231 Hansı sıradakı bütün elementlər uçucu hidrogenli birləşmələr əmələ gətirmirlər?

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

232 Hansı sıradakı bütün elementlər uçucu hidrogenli birləşmələr əmələ gətirirlər?

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

233 Hansı sıradakı elementlər xassə etibarilə oxşardır?

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

234 Qeyri-polyar kovalent rabitələr birləşmələr sırasını göstərin.

- NaCl, LiCl, KCl
- H<sub>2</sub>, F<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>
- SO<sub>2</sub>, CO<sub>3</sub>, SO<sub>3</sub>
- MgO, ZnO, FeO
- HCl, HF, HBr

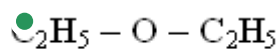
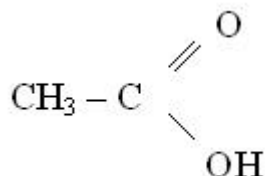
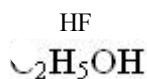
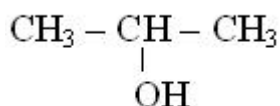
235 Etilen molekulunda neçə  $\sigma$  (siqma) və  $\pi$  (pi) rabitə var?

- 5:2
- 3:1
- 5:1
- 4:2
- 4:1

236 Polyar-kovalent rabitəli birləşmələr sırasını göstərin.

- KCl, KBr, KI
- NO<sub>2</sub>, SO<sub>2</sub>, CO<sub>2</sub>
- MnO, CaO, FeO
- N<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>, Br<sub>2</sub>
- NaCl, LiCl, KCl

237 Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur?



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

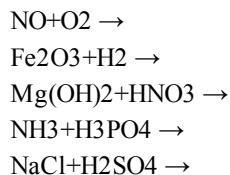
- CH<sub>3</sub>OH
- CH<sub>3</sub>NH<sub>2</sub>
- Ca<sub>2</sub>SiO<sub>3</sub>
- KBr
- H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

239 Hansı orbitalların örtülməsi  $\pi$ -rabitə yarada bilər?

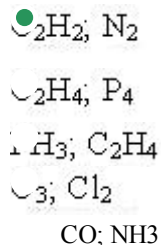
- P<sup>2</sup> - SP<sup>2</sup>
- P<sup>2</sup> - P
- SP - P
- SP<sup>2</sup> - S

- P – P

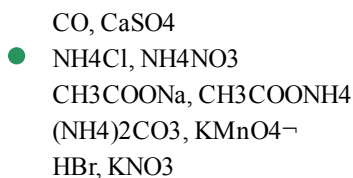
240 Hansı reaksiyadan alınan birləşmədə donor-akseptor mexanizmi ilə polyar kovalent rabitə yaranır?



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



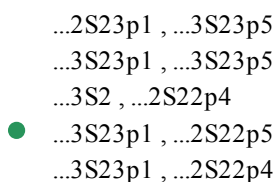
242 Hansı sıra birləşmələrində donor-akseptor mexanizmi üzrə əmələ gələn kimyəvi rabitə var?



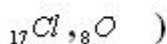
243 ...  $2s^2 2p^5$  elektron formuluna malik elementin ən kiçik (x) və ən böyük (y) oksidəşmə dərəcəsini müəyyən edin. x y

- 0, +7
- 1, 0
- 1, +5
- 0 +5
- 1, +7

244  $\text{XY}_3$  tipli ion rabitəli birləşmədə ionlar 120 elektrondur.  $\text{XY}_3$  molekulunda cəmi 40 elektron var. Neytral x və y atomlarının qısa elektron formulunu müəyyən edin. x y



245  $\text{ClO}_4^-$  ionunda xlor atomunun elektron formulunu müəyyən edin (



- $\dots 3s^2 3p^3 3d^2$
- $\dots 2s^2 2p^6$
- $\dots 3s^1 3p^3 3d^2$
- $\dots 3s^2 3p^4 3d^1$
- $\dots 3s^2 3p^3 3d^2$

246 Hansı orbitalların örtülməsi  $\pi$ -rabitə yarada bilər?

SP<sup>2</sup> – S P – P P<sup>2</sup> – P P<sup>2</sup> – SP<sup>2</sup>

SP – P

247 Hansı birləşmələrdə x elementinin oksidləşmə dərəcəsi eynidir?

I. Na<sub>3</sub>XO<sub>4</sub>II. CaXO<sub>4</sub>III. NaXO<sub>4</sub>IV. Ca<sub>3</sub>(XO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>

III, IV

I, II

II, III

 I, IV

I, III

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

4:2

 5:1

5:2

4:1

3:1

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

 CH<sub>3</sub>OH Na<sub>2</sub>SiO<sub>3</sub>

KBr

 S<sub>2</sub>O<sub>4</sub> CH<sub>3</sub>NH<sub>2</sub>

250 Hansı birləşmədə oksigen ən yüksək oksidləşmə dərəcəsi göstərir?

 OF<sub>2</sub>O<sub>2</sub>Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub>

CaO

NO<sub>2</sub>

251 Hansı element cütünün maksimum valentliyi dövri sistem cədvəlində qrup nömrəsinə bərabər deyil?

O, Ca

N, P

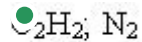
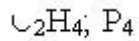
O, S

F, Cl

 F, N

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

 C<sub>3</sub>; Cl<sub>2</sub>CO; NH<sub>3</sub> CH<sub>3</sub>; C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>



253 Hansı maddə molekulunda donor-akseptor mexanizmi ilə əmələ gəlmiş kovalent rabitə var? I.  $NH_3$  II.  $NH_4Cl$  III.  $CO$  IV.  $CO_2$

yalnız IV

III, IV

II, III

I, II

II, IV

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

$C_2H_5OH$

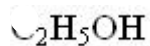
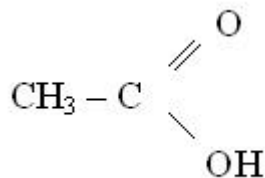
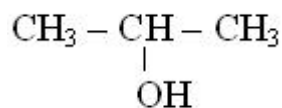
$Na_2SO_4$

$CH_4$

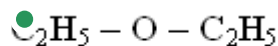
$C_6H_{12}O_6$

$CaCl_2$

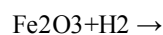
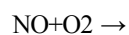
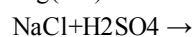
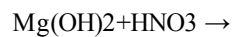
255 Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur?



HF



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



$NH_3 + H_3PO_4 \rightarrow$

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

$CO$ ,  $CaSO_4$

$(NH_4)_2CO_3$ ,  $KMnO_4^-$

$CH_3COONa$ ,  $CH_3COONH_4$

$NH_4Cl$ ,  $NH_4NO_3$

$HBr$ ,  $KNO_3$

258 Hansı sıradakı maddələrin tərkibində yalnız polyar kovalent rabitə var?

)  $F_2$ ,  $O_2$ ,  $N_2$

$HCl$ ,  $NaCl$ ,  $Cl_2$



H<sub>2</sub>S, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>NH<sub>3</sub>, N<sub>2</sub>, NO<sub>2</sub>

- NH<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>O, CH<sub>4</sub>

259 Qeyri-polyar kovalent rabitələr birləşmələr sırasını göstərin.

MgO, ZnO, FeO

- H<sub>2</sub>, F<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>  
HCl, HF, HBr  
NaCl, LiCl, KCl  
SO<sub>2</sub>, CO<sub>3</sub>, SO<sub>3</sub>

260 Polyar-kovalent rabitəli birləşmələr sırasını göstərin.

N<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>, Br<sub>2</sub>

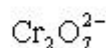
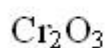
- NO<sub>2</sub>, SO<sub>2</sub>, CO<sub>2</sub>  
KCl, KBr, KI  
NaCl, LiCl, KCl  
MnO, CaO, FeO

261 Orbital radiusuna aid olan müddəni 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

262 **Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub> molekulunda, CrO<sub>4</sub><sup>2-</sup> ve Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub><sup>2-</sup> ionlarında xromun oksidləşmə dərəcəsinə müəyyən edin.**



+3 ..... +7 ..... +7

- +3 , ..... +6 ..... +6  
+3 ..... +6 ..... +7  
+6 ..... +6 ..... +7  
+6 ..... +6 ..... +7

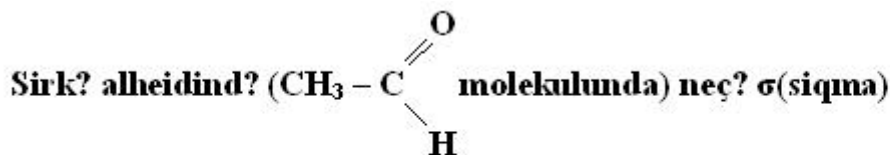
263

Element	Elektron konfigurasiyası
x	... 3d <sup>5</sup> 4s <sup>1</sup>
y	... 3d <sup>0</sup> 4s <sup>1</sup>
z	... 3d <sup>10</sup> 4s <sup>1</sup>

**Hansı element sabit valentlidir?**

x, y

- yalnız y  
yalnız x  
yalnız z  
y, z



və neçə  $\pi$  (pi) rabitə var?

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

265. X elementi hidrogenlə polyar kovalent rabitəli  $\text{XH}_3$  tipli birləşmə əmələ gətirirsə, onun oksigenlə bəş oksidinin formulunu müəyyən edin.

- $\text{XO}_2$
- $\text{X}_2\text{O}$
- $\text{X}_2\text{O}_3$
- $\text{X}_2\text{O}_5$
- $\text{XO}$

266 Azot molekulunda neçə  $\sigma$  (siqma) və  $\pi$  (pi) rabitə var?

- 1 $\sigma$ , 2 $\pi$
- 3 $\sigma$
- 3 $\pi$
- 2 $\sigma$ , 1 $\pi$
- 2 $\sigma$ , 2 $\pi$

267 Azot üçün hansı ifadə doğru deyil?



- I, III
- yalnız III
- yalnız II
- yalnız I
- II, III

268 Elektron formulu  $\dots 3s^2 3p^5$  sonluğu ilə qurtaran Y atomu X atomu ilə polyar-kovalent rabitəli  $\text{XY}_2$  formullu birləşmə əmələ gətirir. Bu birləşməni müəyyən edin.

- $\text{MgCl}_2$
- $\text{SCl}_2$
- $\text{OF}_2$
- $\text{CaCl}_2$
- $\text{SO}_2$

269  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{NH}_3$  və  $\text{CH}_3\text{Cl}$  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

270 Hansı birləşmədə oksigenin valentliyi oksidləşmə dərəcəsi ədədi qiymətlə bərabərdir? I. H<sub>2</sub>O II. CO III. H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> IV. OF<sub>2</sub>

- II, IV
- I, IV
- I, III
- yalnız I
- II, III

271 Hansı qrupdakı maddələr moleklyar tipli kristal qəfəs yarada bilər?

- BaCl<sub>2</sub>, NO<sub>2</sub>
- BaO, C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>
- CO<sub>2</sub>, CH<sub>4</sub>
- H<sub>2</sub>O, NaCl
- Mg<sub>3</sub>N<sub>2</sub>, CaCl<sub>2</sub>

272 Hansı maddənin molekulu polyardır? I. CH<sub>4</sub> II. H<sub>2</sub>S III. CO<sub>2</sub>–

- I, III
- yalnız III
- yalnız II
- yalnız I
- I, II

273 Hansı molekularda x elementlərinin oksidləşmə dərəcəsi eynidir? I. HXO<sub>2</sub> II. XSO<sub>4</sub> III. XPO<sub>4</sub> IV. Ca<sub>3</sub>X<sub>2</sub>

- II, III
- I, III
- III, IV
- I, II
- I, IV

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

- CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>
- C<sub>3</sub>H<sub>4</sub>
- CO<sub>2</sub>
- H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>
- H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

275 Hansı sırada yalnız ion rabitəli birləşmələr verilmişdir?

- CaS, KF, HCl
- CaO, Mg<sub>3</sub>N<sub>2</sub>, SCl<sub>2</sub>
- CaH<sub>2</sub>, SO<sub>2</sub>, SO<sub>3</sub>
- KF, CaBr<sub>2</sub>, NaCl
- N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>, CCl<sub>4</sub>, SiF<sub>4</sub>

276 Hansı sırada yalnız polyar kovalent rabitəli birləşmələr verilmişdir?

- CH<sub>4</sub>, CO<sub>2</sub>, CaO
- HCl, KCl, H<sub>2</sub>O
- NH<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>S, HCl
- H<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>, N<sub>2</sub>
- NaCl, HCl, Cl<sub>2</sub>

277 I qrupun əsas yarımqrup elementləri VII qrupun əsas yarımqrup elementləri ilə hansı rəbitə əmələ gətirməklə birləşirlər?

donor-akseptor mexanizmi ilə əmələ gəlmiş polyar-kovalent rəbitə  
polyar kovalent rəbitə  
qeyri-polyar kovalent rəbitə  
metal rəbitəsi

- ion rəbitə

278 N<sub>2</sub> molekulunda rəbitələrin yaranmasında neçə elektron iştirak edir?

5

- 6

4

2

3

279 Rəbitələri 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

280 Verilmiş birləşmələr sırasında kimyəvi rəbitənin xarakteri necə dəyişir? Br<sub>2</sub> – 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

281 Verilmiş birləşmələr sırasında kimyəvi rəbitənin xarakteri necə dəyişir? Br<sub>2</sub> – 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

282 N<sub>2</sub> molekulunda rəbitələrin yaranmasında neçə elektron iştirak edir?

5

2

4

- 6

3

283 Elektron formulu ...3s<sup>2</sup>3p<sup>5</sup> sonluğu ilə qurtaran Y atomu X atomu ilə polyar-kovalent rəbitəli XY<sub>2</sub> formullu birləşmə əmələ gətirir. Bu birləşməni müəyyən edin.

SO<sub>2</sub>OF<sub>2</sub>CaCl<sub>2</sub>

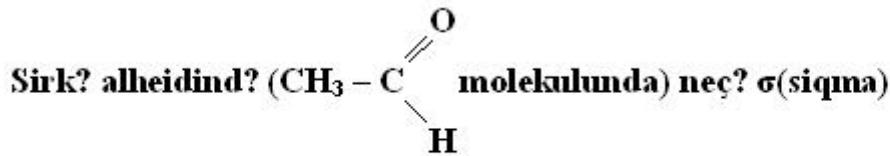
- SCl<sub>2</sub>

MgCl<sub>2</sub>

284 Hansı sırada yalnız ion rəbitəli birləşmələr verilmişdir?

CaS, KF, HCl  
 KF, CaBr<sub>2</sub>, NaCl  
 CaH<sub>2</sub>, SO<sub>2</sub>, SO<sub>3</sub>  
 CaO, Mg<sub>3</sub>N<sub>2</sub>, SCl<sub>2</sub>  
 N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>, CCl<sub>4</sub>, SiF<sub>4</sub>

285



v? neç? π (pi) rabitə var?

- 6σ, 1π
- 3σ, 1π
- 4σ, 2π
- 5σ, 2π
- 5σ, 1π

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

- 3π
- 2σ, 1π
- 2σ, 2π
- 1σ, 2π
- 3σ

287 Hansı qrupdakı maddələr moleklyar tipli kristal qəfəs yarada bilər?

- BaCl<sub>2</sub>, NO<sub>2</sub>
- BaO, C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>
- CO<sub>2</sub>, CH<sub>4</sub>
- H<sub>2</sub>O, NaCl
- Mg<sub>3</sub>N<sub>2</sub>, CaCl<sub>2</sub>

288 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

289 CH = CH – CH = CH molekulunda siqma (σ) və pi (π) rabitələrin sayını müəyyən edin. σ π

- 6, 2
- 7, 1
- 3, 2
- 9, 1
- 9, 2

290 . X<sup>3+</sup> ionunda 12 elektron var. Hansı ifadə doğrudur. I. X Geyri metaldır II. II dövr 7A qrupunda yerləşir II. -ilə polyar .....valent rabitələri XY<sub>3</sub> bircəsnəsini əmələ getirir.

- yalnız I
- I,II,III
- I,II

- I,III  
yalnız II

291 Xarici elektron konfigurasiyası  $..ns^3np^3$  olan elementin minimum və maksimum oksidləşmə dərəcəsinə müəyyən edin. Minimum Maksimum

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

292 Hansı maddə ion tipli kristal qəfəs əmələ gətirmir?

- CaCO<sub>3</sub>
- XCl
- NaHSO<sub>4</sub>
- HClO<sub>3</sub>
- NaOH

293 Maddələri kükürdün oksidləşmə dərəcəsinin artma ardıcılığı ilə düzün. 1. H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 2. Na<sub>2</sub>S 3. CaSO<sub>4</sub>

- 3,2,1
- 2,1,3
- 1,3,2
- 1,2,3
- 2,3,1

294 Hansı molekullar mayi halda hidrogen rabitəsi əmələ yetirir? I. HF II. C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH III. CH<sub>4</sub>

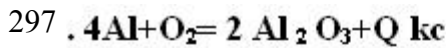
- I,III
- II,III
- yalnız II
- yalnız I
- I,II

295 P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> molekulunda pi(π) rabitələr ümumi rabitələrin neçə faizini təşkil edir?

- 60
- 40
- 30
- 10
- 50

296  $2C_2H_5 + 5CO_2 \rightarrow 4CO_2 + 2H_2O + Q$  (n.ş) II,2 e asetilen yandıqda 650 kJ istilik ayrılır. Asetilenin yanma istiliyini müəyyən edin.

- 5200
- 1950
- 1300
- 650
- 2600



**Termo kimyevi tenliyi üçün hansı ifade doğrudur?**

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

II.  $Al_2 O_3$ - ün emelgelme  $\frac{Q}{4}$  kc/mol-dur.

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

yalnız II

II,III

I,II

I,III

I, II,III

298 90 C reaksiya 3 deqiqeye, 110 C də isə 20 saniyəyə başa çatır. Reaksiyanın temperatur əmsalını müəyyən edin.

5

3

2

1

4

299  $2H_2S + O_2 \rightarrow 2H_2O + 2S$  Reaksiyasında  $H_2 S$  qabılığım 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

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

2

2,5

3,5

4

3

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

sublimasiya, buxarlanma, koaqulyasiya, kristallaşma

ərimə, sublimasiya, kondensləşmə, həcm azalması

kristallaşma, kondensləşmə, həcm azalması, koaqulyasiya

ərimə, sublimasiya, buxarlanma, həcm artması

) kristallaşma, kondensləşmə, buxarlanma, həcm artması

302 . Baş kvant ədədinin qiyməti eyni olan yarım səviyyələrdə 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

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

ərimə, sublimasiya, kondensləşmə, həcm azalması  
kristallaşma, kondensləşmə, ərimə, sublimasiya,  
ərimə, sublimasiya, buxarlanma, həcm artması

- kristallaşma, kondensləşmə, həcm azalması, koaqulyasiya  
həcm azalması, koaqulyasiya, buxarlanma, ərimə

304 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

305 V2O5 iştirakı ilə aparılan  $2\text{SO}_2(\text{q}) + \text{O}_2(\text{q}) \rightarrow 2\text{SO}_3(\text{q})$  reaksiyanın aid olduğu kataliz prosesini göstərin.

avtokataliz  
fermentli kataliz  
homogen kataliz  
● heterogen kataliz  
turşu-əsas katalizi

306 NO iştirakı ilə aparılan  $2\text{SO}_2(\text{q}) + \text{O}_2(\text{q}) \rightarrow 2\text{SO}_3(\text{q})$  reaksiyanın aid olduğu kataliz prosesini göstərin.

fermentli kataliz  
avtokataliz  
heterogen kataliz  
● homogen kataliz  
turşu-əsas katalizi

307 Orbitalların elektronlarla dolmasının ardıcılığı hansı sırada düzgün verilmişdir?

5s5p4d  
4d5p5s  
4d5s5p  
● 5s4d5p  
5p4d5s

308 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

309 Göstərilən sıraların hansında rabitənin uzunluğu qanuna uyğun artır?

H - J → H - Br → H - F → H - Cl  
H - Cl → H - Br → H - J → H - F  
H - F → H - Cl → H - J → H - Br  
● H - F → H - Cl → H - Br → H - J  
H - Br → H - J → H - F → H - Cl



310 entalpiyanın termodinamik ifadəsini göstərin.

$$H = G + TS$$

$$H = U + TS$$

$$H = U - PV$$

$H = U + PV$

$$H = U - TS$$

311 Orbitalların nüvə ilə rəbitəsinin zəifləməsinin ardıcılığı hansı sxemdə düzgün verilmişdir?

$$s \rightarrow p \rightarrow f \rightarrow d$$

$$d \rightarrow f \rightarrow s \rightarrow p$$

$$p \rightarrow d \rightarrow f \rightarrow s$$

$s \rightarrow p \rightarrow d \rightarrow f$

$$) f \rightarrow s \rightarrow p \rightarrow d$$

312 Süni nüvə reaksiyasını ilk dəfə hansı alim kəşf etmişdir?

K. Perye

M. Kuri

P. Kuri

E. Rezerford

N. Bor

313 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

314 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

315 Hansı sıradakı maddələrin temperaturun artması ilə həll olması azalır?

$\text{NH}_4\text{Cl}$ ,  $\text{K}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{NaCO}_3$

$\text{NH}_3$ ,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{O}_2$

$\text{NaCl}$ ,  $\text{K}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{NH}_3$

$\text{KNO}_3$ ,  $\text{O}_2$ ,  $\text{CaCl}$

$\text{CO}_2$ ,  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{KCl}$

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

$\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$ ,  $\text{NH}_4\text{Cl}$

$\text{H}_2$ ,  $\text{HCl}$

$\text{K}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$

$\text{CO}$ ,  $\text{NaCl}$

$\text{O}_2$ ,  $\text{NaNO}_3$

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

- yalnız kationlar
- anionlar və elektronlar
- kationlar və elektronlar
- kationlar və anionlar
- yalnız elektronlar

318 . 200 ml 0,5 mol/l H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 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

319 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

320 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

321 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

322 200 q 40%-li məhlulda həll olmuş maddənin kütləsini tapın. (Sürət 27.11.2013 11:59:50)

- 100
- 50
- 40
- 20
- 80

323 200 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

324 200 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

325 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

326 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

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

- kq/mol
- q/l
- q/mol
- mol/l
- l/kq

328 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

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

- CaCO<sub>3</sub>
- KNO<sub>3</sub>
- Ca(OH)<sub>2</sub>
- NaCl
- Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

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

- NH<sub>4</sub>Cl, K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, NaCO<sub>3</sub>
- KNO<sub>3</sub>, O<sub>2</sub>, CaCl
- NaCl, K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, NH<sub>3</sub>
- NH<sub>3</sub>, CO<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>
- CO<sub>2</sub>, Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, KCl

331 Həllolma əmsalının ölçü vahidini göstərin.

- kq/mol

- q/l
- q/mol
- mol/l
- l/kq

332 Temperaturun artması ilə qazların həll olması necə dəyişir?

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

333 Normal məhlulun ölçü vahidini göstərin.

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

334 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

335 Hansı üç metal natrium hidrokسيد məhlulu ilə reaksiyaya girmir?

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

336 20 q kalsium xloridi 180 ml suda həll etdilər. Alınmış məhlulda kalsium xloridin kütlə payını tapın.

- 18
- 11
- 10
- 9
- 14

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

- 35
- 25
- 18
- 10
- 30

338 Təzyiqin artması ilə hansı birləşmənin həll olması artır?

- H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- Na<sub>2</sub>O
- NaNO<sub>3</sub>

KCl

- CO<sub>2</sub>

339 Hansı birləşmə suda həll olmur?

- CaCO<sub>3</sub>
- KNO<sub>3</sub>
- Ca(OH)<sub>2</sub>
- NaCl
- Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

340 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

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

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

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

- 1
- 0,4
- 0,2
- 0,1
- 0,5

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

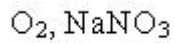
- H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- Na<sub>2</sub>O
- NaNO<sub>3</sub>
- KCl
- CO<sub>2</sub>

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

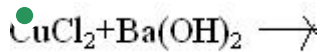
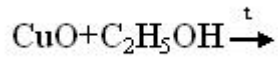
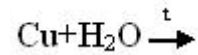
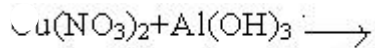
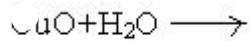
- artır, sonra isə azalır
- artır
- azalır
- dəyişmir
- azalır, sonra ilə artır

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

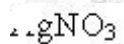
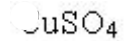
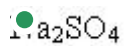
- C<sub>12</sub>H<sub>22</sub>O<sub>11</sub>, NH<sub>4</sub>Cl
- H<sub>2</sub>, HCl
- Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, C<sub>12</sub>H<sub>22</sub>O<sub>11</sub>
- CO, NaCl



346  $\text{Cu}(\text{OH})_2$  hansı reaksiya ilə alınır?



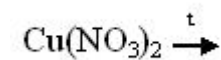
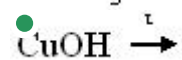
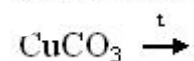
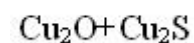
347 Sink qabda hansı maddənin məhlulunu saxlamaq olar?



348 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

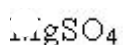
349 Hansı reaksiya üzrə mis 1-oksidi alınır?



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



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



HCl  
  $\text{HNO}_3$   
 NaOH

352 Hansı maddənin köməyi ilə gümüşü sink qarışığından təmizləmək olar?

NaCl  
 NaOH  
  $\text{H}_2\text{SO}_4$  (qatı)  
  $\text{HNO}_3$   
  $\text{H}_2\text{SO}_4$

353 Hansı maddənin məhlulunu mis qabda saxlamaq olmaz?

$\text{H}_3\text{PO}_4$   
 HCl  
  $\text{AgNO}_3$   
  $\text{H}_2\text{SO}_4$   
  $\text{CaNO}_3$

354 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

355 Süni radioaktivlik nədir?

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

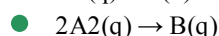
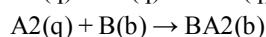
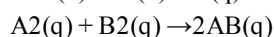
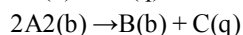
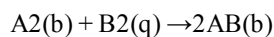
356 Radioaktiv izotopun başlanğıc miqdarının yarısının parçalanmasına sərf olunan zaman müddəti necə adlanır?

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

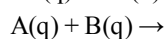
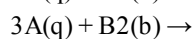
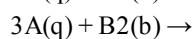
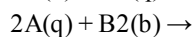
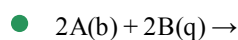
357 Hidrogen rabitələrindən hansı davamlıdır?

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

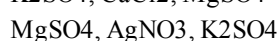
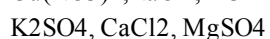
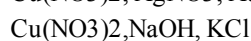
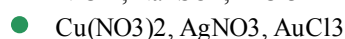
358 Hansı reaksiyada A maddəsinin qatılığı 2 dəfə artırılsa reaksiyanın sürəti 4 dəfə artar?



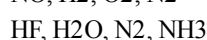
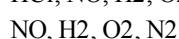
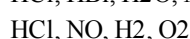
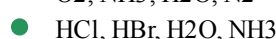
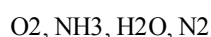
359 Hansı reaksiyada A maddəsinin qatılığının dəyişməsi reaksiyanın sürətinə təsir etməz?



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



361 Yalnız polyar molekullardan ibarət sıranı müəyyən edin.



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

faizli

- normal

molyal

titirli

molyar

363 Hansı elementin izotopları kimyəvi aktivliklərinə görə fərqlənirlər?

qalay

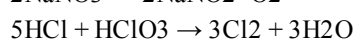
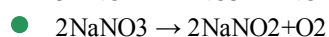
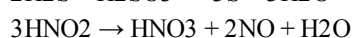
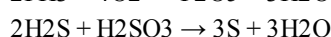
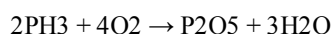
oksigen

xlor

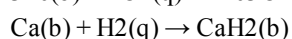
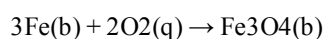
- hidrogen

mis

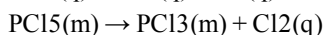
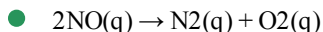
364 Molekul daxili oksidləşmə-reduksiya reaksiyasını müəyyən edin.



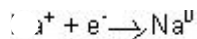
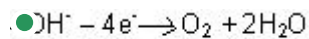
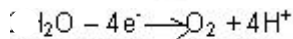
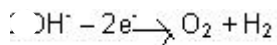
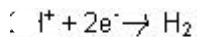
365 Təzyiqin dəyişməsinin tarazlığın yerdəyişməsinə təsir etməyən prosesin sxemini göstərin.



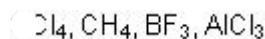
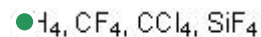
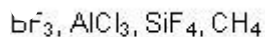
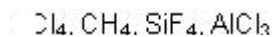
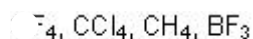




366 NaOH-in ərintisinin elektrolizi zamanı anodda gedən proses hansı cavabda düzgün verilmişdir?



367 Hansı sırada yalnız kimyəvi rəbitənin yaranmasında mərkəzi atomun  $sp^3$  hibrid orbitalları iştirak edən molekullar verilmişdir?



368 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

369  $4\text{NO}_2 + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 4\text{HNO}_3$  reaksiyanın  $\text{O}_2$  –nə görə sürəti 0,05 mol/l san. Hansı ifadə doğrudur? 1. 20 san ərzində 5,6 l  $\text{NO}_2$  sərf olunur. 2. 40 san ərzində 34 q  $\text{H}_2\text{O}$  sərf olunur. 3. 60 san ərzində 12 mol  $\text{HNO}_3$  alınır

2,3

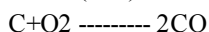
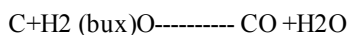
- yalnız 3

yalnız 2

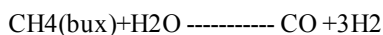
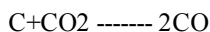
yalnız 1

1,3

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



- $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$



371 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

372 0,5 litrlik qabda  $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$  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

373 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

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

- 5
- 3
- 2
- 1
- 4

375 Temperatur əmsalı 2 olan kimyəvi reaksiyanın temperaturu 20C-dən 60C yüksəltən reaksiyanın sürəti neçə dəfə artırar?

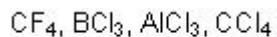
- 32
- 9
- 6
- 8
- 16

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

- molyar
- molyal
- titrli
- faizli
- normal

377 Göstərilən sıraların hansında yalnız kimyəvi rabitənin yaranmasında mərkəzi atomun sp<sup>2</sup> hibrid orbitalları iştirak edən molekullar verilmişdir?

- $\text{Cl}_3, \text{BCl}_3, \text{BF}_3, \text{CF}_4$
- $\text{F}_3, \text{BCl}_3, \text{AlF}_3, \text{CCl}_4$
- $\text{F}_3, \text{BCl}_3, \text{CF}_4, \text{CCl}_4$
- $\text{F}_3, \text{BCl}_3, \text{AlF}_3, \text{AlCl}_3$



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

- 9
- 54
- 27
- 12
- 81

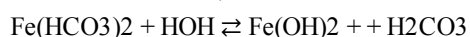
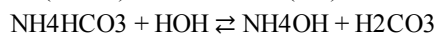
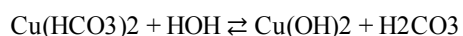
379 Temperaturu 60C-dən 80C-ə qədər artırdıqda reak-tsiya-nın sürəti 16 dəfə artır. Sürətin temperatur əmsalını tapın.

- 4
- 3
- 2,5
- 2
- 3,5

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

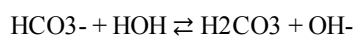
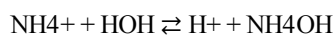
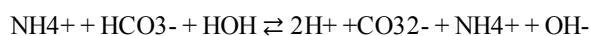
- 10
- 0,1
- 7,3
- 3,65
- 0,2

381  $HCO_3^- + HOH \rightleftharpoons OH^- + H_2CO_3$  Hidroliz reaksiyasının ion tənliyinə uyğun gələn molekulyar tənliyi göstərin.



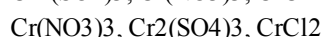
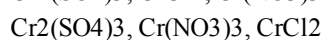
- $NaHCO_3 + HOH \rightleftharpoons NaOH + H_2CO_3$
- $K_2CO_3 + HOH \rightleftharpoons KHCO_3 + KOH$

382  $NH_4HCO_3 + HOH \rightleftharpoons NH_4OH + H_2CO_3$  Hidroliz reaksiyasının ion tənliyini göstərin.



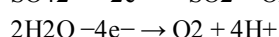
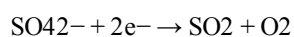
- $NH_4^+ + HCO_3^- + HOH \rightleftharpoons NH_4OH + H_2CO_3$
- $NH_4^+ + HCO_3^- + HOH \rightleftharpoons H_2CO_3 + NH_4^+ + OH^-$

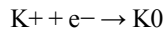
383 Məhlulda duzların bir molunun dissosiasiyasından əmələ gələn ionların ümumi sayının ardıcıl artmasının sırasını göstərin.



- $CrCl_2, Cr(NO_3)_3, Cr_2(SO_4)_3$
- $Cr(NO_3)_3, CrCl_2, Cr_2(SO_4)_3$

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





- $2H_2O + 2e^- \rightarrow H_2 + 2OH^-$
- $4OH^- - 4e^- \rightarrow O_2 + 2H_2O$

385 Ağac kömürünün adsorbsiyası hansı həlledicidə yüksək olar?

- metil spirti
- aseton
- etil spirti
- su
- xloroform

386 Absorbsiya prosesi nədir?

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

387 Hansı maddələr adsorbentlər adlanır?

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

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

- p-, f-
- p-, d-
- s-, d-
- s-, p-
- s-, f-

389 Temperaturu 30C artırıdığında reaksiyanın sürəti neçə dəfə artar? Temperatur əmsalı 2-dir.

- 18
- 81
- 3
- 9
- 8

390 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

391 Reaksiya 100C temperaturda 40 dəqiqəyə qurtarır. Həmin reaksiya 130C temperaturda neçə dəqiqəyə qurtarar? Temperatur əmsalı 2-dir.

- 15
- 10
- 5

20  
120

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

- 90
- 40
- 15
- 60
- 30

393 Aşağıda verilən müddələrdən hası atomun quruluşu ilə elementlərin dövrü sistemi arasında əlqəni ifadə edir.

- energetik səviyyələrin sayı böyük dövrlərdə dövrün nömrəsinə uyğundur
- energetik səviyyələrin sayı elementin dövrü 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

394 Kimyəvi elementlərin dövrü sistemi nədir?

- kimyəvi elementlərin fiziki xassələrinin müqayisəsi
- kimyəvi elementlərin ümumi siyahısı
- kimyəvi elementlər haqqında məlumat cədvəli
- kimyəvi elementlərin dövrü qanuna əsaslanan təsnifatı
- kimyəvi elementlərin kimyəvi xassələrinin müqayisəsi

395 Dövrü 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 dövrü təkrarı
- elementlərin və onların birləşmələrinin fiziki xassələrinə

396 Dövrü 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

397 Dövrü qanunun inkişafında ikinci dövr necə adlanır?

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

398 Dövrü qanunun inkişafında birinci dövr necə adlanır?

- müasir dövr
- əlkimya dövrü
- fiziki dövr
- kimyəvi dövr

yatrokimya dövrü

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

- oksidləşmə dərəcəsi
- elektromənfiyyəti
- istilik keçiriciliyi
- ərimə temperaturu
- atom nüvələrinin yükü

400 Kimyəvi elementlərin təbii təsnifatı nəyə əsaslanır?

- Pauli pəinsipinə
- valentliyə
- atomun quruluşuna
- dövrü qanuna
- atomun Rezerford modelinə

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

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

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

- $\text{SiO}_2$  və  $\text{Na}_2\text{CO}_3$
- $\text{SiO}_2$  və  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- $\text{SiO}_2$  və  $\text{H}_2\text{O}$
- $\text{Na}_2\text{SiO}_3$  və  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- $\text{SiO}_2$  və  $\text{K}_2\text{CO}_3$

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

- $\text{CO}_2$ -nin qatılığının azalması
- temperaturun azalması
- təzyiqin artırılması
- temperaturun artırılması
- katalizatorun iştirakı

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

- $\text{BaCO}_3$  və  $\text{Na}_2\text{SO}_4$
- $\text{Ba}$  və  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- $\text{BaO}$  və  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$  və  $\text{Na}_2\text{SO}_4$
- $\text{BaCO}_3$  və  $\text{K}_2\text{SO}_4$

405 Kationa görə hidrolizə uğrayan duzların sırasını göstərin.

- $\text{KNO}_2, \text{Na}_2\text{CO}_3, \text{AlCl}_3, \text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2, \text{Fe}(\text{NO}_3)_2, \text{Na}_2\text{CO}_3, \text{K}_3\text{PO}_4$
- $\text{KCN}, \text{KNO}_2, \text{Na}_2\text{CO}_3, \text{K}_3\text{PO}_4$
- $\text{NH}_4\text{Cl}, \text{AlCl}_3, \text{Cu}(\text{NO}_3)_2, \text{Fe}(\text{NO}_3)_2$
- $\text{NH}_4\text{Cl}, \text{AlCl}_3, \text{KCN}, \text{KNO}_2,$

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

- CH<sub>4</sub>-ün qatılığının azalması
- temperaturun azalması
- təzyiqin artması
- temperaturun artması
- katalizatorun iştirakı

407  $L = 2$  olan yarımşəviyyədə maksimum neçə elektron olar?

- 20
- 6
- 8
- 10
- 18

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

- Ekvivalentlər qanunu
- Məzli qanunu
- Avoqadro qanunu
- Həndəsi nisbətələr qanunu
- Həcmi nisbətələr qanunu

409 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

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

- 313
- 81
- 162
- 210
- 243

411 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

412 20c-də reaksiya 20 dəqiqə ərzində qurtarır. əgər temperatur əmsalı 2 olarsa, həmin reaksiya 50C-də neçə dəqiqəyə qurtarar?

- 10
- 26
- 2,5
- 5

413 50C temperaturda 180 saniyə ərzində reaksiya qurtarır. 70C-də həmin reaksiya neçə saniyəyə qurtarar? Temperatur əmsalı 3-dür.

- 120
- 60
- 20
- 16
- 180

414 Atomun valent təbəqəsinin normal halına uyğun gələn elektron formulunu göstərin

- 2s12p3
- 2s22p4
- 3s13p1
- 3s13p1
- 2s12p2

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

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

416 Nüvənin daxilində orta sıxlıq nədən asılıdır?

- nuklonların hərəkətində
- nüvə qüvvələrindən
- nuklonların sayından
- xarici təsirlərdən
- kütləsindən

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

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

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

- silisium
- arqon
- azot
- bor
- maqnezium

419 Maqnit kvant ədədi üçün göstərilən müddələrdən hansı doğrudur.

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



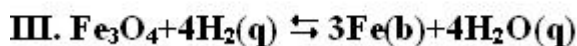
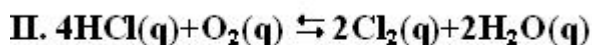
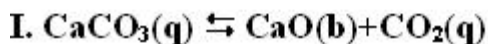
420 Hidrogen atomunda elektronun enerjisini xarakterizə edən müddəanı göstərin.

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

421 Natrium-hidroksidin ərintisinin elektrolizində hansı məhsullar alınar?

- O<sub>2</sub>, Na<sub>2</sub>O, H<sub>2</sub>O
- Na, O<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>O
- H<sub>2</sub>, Na<sub>2</sub>O, NaH
- O<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>O, H<sub>2</sub>
- Na, NaH, H<sub>2</sub>

422 Hansı reaksiyada təzyiğin artırılması tarazlığı başlanğıc maddələrin tərkibini yönəldir?



- yalnız II
- yalnız I
- I, II, III
- II, III
- I, III

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

- I. katalizatoru dəyişməklə      II. təzyiği azaltmaqla  
III. temperaturu artırmaqla      IV. təzyiği artırmaqla

- II, III
- I, II
- I, III
- I, IV
- II, IV

424 Temperaturu 245C-dən 265C-ə qədər artırıdıqda reaksiyanın sürəti neçə dəfə artar?

- 27
- 9
- 18
- 81
- 3

425 600 q 40%-li Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırıldıqda Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>-ün kütlə payını müəyyən edin. (Sürət 27.11.2013 12:02:59)

- 10
- 30
- 40

20  
25

426 800 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

427 90 q xörək duzu məhluluna neçə qram su əlavə etmək lazımdır ki, 18%-li məhsulu alınsın? (Sürət 27.11.2013 12:02:54)

- 410
- 500
- 450
- 162
- 200

428 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

429  $\text{KOH}:\text{H}_2\text{O}=0,5:4$  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

430 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

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

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

432 800 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

433 600 q 40%-li  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırıldıqda  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ -ün kütlə payını müəyyən edin. (Sürət 27.11.2013 12:02:11)

- 10
- 30
- 40
- 20
- 25

434 500 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

435 500 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

436 500 q 20%-li məhlul doymuşdur. Duzun həllolma əmsalını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:02:00)

- 400
- 200
- 100
- 50
- 250

437 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

438 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

439 400 q məhlulda ( $\rho=1,6 \text{ q/sm}^3$ ) 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

440 40 q xörək duzunu 160 q suda həll etdilər. Məhlulda xörək duzunun kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:47)

- 10
- 25
- 20
- 15
- 5

441 300q 20%-li məhlul hazırlamaq üçün neçə qram 30%-li məhlul lazımdır? (Sürət 27.11.2013 12:01:44)

- 500
- 300
- 200
- 100
- 400

442 300 q doymuş məhlulda 50 q duz vardır. Duzun həllolma əmsalını təyin edin. (Sürət 27.11.2013 12:01:39)

- 250
- 150
- 100
- 50
- 200

443 20C-də həllolma əmsalı  $K_n=250 \text{ q/l}$  olan duzun doymuş məhlulunun kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:36)

- 50
- 25
- 20
- 10
- 40

444 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

445 132 q suda 2 mol  $\text{H}_2\text{S}$  qazı həll edilir. əmələ gələn məhlulda sulfid turşusunun kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:29)

- 68
- 34
- 22

17

51

446 100 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

447 100 q 10%-li və 400 q 20%-li məhlul ilə qarışdırılır. Həll olan maddənin kütlə payını %-lə tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:23)

30

22

 18

14

26

448 10%-li və 40%-li məhsulları qarışdırdıqda alınan məhlulda həll olan maddənin kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:19)

18

15

20

 25

30

449 (Sürət 27.11.2013 12:01:16)

**200 q 16%-li mis sulfat (II) məhlulunu hazırlamaq üçün neçə qram mis kuporosu ( $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ ) lazımdır?**

**$Mr(CuSO_4)=160$ ,  $Mr(CuSO_4 \cdot 5H_2O)=250$**

28

 50

30

20

32

450 (Sürət 27.11.2013 12:01:13)

**125 q  $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ -nu 275 q suda həll etdikdə neçə faizli məhlul almar? ( $Mr(CuSO_4 \cdot 5H_2O)=250$   $Mr(CuSO_4)=160$ ).**

50

25

 20

10

40

451 p-orbitallarında elektronun spininə görə fərqli vəziyyətlərin sayını göstərin.

10

2

3

● 6

5

452 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

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

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

454 Tritium hansı elementin izotopudur?

heliumun

arqonun

fosforun

- hidrogenin

tellurun

455 Deyterium hansı elementin izotopudur?

azotun

heliumun,

oksigenin

- hidrogenin

qalayın

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

Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>Na<sub>2</sub>O

CaO

- H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>

Cu<sub>2</sub>O

457 Xətti quruluşa malik olan molekulu göstərin?

CH<sub>4</sub>BH<sub>3</sub>H<sub>2</sub>O

- CO<sub>2</sub>

NH<sub>4</sub><sup>+</sup>

458 Natrium-sulfatın suda məhlulunun elektrolizindən hansı məhsullar alınır?

SO<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>, NaNaOH, Na, H<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>Na, SO<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>

- H<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>, NaOH, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, Na, O<sub>2</sub>, SO<sub>2</sub>

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

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

460 Aşağıda göstərilən maddələrdən hansı suda məhlullarında hidrolizə uğrayar?

- BaCl<sub>2</sub>
- NaCl
- Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- CH<sub>3</sub>COONa
- NaNO<sub>3</sub>

461 Aşağıda göstərilən maddələrdən hansında molekullarası hidrogen rabitəsi daha davamlıdır?

- H<sub>2</sub>S
- NH<sub>3</sub>
- HCl
- HF
- HBr

462 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

463 Azotun oksidləşmə dərəcəsi və valentliyi bərabər olan birləşməni göstərin

- HNO<sub>3</sub>
- NH<sub>2</sub>OH
- N<sub>2</sub>H<sub>4</sub>
- HNO<sub>2</sub>
- N<sub>2</sub>

464 HNO<sub>3</sub> molekulunda azotun oksidləşmə dərəcəsi və valentliyini göstərin.

- +5 və 3
- +1 və 3
- +3 və 3
- +5 və 4
- +4 və 3

465 K<sub>3</sub>[Cr(C<sub>2</sub>O<sub>4</sub>)<sub>3</sub>] tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- trioksalatoferrat(III)kalium
- dəmir(III) trioksalatokalium
- kalium trioksalatxrom(III)
- kalium trioksalatxromat(III)
- trioksalatokalium dəmir(III)

466 K<sub>3</sub>[CoF<sub>6</sub>] tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

heksaflüorokaliüm kobaltat(III)

- kalium heksaflüorokobaltat(III)
- kalium heksaflüorokobalt(III)
- kobalt(III)heksaflüoro kalium
- kobaltat(III)heksaflüoro kalium

467  $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}_2$  tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

tetraamminplatinat(II) xlorid  
 xlorid tetraamminplatinat(II)  
 platinat(II) tetraammin xlorid

- tetraamminplatin(II) xlorid
- platin(II) tetraammin xlorid

468  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2]\text{Cl}$  tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

dixlorotetraamminakobaltat(III) xlorid  
 tetraamminkobalt(III) dixloroxlorid  
 kobalt(III)dixlorotetraammin xlorid  
 kobaltat(III) dixlorotetraammin xlorid

- dixlorotetraamminkobalt(III) xlorid

469  $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{Cl}$  tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

argentat(I)diammin xlorid

- diammingümüş(I) xlorid
- xlorodiammin gümüş(I)
- diamminargentat(I) xlorid
- xlorodiamminargentat(I)

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

heksaakvasulfato manqan(II)  
 heksaakvamanqanat(II) sulfat  
 sulfatoheksaakva manqan(II)  
 manqan(II) heksaakvasulfat

- heksaakvamanqan(II) sulfat

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

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

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

- [natrium xrom(III)heksasiano
- natrium heksasiano xromat(III)
- heksasianonatrium xromat(III)
- xrom(III)heksasiano natrium
- natrium heksasiano xrom(III)

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

200

80

- 100



250

150

474 660 q suya 224 l H<sub>2</sub>S əlavə etdikdə neçə faizli turşu məhlulu alınar? ( $MnH_2S=3H$ )

25

20

17

30

 34

475 2,24 l NH<sub>3</sub> (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

476 600 q 40%-li Na<sub>2</sub>-SO<sub>4</sub> məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırıldıqda Na<sub>2</sub>-SO<sub>4</sub>-ün kütlə payını müəyyən edin.

10

 30

40

20

25

477 KOH:H<sub>2</sub>O=0,5:4 mol nisbətində olan məhlulda qələvinin kütlə payını tapın.  $M_r(KOH)=56$

34

7

 28

14

32

478 **200 q 16%-li mis sulfat (II) məhlulunu hazırlamaq üçün neçə qram mis kuprosu (CuSO<sub>4</sub>·5H<sub>2</sub>O) lazımdır?**

**$M_r(CuSO_4)=160$ ,  $M_r(CuSO_4 \cdot 5H_2O)=250$**

28

 50

30

20

32

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

C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>, NaOH, Ca(OH)<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>, NO<sub>2</sub>, P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>CH<sub>4</sub>, N<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>
 KNO<sub>3</sub>, KClO<sub>4</sub>, Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>
FeCl<sub>3</sub>, Ca(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, NO<sub>2</sub>

480 300q 20%-li məhlul hazırlamaq üçün neçə qram 30%-li məhlul lazımdır?

- 100
- 400
- 300
- 200
- 500

481 10%-li və 40%-li məhsulları qarışdırdıqda alınan məhlulda həll olan maddənin kütlə payını tapın.

- 18
- 25
- 20
- 15
- 30

482 800 q 20%-li natrium hidrokksidi neytrallaşdırmaq üçün neçə qram sulfat turşusu lazımdır?

- 19,6
- 49
- 196
- 98
- 9,8

483 90 q xörək duzu məhluluna neçə qram su əlavə etmək lazımdır ki, 18%-li məhsulu alınsın?

- 450
- 410
- 200
- 500
- 162

484 20C temperaturda 200 q doymuş məhlulda 120 q kalsium nitrat vardır. Duzun həllolma əmsalını tapın.

- 150
- 375
- 600
- 1500
- 60

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

- 300
- 150
- 100
- 50
- 250

486 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

487 40 q xörək duzunu 160 q suda həll etdilər. Məhlulda xörək duzunun kütlə payını tapın.

- 25

- 15
- 10
- 5
- 20

488 6 ml sirke turşusu üzerine 194 ml su elave edilmişdir. Alınan məhlulda sirke turşusunun molyar qatılığı (mol/l-ile) və kütlə payını %-ile 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

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

- 64
- 40
- 25
- 10
- 50

490 300 q doymuş məhlulda 50 q duz vardır. Duzun həllolma əmsalını təyin edin.

- 250
- 150
- 100
- 50
- 200

491 100 q 10%-li və 400 q 20%-li məhlul ilə quraşdırılır. Həll olan maddənin kütlə payını %-lə tapın.

- 30
- 22
- 18
- 14
- 26

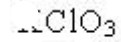
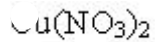
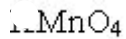
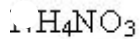
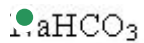
492 5 q şəkəri 15 q suda həll etdikdə alınan məhlulda şəkərin kütlə payını tapın.

- 30
- 15
- 20
- 10
- 25

493 karbon hansı elementlərlə reaksiyaya daxil olur? I Cl<sub>2</sub>, II Br<sub>2</sub>, III F<sub>2</sub>, IV J<sub>2</sub>, V N<sub>2</sub>.

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

494 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?



495 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.



496  $\text{Cl}^{+7}$  ?  $\text{Cl}^{-1}$  sxeminid? neç? elektron q?bul edilmişdir?

a. 6

b. 7

c. 5

d. 4

e. 8

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

a. 2

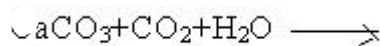
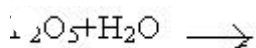
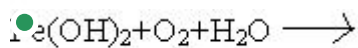
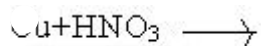
b. 4

c. 1

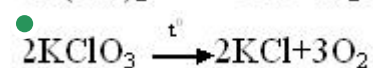
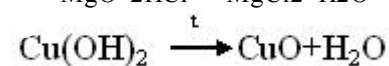
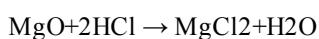
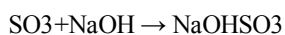
d. 3

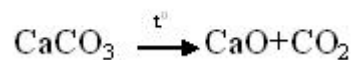
e. 6

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

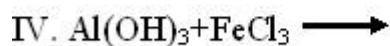
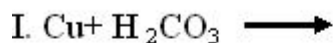


499 Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.





500 Hansı reaksiyanın getin?si mümkün deyil?



II,III,IV

II,III,V

I,III,V

I,III,IV

II,V

501 Dəmir lövhəni X Cl duzunun sulu məhluluna saldıqda dəmirin kütləsi artır, Y Cl<sub>2</sub> məhluluna metallarını müəyyən edin. x y

Ni, Cu

Mg, Ni

Cu, Zn

Cr, Cu

Ca, Zn

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

Cu, Cr, Al

Cu, Zn, Al

Zn, Be, Al

Fe, Mg, Al

Fe, Cr, Al

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

40

10

5

20

25

504 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

505 Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> və KNO<sub>3</sub> məhlullarının elektrolizi zamanı elektrod-larda hansı maddələr alınır?

Na, O<sub>2</sub>, SO<sub>2</sub>

H<sub>2</sub>, NO<sub>2</sub>Na, K, H<sub>2</sub>

- H<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>
- SO<sub>2</sub>, Na, K

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

- 10 q, H<sub>2</sub><sup>-</sup>
- 16 q, Cu
- 14 q, H<sub>2</sub>
- 8 q, Cu
- 12 q, Cu

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

- 2,8 l Cl<sub>2</sub>
- 5,6 l O<sub>2</sub>
- 11,2 l Cl<sub>2</sub>
- 5,6 l HCl
- 5,6 l Cl<sub>2</sub>

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

- 5,6 l Cl<sub>2</sub>
- 5,6 l O<sub>2</sub>
- 11,2 l Cl<sub>2</sub>
- 5,6 l HCl
- 2,8 l Cl<sub>2</sub>

509 Kalium sulfid məhlulunun elektrolizi zamanı anodda hansı maddə ayrılır?

- H<sub>2</sub>S
- SO<sub>2</sub>
- O<sub>2</sub>
- H<sub>2</sub>
- S

510 Hansı qrup maddələr sənayedə elektroliz üsulu ilə alınır?

- P, Al, N<sub>2</sub>
- Na, Ca, Cl<sub>2</sub>
- Na, P, S
- K, Si, C
- Cl<sub>2</sub>, N<sub>2</sub>, Fe

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

- Na<sub>2</sub>S, Ca(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
- NaNO<sub>3</sub>, CuCl<sub>2</sub>
- K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, Hg(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
- AgNO<sub>3</sub>, CaCl<sub>2</sub>
- CuSO<sub>4</sub>, Al(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>

512 Hansı duz məhlulunun elektrolizi zamanı katodda hidrogen ayrılır?

- CuSO<sub>4</sub>

- NaCl  
  $\text{NO}_3$   
  $\text{CaCl}_2$   
  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$

513 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı məhlulda qas alınır?

- I.  $\text{Na}_2\text{SO}_4$     II. KCl    III.  $\text{NiSO}_4$     IV.  $\text{CaCl}_2$

- II, III  
 I, II  
 II, IV  
 I, III  
 III, IV

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

- $\text{Na}_3\text{PO}_4$   
  $\text{AlCl}_3, \text{KNO}_3$   
  $\text{Ag}(\text{NO}_3)_2, \text{Cu}(\text{NO}_3)_2$   
  $\text{AlCl}_2, \text{Ca}(\text{NO}_3)_2$   
  $\text{Ag}(\text{NO}_3)_2, \text{CuCl}_2$

515 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı anodda oksigen ayrılır?

- $\text{CuSO}_4$   
  $\text{Na}_2\text{S}$   
 KCl  
 KCl  
 NaBr

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

- $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2, \text{K}_2\text{SO}_4$   
  $\text{CuSO}_4, \text{Na}_3\text{PO}_4$   
  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2, \text{AgNO}_3$   
  $\text{Na}_2\text{CO}_3, \text{AuCl}_3$   
  $\text{Na}_2\text{SO}_4, \text{Hg}(\text{NO}_3)_2$

517 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?

- $\text{Na}_2\text{SO}_4$   
  $\text{NO}_3$   
  $\text{CuCl}_2$   
  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$   
 KCN

518 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?

$K_2SO_4$   
  $CuCl_2$   
  $CuSO_4$   
  $NaCl$   
  $NaNO_3$

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

- $H_2$  və  $Mg$   
  $K$   
  $Mg$   
  $H_2$   
  $K$  və  $Mg$

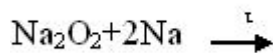
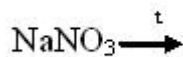
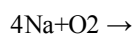
520 Qələvi metalların ümumi elektron formulu göstərin?

$...ns^2np^2$   
  $...ns^1$   
  $...ns^2$   
  $...ns^2np^1$   
  $...nd^{10}ns^2$

521 Hansı maddənin adı düzgün göstərilməmişdir?

- $KNH_2$  – kalium amid  
  $Na_2O_2$  – natrium-peroksid  
  $KO_2$  – kalium-oksit  
  $Li_2O$  – litium-oksit  
  $CH_3CH_2OK$  – kalium etilat

522 Bu reaksiyaların hansının köməyi ilə natrium-oksit almaq olar?



523 Hansı oksid qələvilərlə reaksiyaya girmir?

- $N_2O_5$   
  $CO_2$   
  $SO_3$   
  $Na_2O$   
  $SO_2$

524 Hansı sıradakı bütün elementlər sabit valentlidir?

- $P, K$   
  $F, Cl$   
  $Na, Ba$   
  $Fe, H$



Cu, Zn

525 Natrium-xloratın formülünü göstərin.

- NaClO<sub>4</sub>
- NaClO
- NaClO<sub>2</sub>
- NaClO<sub>3</sub>
- NaCl

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

- Fe(OH)<sub>2</sub>
- Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>
- NaCl
- NaNO<sub>3</sub>
- NaOH

527 250 q 15% məhlul hazırlamaq üçün nə qədər xörək duzu götürmək lazımdır?

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

528 28 q KOH ilə H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>-ün qarşılıqlı təsirində neçə qram K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> alınar? Mr(KOH)=56, Mr(K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>)=174

- 46,2
- 32
- 26
- 38,4
- 43,5

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

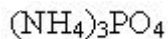
- NaNO<sub>3</sub>
- CaCO<sub>3</sub>
- NH<sub>4</sub>NO<sub>3</sub>
- KClO<sub>3</sub>
- AgNO<sub>3</sub>

530 Hansı duzun adı düzgün deyil?

- NaPO<sub>3</sub> – natrium metafosfat
- NaMnO<sub>4</sub> – natrium permanqanat
- Na<sub>2</sub>MnO<sub>4</sub> – natrium manqanat
- NaHS – natrium hidrosulfid
- NaHSO<sub>3</sub> – natrium hidrosulfat

531 Hansı formul doğru deyil?

- Na<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub>
- NaH<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>
- Na(OH)Cl
- NaH<sub>4</sub>HSO<sub>4</sub>



532 Natrium-perxloratın formulu göstərin.

- NaClO<sub>2</sub>
- NaClO<sub>4</sub>
- NaCl
- NaClO<sub>3</sub>
- NaClO

533 Tərkibində 1 mol NaOH və 1 mol KOH olan məhlulun üzərinə tərkibində 1 mol H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> olan məhlul əlavə edilsə hansı duz alınar?

- KHSO<sub>4</sub>
- Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- NaHSO<sub>4</sub>
- NaKSO<sub>3</sub>
- NaKSO<sub>4</sub>

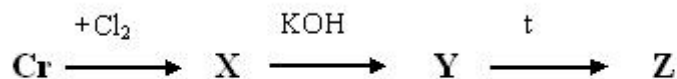
534 CuSO<sub>4</sub> məhçuluna salınmış dəmir lövhənin kütləsi 8q artır. Neçə qram Cu reduksiya olunar?

- 48
- 64
- 56
- 28
- 32

535 Hansı metalın duru nitrat terşusu ilə reaksiyası zamanı N+5---- N+2 reduksiya prosesi baş verir?

- Na
- Al
- Fe
- Zn
- Cu

536



Z- maddəsinin müəyyən edin.

- K<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub>
- Cr(OH)<sub>2</sub>
- Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- Cr(OH)<sub>3</sub>
- CrO

537 Hansı kimyəvi formula düzdür?

- CaHPO<sub>4</sub>
- CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>
- Ca(CO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
- CaHCO<sub>3</sub>
- CaHSO<sub>4</sub>

538 CaCO<sub>3</sub> – nəyin əsas tərkib hissəsidir? I. əhəng daşı II. sönmüş əhəng III. təbaşir IV. gips

II, IV

- I, III
- I, II
- II, III
- III, IV

539 Suda hansı ionlar codluq yaradır?

- $\text{Mg}^{+2}, \text{K}^+$
- $\text{Ca}^{+2}, \text{Mg}^{+2}$
- $\text{Ca}^{+2}, \text{Na}^+$
- $\text{Li}^+, \text{Na}^+$
- $\text{Li}, \text{H}_4^+, \text{Na}^+$

540 Sənayedə CaO-di hansı birləşmədən alırlar?

- $\text{CaSiO}_3$
- $\text{CaSO}_4$
- $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
- $\text{CaCO}_3$

541 Hansı duz suya müvəqqəti codluq verir?

- $\text{CaHCO}_3$
- $\text{CaSO}_4$
- $\text{MgCl}_2$
- $\text{MgSO}_4$
- $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$

542 S-elementlərin sırasını göstərin.

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

543 Hidrogen atomunda elektronun nüvə ilə rəbitə enerjisi hansı halda maksimum olar?

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

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

- $\text{S}_8$  və  $\text{CO}_2$
- $\text{O}_2$  və  $\text{CO}_2$
- $\text{Cl}_2$  və  $\text{NH}_3$
- $\text{H}_2$  və  $\text{HCl}$

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

- n = 1
- n = 4
- n = 3
- n = 2
- n = ∞

546 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 düzülüşlər

547 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

548 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

549 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 düzülüşlər
- atomda elektronlar nüvənin ətrafında bir dairəvi orbitdə toplanmışlar

550 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

551 Zəif elektrolitlərin yerləşdiyi sıranı göstərin.

- CH<sub>3</sub>COOH, H<sub>3</sub>BO<sub>3</sub>, CaCl<sub>2</sub>
- NH<sub>4</sub>OH, CH<sub>3</sub>COOH, H<sub>3</sub>BO<sub>3</sub>
- KNO<sub>3</sub>, CaCl<sub>2</sub>, HNO<sub>3</sub>
- CaCl<sub>2</sub>, HNO<sub>3</sub>, H<sub>3</sub>BO<sub>3</sub>
- NH<sub>4</sub>OH, CH<sub>3</sub>COOH, KNO<sub>3</sub>,

552 Şüalanmanın kvant nəzəriyyəsinin riyazi ifadəsini göstərin.

$$\lambda = 2 \pi r$$

$$n + 1$$

$$E = mc^2$$

●  $\Delta E = E_y - E_a = h\nu$

$$E = E_p + E_k$$

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

reaksiyanın sürəti artar

yerini dəyişməz

düzünə reaksiya istiqamətinə

● tərsinə reaksiya istiqamətinə

reaksiyanın sürəti azalar

554 kimyəvi elementlərin atomlarının dövrü dəyişən xassəsini göstərin.

bərklik

oksidləşmə-reduksiya potensialı

istilik keçiriciliyi

● oksidləşmə dərəcəsi

elektrik keçiriciliyi

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

$\text{NH}_2\text{OH}$

$\text{HNO}_3$

$\text{NCl}_3$

●  $\text{NF}_3$

$\text{NH}_4\text{NO}_3$

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

-4

-3

-6

● -2

-1

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

● -3

-1

-5

-2

-4

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

$\text{NF}_3$

$\text{NH}_3$

$\text{HNO}_2$

●  $\text{NH}_2\text{OH}$

$\text{KNO}_2$

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

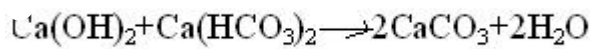
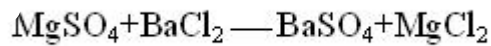
$\text{NF}_3$

$\text{NH}_3$

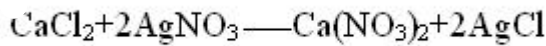
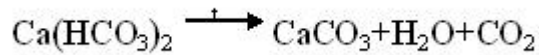
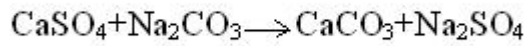
$\text{HNO}_2$

- HNO<sub>3</sub>  
NCl<sub>3</sub>

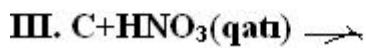
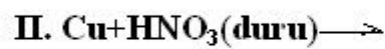
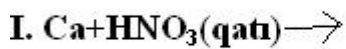
560 Hansı reaksiyanın köməyi ilə daimi cədluğu aradan qaldırmaq olar?



- 



561 Hansı reaksiya n<sup>tic</sup>?sind? N<sup>+5</sup> → N<sup>+2</sup> reaksiya prosesi baş verir?



- yalnız II  
II, III  
I, III  
I, II  
yalnız I

562 . Hansı reaksiyalarda metal alınır?



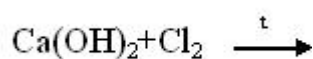
- II, IV  
I, II  
I, IV  
I, III  
II, III

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

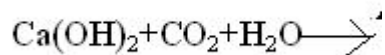
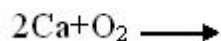
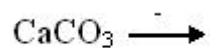
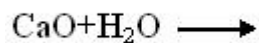
$y + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{CaCO}_3 + \text{HClO}$  reaksiyalarında y maddəsinin müəyyən edin.

- Ca(ClO)<sub>2</sub>
- CaO
- Ca(ClO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
- CaCl<sub>2</sub>
- Ca(ClO)<sub>2</sub>

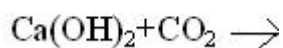
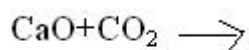
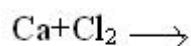
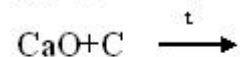
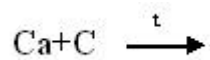
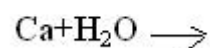
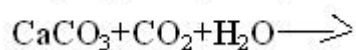
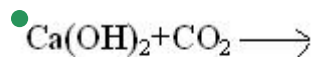
564 Hansı reaksiyadan sönmüş əhəng alınır?



-



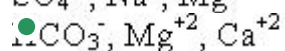
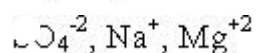
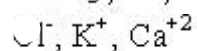
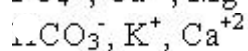
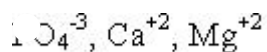
565 Hansı reaksiya cütündən eyni maddə alınmır?



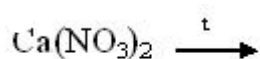
566 Müvəqqəti codluğu aradan qaldırmaq üçün hansı üsuldan istifadə edilir?

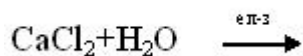
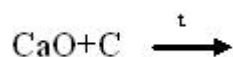
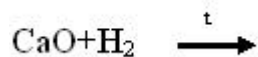
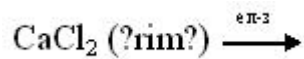
- MgSO<sub>4</sub> əlavə etməklə
- Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> əlavə etməklə
- Ca(HCO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> əlavə etməklə
- filtr kağızından suyu buraxmaqla
- xlorlaşdırmaqla

567 Suda hansı ionlar müvəqqəti codluğu yaradırlar?



568 Sənyədə kalsiumu hansı sxem üzrə alırlar?





569  $\text{Ca} + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{qatı}) \longrightarrow \text{CaSO}_4 + x + \text{H}_2\text{O}$  reaksiyasında x maddəsinin oksidləşdiricinin təsəvvürünü müəyyən edin.

$\text{H}_2\text{S}$ , 4

$\text{H}_2\text{S}$ , 1

$\text{SO}_2$ , 1

$\text{H}_2\text{S}$ , 5

$\text{SO}_2$ , 2

570 Hansı ionlar suda müvəqqəti codluq yaradırlar?

$\text{Na}^+$ ,  $\text{Na}^+$

$\text{Ca}^{+2}$ ,  $\text{Mg}^{+2}$

$\text{Mg}^{+2}$ ,  $\text{K}^+$

$\text{H}_4^+$ ,  $\text{Na}^+$

$\text{Ca}^{+2}$ ,  $\text{Na}^+$

571 Hansı duz suda müvəqqəti codluq yaradır?

$\text{CaSO}_4$

$\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$

$\text{MgSO}_4$

$\text{CaHCO}_3$

$\text{MgCl}_2$

572 Hansı duz suda daimi codluq yaradır?

$\text{NaCl}$

$\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$

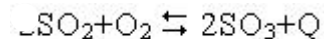
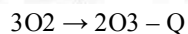
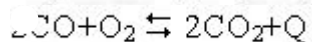
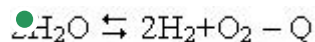
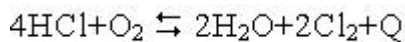
$\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$

$\text{CaHCO}_3$

$\text{MgSO}_4$

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





574 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

575 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

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

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

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

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

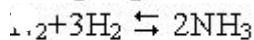
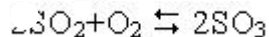
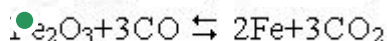
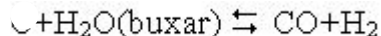
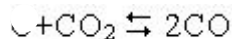
578 Heterogen sistemi göstərin. (Sürət 27.11.2013 11:54:50)

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

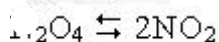
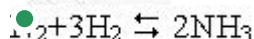
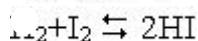
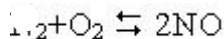
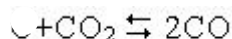
579 Hansı halda tarazlıq həmişə reaksiya məhsulları istiqamətində yönəlir? I. başlanğıc maddələr qatılığını artırıqda II. təzyiqli artırıqda III. temperaturu artırıqda IV. katalizator əlavə etdikdə (Sürət 27.11.2013 11:54:47)

- II, III
- I, III
- I, IV
- II, IV
- yalnız I

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



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



582 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

583  $H_2(q) + S(b) \rightleftharpoons H_2S(q) + Q$  reaksiyasında tarazlığın sağ tərəfə yönəlməsi üçün hansı faktorlar təsir edir? I. temperaturun artması II. temperaturun azalması III. təzyiğin artması IV.  $H_2$ -nin qatılığının artması (Sürət 27.11.2013 11:54:30)

yalnız IV

I, IV

II, III

II, IV

yalnız II

584  $CH_4(q) + H_2O(q) \rightleftharpoons CO(q) + 3H_2(q) - Q$  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

585 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

586  $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$  reaksiyasında  $\text{O}_2$ -in sərf olunma sürəti  $0,4 \text{ mol/l.san}$ -dir.  $\text{CO}_2$ -nin əmələgəlmə sürətini ( $\text{mol/l.san}$ ) müəyyən edin. (Sürət 27.11.2013 11:54:21)

- 0,2
- 0,1
- 1,6
- 0,8
- 0,4

587 (Sürət 27.11.2013 11:54:17)

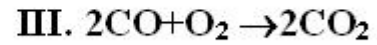
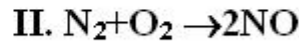
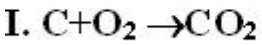
Reaksiya geden qatının temperaturu $^{\circ}\text{C}$	Reaksiyanın sürəti
30	0,04
40	0,08

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

- 0,64
- 0,24
- 0,16
- 0,32
- 0,4

588 (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

589 (Sürət 27.11.2013 11:54:11)

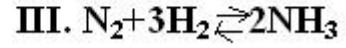
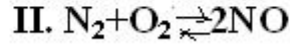
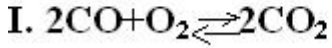
$2\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2$  reaksiyasında  $\text{CO}$  və  $\text{O}_2$ -in tarazlıq qatılığı uyğun olaraq  $1,2$  və  $0,8 \text{ mol/l}$  kimidir. Tarazlıq anında  $\text{CO}_2$ -in qatılığı  $0,8 \text{ mol/l}$  olarsa  $\text{CO}$  və  $\text{O}_2$ -in başlanğıc qatılığını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



- 1,6 ..... 1,2
- 1,6 ..... 1,6
- 1,8 ..... 1,4
- 2 ..... 1,2
- 2 ..... 1,6

590 (Sürət 27.11.2013 11:54:08)

## 2. Hansı reaksiyada tezyiq deyişmesi tarazlığa tesir edir?



yalnız III

I, II

● I, III

II, III

yalnız I

591 (Sürət 27.11.2013 11:54:06)

.  $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{SO}_3$  reaksiyasında 20 saniye erzinde 0,6 mol  $\text{SO}_2$  serf olunur.

Onun qatılığını 2 defe artırıdıqda reaksiyanın  $\text{SO}_2$ -ye göre sürətini müeyyen edin.

0,15

● 0,09

0,06

0,03

0,12

592 (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.  $\text{O}_2$ -nin qatılığının artması

II.  $\text{Cl}_2$ -nin qatılığının artması

III. t?zyiqin artması

IV. t?zyiqin azalması

yalnız II

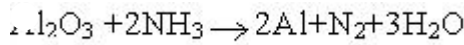
I, III, IV

yalnız I

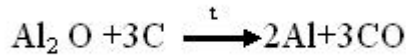
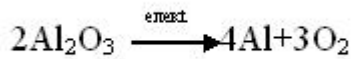
II, III

● II, IV

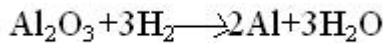
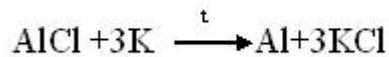
593 Sənayedə Al-i hansı üsulla alırlar?



●



4.



594 Hansı reaksiya getmir?

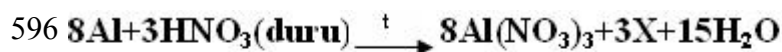
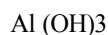
$\text{Al} + \text{FeCl}_2 \rightarrow$

●  $\text{Al} + \text{KCl} \rightarrow$

$\text{Al} + \text{AgNO}_3 \rightarrow$



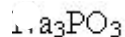
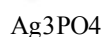
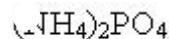
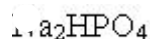
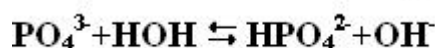
595 1 mol  $\text{AlCl}_3$ -lə 4 mol  $\text{NaOH}$ -in sulu məhlulunda əmələ gələn maddə hansıdır ?



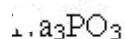
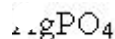
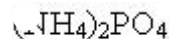
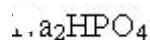
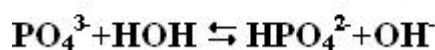
**X maddəsinə tapın.**



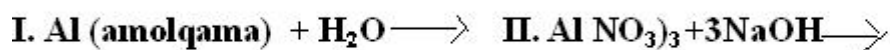
597 Hansı duzum hidrolizinin qısa ion tənliyi aşağıdakı kimidir?



598 Hansı duzum hidrolizinin qısa ion tənliyi aşağıdakı kimidir?



599 Hansı reaksiyada  $\text{Al}(\text{OH})_3$  alınır?


 II, III

 II, III, IV

 I, III, IV

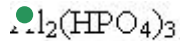
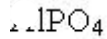
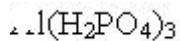
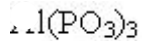
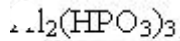
I, II, III

- I, II, IV

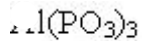
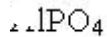
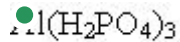
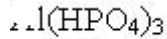
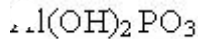
600 Alüminium-xloridlə gümüş 1-nitratın məhsulları arasında gedən reaksiyanın qısa ion tənliyindəki əmsalların cəmini tapın.

- 6
- 4
- 3
- 2
- 5

601 Alüminium hidroortofosfatın formulunu göstərin.



602 Alüminium – dihidroortofosfatın formulunu göstərin.



603 Təbiətdə geniş yayılmış metalı göstərin.

Mg

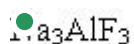
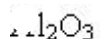
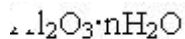
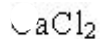
Zn

Ca

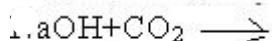
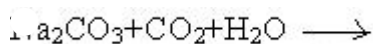
Fe

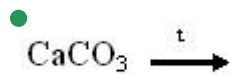
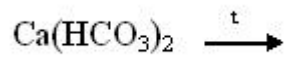
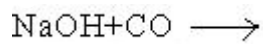
- Al

604 Al-u elektroliz yolu ilə aldığda elektrolit qismində hansı maddədən istifadə edilir?

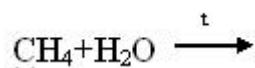
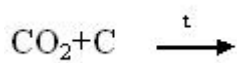
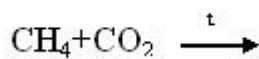
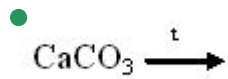


605 Hansı reaksiyalarda duz əmələ gəlir?

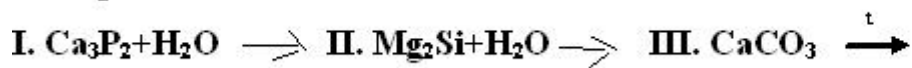




606 Hansı reaksiya nəticəsində karbonmonooksid alınır?



607 Hansı reaksiyadan alınan qazı bəsit maddələrdən birbaşa sintez yolu ilə almaq olmur?



II, III

I, II

yalnız I

yalnız II

● yalnız III

608 Hansı silikatlar həll olan şüşə adlanır?



● II, III

I, III

I, II

II, IV

I, IV

609 Hansı maddələr suda həll olmur?



● I, II

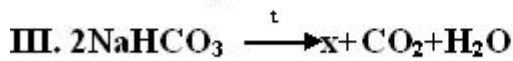
I, III

II, III

I, IV

II, IV

610 Hansı reaksiyada x-natrium-karbonatdır?



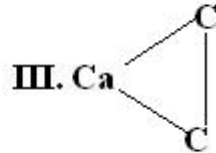
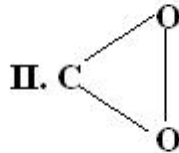
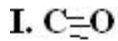
- II, III
- yalnız I
- yalnız II
- yalnız III
- I, III

611  $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow y + 2\text{H}_2\text{O}$  reaksiyasında y maddəsinin tətbiq sahəsi hansı halda düzgün göstərilmişdir?

- karbomid istehsalı
- soda istehsalı
- yanğın söndürülməsi
- «quru buzun» alınması

- sönmüş əhəngin alınması

612 Hansı quruluş formulları doğru deyil?



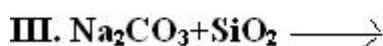
- yalnız I
- I, III
- II, III
- I, II
- yalnız II

613  $\text{SiO}_2$  və  $\text{CO}_2$  üçün ümumi olan nədir?

- I. hər ikisi turşu oksididir
- II. hər ikisi molekulyar kristal quruluşunda gətirir
- 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

614 7. Hansı reaksiya adi şüşə istehsalı zamanı gedir?



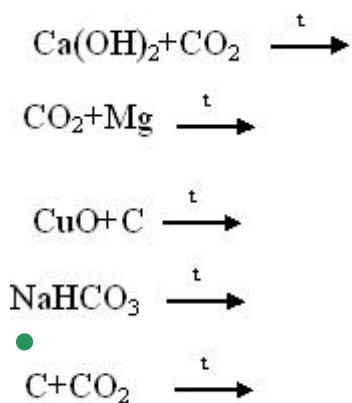


- I, III
- yalnız II
- I, II
- yalnız III
- yalnız I

615 Hansı quruluş formulları doğrudur? I. C O II. O=C=O III. Ca=C=C

- yalnız II
- yalnız I
- I, II
- I, III
- II, III

616 Hansı reaksiyada karbon həm oksidləşdirici, həm də reduksiyaedici?



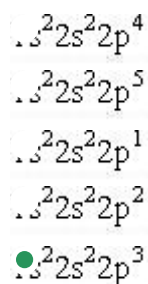
617 Silisium hansı maddələrlə reaksiyaya daxil olur? I. F<sub>2</sub> II. HCl III. HF IV. NaOH

- I, II, III
- I, II, IV
- II, III, IV
- I, III, IV
- II, III

618 Azotun atomunda neçə neytron var?

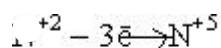
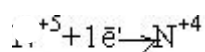
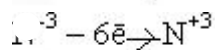
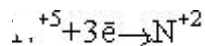
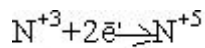
- 13
- 7
- 9
- 11
- 5

619 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?



620 Hansı sxem səhvdir?

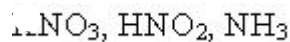
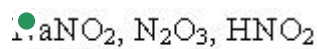
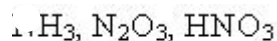
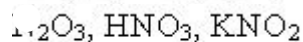
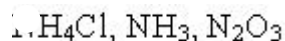
-



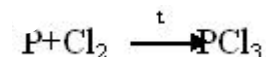
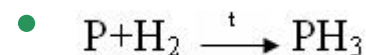
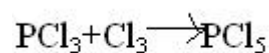
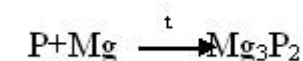
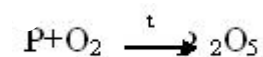
621 Hansı azot oksidi: - qaz halındadır; - turşu oksidi deyil; - misin duru nitrat turşusu ilə reaksiyasından alınır?



622 Azotun oksidləşmə dərəcəsinin +3 olduğu birləşmələr sırasını tapın.



623 Hansı reaksiya doğru deyil?



624 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

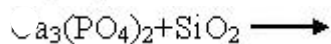
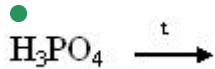
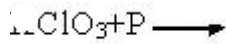
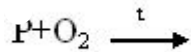
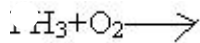
 yalnız III

625 Ağ və qırmızı fosfor üçün eyni olan nədir? I. kristal qəfəsin tipi II. suda həll olma qabiliyyəti III. CS<sub>2</sub>-də həllolma qabiliyyəti

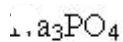
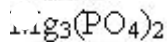
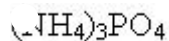
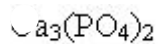
 yalnız III

- yalnız II
- I, III
- yalnız I
- I, II

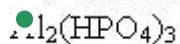
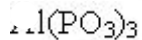
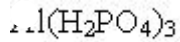
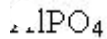
626 Hansı reaksiyada fosfor (V) oksid alınmır?



627 Fosforun hansı birləşməsindən qazların qurudulmasında istifadə edilir?



628 Alüminium-hidrofosfatın formulunu göstərin?



629 Hansı ifadə fosfin üçün düzgün deyil?

turşularla reaksiya zamanı fosfonium duzu əmələ gətirir

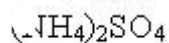
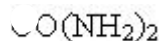
davamsız maddədir

zəhərli qaz

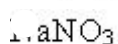
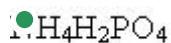
sarımsaq iyi var

- əsaslıq xassəsi ammoniyakdan çoxdur

630 Hansı mineral gübrə tərkibində əsas 2 qida elementi saxlayır?



KCl



631 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

632 Kaliumun hansı birləşməsi gübrə kimi işlədilir?

- KOH
- KCl
- $C_{17}H_{33}COOK$
- $H_3COOK$
- $K_2SiO_3$

633 160 q kükürd ilə maksimum neçə litr flüor reaksiyaya girir?

- 672
- 224
- 336
- 448
- 112

634 Hansı sıradakı bütün maddələr qatı sulfat turşusu ilə reaksiyaya girir?

- $Mg(HCO_3)_2, FeO, N_2$
- $CaHCO_3, C, Si$
- $Ca_2O_2, Na_2SO_4, Cu$
- $Ca(NO_3)_2, CaSiO_3$
- $CaCl, MgO, CO_2$

635 Qatı sulfat turşusu ilə hansı qrup metal qızdırıldıqda  $SO_2$  alınır?

- Cu, Sr
- Ca, Al
- Cu, Hg
- Ba, Ag
- K, Hg

636 Kristallik kükürd üçün nə xarakterik deyil?

- suda həll olmamaq qabiliyyəti
- sarı rəng
- yüksək elektrik keçiricilik
- pis istilik keçirmə
- asan ərimə

637 Kristallik kükürd üçün nə xarakterikdir?

- yaxşı istilik keçirmə
- yüksək elektrik keçiricilik
- qara rəng
- suda həll olmaması
- çətin əriməsi

638 Hansı sıradakı bütün maddələr kükürd ilə reaksiyaya daxil olurlar?

H<sub>2</sub>O, HNO<sub>3</sub>

H<sub>2</sub>O, H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>, CaCl<sub>2</sub>

Cl<sub>2</sub>, F<sub>2</sub>, I<sub>2</sub>

Li<sub>2</sub>, Al, I<sub>2</sub>

H<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>, Ca

639 SO<sub>4</sub><sup>-2</sup> ionu hansı kationlar ilə çöküntü əmələ gətirir?

I. Cu<sup>+2</sup>      II. Pb<sup>+2</sup>      III. Ba<sup>+2</sup>      IV. Fe<sup>+2</sup>

- II, III
- I, II
- yalnız III
- I, III
- III, IV

640 Hansı ifadəni kükürdə aid etmək olar? I. qatı HNO<sub>3</sub> 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

641 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

642 1 mol sulfat turşusunu neytrallaşdırmaq üçün neçə mol KOH lazımdır?

- 0,5
- 1,5
- 1
- 2
- 3

643 Hansı metalın duru sulfat turşusu ilə reaksiyasından H<sub>2</sub> alınır, lakin bu metal Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> məhlulundan mısı sıxışdırıb çıxara bilmir?

- Fe, Ag
- Zn, Hg
- Na, Fe
- Na, K
- Zn, Fe

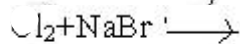
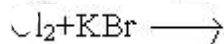
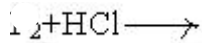
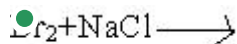
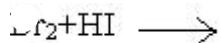
644 Hansı metalın qatı sulfat turşusu ilə qarşılıqlı təsirdən SO<sub>2</sub>, duru sulfat turşusu ilə isə H<sub>2</sub> alınır? I. Na II. Cu III. Fe IV. Zn

- III, IV
- I, III, IV
- II, III, IV

I, IV

II, III, IV

645 Hansı reaksiya getməz?



646 Halogenlərin elektromənfilik və sıxlığı flüordan yoda qədər necə dəyişir? elektromənfilik sıxlıq

artır dəyişmir

 azalır artır

artır artır

artır azalır

azalır azalır

647 Hansı maddə həm xlorla, həm də xlorid turşusu ilə qarşılıqlı təsirdə olur?

Cu

 NaOH


CO

648 Həm xlorla, həm də xlorid turşusu ilə reaksiyaya daxil olan maddəni göstərin?

Hg

Si


 Mg

649 Hansı maddə nə xlorid turşusu, nə də xlorla reaksiyaya daxil olmur?



Ca

S

KOH

Cu

650 Hansı maddə nə xlorid turşusu, nə də xlorla reaksiyaya daxil olmur?

Cu



CuO

Fe



651 1 mol Na ilə 2 mol xlor reaksiyaya girdikdə neçə mol NaCl alınır?

2

- 1
- 4,5
- 4
- 3

652 Həm xlorla, həm də xlorid turşusu ilə reaksiyaya daxil olan maddələrin formulunu göstərin. I. Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> II. Al III. Cu IV. NaOH

I, IV

- II, IV
- I, II
- II, III
- I, III

653 Xlorid turşusu ilə hansı sıradakı bütün metallar reaksiyaya girir?

Zn, Cu, Fe

Na, Mg, Cu

Fe, Pb, Ag

Cu, Hg, Ag

- Zn, Mg, Al

654 **Cl<sup>-</sup> ionu hansı kationlarla çöküntü əmələ gətirir?**

**I. Fe<sup>+2</sup>    II. Pb<sup>+2</sup>    III. Ag<sup>+</sup>    IV. Al<sup>+3</sup>**

- II, III
- I, II
- yalnız III
- II, IV
- III, IV

655 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

656 Göstərilənlərdən hansı ifadə xlor üçün səhvdir?

kəskin boğucu qazdır

havadan təxminən 2,5 dəfə ağırdır

oksigenlə reaksiyaya girmir

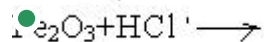
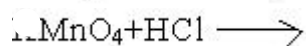
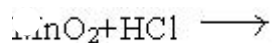
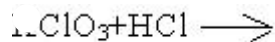
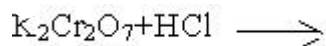
sarı-yaşıl rəngli qaz

- bərk halda atom kristal qəfəsinə malikdir

657 Hansı reaksiya üzrə xlor ayrılır?

- HCl + MnO<sub>2</sub> →
- HCl + Mg →
- HCl + MgO →
- HCl + MgBr<sub>2</sub> →
- HCl + Br<sub>2</sub> →

658 Hansı sxem üzrə laboratoriyada xlor alınır?



659 1 mol xlorid turşusunun artıq miqdarda  $\text{MnO}_2$  ilə qarşılıqlı təsirdən neçə litr (n.ş.) xlor alınır?

44,8

2,8

● 5,6

11,2

22,4

660 Xlorid turşusu ilə hansı maddələr reaksiyaya daxil olurlar?

I.  $\text{KMnO}_4$ II.  $\text{K}_2\text{SO}_4$ III.  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ 

IV. Ag

I, IV

yalnız I

II, IV

I, II, III

● I, III

661 Dəmir xlorla hansı mol nisbətində reaksiyaya girir?

1:1

3:2

● 2:3

2:1

1:2

662 Dəmir 2-hidroksidi dəmir 3-hidroksiddən necə ayırmaq olar?

sulfat turşusunda həll olmasına görə

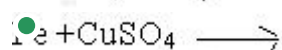
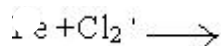
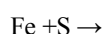
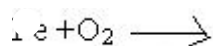
nitrat turşusunda həll olmasına görə

iyinə görə

su ilə reaksiyaya daxil olmasına görə

● rənginə görə

663 Hansı reaksiyada sağ və sol tərəfdəki əmsalların cəmi bərabərdir?



664 Hansı mol nisbətində dəmir duru sulfat turşusu ilə reaksiyaya girir?

2:1

1:2

3:1



- 1:1
- 1:3

665  $\text{Fe}^{+3}$  ionu hansı ion vasitesile təyin edilir?

- $\text{Br}^-$
- $\text{Cl}^-$
- $\text{S}^{2-}$
- $\text{H}^-$
- $\text{CO}_3^{-2}$

666  $\text{Fe}^{+2}$  ionu məhlulda hansı ionun köməyi ilə təyin olunur?

- $\text{CO}_4^{-2}$
- $\text{PO}_3^-$
- $\text{H}^-$
- $\text{Cl}^-$
- $\text{Br}^-$

667 karbon hansı elementlərlə reaksiyaya daxil olur? I  $\text{Cl}_2$ , II  $\text{Br}_2$ , III  $\text{F}_2$ , IV  $\text{J}_2$ , V  $\text{N}_2$ .

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

668 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

- I.  $\text{NaHCO}_3$
- II.  $\text{H}_4\text{NO}_3$
- III.  $\text{MnO}_4$
- IV.  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- V.  $\text{KClO}_3$

669 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

- $\text{Cl}_2$
- $\text{Cu}^{\text{C}}$
- $\text{Fe}^{+2}$
- $\text{C}^{2-}$

670  $\text{Cl}^{+7}$  ?  $\text{Cl}^{-1}$  sxeminidə neçə elektron qəbul edilmişdir?

6

7

5

4

● 8

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

● 2

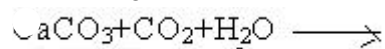
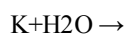
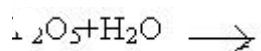
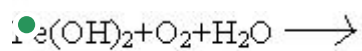
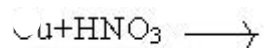
4

1

3

6

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



673 Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.

