

1320Y_Az_Q2017_Yekun imtahan testinin sualları

Fənn : 1320y Ümumi və qeyri-üzvi kimya

1 Yalnız qarışıqlar olan sıranı göstərin.

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

2 Hansı sıradakı elementlər metallara aiddir?

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

3 Hansı maddə eyni növ atomlardan əmələ gəlməmişdir?

- ammonyak
- almaz
- azot
- ozon
- qrafit

4 Hansı kimyəvi formul düzgün deyil?

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

5 Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

- spirtin yanması
- dəmirin korroziyası
- 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?

- SO_2
- SO_3
- N_2O
- CO
- CO_2

9 Hansı birləşmədə hidrogenin kütlə payı ən böyükdür?

- C₃H
- 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:**

Qarışiq	Ayrılnma üsulları
I. etil spirti+su	distille
II. şeker+su	durultma
III. yağ+su	buxarlandırma

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

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

Temperaturu 30°C -den 60°C -ye atırdıqda hansı maddə aqreqat halını dəyişir?

yalnız y

x, z

y, z

x, y

● yalnız x

14 Həqiqi məhlulların hissəciklərinin ölçüsünü göstərin.

1 –10 mmk

1 – 100 mmk

100 mmk – dan kiçik

● 1 mmk– dan kiçik

100 mmk – dan böyük

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

neytronların sayından asılı olmur

● protonların sayı təxminən neytronların sayına bərabər olmalıdır

protonların sayı çox olmalıdır

neytronların sayı çox olmalıdır

protonların sayından asılı olmur

16 Hansı sırada yalnız izoton elementlər verilmişdir.

Ba, La, K, Ca

Xe, Ba, Mn, Co

La, Ce, Be, Ar

● Xe, Ba, La, Ce

K, Ca, La, Ce

17 Hansı sırada yalnız izobar elementlər verilmişdir.

Ca, Be, Ar

K, Ca, Be

Al, Mn, Co

● Ar, K, Ca

Mn, Co, K

18 Təbii radioaktivlik nədir?

təbii nüvələrin γ -şüaların təsirindən parçalanması

təbii nüvələrin α -şüaların təsirindən parçalanması

təbii nüvələrin Günəş işığının təsirindən parçalanması

● təbii nüvələrin öz-özünə parçalanması prosesi

təbii nüvələrin β -şüaların təsirindən parçalanması

19 Radioaktivlik nədir?

maddələrin temperaturun təsirdən parçalanması

Rentgen şüalarının təsirindən maddələrin elektronlar ayırması
Günəş işığının təsirindən maddələrin elektronlar ayırması

- maddələrin şüa buraxmaq xassəsi
- maddələrin təbiətdə müxtəlif təsirlərdən dəyişikliyə uğraması

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

ns2np1
ns2np5
ns2np2
● ns2np3
ns2np4

21 Elektronla hərisliyin qitməti kiçik olan elementi göstərin.

- S
F
Cl
● N
O

22 Açıq termodinamik sistemi ifadə edən müddəanı göstərin.

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

23 Hidrogenin ekvivalent həcmi göstərin.

- 44,8
5,6
22,4
● 11,2
33,6

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

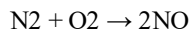
- A. Avoqadro
İ. Berzelius
M. Lomonosov
● C. Dalton
M. Perren

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.

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



27 Oksigenin ekvivalent həcmi göstərin.

- 33,6
- 11,2
- 22,4
- 5,6
- 44,8

28 Kimyəvi atomistikanın əsasını hansı alim qoymuşdur?

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

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

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

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

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

31 Hansı birləşmədə oksigenin kütlə payı 50%-dir?

- SO_2
- CO
- N_2O
- SO_3
- CO_2

32 Hansı kimyəvi formul düzgün deyil?

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

33 Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

- spirtin yanması
- ağacın yanması
- qurğuşunun əriməsi
- dəmirin korroziyası
- 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 Na_2S hidrolizinin sürətini azaltmaq üçün onun məhluluna hansı maddə əlavə edilməlidir?

- HCl
- NaOH
- H_2SO_4
- SO_2
- Na_2SO_4

37 Molekulların davamlılığının ardıcıl azalmasına dair verilən sxemlərdən hansı doğrudur?

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

38 Natrium –hidrokarbonat məhlulunu qızdırdıqda mühit necə dəyişər?

- neytral mühit yaranar
- mühitin qələvliliyi artar
- mühitin qələvliliyi dəyişməz
- mühitin qələvliliyi azalar
- mühitin turşuluğu artar

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

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

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

yalnız II

yalnız I

I,III

I,II

- yalnız III

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

22,4

- 2,24

5,6

11,2

1,12

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

250

400

100

- 200

300

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

H₂SO₄

- NaOH

HCl

HNO₃H₂O

44 K₂S-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?

- CuSO₄+NaNO₃ →

KOH+FeCl₃ →CuSO₄+Na₂S →

CuO+HCl →

NaCl + AgNO₃ →

46 Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

Na⁺ və CH₃COO⁻Ca²⁺ və CO₃²⁻Ag⁺ və Cl⁻

- Ag⁺ və I⁻

Ba²⁺ və CO₃²⁻

47 Hansı elektrolitlər mərhələli dissosiasiya edir? I. Ca(OH)₂ II. NaHSO₄ III. Mg(OH)Cl IV. AlCl₃

- 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)?

- CaCl₂
- Cu(NO₃)₂
- Al(NO₃)₃
- Fe₂(SO₄)₃
- Ca(OH)₂

49 1 mol AlCl₃ suda həll olduqda məhlulda cəmi neçə ion əmələ gələr (dissosiasiya dərəcəsi $\alpha=100\%$)?

- 2,04 · 10²³
- 4,08 · 10²³
- 0,02 · 10²³
- 0,01 · 10²³
- 4,08 · 10²⁴

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

- MgO, NaOH
- Mg, NaOH
- Mg(NO₃)₂, NaOH
- MgO, H₂O
- MgSO₄, Mg(OH)₂

51 SO₄²⁻, Cl⁻ və CO₃²⁻ ionlarını uyğun olaraq hansı sıradakı kationlarla təyin etmək olar?

- Ca²⁺, Ag⁺, H⁺
- Ca²⁺, Ag⁺, Na⁺
- Li⁺, Ag⁺, Ca²⁺
- Ca²⁺, Na⁺, H⁺
- Li⁺, Na⁺, Ca²⁺

52 Hansı maddəni suda həll etdikdə məhlulda qələvi mühit yaranır?

- SO₂
- CO₂
- NO₂
- NH₃
- H₂S

53 Yalnız zəif elektrolitlərdən ibarət sıranı göstərin.

- NaOH, Cu(OH)₂
- H₂O, HCl
- K₂SO₄, NaCl
- H₃BO₃, H₂CO₃

$H_2SO_4, NaCl$

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

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

55 Hansı ifadə doğru deyil?

- 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^+ , həm də OH^- ionlarını verən elektrolitlərə amfoter hidrosidlər deyilir

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

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

57 $Ca + HNO_3 \rightarrow Ca(NO_3)_2 + N_2O + H_2O$ Reaksiya tenliyində oksidləşdiricinin əmsalını müəyyən edin.

- 10
- 1
- 4
- 2
- 8

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

- 1200
- 1800
- 1500
- 1600
- 1000

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

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

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

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

yalnız SO_4^{2-} yalnız K^+ 61 Hansı duz hidroliz etmir? I. K_2CO_3 II. AgCl III. KCl IV. AgNO_3

I,II

III,IV

● II,III

II,IV

yalnız III

62 Hansı sıradakı duzlar hidrolizə uğrayır?

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

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

● $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$, ZnCl_2 Na_3PO_4 , FeCl_3 AlCl_3 , Al_2S_3 CaCl_2 , $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$, $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$

64 Hansı duzun hidrolizindən əsasi duz alınır?

 Na_2CO_3 Na_3PO_4 K_2SO_4 $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ ● CuCl_2

65 Hansı duzu suda həll etdikdə turş mühit yaranır?

 KNO_3 NaCl K_2SO_4 Na_2CO_3 ● NH_4Cl

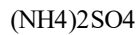
66 Hansı duz suda pis həll olur?

 ZnSO_4 ● CuSO_4 FeSO_4 MgSO_4 CaSO_4

67 Hansı maddəni suda həll etdikdə qələvi mühit yaranır?

● K_2CO_3 LiCl BaSO_4 HClO_4 CuSO_4

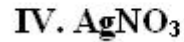
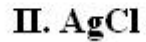
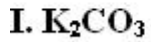
68 Hidroliz etməyən maddəni göstərin.



● 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?

● NaHCO₃



71 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.



● S⁻²

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

● 8

5

7

4

6

73 $Fe + HCl \rightarrow$ 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. CuSO₄ II. Cu(NO₃)₂ III. CuCl₃ IV. CaF₂

- 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+HNO₃ ----- Cu(NO₃)₂+NO+H₂O 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 reduksiyaediciyə əmsalları cəmini müəyyən edin.

- 2
5
4
 8
6

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

- 6
2
1
0,2
 6

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

- 8
3
2
1
 6

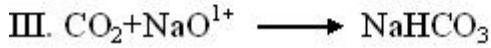
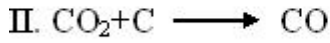
87 Hansı ion yalnız oksidləşdiricidir?

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

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 CO₂ oksidləşdiricidir?



yalnız II

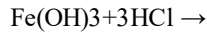
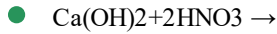
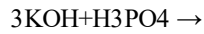
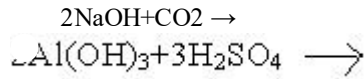
yalnız III

II,III

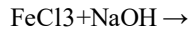
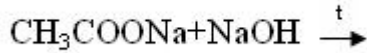
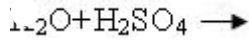
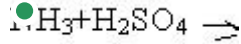
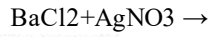
● I,II

yalnız I

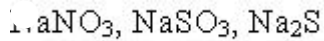
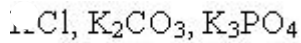
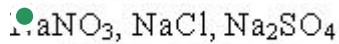
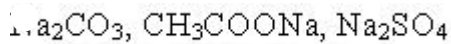
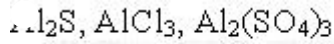
90 Hansı reaksiyadan alınan duz hidroliz etmir?



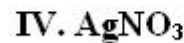
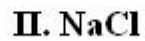
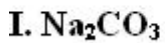
91 Hansı reaksiyada alınan normal duzun suda həll olmasından turş mühit yaranır?



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⁺²+2OH⁻ → Cu(OH)₂ reaksiyasını aparmaq üçün hansı maddələri götürülməlidir?

CuO, NaOH

- Cu(NO₃)₂, KOH
CuO, H₂O
CuSO₄, Na₂SO₄
Cu, NaOH

95 Hansı duzun hidrolizinin qısa ion tənliyi $X^{2+} + 2H_2O \rightarrow X(OH)_2 + 2H^+$ kimdir?

I. FeCl₂

II. CaCl₂

III. BaCl₂

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

96 Hansı duzun hidrolizi zamanı əsasi duz alınır?

- NH₄NO₃
Na₂SO₄
NaCl
MgSO₄
- ZnCl₂

97 NH₄⁺ və SO₄²⁻ ionlarını hansı maddənin məhlulu ilə təyin etmək olar?

- Ba(OH)₂
Ba(NO₃)₂
BaCl₂
NaOH
KOH

98 Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

- Na⁺ və CH₃COO⁻
- Ca²⁺ və CO₃²⁻
- Ag⁺ və I⁻
- Ca²⁺ və CO₃²⁻
- Ag⁺ və Cl⁻
- Na⁺ və CH₃COO⁻

99 Qısa ion tənliyi $H^+ + OH^- \rightarrow H_2O$ olan reaksiyanı göstərin.

- Na₂CO₃ + HCl →
- Al(OH)₃ + NaOH →
- Cu + H₂SO₄ →
- Al(OH)₃ + HCl →
- Ca(OH)₂ + HCl →

100 CH₃COONa duzunun hidrolizini zəiflətmək üçün məhlula hansı maddə əlavə olunur?

- HCl
H₂O
Na₂SO₄
- NaOH
HNO₃

101 Hansı duzlar hidroliz? uğramır?

I. KCl

II. NH₄Cl

III. Al₂S

IV. CH₃COOK

V. NaNO₃

VI. Na₂SO₄

III, IV, V

● I, V, VI

IV, V, VI

I, II, VI

I, II, III

102 Hansı duzun suda məhlulunda fenolftaleunun rəngi dəyişir?

Al₂S₃

NH₄Cl

Al₂(SO₄)₃

CaCl₂

● Na₂SO₃

103 Məhlulda turşu əlavə etdikdə hansı duzların hidrolizi zəifləyir?

I. CuCl₂

II. Na₂S

III. FeCl₃

IV. K₂CO₃

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?

ZnCO₃

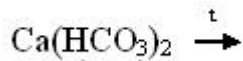
● K₂CO₃

CH₃COONa

CuSO₄

ZnCl₂

105 Hansı reaksiyada çöküntü alınır?



AgNO₃+NaCl →

● NH₄Cl+NaOH →

BaCl₂+H₂SO₄ →

FeCl₃+KOH →

106 Hansı duzun hidrolizində yaranan mühit şəhvi göstərilmişdir?

I. Na₂SO₃ – neytral

II. FeCl₃ – 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 KHCO₃ 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. O₂-nin qatılığının artması

II. Cl₂-nin qatılığının artması

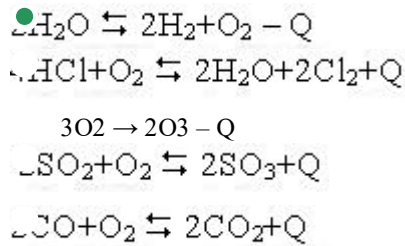
III. t^ozyiqin artması

IV. t^ozyiqin 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?

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

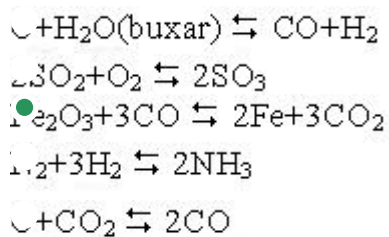
116 Heterogen sistemi göstərin.

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

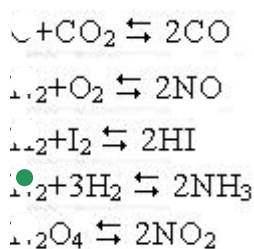
117 Homogen reaksiyanı göstərin.

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

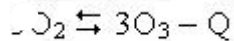
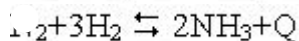
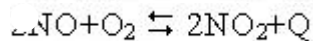
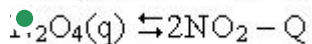
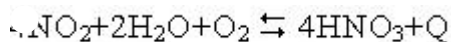
118 Hansı halda təzyiğin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?



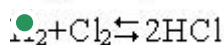
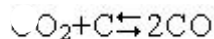
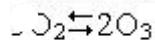
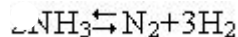
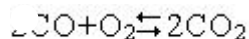
119 Hansı halda təzyiğin azalması tarazlığı başlanğıc maddələr istiqamətinə yönəldir?



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



121 Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?



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

temperaturu azaltmaqla

H_2 -nin qatılığını artırmaqla

suyun qatılığını artırmaqla

katalizator tətbiq etməklə

təzyiqi artırmaqla

124 $\text{H}_2(\text{q}) + \text{S}(\text{b}) \rightleftharpoons \text{H}_2\text{S}(\text{q}) + \text{Q}$ reaksiyasında tarazlığın sağ tərəfə yönəlməsi üçün hansı faktorlar təsir edir? I. temperaturun artması II. temperaturun azalması III. təzyiqin artması IV. H_2 -nin qatılığının artması

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 Qarışıqı 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 dövrü 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

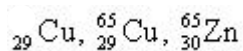
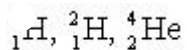
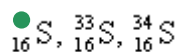
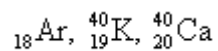
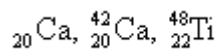
135 Hansı halda bəsit maddənin adı göstərib?

- 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=4n²
- N=2n³
- N=2n²
- 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?

- ${}_{12}\text{X}_{15}\text{Y}$
- ${}_{8}\text{X}_{16}\text{Y}$
- ${}_{17}\text{X}_{17}\text{Y}$
- ${}_{12}\text{X}_{13}\text{Y}$
- ${}_{17}\text{X}_{18}\text{Y}$

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

- ${}^{31}_{14}\text{Si}$
- ${}^9\text{F}$
- ${}^{20}\text{Ca}$
- ${}^{32}_{16}\text{S}$

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

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?

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

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 ... 3d¹4s² olan ⁴⁵X atomunda ne?? neytron vardır?

- 25
- 23
- 22
- 21
- 24

155
x⁺, y³⁺ ve x³⁻ 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

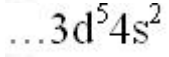
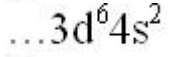
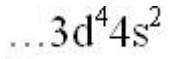
ion	Elektron sayı	Proton sayı
x	18	17
y	18	20
z	18	16

Kationu müeyyen edin.

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

157 ⁵²/₂₄Cr atomun elektron formuluunu göst?rin.

- ...3d⁵4s¹
- ...3d⁶4s



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

49

48

269

25

50

159 **${}^8\text{O}^{2-}$ ionunun kısa elektron formulumu müeyyen edin.**

... 2s²

... 2s²2p²

... 2s²2p⁴

... 3s²

... 2s²2p⁶

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

1) \bar{e} , 7p, 7n

2) \bar{e} , 7p, 7n

3) \bar{e} , 7p, 7n

4) \bar{e} , 10p, 7n

5) \bar{e} , 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 Elektronla hərisliyin 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 yerlədiyi sıranı göstərin.

4f və 5d; 5s və 4d; 6s və 4f

5s və 4d; 6s və 4f; 4f və 5d

3d və 4p; 5s və 4d; 6s və 4f

● 3d və 4p; 4d və 5p; 4f və 5d

4d və 5p; 5s və 4d; 6s və 4f

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.

O₂, F₂, N₂

Cl₂, H₂O, CO₂

Cl₂, H₂O, F₂

- O₂, N₂, CO₂
- H₂O, F₂, N₂

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, m³
- 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 $FeCl_3 + 3 KCNS \rightleftharpoons Fe(CNS)_3 + 3 KCl$ Bu reaksiyada tarazlığı sola yönəltmək üçün qatılıq necə dəyişməlidir?

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

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

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

- ilkin maddələrdən birinin qatılığını artırmaq
reaksiya məsullarından birinin qatılığını artırmaq

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?

- NH_4Cl
- Na_2CO_3
- 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 hidrogendən 2 həcm ammoniyakın əmələ gəlməsi
- suyun maye haldan bərk hala keçməsi
- kondensləşmə prosesi

177 Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizində pH kiçikdir 7 olar?

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

178 Hidrolizi axıra qədər gedən duzu göstərin.

- $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$
- KNO_3
- NaCl
- Cr_2S_3
- 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.

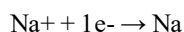
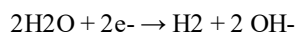
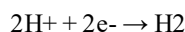
$$V = k_2 \cdot [\text{NH}_3]^2$$

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

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

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

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 α – hissəcik buraxmaqla parçalandıqda hansı dəyişikliyə uğrayır?

sıra nömrəsi bir vahid artır, kütləsi dəyişmir

atomun yükü və kütləsi dəyişmir

sıra nömrəsi iki vahid, kütləsi dörd k. v. artır

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

186 Atom β – hissəcik buraxmaqla parçalandıqda hansı dəyişikliyə uğrayır?

sıra nömrəsi bir vahid azalır, kütləsi dəyişir

atomun yükü və kütləsi dəyişmir

sıra nömrəsi iki vahid, kütləsi dörd k. v. azalır

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

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.

NH₃, NaH, CaH₂
CaH₂, PH₃, LiH
LiH, CaH₂, NH₃

- SiH₄, NH₃, PH₃
- SiH₄, LiH, CaH₂

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

- J⁺, Zn²⁺, Sn²⁺, Pb²⁺
- J³⁺, Sn²⁺, Zn²⁺, Cu⁺
- J⁺, Cd²⁺, Sb³⁺, Bi³⁺
- J⁺, Zn²⁺, Cd²⁺, Ag⁺
- J⁺, Cd²⁺, Zn²⁺, Bi³⁺

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

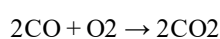
- 20
- 10
- 8
- 16
- 18

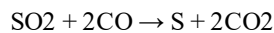
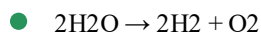
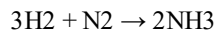
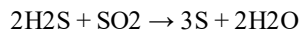
193 Yalnız kimyəvi elementlərin atomlarının dövrü dəyişən xassələrinin yerləşdiyi sıranı göstərin.

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.



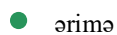


195 Sistemdə entropiyanın artmasına səbəb olan prosesi göstərin.

həcmnin azalması

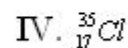
kristallaşma

kondensləşmə



koaqulyasiya

196 izotonları müəyyən edin.



III,IV

II,III



I,II

II,IV

197 ClO_4^- ionunda neçə elektron var? (${}_{17}\text{Cl}$, ${}_{8}\text{O}$)

18

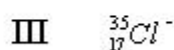
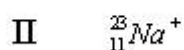
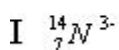
49

26

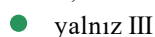


32

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



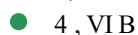
II,III

I,II

yalnız II

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

3, V B

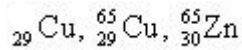
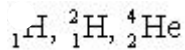
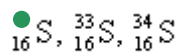
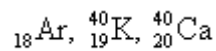
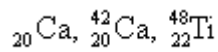


3, II B

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

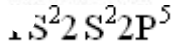
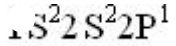
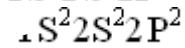
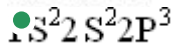
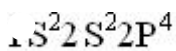
$$\bullet \text{Ca, Ba, Li}$$

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

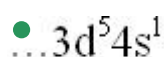
$$\bullet 14$$

19

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



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



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

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

- 7 e⁻, 7p, 7n
- 10 e⁻, 7p, 7n
- 10 e⁻, 10p, 7n
- 10 e⁻, 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 ... 3d¹4s² 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
- H₂, F₂, O₂
- SO₂, CO₃, SO₃
- MgO, ZnO, FeO
- HCl, HF, HBr

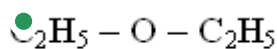
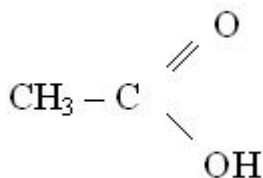
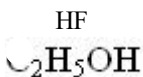
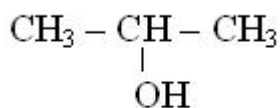
235 Etilen molekulunda neçə σ (siqma) və π (pi) rabitə var?

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

236 Polyar-kovalent rabitəli birləşmələr sırasını göstərin.

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

237 Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur?



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

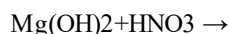
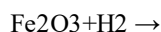
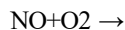
- CH₃OH
- CH₃NH₂
- Ca₂SiO₃
- KBr
- S₂O₄

239 Hansı orbitalların örtülməsi π -rabitə yarada bilər?

- P² - SP²
- P² - P
- SP - P
- SP² - S

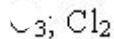
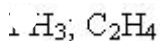
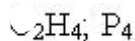
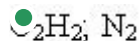
- P – P

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



- $\text{NH}_3 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$
- $\text{NaCl} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$

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



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

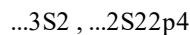
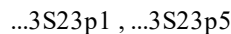
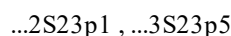


- $\text{NH}_4\text{Cl}, \text{NH}_4\text{NO}_3$
- $\text{CH}_3\text{COONa}, \text{CH}_3\text{COONH}_4$
- $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3, \text{KMnO}_4$
- HBr, KNO_3

243 ... 2S22p5 elektron formuluna malik elementin ən kiçik(x) və ən böyük (y) oksidəşmə dərəcəsini müəyyən edin. x y

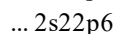
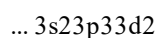
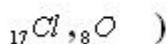
- 0, +7
- -1, 0
- 1, +5
- 0 +5
- 1, +7

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



- ... 3S23p1 , ... 2S22p5
- ... 3S23p1 , ... 2S22p4

245 ClO_4^- ionunda xlor atomunun elektron formulunu müəyyən edin (



- ... 3s13p33d2
- ... 3S23p43d1
- ... 3s23p33d2

246 Hansı orbitalların örtülməsi π-rabitə yarada bilər?

SP² – S P – P P² – P P² – SP²

SP – P

247 Hansı birləşmələrdə x elementinin oksidləşmə dərəcəsi eynidir?

I. Na₃XO₄II. CaXO₄III. NaXO₄IV. Ca₃(XO₄)₂

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?

 CH₃OH Na₂SiO₃

KBr

 S₂O₄ CH₃NH₂

250 Hansı birləşmədə oksigen ən yüksək oksidləşmə dərəcəsi göstərir?

 OF₂O₂Na₂O₂

CaO

NO₂

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

O, Ca

N, P

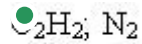
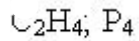
O, S

F, Cl

 F, N

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

 C₃; Cl₂CO; NH₃ CH₃; C₂H₄



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

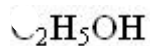
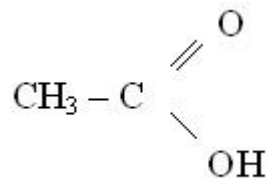
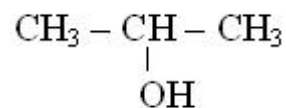
Na_2SO_4

CH_4

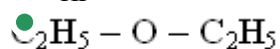
$C_6H_{12}O_6$

$CaCl_2$

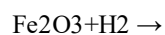
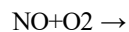
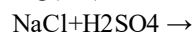
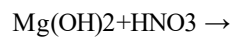
255 Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur?



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

H₂S, H₂SO₄, C₂H₆NH₃, N₂, NO₂

- NH₃, H₂O, CH₄

259 Qeyri-polyar kovalent rabitələr birləşmələr sırasını göstərin.

MgO, ZnO, FeO

- H₂, F₂, O₂
HCl, HF, HBr
NaCl, LiCl, KCl
SO₂, CO₃, SO₃

260 Polyar-kovalent rabitəli birləşmələr sırasını göstərin.

N₂, O₂, Br₂

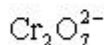
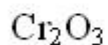
- NO₂, SO₂, CO₂
KCl, KBr, KI
NaCl, LiCl, KCl
MnO, CaO, FeO

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 **Cr₂O₃ molekulunda, CrO₄²⁻ ve Cr₂O₇²⁻ ionlarında xromun oksidləşmə dərəcəsinə müəyyən edin.**



+3 +7 +7

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

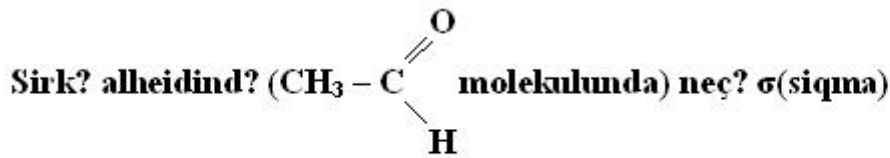
263

Element	Elektron konfigurasiyası
x	... 3d ⁵ 4s ¹
y	... 3d ⁰ 4s ¹
z	... 3d ¹⁰ 4s ¹

Hansı element sabit valentlidir?

x, y

- yalnız y
yalnız x
yalnız z
y, z



və neçə π (pi) rabitə var?

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

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

- XO_2
- X_2O
- X_2O_3
- X_2O_5
- XO

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

- 1 σ , 2 π
- 3 σ
- 3 π
- 2 σ , 1 π
- 2 σ , 2 π

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 XY_2 formullu birləşmə əmələ gətirir. Bu birləşməni müəyyən edin.

- MgCl_2
- SCl_2
- OF_2
- CaCl_2
- SO_2

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

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

270 Hansı birləşmədə oksigenin valentliyi oksidləşmə dərəcəsi ədədi qiymətlə bərabərdir? I. H₂O II. CO III. H₂O₂ IV. OF₂

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

271 Hansı qrupdakı maddələr moleklyar tipli kristal qəfəs yarada bilər?

- BaCl₂, NO₂
- BaO, C₂H₆
- CO₂, CH₄
- H₂O, NaCl
- Mg₃N₂, CaCl₂

272 Hansı maddənin molekulu polyardır? I. CH₄ II. H₂S III. CO₂–

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

273 Hansı molekularda x elementlərinin oksidləşmə dərəcəsi eynidir? I. HXO₂ II. XSO₄ III. XPO₄ IV. Ca₃X₂

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

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

- CH₂Cl₂
- C₃H₄
- CO₂
- H₂O₂
- H₂SO₄

275 Hansı sırada yalnız ion rabitəli birləşmələr verilmişdir?

- CaS, KF, HCl
- CaO, Mg₃N₂, SCl₂
- CaH₂, SO₂, SO₃
- KF, CaBr₂, NaCl
- N₂O₅, CCl₄, SiF₄

276 Hansı sırada yalnız polyar kovalent rabitəli birləşmələr verilmişdir?

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

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

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

278 N₂ 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? Br₂ – HBr – KBr

- polyar kovalent – qeyri-polyar kovalent – ion
- ion – polyar kovalent – qeyri-polyar kovalent
- qeyri-polyar kovalent – ion – polyar kovalent
- ion – qeyri-polyar kovalent – polyar kovalent
- qeyri-polyar kovalent – polyar kovalent – ion

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

- polyar kovalent – qeyri-polyar kovalent – ion
- ion – qeyri-polyar kovalent – polyar kovalent
- ion – polyar kovalent – qeyri-polyar kovalent
- qeyri-polyar kovalent – ion – polyar kovalent
- qeyri-polyar kovalent – polyar kovalent – ion

282 N₂ molekulunda rəbitələrin yaranmasında neçə elektron iştirak edir?

- 5
- 2
- 4
- 6
- 3

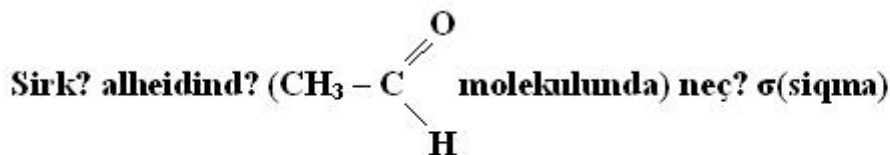
283 Elektron formulu ...3s²3p⁵ sonluğu ilə qurtaran Y atomu X atomu ilə polyar-kovalent rəbitəli XY₂ formullu birləşmə əmələ gətirir. Bu birləşməni müəyyən edin.

- SO₂
- OF₂
- CaCl₂
- SCl₂
- MgCl₂

284 Hansı sırada yalnız ion rəbitəli birləşmələr verilmişdir?

CaS, KF, HCl
 KF, CaBr₂, NaCl
 CaH₂, SO₂, SO₃
 CaO, Mg₃N₂, SCl₂
 N₂O₅, CCl₄, SiF₄

285



v? neç? π (pi) rabit? var?

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

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

- 3 π
- 2 σ , 1 π
- 2 σ , 2 π
- 1 σ , 2 π
- 3 σ

287 Hansı qrupdakı maddələr moleklyar tipli kristal qəfəs yarada bilər?

- BaCl₂, NO₂
- BaO, C₂H₆
- CO₂, CH₄
- H₂O, NaCl
- Mg₃N₂, CaCl₂

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 . X³⁺ ionunda 12 elektron var. Hansı ifadə doğrudur. I. X Geyri metaldır II. II dövr 7A qrupunda yerləşir II. -ilə polyarvalent rabitələri XY₃ 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?

- CaCO₃
- XCl
- NaHSO₄
- HClO₃
- NaOH

293 Maddələri kükürdün oksidləşmə dərəcəsinin artma ardıcılığı ilə düzün. 1. H₂SO₄ 2. Na₂S 3. CaSO₄

- 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. C₂H₅OH III. CH₄

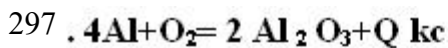
- I,III
- II,III
- yalnız II
- yalnız I
- I,II

295 P₂O₅ molekulunda pi(π) rabitələr ümumi rabitələrin neçə faizini təşkil edir?

- 60
- 40
- 30
- 10
- 50

296 $2C_2H_5 + 5CO_2 \rightarrow 4CO + 2H_2O + Q$ (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 emeləgelmə $\frac{Q}{4}$ 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 qanunauyğun 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?

NH_4Cl , K_2SO_4 , Na_2CO_3

NH_3 , CO_2 , O_2

NaCl , K_2CO_3 , NH_3

KNO_3 , O_2 , CaCl_2

CO_2 , Na_2SO_4 , KCl

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

$\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$, NH_4Cl

H_2 , HCl

Na_2CO_3 , $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$

CO_2 , NaCl

O_2 , 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 H₂SO₄ 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)

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

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

- NH₄Cl, K₂SO₄, NaCO₃
- KNO₃, O₂, CaCl
- NaCl, K₂CO₃, NH₃
- NH₃, CO₂, O₂
- CO₂, Na₂SO₄, 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?

- H₂SO₄
- Na₂O
- NaNO₃

KCl

- CO₂

339 Hansı birləşmə suda həll olmur?

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

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)

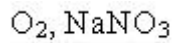
- H₂SO₄
- Na₂O
- NaNO₃
- KCl
- CO₂

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

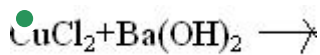
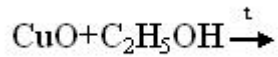
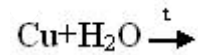
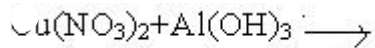
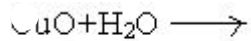
- artır, sonra isə azalır
- artır
- azalır
- dəyişmir
- azalır, sonra ilə artır

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

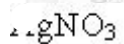
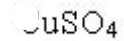
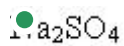
- CO₂, NH₄Cl
- H₂, HCl
- CaCO₃, C₁₂H₂₂O₁₁
- CO, NaCl



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



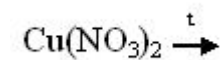
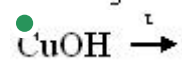
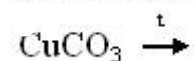
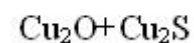
347 Sink qabda hansı maddənin məhlulunu saxlamaq olar?



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

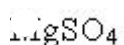
349 Hansı reaksiya üzrə mis 1-oksidi alınır?



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



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



HCl
 HNO_3
 NaOH

352 Hansı maddənin köməyi ilə gümüşü sink qarışığından təmizləmək olar?

NaCl
 NaOH
 H_2SO_4 (qatı)
 HNO_3
 H_2SO_4

353 Hansı maddənin məhlulunu mis qabda saxlamaq olmaz?

H_3PO_4
 HCl
 AgNO_3
 H_2SO_4
 CaNO_3

354 Oksigenin Yerdə başqa planetlərə nisbətən geniş yayılmasının səbəbini göstərin.

- Si, Al və başqa elementlərlə davamlı rəbitə əmələ gətirməsi
radioaktivliyi
qeyri-üzvi üzvi maddələrin parçalanmasının əsas məhsulu olması
oksidləşmə dərəcəsi
nüvənin quruluşu

355 Süni radioaktivlik nədir?

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

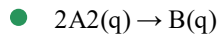
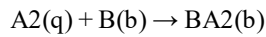
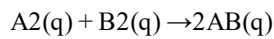
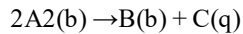
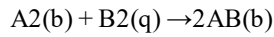
356 Radioaktiv izotopun başlanğıc miqdarının yarısının parçalanmasına sərf olunan zaman müddəti necə adlanır?

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

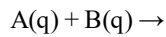
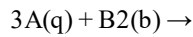
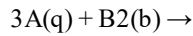
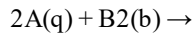
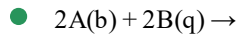
357 Hidrogen rəbitələrindən hansı davamlıdır?

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

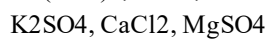
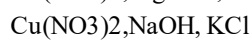
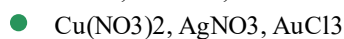
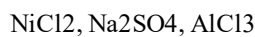
358 Hansı reaksiyada A maddəsinin qatılığı 2 dəfə artırılrsa reaksiyanın sürəti 4 dəfə artar?



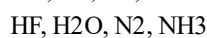
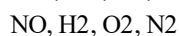
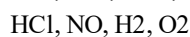
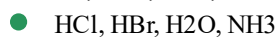
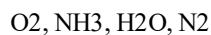
359 Hansı reaksiyada A maddəsinin qatılığının dəyişməsi reaksiyanın sürətinə təsir etməz?



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

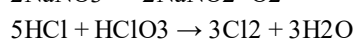
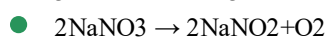
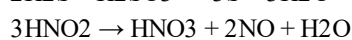
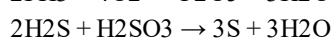
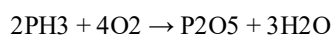
oksigen

xlor

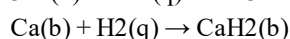
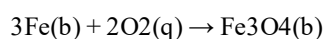
- hidrogen

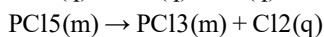
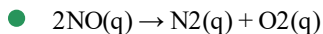
mis

364 Molekul daxili oksidləşmə-reduksiya reaksiyasını müəyyən edin.

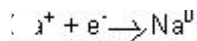
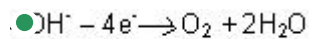
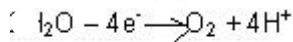
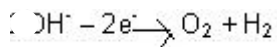
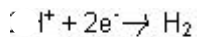


365 Təzyiqin dəyişməsinin tarazlığın yerdəyişməsinə təsir etməyən prosesin sxemini göstərin.

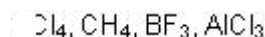
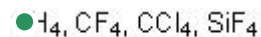
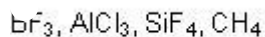
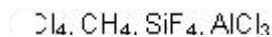
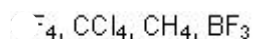




366 NaOH-in ərintisinin elektrolizi zamanı anodda gedən proses hansı cavabda düzgün verilmişdir?



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 O_2 –nə görə sürəti 0,05 mol/l san. Hansı ifadə doğrudur? 1. 20 san ərzində 5,6 l NO_2 sərf olunur. 2. 40 san ərzində 34 q H_2O sərf olunur. 3. 60 san ərzində 12 mol HNO_3 alınır

2,3

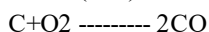
- yalnız 3

yalnız 2

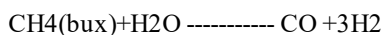
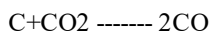
yalnız 1

1,3

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.



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



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 artır?

- 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 sp² hibrid orbitalları iştirak edən molekullar verilmişdir?

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

CF₄, BCl₃, AlCl₃, CCl₄

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

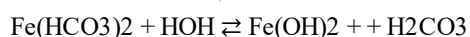
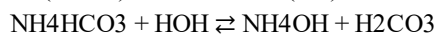
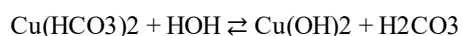
379 Temperaturu 60C-dən 80C-ə qədər artırdıqda reak-tsi-ya-nın sürəti 16 dəfə artır. Sürətin temperatur əmsalını tapın.

- 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.

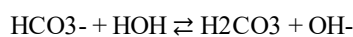
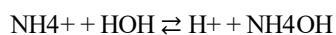
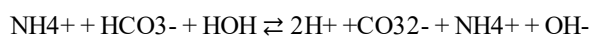
- 10
- 0,1
- 7,3
- 3,65
- 0,2

381 HCO₃⁻ + HOH ⇌ OH⁻ + H₂CO₃ Hidroliz reaksiyasının ion tənliyinə uyğun gələn molekulyar tənliyi göstərin.



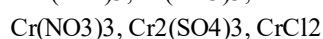
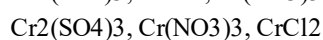
- NaHCO₃ + HOH ⇌ NaOH + H₂CO₃
- K₂CO₃ + HOH ⇌ KHCO₃ + KOH

382 NH₄HCO₃ + HOH ⇌ NH₄OH + H₂CO₃ Hidroliz reaksiyasının ion tənliyini göstərin.



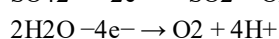
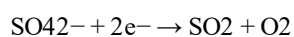
- NH₄⁺ + HCO₃⁻ + HOH ⇌ NH₄OH + H₂CO₃
- NH₄⁺ + HCO₃⁻ + HOH ⇌ H₂CO₃ + NH₄⁺ + OH⁻

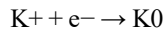
383 Məhlulda duzların bir molunun dissosiasiyasından əmələ gələn ionların ümumi sayının ardıcıl artmasının sırasını göstərin.



- CrCl₂, Cr(NO₃)₃, Cr₂(SO₄)₃
- Cr(NO₃)₃, CrCl₂, Cr₂(SO₄)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?

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

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?

- 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?

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

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?

- CH₄-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

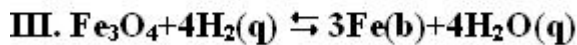
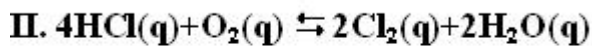
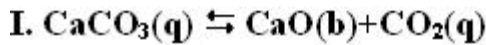
- elektronun enerjisi yalnız baş kvant ədədinin qiymətindən asılı olur
- elektronun enerjisi baş və orbital kvant ədədlərindən sılı olur
- elektronun enerjisi baş və maqnit kvant ədədlərindən sılı olur
- elektronun enerjisi orbital və maqnit kvant ədədlərindən sılı olur

421 Natrium-hidroksidin ərintisinin elektrolizində hansı məhsullar alınar?

O₂, Na₂O, H₂O

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

422 **Hansı reaksiyada təzyiqin artırılması tarazlığı başlanğıc maddələrin tərffə 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. təzyiqi azaltmaqla

III. temperaturu artırmaqla

IV. təzyiqi artırmaqla

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

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

27

- 9
- 18
- 81
- 3

425 600 q 40%-li Na₂SO₄ məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırıldıqda Na₂SO₄-ün kütlə payını müəyyən edin. (Sürət 27.11.2013 12:02:59)

- 10
- 30
- 40

20
25

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)

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

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 Na_2SO_4 məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırıldıqda Na_2SO_4 -ün kütlə payını müəyyən edin. (Sürət 27.11.2013 12:02:11)

- 10
- 30
- 40
- 20
- 25

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 H_2S qazı həll edilir. əmələ gələn məhlulda sulfid turşusunun kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:29)

- 68
- 34
- 22

17

51

446 100 ml sulfat turşusu 220 q suda həll edilir. Alınan məhlulda turşunun kütlə payını tapın ($p_{H_2SO_4}=1,8$). (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_2O_3 Na_2O CaO

- H_2O_2

 Cu_2O

457 Xətti quruluşa malik olan molekulu göstərin?

 CH_4 BH_3 H_2O

- CO_2

 NH_4^+

458 Natrium-sulfatın suda məhlulunun elektrolizindən hansı məhsullar alınır?

 $\text{SO}_2, \text{O}_2, \text{H}_2, \text{Na}$ $\text{NaOH}, \text{Na}, \text{H}_2, \text{O}_2$ $\text{Na}, \text{SO}_2, \text{O}_2, \text{H}_2$

- $\text{H}_2, \text{O}_2, \text{NaOH}, \text{H}_2\text{SO}_4$

 $\text{H}_2\text{SO}_4, \text{Na}, \text{O}_2, \text{SO}_2$

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?

- BaCl₂
- NaCl
- Na₂SO₄
- CH₃COONa
- NaNO₃

461 Aşağıda göstərilən maddələrdən hansında molekullarası hidrogen rabitəsi daha davamlıdır?

- H₂S
- NH₃
- 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

- HNO₃
- NH₂OH
- N₂H₄
- HNO₂
- N₂

464 HNO₃ molekulunda azotun oksidləşmə dərəcəsi və valentliyini göstərin.

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

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

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

466 K₃[CoF₆] 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 H₂S əlavə etdikdə neçə faizli turşu məhlulu alınar? ($M_{nH_2S}=3H$)

25

20

17

30

 34

475 2,24 l NH₃ (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 Na₂-SO₄ məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırıldıqda Na₂-SO₄-ün kütlə payını müəyyən edin.

10

 30

40

20

25

477 KOH:H₂O=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 (CuSO₄·5H₂O) 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?

C₂H₆, NaOH, Ca(OH)₂SO₃, NO₂, P₂O₅CH₄, N₂, H₂
 KNO₃, KClO₄, Na₂CO₃
FeCl₃, Ca(NO₃)₂, NO₂

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 hidroksidi 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 Həllolmə 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 həllolmə 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

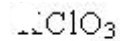
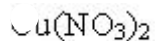
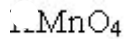
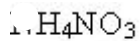
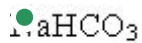
492 5 q şəkəri 15 q suda həll etdikdə alınan məhlulda şəkərin kütlə payını tapın.

- 30
- 15
- 20
- 10
- 25

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

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

494 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?



495 Yalnız reduksiyaediciyi göstərin.



496 Cl^{+7} ? 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

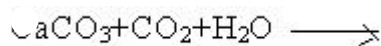
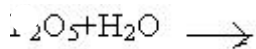
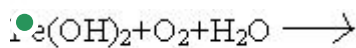
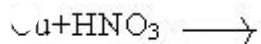
b. 4

c. 1

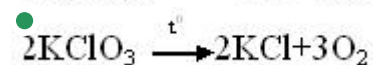
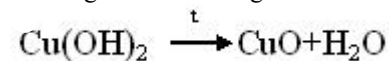
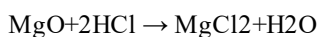
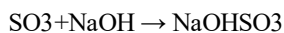
d. 3

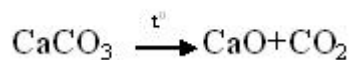
e. 6

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



499 Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.





500 Hansı reaksiyanın getin?si mümkün deyil?

- I. $\text{Cu} + \text{H}_2\text{CO}_3 \longrightarrow$
 II. $\text{Hg} + \text{HNO}_3 \longrightarrow$
 III. $\text{FeO} + \text{KOH} \longrightarrow$
 IV. $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{FeCl}_3 \longrightarrow$
 V. $\text{ZnO} + \text{NaOH} \longrightarrow$

- 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 Cl₂ 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,Zu,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 Na₂SO₄ və KNO₃ məhlullarının elektrolizi zamanı elektrod-larda hansı maddələr alınır?

- Na, O₂, SO₂

H₂, NO₂Na, K, H₂

- H₂, O₂
- SO₂, Na, K

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

- 10 q, H₂⁻
- 16 q, Cu
- 14 q, H₂
- 8 q, Cu
- 12 q, Cu

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

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

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

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

509 Kalium sulfid məhlulunun elektrolizi zamanı anodda hansı maddə ayrılır?

- H₂S
- SO₂
- O₂
- H₂
- S

510 Hansı qrup maddələr sənayedə elektroliz üsulu ilə alınır?

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

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

- Na₂S, Ca(NO₃)₂
- NaNO₃, CuCl₂
- K₂SO₄, Hg(NO₃)₂
- AgNO₃, CaCl₂
- CuSO₄, Al(NO₃)₃

512 Hansı duz məhlulunun elektrolizi zamanı katodda hidrogen ayrılır?

- CuSO₄

- NaCl
 NO_3
 CaCl_2
 $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$

513 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı məhlulda qas alınır?

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

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

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

- Na_3PO_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?

- CuSO_4
 Na_2S
 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?

- Na_2SO_4
 NO_3
 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

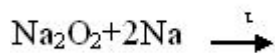
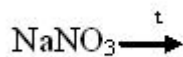
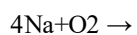
520 Qələvi metalların ümumi elektron formulu göstərin?

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

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.

NaClO₄

NaClO

NaClO₂ NaClO₃

NaCl

526 Hansı maddənin köməyi ilə Fe^{+3} , Zn^{+2} , Cu^{+2} kationlarını təyin etmək olar?Fe(OH)₂Na₂CO₃

NaCl

NaNO₃ 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 H₂SO₄-ün qarşılıqlı təsirində neçə qram K₂SO₄ alınar? Mr(KOH)=56, Mr(K₂SO₄)=174

46,2

32

26

38,4

 43,5

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

NaNO₃ CaCO₃NH₄NO₃KClO₃AgNO₃

530 Hansı duzun adı düzgün deyil?

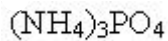
NaPO₃ – natrium metafosfatNaMnO₄ – natrium permanqanatNa₂MnO₄ – natrium manqanat

NaHS – natrium hidrosulfid

 NaHSO₃ – natrium hidrosulfat

531 Hansı formul doğru deyil?

 Na₂HPO₄ NaH₃PO₄ Na(OH)Cl NaH₄HSO₄



532 Natrium-perxloratın formülünü göstərin.

- NaClO₂
- NaClO₄
- NaCl
- NaClO₃
- NaClO

533 Tərkibində 1 mol NaOH və 1 mol KOH olan məhlulun üzərinə tərkibində 1 mol H₂SO₄ olan məhlul əlavə edilsə hansı duz alınar?

- KHSO₄
- Na₂SO₄
- NaHSO₄
- NaKSO₃
- NaKSO₄

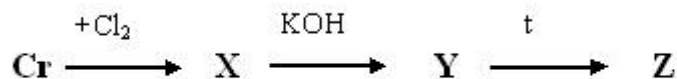
534 CuSO₄ məhçuluna salınmış dəmir lövhənin kütləsi 8q artır. Neçə qram Cu reduksiya olunar?

- 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 müəyyənləşdirin.

- K₂CrO₄
- Cr(OH)₂
- Cr₂O₃
- Cr(OH)₃
- CrO

537 Hansı kimyəvi formula düzdür?

- CaHPO₄
- CaH₂PO₄
- Ca(CO₃)₂
- CaHCO₃
- CaHSO₄

538 CaCO₃ – 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?

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

540 Sənayedə CaO-di hansı birləşmədən alırlar?

- CaSiO_3
- CaSO_4
- $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
- CaCO_3

541 Hansı duz suya müvəqqəti codluq verir?

- CaHCO_3
- CaSO_4
- MgCl_2
- 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 rabitə 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?

- S_8 və CO_2
- O_2 və CO_2
- Cl_2 və NH_3
- H_2 və 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.

- CH₃COOH, H₃BO₃, CaCl₂
- NH₄OH, CH₃COOH, H₃BO₃
- KNO₃, CaCl₂, HNO₃
- CaCl₂, HNO₃, H₃BO₃
- NH₄OH, CH₃COOH, KNO₃,

552 Şüalanmanın kvant nəzəriyyəsinin riyazi ifadəsini göstərin.

$$v_{\text{A}} = 2 \pi r$$

$$n + 1$$

$$E = mc^2$$

● $\Delta E = E_y - E_a = h\nu$

$$E = E_p + E_k$$

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?

NH_2OH

HNO_3

NCl_3

● NF_3

NH_4NO_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?

NF_3

NH_3

HNO_2

● NH_2OH

KNO_2

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

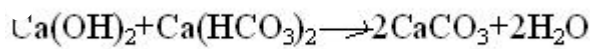
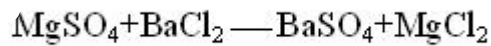
NF_3

NH_3

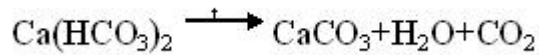
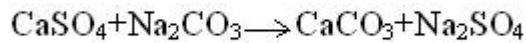
HNO_2

- HNO₃
NCl₃

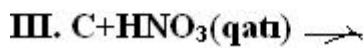
560 Hansı reaksiyanın köməyi ilə daimi cədlüğü aradan qaldırmaq olar?



-



561 Hansı reaksiya n^{tic}?sind? N⁺⁵ → N⁺² reaksiya prosesi baş verir?



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

562 . Hansı reaksiyalarda metal alınır?



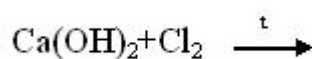
- II, IV
I, II
I, IV
I, III
II, III

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

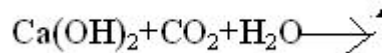
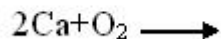
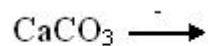
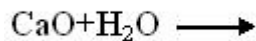
$y + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{CaCO}_3 + \text{HClO}$ reaksiyalarında y maddəsinin müəyyən edin.

- Ca(ClO)₂
- CaO
- Ca(ClO₃)₂
- CaCl₂
- Ca(ClO)₂

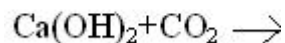
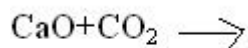
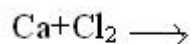
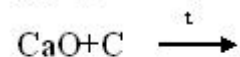
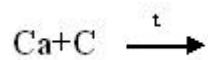
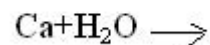
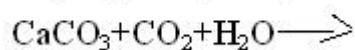
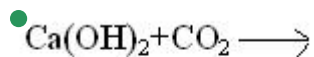
564 Hansı reaksiyadan sönmüş əhəng alınır?



-



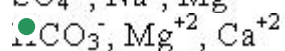
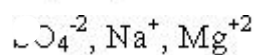
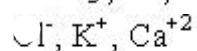
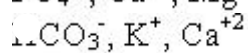
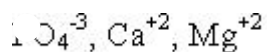
565 Hansı reaksiya cütündən eyni maddə alınmır?



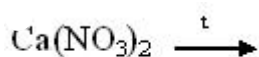
566 Müvəqqəti codluğu aradan qaldırmaq üçün hansı üsuldan istifadə edilir?

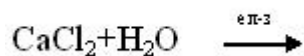
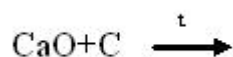
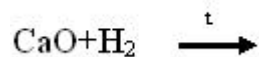
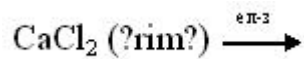
- MgSO₄ əlavə etməklə
- Na₂CO₃ əlavə etməklə
- Ca(HCO₃)₂ əlavə etməklə
- filtr kağızından suyu buraxmaqla
- xlorlaşdırmaqla

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.

H_2S , 4

H_2S , 1

SO_2 , 1

H_2S , 5

SO_2 , 2

570 Hansı ionlar suda müvəqqəti çözümlər yaradırlar?

Na^+ , Na^+

Ca^{+2} , Mg^{+2}

Mg^{+2} , K^+

H_4^+ , Na^+

Ca^{+2} , Na^+

571 Hansı duz suda müvəqqəti çözümlər yaradır?

CaSO_4

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

MgSO_4

CaHCO_3

MgCl_2

572 Hansı duz suda daimi çözümlər yaradır?

NaCl

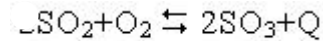
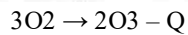
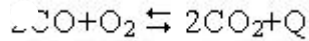
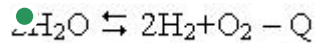
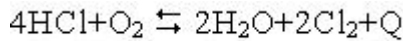
$\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$

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

CaHCO_3

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)

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

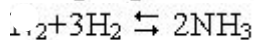
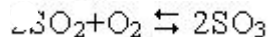
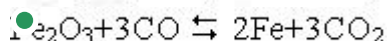
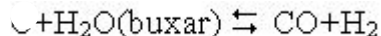
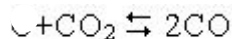
578 Heterogen sistemi göstərin. (Sürət 27.11.2013 11:54:50)

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

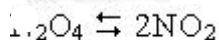
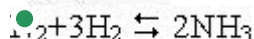
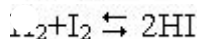
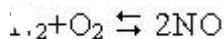
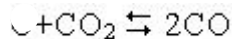
579 Hansı halda tarazlıq həmişə reaksiya məhsulları istiqamətində yönəlidir? I. başlanğıc maddələr qatılığını artırıqda II. təzyiqli artırıqda III. temperaturu artırıqda IV. katalizator əlavə etdikdə (Sürət 27.11.2013 11:54:47)

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

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

587 (Sürət 27.11.2013 11:54:17)

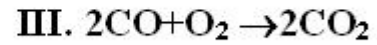
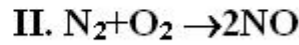
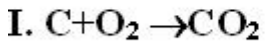
Reaksiya geden qatının temperaturu $^{\circ}\text{C}$	Reaksiyanın sürəti
30	0,04
40	0,08

60°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)

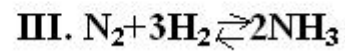
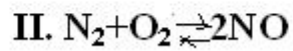
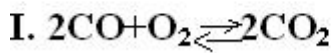
$2\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2$ reaksiyasında CO və O_2 -in tarazlıq qatılığı uyğun olaraq $1,2$ və $0,8 \text{ mol/l}$ kimidir. Tarazlıq anında CO_2 -in qatılığı $0,8 \text{ mol/l}$ olarsa CO və O_2 -in başlanğıc qatılığını müəyyən edin.



- 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 SO_2 serf olunur.

Onun qatılığını 2 defe artırıdığda reaksiyanın 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?

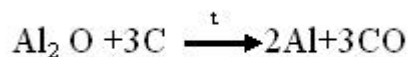
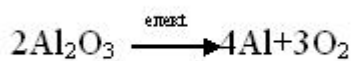
- I. O_2 -nin qatılığının artması
- II. Cl_2 -nin qatılığının artması
- III. t?zyiqin artması
- IV. t?zyiqin azalması

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

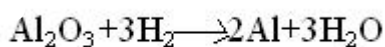
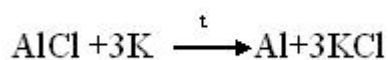
593 Sənayedə Al-i hansı üsulla alırlar?



●



4.

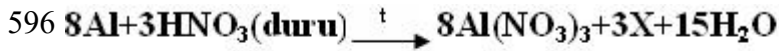
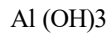
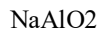


594 Hansı reaksiya getmir?

- Al+FeCl₂ →
- Al+KCl →
- Al+AgNO₃ →



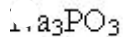
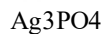
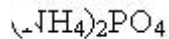
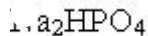
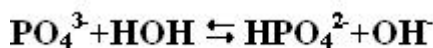
595 1 mol AlCl_3 -lə 4 mol NaOH -in sulu məhlulunda əmələ gələn maddə hansıdır ?



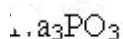
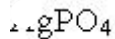
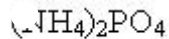
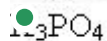
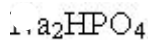
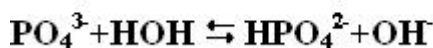
X maddəsinə tapın.



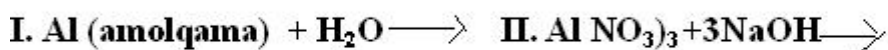
597 Hansı duzum hidrolizinin qısa ion tənliyi aşağıdakı kimidir?



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

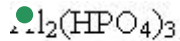
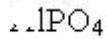
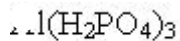
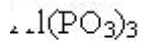
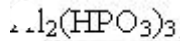
I, II, III

- I, II, IV

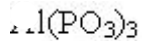
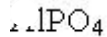
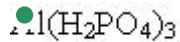
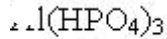
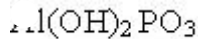
600 Alüminium-xloridlə gümüş 1-nitratın məhsulları arasında gedən reaksiyanın qısa ion tənliyindəki əmsalların cəmini tapın.

- 6
- 4
- 3
- 2
- 5

601 Alüminium hidroortofosfatın formulunu göstərin.



602 Alüminium – dihidroortofosfatın formulunu göstərin.



603 Təbiətdə geniş yayılmış metalı göstərin.

Mg

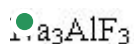
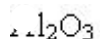
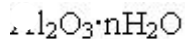
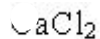
Zn

Ca

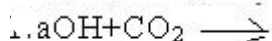
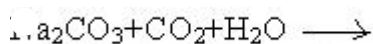
Fe

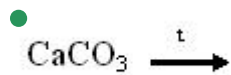
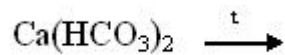
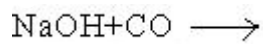
- Al

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

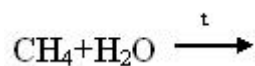
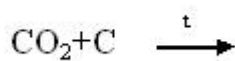
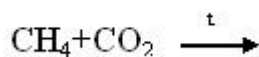
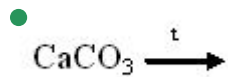


605 Hansı reaksiyalarda duz əmələ gəlir?

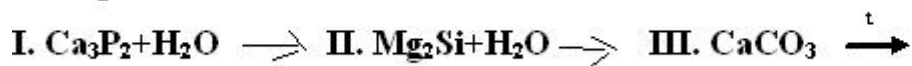




606 Hansı reaksiya nəticəsində karbonmonooksid alınmır?



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

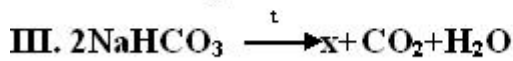
I, III

II, III

I, IV

II, IV

610 Hansı reaksiyada x-natrium-karbonatdır?



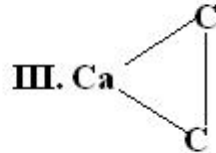
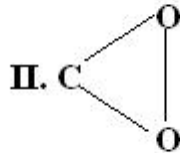
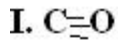
- II, III
- yalnız I
- yalnız II
- yalnız III
- I, III

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?



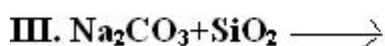
- yalnız I
- I, III
- II, III
- I, II
- yalnız II

613 SiO_2 və 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?

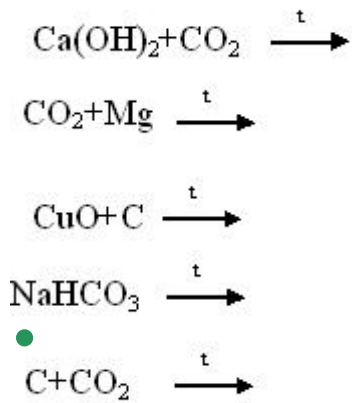


- I, III
- yalnız II
- I, II
- yalnız III
- yalnız I

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?



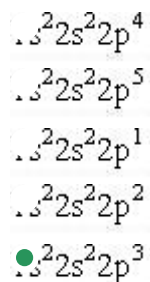
617 Silisium hansı maddələrlə reaksiyaya daxil olur? I. F₂ II. HCl III. HF IV. NaOH

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

618 Azotun atomunda neçə neytron var?

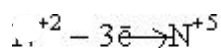
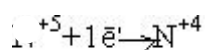
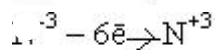
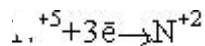
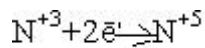
- 13
- 7
- 9
- 11
- 5

619 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?



620 Hansı sxem səhvdir?

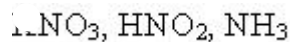
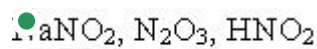
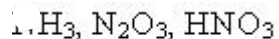
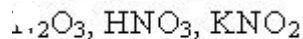
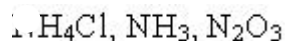
-



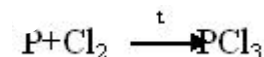
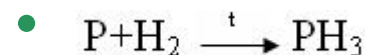
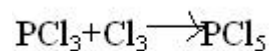
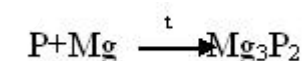
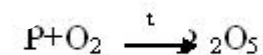
621 Hansı azot oksidi: - qaz halındadır; - turşu oksidi deyil; - misin duru nitrat turşusu ilə reaksiyasından alınır?



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

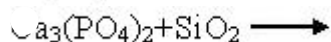
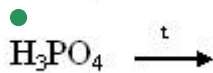
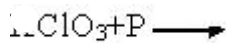
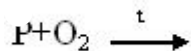
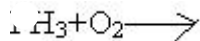
 yalnız III

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

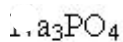
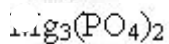
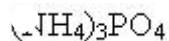
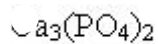
 yalnız III

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

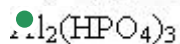
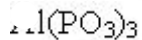
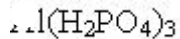
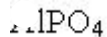
626 Hansı reaksiyada fosfor (V) oksid alınmır?



627 Fosforun hansı birləşməsindən qazların qurudulmasında istifadə edilir?



628 Alüminium-hidrofosfatın formülünü göstərin?



629 Hansı ifadə fosfin üçün düzgün deyil?

turşularla reaksiya zamanı fosfonium duzu əmələ gətirir

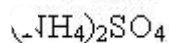
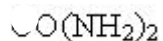
davamsız maddədir

zəhərli qaz

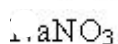
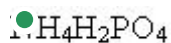
sarımsaq iyi var

- əsaslıq xassəsi ammoniyakdan çoxdur

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



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
- Si_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?

H₂O, HNO₃

H₂O, H₂SO₃, CaCl₂

Cl₂, F₂, I₂

Li₂, Al, I₂

H₂, O₂, Ca

639 SO₄⁻² ionu hansı kationlar ilə çöküntü əmələ gətirir?

I. Cu⁺² II. Pb⁺² III. Ba⁺² IV. Fe⁺²

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

640 Hansı ifadəni kükürdə aid etmək olar? I. qatı HNO₃ 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 H₂ alınır, lakin bu metal Cu(NO₃)₂ məhlulundan mishi sıxışdırıb çıxara bilmir?

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

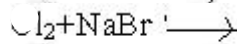
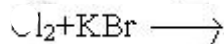
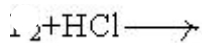
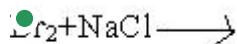
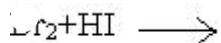
644 Hansı metalın qatı sulfat turşusu ilə qarşılıqlı təsirdən SO₂, duru sulfat turşusu ilə isə H₂ alınır? I. Na II. Cu III. Fe IV. Zn

- 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. Na₂SO₄ 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⁻ ionu hansı kationlarla çöküntü əmələ gətirir?**

I. Fe⁺² II. Pb⁺² III. Ag⁺ IV. Al⁺³

- 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

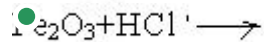
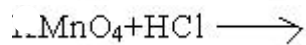
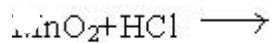
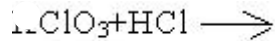
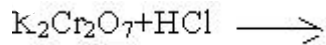
656 Göstərilənlərdən hansı ifadə xlor üçün səhvdir?

- 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 + MnO₂ →
- HCl + Mg →
- HCl + MgO →
- HCl + MgBr₂ →
- HCl + Br₂ →

658 Hansı sxem üzrə laboratoriyada xlor alınır?



659 1 mol xlorid turşusunun artıq miqdarda 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. KMnO_4 II. K_2SO_4 III. $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$

IV. Ag

I, IV

yalnız I

II, IV

I, II, III

● I, III

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

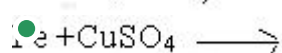
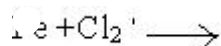
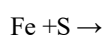
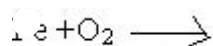
nitrat turşusunda həll olmasına görə

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 Fe^{+3} ionu hansı ion vasitesile təyin edilir?

- Br^-
- Cl^-
- S^{2-}
- H^-
- CO_3^{-2}

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

- CO_4^{-2}
- H_2O_3^-
- H^-
- Cl^-
- Br^-

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

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

668 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

- I. NaHCO_3
- II. H_4NO_3
- III. MnO_4
- IV. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- V. KClO_3

669 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

- Cl₂
- Cu^{C+}
- Fe⁺²
- Fe²⁺

670 Cl^{+7} ? 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

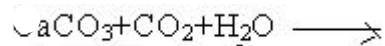
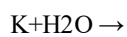
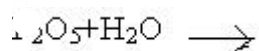
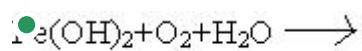
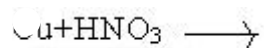
4

1

3

6

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



673 Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.

