

1320Y_Az_Q2017_Yekun imtahan testinin sualları

Fənn : 1320Y Ümumi və qeyri-üzvi kimya

1 Yalnız qarşıqlar olan sıranı göstərin.

- mis, təbaşir, əhəng
- benzin, çuğun, hava
- dəniz suyu, qrafit, hava
- benzin, hava, natrium-silikat
- spirt, xöök 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
- Ra_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
- qurğunun əriməsi
- ağacın yanması
- südün turşuması

6 Hansı halda kimyəvi hadisə baş verir?

- süzmə
- kristallaşma
- yanma
- ərimə
- buxarlanması

7 Hansı element allotropik şəkildəyişmələr əmələ gətirir?

- Ca
- Na
- O
- N
- H

8 Hansı birləşmədə oksigenin kütlə payı 50%-dir?

- SO₂
- BO₃
- RO₂
- CO
- O₂

9 Hansı birləşmədə hidrogenin kütlə payı ən böyündür?

- C₃H
- KH
- NaH
- LiH
- RbH

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

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

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

- 6
- 4
- 3
- 2
- 5

12 **Uğunluğu ineyyen edin:**

Qarışıq

Ayrılma üsulları

I. etil spirti+su

distille

II. şeker+su

durultma

III. yağ+su

buxarlandırma

- II, III

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

13

madde	erine t-ru	qaynam a t-ru
x	-20	40
y	40	240
z	0	100

Temperaturu 30°C -den 60°C -ye atırıldıqda hansı madde aqreqat halini deyişir?

- 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 cox olmalıdır
- neytronların sayı çox olmalıdır
- protonların sayından asılı olmur

16 Hansı sıradə 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 sıradə 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 təsiridən parçalanması
- Rentgen şüalarının təsirindən maddələrin elektronlar ayırması
- Günəş işığının təsirindən madələrin elektronlar ayırması
- maddələrin şüa buraxmaq xassəsi
- madələrin təbiətdə müxtəlif təsirlərə dəyişikliyə uğraması

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

- ns₂np₁
- ns₂np₅
- ns₂np₂
- ns₂np₃
- ns₂np₄

21 Elektrona hərisliyin qitməti kiçik olan elementi göstərin.

- S
- F
- Cl
- N
- O

22 Açıq termodinamik sistemi ifadə edən müddəəni 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 həcmini göstərin.

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

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

- A. Avogadro
- İ. Berselius
- M. Lomonosov
- C. Dalton
- M. Perren

25 Təcrid olunmuş termodinamik sistemi ifadə edən müddəəni göstərin.

- ətraf mühitlə yalnız enerji mübadiləsində olan sistem
- ətraf mühitlə enerji mübadiləsində olan, lakin maddələr mübadiləsində olmayan sistem

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

26 Entropiyanın azalması ilə müşayiət olunan kimyəvi reaksiyanı göstərin.

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

27 Oksigenin ekvivalent həcmini göstərin.

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

28 Kimyəvi atomistikanın əsasını hansı alim qoymuşdur?

- C.Tomson
- M. Küri
- P. Küri
- C. Dalton
- E, Rezerford

29 Hansı elementlər allotrolik 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 azon 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
- NO_3
- CO_2

32 Hansı kimyəvi formul düzgün deyil?

- CaHCO₃
- (NH₄)₂SO₄
- Ca(H₂PO₄)₂
- Ca₂KPO₄
- CaHPO₄

33 Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

- spirtin yanması
- ağacın yanması
- qurğunun əriməsi
- dəmirin korroziyası
- südün turşuması

34 Hansı sıradakı elementlər metallara aiddir?

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

35 Hansı element allotropik şəkildəyişmələr əmələ gətirir?

- Ca
- Na
- O
- N
- H

36 Natrium –sulfidin Na₂S hidrolizinin sürətini azaltmaq üçün onun məhluluna hansı maddə əlavə edilməlidir?

- HCl
- NaOH
- H₂SO₄
- SO₂
- Na₂SO₄

37 Molekulların davamlılığının ardıcıl azalmasına dair verlən sxemlərdən hansı doğrudur?

- O₂ → N₂ → F₂
- N₂ → O₂ → F₂
- F₂ → N₂ → O₂
- O₂ → F₂ → N₂
- N₂ → F₂ → O₂

38 Natrium –hidrokarbonat məhlulunu qızdırıldıqda mühit necə dəyişər?

- neytral mühit yaranar
- mühitin qələviliyi artar

- mühitin qələviliyi dəyişməz
- mühitin qələviliyi azalar
- mühitin turşuluğu artar

39 555 q 20% -li CaCl_2 məhlulunu tam elektronliz etdikdə elektrodlarda neçə (n.ş-də) l qaz ayrılar $M_h(\text{CaCl}_2)=$

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

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

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

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

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

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

- 250
- 400
- 100
- 200
- 300

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

- H_2SO_4
- NaOH
- HCl
- HNO_3
- H_2O

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

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

45 Hansı reaksiya sulu məhlulda axıra qədər getmir?

- CuSO₄+NaNO₃ →
- KOH+FeCl₃ →
- CuSO₄+Na₂S →
- CuO+HCl →
- NaCl + AgNO₃ →

46 Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

- Na⁺ və CH₃COO⁻
- Ca⁺² və CO₃⁻²
- Ag⁺ və Cl⁻
- Ag⁺ və I⁻
- Ba⁺² və CO₃⁻²

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 gelər (dissosiasiya dərəcəsi $\alpha=100\%$)?

- $Q,04 \cdot 10^{23}$
- $Q,08 \cdot 10^{23}$
- $Q,02 \cdot 10^{23}$
- $Q,01 \cdot 10^{23}$
- $Q,08 \cdot 10^{24}$

50 **Mg²⁺+2OH⁻ → 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?



Ba⁺², Ag⁺, H⁺

Ca⁺², Ag⁺, Na⁺
 Ag⁺, Ca⁺²

a⁺², Na⁺, H⁺
 Na⁺, Ca⁺²

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
- H₂SO₄, 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 ionaların sayından asılıdır
- normal duzlar birbaşa (pilləsiz) dissosiasiya edir
- dissosiasiya zamanı həm H⁺, həm də OH⁻ ionlarını verən elektrolitlərə amfoter hidrosidlər deyilir

56 CuCl₂-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+HNO₃ ----- Ca(NO₃)₂+N₂O+H₂O Reaksiya tenliyində oksidləşdiricinin əmsalını müəyyən edin.

- 10
- 1
- 4
- 2

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 dissosiasiyyasını 100%qəbul etməli)

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

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

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

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

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

62 Hansı sıradakı duzlar hidrolizə uğrayır?

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

63 Hansı sıradada 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
- 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 əsası duz alınır?

- Na_2CO_3

- Na₃PO₄
- K₂SO₄
- (NH₄)₂SO₄
- CuCl₂

65 Hansı duzu suda həll etdikdə turş mühit yaranır?

- KNO₃
- NaCl
- K₂SO₄
- Na₂CO₃
- NH₄Cl

66 Hansı duz suda pis həll olur?

- ZnSO₄
- CuSO₄
- FeSO₄
- MgSO₄
- CaSO₄

67 Hansı maddəni suda həll etdikdə qələvi mühit yaranar?

- K₂CO₃
- LiCl
- BaSO₄
- HClO₄
- CuSO₄

68 Hidroliz etməyən maddəni göstərin.

- (NH₄)₂SO₄
- K₂CO₃
- KBr
- CuSO₄
- FeCl₃

69 **Hansı duz hidroliz etmir?**

I. K₂CO₃ II. AgCl III. KCl IV. AgNO₃

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

70 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

- NaHCO₃
- KMnO₄
- Cu(NO₃)₂
- KClO₃
- NH₄NO₃

71 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

- Cu⁺
- Fe⁺²
- C
- Cl²
- S⁻²

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

- 8
- 5
- 7
- 4
- 6

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

- 2
- 6
- 4
- 1
- 3

74 760 ml suda 40 q natrium-hidroksid həll edildi. Alınmış məhlulda natrium-hidroksidin kütlə payını hesblayın (%-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 artıqda artır

79 393 q NaCl məhlulunun elektrolizi zamanı (n.s –də) 44,8 l qaz ayrılmışdır. Alınan məhlulda NaOH – in 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 ardıcılılığı ilə düzün. I. F- II. Cl- II. 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 reduksiyaedicinin əmsalını tapın.

- 8
- 4
- 3
- 2
- 6

83 Br₂+NaOH NaBr+NaBrO₃+H₂O tənliyi üzrə 6 mol brom reaksiyaya girir. I. oksidləşən II. reduksiya olunan brom atomlarının sayını müəyyən edin. (Na-avoqadro ədədidir) I II

- 10 Na 2Na
- Na Na
- 5Na Na
- Na 5Na
- 2Na 10Na

84 P+HNO₃+H₂O ---- H₃PO₄+NO Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdirici və reduksiyaedicinin 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.s. -də) 8,96 l qaz alınarsa neçə mol oksidləşdirici reduksiya olunur?

- 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 redaksiya olunmuşdur?

- 80
- 50
- 20
- 25
- 75

89 **Hansı reaksiyada CO_2 oksidləşdiricidir?**

- I. $\text{CO}_2 + \text{Mg} \rightarrow \text{MgO} + \text{C}$
- II. $\text{CO}_2 + \text{C} \rightarrow \text{CO}$
- III. $\text{CO}_2 + \text{NaO}^{1+} \rightarrow \text{NaHCO}_3$

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

90 Hansı reaksiyadan alınan duz hidroliz etmir?

- $2\text{NaOH} + \text{CO}_2 \rightarrow$
- $\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- $3\text{KOH} + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$
- $\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{HNO}_3 \rightarrow$
- $\text{Fe}(\text{OH})_3 + 3\text{HCl} \rightarrow$

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

- BaCl₂+AgNO₃ →
- H₃+H₂SO₄ →
- O₂O+H₂SO₄ →
- CH₃COONa+NaOH \xrightarrow{t}
- FeCl₃+NaOH →

92 Hansı qrupda olan duzlar hidrolizə uğramır?

- Al₂S, AlCl₃, Al₂(SO₄)₃
- Ca₂CO₃, CH₃COONa, Na₂SO₄
- CaNO₃, NaCl, Na₂SO₄
- Cl, K₂CO₃, K₃PO₄
- CaNO₃, NaSO₃, Na₂S

93 Hansı duzların hidrolizindən eyni mühit alır?

- I. Na₂CO₃ II. NaCl III. FeCl₃ IV. AgNO₃

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

94 Cu⁺²+2OH⁻ — Cu(OH)₂ reaksiyasını aparmaq üçün hansı maddələr götürülməlidir?

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

95 Hansı duzun hidrolizinin qısa ion tənliyi X²⁺+2H₂O —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 NH⁺ 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?

- a⁺ və CH₃COO⁻
- a⁺² və CO₃⁻²
- Ag⁺ və I⁻
- a⁺² və CO₃⁻²
- Ag⁺ və Cl⁻
- a⁺ və CH₃COO⁻

99 Qısa ion tənliyi H++OH--> H₂O olan reaksiyani 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
- O₂S₂O₄
- 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 Məhlula turşu əlavə etdikdən hənsi 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 alınmır?

Ca(HCO₃)₂ \xrightarrow{t}
 AgNO₃+NaCl →
 NH₄Cl+NaOH →
 BaCl₂+H₂SO₄ →
 FeCl₃+KOH →

106 Hansı duzun hidrolizindən yaranan mühit səhvi göstərilmişdir?

- I. Na₂SO₃ – neytral II. FeCl₃ – turş III. NaCl - qılıvi

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

107 Hansı maddələr adsorbatlar adlanır?

səthi aktiv maddələr
 üzvi həlləcicilərdə 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 təsirindən suda həll olmuş qazın ayrılması

qazların mayelərdə həll olması

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

- 30
- 25
- 30
- 50
- 40

110 5 mol suda 0,1 mol KHCO₃ duzu həll edilir. Məlulda 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 %-dır. 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 yönədir?

- I. O₂-nın qatılığının artması II. Cl₂-nın qatılığının artması**
III. təzyiqin artması IV. təzyiqin azalması

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

114 Temperaturun artması və təzyiqin azalması hansı halda tərazlığı reaksiya məhsullarının alınması istiqamətinə yönəldir?

- H₂O $\rightleftharpoons 2\text{H}_2 + \text{O}_2 - Q$
 HCl + O₂ $\rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{Cl}_2 + Q$
 3O₂ $\rightarrow 2\text{O}_3 - Q$
 SO₂ + O₂ $\rightleftharpoons 2\text{SO}_3 + Q$
 CO + O₂ $\rightleftharpoons 2\text{CO}_2 + Q$

115 Hansı reaksiyanın sürətinə tarazlığın dəyişməsi təsir etmir?

- CH₄+H₂O → CO+3H₂
- 2Al+3S → Al₂S₃
- 2Al+3Cl₂ → 2AlCl₃
- 2CO+O₂ → 2CO₂
- 2K+H₂ → 2KH

116 Heterogen sistemi göstərin.

- CO₂+C → 2CO
- 2CO+O₂ → 2CO₂
- CH₄+2O₂ → CO₂+2H₂O(buxar)
- CH₄+CO₂ → 2CO+2H₂
- CH₄+H₂O(buxar) → CO+2H₂

117 Homogen reaksiyanı göstərin.

- ZnO+H₂ → Zn+H₂O
- 3Fe+3O₂ → Fe₃O₄
- CaO+CO₂ → CaCO₃
- 2CO+O₂ → 2CO₂
- C+O₂ → CO₂

118 Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?

- Q+H₂O(buxar) ⇌ CO+H₂
- Q₂O₂+O₂ ⇌ 2SO₃
- Q₂O₃+3CO ⇌ 2Fe+3CO₂
- Q₂+3H₂ ⇌ 2NH₃
- Q+CO₂ ⇌ 2CO

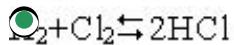
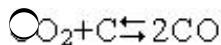
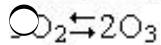
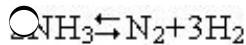
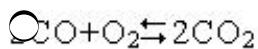
119 Hansı halda təzyiqin azalması tarazlığı başlangıç maddələr istiqamətinə yönəldir?

- Q+CO₂ ⇌ 2CO
- Q₂+O₂ ⇌ 2NO
- Q₂+I₂ ⇌ 2HI
- Q₂+3H₂ ⇌ 2NH₃
- Q₂O₄ ⇌ 2NO₂

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

- QNO₂+2H₂O+O₂ ⇌ 4HNO₃+Q
- Q₂O₄(q) ⇌ 2NO₂ - Q
- QNO+O₂ ⇌ 2NO₂+Q
- Q₂+3H₂ ⇌ 2NH₃+Q
- Q₂ ⇌ 3O₃ - Q

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

- temperaturu azaltmaqla
- H₂-nin qatılığını artırmaqla
- suyun qatılığını artırmaqla
- katalizator tətbiq etməklə
- təzyiqi artırmaqla

124 $\text{H}_2(\text{q}) + \text{S}(\text{b}) \rightleftharpoons \text{H}_2\text{S}(\text{q}) + Q$ reaksiyasında tarazlığın sağ tərəfə yönəlməsi üçün hansı faktorlar təsir edir? I. temperaturun artması II. temperaturun azalması III. təzyiqin artması IV. H₂-nin qatılığının artması

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

125 Kimyəvi tarazlığa hansı faktor təsir etmir?

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

126 Kimyəvi reaksiyanın sürətinin ölçü vahidini göstərin.

- mol/l·san
- mol/san
- mol/l
- mol·l/san

127 Qarışığı 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 adı şəraitdə maye haldadır?

- Hg
- Ag
- Au
- Na
- Ca

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

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

134 Hansı sıradakı bütün elementlər dəyişkən valentlidir?

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

F, Cl

135 Hansı halda bəsit maddənin adı göstərilib?

- 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.

- $^{40}_{20}\text{Ca}$, $^{42}_{20}\text{Ca}$, $^{48}_{22}\text{Ti}$
- $^{36}_{18}\text{Ar}$, $^{40}_{19}\text{K}$, $^{40}_{20}\text{Ca}$
- $^{32}_{16}\text{S}$, $^{33}_{16}\text{S}$, $^{34}_{16}\text{S}$
- ^1_1H , ^2_1H , ^4_2He
- $^{63}_{29}\text{Cu}$, $^{65}_{29}\text{Cu}$, $^{65}_{30}\text{Zn}$

138 Üçüncü energetik səviyyədəki orbitalların maksimum sayını müəyyən edin.

- 3
- 12
- 9
- 8
- 16

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

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

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

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

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

C

¹⁶S

¹⁵P

¹⁴N

¹⁷Cl

142 Xlor atomunda maksimum həyəcanlanmış halda cütlənməmiş neçə elektron vardır?

6

5

3

1

7

143 Xarici elektron konfiqurasiyaları verilmiş elementlərdən hansı ən yüksək ionlaşma enerjisində malikdir?

... 2s22p3

... 2s2

... 3s1

... 2s22p5

... 3s23p5

144 Hansı sıradə 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?

_{X15}Y

_{X16}Y

_{X17}Y

_{2X13}Y

₁₈Y

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

₁₄³Si

₉F

₂₀Ca

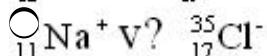
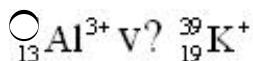
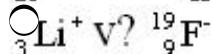
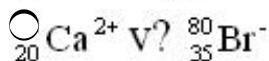
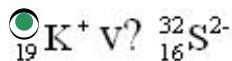
₁₆³S



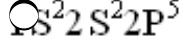
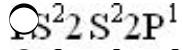
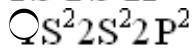
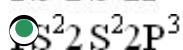
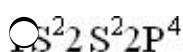
147 Hansı element atomunun xarici elektron təbəqəsində normal halda daha çox cütləşməmiş elektron var?



148 Hansı cəvdəldəki ionlarda elektronların sayı eynidir?



149 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aid-dir?



150 Elektron konfiqurasiyaları verilmiş elementləri reduksiyaedicilik qabiliyyətinin artma ardıcılılığı 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 11Na və 19K üçün eyni olan nədir? I. atom radiusu II. valent elektronlarının sayı III. reduksiyaedicilik qabiliyyəti

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

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

- 28
- 6
- 34
- 24
- 18

154

Elektron formulu ... $3d^14s^2$ olan ^{45}X atomunda ne?? neytron vardır?

- 25
- 23
- 22
- 21
- 24

155

x^{+} , y^{3+} ve x^{3-} ionlarında eyni sayıda elektron var. x, y ve z elementlerini proton sayılarının azalma ardıcılılığı 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 $^{52}_{24}Cr$ atomun elektron formulunu göstərin.

3d⁵4s¹

3d⁶4s

3d⁴4s²

3d⁶4s²

3d⁵4s²

158

H₂SO₄ molekulunda olan neytron sayımı müeyyen edin (₁¹H ₁₆³²S ₈¹⁶O).

49

48

269

25

50

159 **₈O²⁻ ionunun kısa elektron formulunu müeyyen edin.**

... 2s2

... 2s22p2

... 2s22p4

... 3s2

... 2s2p6

160 **Azot ionunda ₇¹⁴N³⁻ kaç? elektron, proton v? neytron var?**

$\bar{e}, 7p, 7n$

N

$\bar{e}, 7p, 7n$

$\bar{e}, 10p, 7n$

$\bar{e}, 7p, 7n$

161 **₁₇³⁵Cl ve ₁₇³⁷Cl atomları üçün aynı olan nededir?**

I. elektron sayı

II. proton sayı

III. neytron sayı

yalnız III

II, III

I, III

I, II

yalnız II

ion	Elektron konfiqur.
x^{2+}	... 2s ² 2p ⁶
y^2	... 2s ² 2p ⁶
z^{5+}	... 2s ² 2p ⁶

S ve p-elementlerini müeyyen edin.

s-elementi p-elementi

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

163 Elektrona hərisliyin tənliyini göstərin.

- A⁺ = A⁺ + e⁻
- E = hv
- A + e⁻ = A⁻ ± F
- X = + E
- E = mc²

164 İonlaşma enerjisinin tənliyini göstərin.

- E = mc²
- A + e⁻ = A⁻ ± F
- X = + E
- A⁺ = A⁺ + e⁻
- E = hv

165 Yalnız n + L cəmi bərabər olan orbitaların yerlədiyi sırası 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 quvvətli əsas
- zəif əsas və qüvvətli turşu
- qüvvətli turşu və quvvətli əsas
- zəif əsas və zəif turşu

167 Yalnız -rabitəsi olan molekullarn formuları yerləşən sırası göstərin.

- O O_2, F_2, N_2
- O Cl_2, H_2O, CO_2
- O Cl_2, H_2O, F_2
- O O_2, N_2, CO_2
- O H_2O, F_2, N_2

168 HCl molekulu əmələ gələrkən qapanan orbitallar hansı sıradır?

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

169 Hansı sıradır yalnız qazın molyar həcmnin vahidi verilmədir?

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

170 Hansı sıradır yalnız molyar kütłənin vahidi verilmədir?

- O kq/mol
- O $mol, \frac{kq}{mol}$
- O $q, \frac{kq}{mol}$
- O $\frac{q}{mol}, \frac{kq}{mol}$
- O q/mol

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

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

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

dəyişməlidir?

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

173 Kimyəvi tarazlıq halında sistemin Hibbs enerjisi hansı qiyməti alar?

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

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 entrapiyası azalar?

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

176 Aşağıda verilən halların hansında sistemin entrapiyası artar?

- məhlulda maddənin kristallaşması
- bərk maddənin əriməsi
- [1 həcm azot və 3 həcm hidrogendən 2 həcm ammonyakın 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.

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

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 eloktrolizində anodda hansı proses gedər?

- $2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2$
- $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$
- $\text{Na}^+ + 1\text{e}^- \rightarrow \text{Na}$
- $2\text{H}_2\text{O} - 4\text{e}^- \rightarrow \text{O}_2 + 4\text{H}^+$
- $4\text{OH} - 4\text{e}^- \rightarrow \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

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 artırıqdıqda ($\Delta H > 0$) 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 sırası göstərin.

- NH₃, NaH, CaH₂
- CaH₂, PH₃, LiH
- LiH, CaH₂, NH₃
- SiH₄, NH₃, PH₃
- SiH₄, LiH, CaH₂

191 **Yalnız ns² np⁶ nd¹⁰ elektron konfiqurasiyasına malik olan ionların verildiyi sırası göstərin.**

- Zn²⁺, Sn²⁺, Pb²⁺
- Cu³⁺, Sn²⁺, Zn²⁺, Cu⁺
- Cd²⁺, Sb³⁺, Bi³⁺
- Zn²⁺, Cd²⁺, Ag⁺
- Cd²⁺, Zn²⁺, Bi³⁺

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

- 20
- 10
- 8

- 16
 18

193 Yalnız kimyevi elementlerin atomlarının dövri dəyişən xassələrinin yerləşdiyi sırası 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

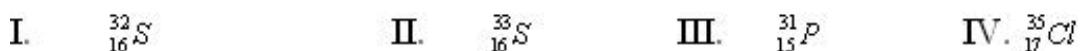
194 Entropiyanın artması ilə müşayiət olunan kimyevi reaksiyanı göstərin.

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

195 Sistemdə entropiyanın artmasına səbəb olan prosesi göstərin.

- həcmnin azalması
 kristallaşma
 kondensləşmə
 ərimə
 koaqlıyasiya

196 **izotonları mü?yy?n edin.**

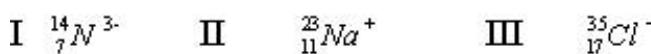


- III,IV
 II,III
 I,III
 I,II
 II,IV

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

- 18
 49
 26
 50
 32

198 **Hansı ionun tərkibinde elektron ve neytron sayı berabərdir?**



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

199 Hansı halda ionun zarici elektron konfiqurasiyası doğru göstərilməyib?

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

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

- 3, V B
- 4 , VI B
- 3, II B
- 4, II B
- 3, VI B

201 Yalnız izotoplar olan sıranı göstərin.

- $_{20}^{40}\text{Ca}$, $_{20}^{42}\text{Ca}$, $_{22}^{48}\text{Ti}$
- $_{18}^{40}\text{Ar}$, $_{19}^{40}\text{K}$, $_{20}^{40}\text{Ca}$
- $_{16}^{32}\text{S}$, $_{16}^{33}\text{S}$, $_{16}^{34}\text{S}$
- $_{1}^{2}\text{H}$, $_{1}^{3}\text{H}$, $_{2}^{4}\text{He}$
- $_{29}^{63}\text{Cu}$, $_{29}^{65}\text{Cu}$, $_{30}^{65}\text{Zn}$

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

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

203 Hansı sıradə yalnız S-elementlər verilmişdir?

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

204 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aid-dir?

- $\text{O}2\text{S}^22\text{S}^22\text{P}^4$
- $\text{O}2\text{S}^22\text{S}^22\text{P}^3$
- $\text{O}2\text{S}^22\text{S}^22\text{P}^2$
- $\text{O}2\text{S}^22\text{S}^22\text{P}^1$
- $\text{O}2\text{S}^22\text{S}^22\text{P}^5$

205 Alüminum atomunda neçə neytron var?

- 27
- 18

- 16
- 14
- 19

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

- C
- S
- P
- N
- Cl

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

- ...3d⁵4s¹
- ...3d⁶4s
- ...3d⁴4s²
- ...3d⁶4s²
- ...3d⁵4s²

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

- e, 7p, 7n
- N
- e, 7p, 7n
- e, 10p, 7n
- e, 7p, 7n

209 Hansı cərgədəki ionlarda elektronların sayı eynidir?

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

210

Elektron formulu ...3d¹4s² olan ^{45}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 verilmişdir?

- 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 ... 3d104s2 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 ...3s23p3 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 ... 3d84s2 olan elementin dövri sistem cədvəlindəki yerini tapın. dövr ; qrup

- 3 7A
- 4 7B
- 3 8B
- 3 8A
- 4 8B

221 Atomları valent elektronlarının artma ardıcılılığı 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 elemətin nisbi atom kütləsini tapın.

- 90
- 10
- 1
- 19
- 9

223 . x atomunun maksimum həyacanlanma halı ns1np3ndy kimi dir. 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

$^{24}_{\text{Cr}} \text{ ionunda olan elektronların sayı } x^3 \text{ ionundaki elektron sayımaşa beraberdir. } x \text{ atomunun elektron formulunu müəyyən edin.}$

- ... 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 Ifadələrindən hansıları doğrudur?

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

228 XO_3^{2-} ionunda 32 elektron var X-elementinin dövr sistemində

mövqeyini müəyyən edin

Qrup

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 necədir?

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

230 Hansı sıradaki 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 birləş-mələr əmələ gətirmirlər?

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

232 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

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

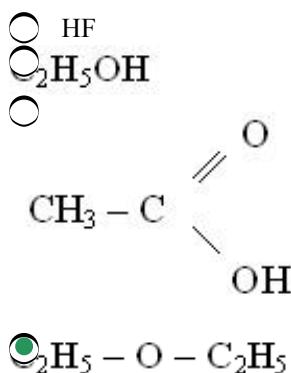
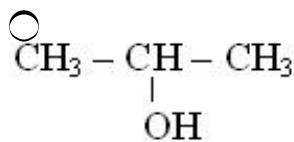
235 Etilen molekulunda neçə σ (siqma) və π (pi) rabitə var?

- 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?

- OH₃OH
 OH₃NH₂
 Ga₂SiO₃
 KBr
 O₂SO₄

239 Hansı orbitalların örtülməsi π -rabitə yaradır?

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

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

- NO+O₂ →
 Fe₂O₃+H₂ →
 Mg(OH)₂+HNO₃ →
 NH₃+H₃PO₄ →
 NaCl+H₂SO₄ →

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

- C₂H₂; N₂
 C₂H₄; P₄
 H₃; C₂H₄
 O₃; Cl₂
 CO; NH₃

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

- CO, CaSO₄
 NH₄Cl, NH₄NO₃

- CH₃COONa, CH₃COONH₄
- (NH₄)₂CO₃, KMnO₄⁻
- HBr, KNO₃

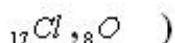
243 ... 2S22p5 elektron formuluna malik elementin ən kiçik(x) və ən böyük (y) oksidəşmə dərəcəsini müəyyən edin. x y

- 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 ve y atomlarının qısa elektron formulunu müəyyən edin. x y

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

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



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

246 Hansı orbitalların örtülməsi π -rabit? yarada bilir?

- SP₂ – S
- P – P
- P^2 – P
- P^2 – SP²
- SP – P

247 Hansı birleşmelerde x elementinin oksidleşme derecesi eynidir?

- | | |
|------------------------------------|---|
| I. Na ₃ XO ₄ | II. CaXO ₄ |
| III. NaXO ₄ | IV. Ca ₃ (XO ₄) 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?

- H_3OH
- Al_2SiO_3
- KBr
- SO_4^{2-}
- NH_3NH_2

250 Hansı birləşmədə oksigen ən yüksək oksidləşmə dərəcəsi göstərir?

- OF₂
- O₂
- Na₂O₂
- 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?

- O₃; Cl₂
- CO; NH₃
- H₃; C₂H₄
- O₂H₄; P₄
- O₂H₂; N₂

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

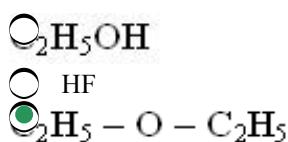
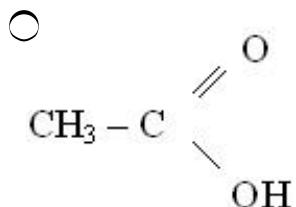
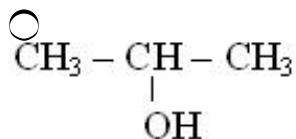
- yalnız IV
- III, IV
- II, III
- I, II
- II, IV

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

- C₂H₅OH
- Na₂SO₄
- CH₄

- C₆H₁₂O₆
 CaCl₂

255 Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur?



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

- Mg(OH)₂+HNO₃ →
 NaCl+H₂SO₄ →
 NO+O₂ →
 Fe₂O₃+H₂ →
 NH₃+H₃PO₄ →

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

- CO, CaSO₄
 (NH₄)₂CO₃, KMnO₄⁻
 CH₃COONa, CH₃COONH₄
 NH₄Cl, NH₄NO₃
 HBr, KNO₃

258 Hansı sıradakı maddələrin tərkibində yalnız polyar kovalent rabitə var?

- F₂, O₂, N₂
 HCl, NaCl, Cl₂
 H₂S, H₂SO₄, C₂H₆
 NH₃, 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

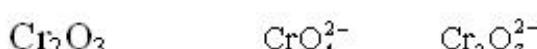
- KCl, KBr, KI
 - NaCl, LiCl, KCl
 - MnO, CaO, FeO

261 Orbital radiusuna aid olan müddəəni göstərin.

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

262

Cr₂O₃ molekulunda, CrO₄²⁻ ve Cr₂O₇²⁻ ionlarındaクロムの酸化数を算出せよ。



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

263

Element	Elektron konfiqurasiyasi
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

264

Sirk? alheidind? ($\text{CH}_3 - \text{C}(\text{O}) - \text{H}$ molekulunda) nec? σ (siqma)

v? nec? π (pi) rabbit? 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.

- X₂O₂
- X₂O
- X₂O₃
- X₂O₅
- X₂O

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 ...3s23p5 sonluğu ilə qurtaran Y atomu X atomu ilə polyar-kovalent rabitəli XY_2 formullu birləşmə əmələ gətirir. Bu birləşməni müəyyən edin.

- MgCl₂
- SCl₂
- OF₂
- CaCl₂
- SO₂

269 H₂O, NH₃ və CH₃Cl molekulları üçün hansı ifadə doğrudur? I. polyardır II. mərkəzi atom sp₃ 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 molekullarda 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 sıradə yalnız ion rabitəli birləşmələr verilmişdir?

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

276 Hansı sıradə 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 ya-rım-qrup elementləri ilə hansı rabitə əmələ gətirməklə birləşərlər?

- dono-akseptor mexanizmi ilə əmələ gəlmış polyar-kovalent rabitə
- polyar kovalent rabitə
- qeyri-polyar kovalent rabitə
- metal rabitəsi
- ion rabitə

278 N₂ molekulunda rabitələrin yaranmasında neçə elektron iştirak edir?

- 6
- 4
- 2
- 3

279 Rabitələri polyarlığın artma ardıcılılığı 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 rabitənin xarakteri necə dəyişir? Br₂ – HBr – KBr

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

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

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

282 N₂ molekulunda rabitələrin yaranmasında neçə elektron iştirak edir?

- 5
- 2
- 4
- 6
- 3

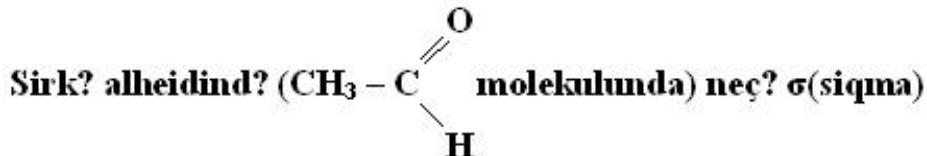
283 Elektron formulu ...3s23p5 sonluğu ilə qurtaran Y atomu X atomu ilə polyar-kovalent rabitəli XY₂ formullu birləşmə əməklə gətirir. Bu birləşməni müəyyən edin.

- SO₂
- OF₂
- CaCl₂
- SCl₂
- MgCl₂

284 Hansı sırada yalnız ion rabitəli birləşmələr verilmişdir?

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

285



v? neç? π (pi) rabbit? 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) rabbitə 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 ya-rım-qrup elementləri ilə hansı rabbitə əmələ gətirməklə birləşərlər?

- dono-akseptor mehanizmi ilə əmələ gəlmış polyar-kovalent rabbitə
- polyar kovalent rabbitə
- qeyri-polyar kovalent rabbitə
- metal rabbitəsi
- ion rabbitə

289 $\text{CH} = \text{CH} - \text{CH} = \text{CH}$ molekulunda sıqma (σ) və pr (π) rabbitələrin sayımlı 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 rabbitələri XY₃ bircəsnəsini əmələ getirir.

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

291 Xarici elektron konfigurasiyası ..ns3np3 olan elementin minimum və maksimum oksidləşmə

dərəcəsini müəyyən edin. Minimum Maksimum

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

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

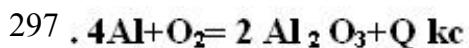
- I,III
- II,III
- yalnız II
- yalnız I
- I,II

295 P2O5 molekulunda pi(pi) rabitələr ümumi rabitələrin neçə faizini teşkil 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 kc 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. Al₂O₃-ün emelegelme $\frac{Q}{4}$ kc/mol-dur.

III. Bu reaksiya üçün ΔH>0-dır.

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

298 90 C reaksiya 3 deqiqeye, 110 C də ise 20 saniyəyə başa catır. Reaksiyanın temperatur əmsalını müəyyəyə edin.

- 5
- 3
- 2
- 1
- 4

299 2H₂S + O₂ ---- 2H₂O + 2S Reaksiyasında H₂ S qabılığım 3 dəfə azaldıb O₂-in qatılığını isə 3 dəfə artırdıqda sürət neçə dəfə deyişər?

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

300 Reaksiya 40 C-də 6 dəgigəyə 60 C-də isə 40 saniyəyə başa satırsa, reaksiyanın temperatur əmsalını müəyyəyən edin.

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

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

- sublimasiya, buxarlanması, koaqulyasiya, kristallaşma
- ərimə, sublimasiya, kondensləşmə, həcmin azalması
- kristallaşma, kondensləşmə, həcmin azalması, koaqulyasiya
- ərimə, sublimasiya, buxarlanması, həcmin artması
-) kristallaşma, kondensləşmə, buxarlanması, həcmin artması

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

- 4s > 4p > 4d > 4f

- 4f > 4d > 4s > 4p
- 4d > 4f > 4p > 4s
- 4p > 4s > 4d > 4f
- 4s > 4f > 4p > 4d

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

- ərimə, sublimasiya, kondensləşmə, həcmin azalması
- kristallaşma, kondensləşmə, ərimə, sublimasiya,
- ərimə, sublimasiya, buxarlanması, həcmin artması
- kristallaşma, kondensləşmə, həcmin azalması, koaqulyasiya
- həcmin azalması, koaqulyasiya, buxarlanması, ərimə

304 Atomun nüvəsinə aid olan xassələri göstərin.

- optiki və rentgen spektrleri
- Rentgen spektrleri və kütlə
- optiki spektrleri və kütlə
- kütlə və radioaktivlik
- radioaktivlik və optiki spektrleri

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 ardıcılılığı hansı sırada düzgün verilmişdir?

- 5s5p4d
- 4d5p5s
- 4d5s5p
- 5s4d5p
- 5p4d5s

308 Valent rabiələri nəzəriyyəsinə aid olan müddəəni göstərin.

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

309 Göstərilən sıraların hansında rabitənin uzunluğu qanuna uyğun artır?

- H – J → H – Br → H – F → H – Cl
- H – Cl → H – Br → H – J → H – F
- H – F → H – Cl → H – J → H – Br
- H – F → H – Cl → H – Br → H – J
- H – Br → H – J → H – F → H – Cl

310 entalpiyanın termodinamik ifadəsini göstərin.

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

311 Orbitalların nüvə ilə rabiṭəsinin zəifləməsinin ardıcılılığı 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. Küri
- P. Küri
- E. Rezerford
- N. Bor

313 Süni radioaktivliyə aid olan müddəəni göstərin.

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

314 Maddənin plazma halına aid olan müddəəni göstərin.

- yüksək temperaturda elektronlarını qismən itirmiş atomlardan ibarət sistem
- elektron örtüklərini qismənitirmiş atomların ionlaşmış halı
- atom nüvələrinin bölünmə məhsullarından biri
- elektron örtüklərini tamamilə itirmiş atomların ionlaşmış halı
- atom nüvələrinin neytonların təsirindən parçalanmasının temperatur şəraitini

315 Hansı sıradakı maddələrin temperaturun artması ilə həll olması azalır?

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

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

-

C12H22O11, NH₄Cl

OH3, HCl

Ca2CO3, C12H22O11

CO, NaCl

O2, NaNO₃

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 etdir. Alınmış məh-lulda 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 hidroksid 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 məh-lulda kalsium xloridin kütlə payını tapın.

- 11
- 10
- 9
- 14

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

- 35
- 25
- 18
- 10
- 30

338 Təzyiqin artması ilə hansı birləşmənin həll olması artır?

- H_2SO_4
- Na_2O
- NaNO_3
- KCl
- CO_2

339 Hansı birləşmə suda həll olmur?

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

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)

- C₁₂H₂₂O₁₁, NH₄Cl
- OH₃, HCl
- Ca₂CO₃, C₁₂H₂₂O₁₁
- CO, NaCl
- O₂, NaNO₃

346 Cu(OH)₂ hansı reaksiya ilə alınır?

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

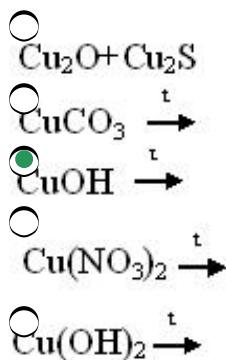
347 Sink qabda hansı maddənin məhlulunu saxlamaq olar?

- Ca₂SO₄
- HCl
- NaOH
- CuSO₄
- AgNO₃

348 Xrom üçün hansı ifadə doğru deyil?

- qatı nitrat turşusu ilə adı şəraitdə reaksiyaya girir
- gümüşü-ag metal
- korroziyaya davamlı
- d-elementdir
- +2, +3, +6 oksidləşmə dərəcələri davamlıdır

349 Hansı reaksiya üzrə mis 1-oksid alınır?



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

- Al
 Mg
 Ca
 Cu
 Zn

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

- AgSO₄
 KOH
 HCl
 NO₃
 NaOH

352 Hansı maddənin köməyi ilə gümüşü sink qarışığından təmizləmək olar?

- NaCl
 NaOH
 SO₄ (qatı)
 NO₃
 Ca₂SO₄

353 Hansı maddənin məhlulunu mis qabda saxlamaq olmaz?

- P₂PO₄
 HCl
 AgNO₃
 H₂SO₄
 BaNO₃

354 Oksigenin Yerdə başqa planetlərə nisbətən geniş yayılmasının səbəbini göstərin.

- Si, Al və başqa elementlərlə davamlı rabitə əmələ gətirməsi
 radioaktivliyi
 qeyri-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
- neytonların təsirindən uran nüvəsinin bölünməsi

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

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

357 Hidrogen rabitələrindən hansı davamlıdır?

- $H - N \dots H -$
- $H - F \dots H -$
- $H - S \dots H -$
- $H - O \dots H -$
- $H - Cl \dots H -$

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

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

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

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

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

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

361 Yalnız polyar molekullardan ibarət sıranı müəyyən edin.

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

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

- faizli
- normal
- molyal
- titirli
- molyar

363 Hansı elementin izotoplari kimyəvi aktivliklərinə görə fərqlənirlər?

- qalay
- oksigen
- xlor
- hidrogen
- mis

364 Molekuldaxili oksidləşmə-reduksiya reaksiyasını müəyyən edin.

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

365 Təzyiqin dəyişməsinin tarazlığın yerdəyişməsinə təsir etməyən prosesin sxemini göstərin.

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

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

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

367 Hansı sırada yalnız kimyəvi rabitənin yaranmasında mərkəzi atomun sp₃ hibrid orbitalları iştirak edən molekullar verilmişdir?

- Cl₄, CCl₄, CH₄, BF₃
- Cl₄, CH₄, SiF₄, AlCl₃
- Br₃, AlCl₃, SiF₄, CH₄
- Cl₄, CF₄, CCl₄, SiF₄
- Cl₄, CH₄, BF₃, AlCl₃

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 yüksək ion əmələ gətirən elektrolitlər turşular, mənfi yüksək 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 $0,05 \text{ mol/l saniyə}$ Hansı ifadə doğrudur? 1. 20 saniyə ərzində $5,6 \text{ l NO}_2$ sərf olunur. 2. 40 saniyə ərzində $34 \text{ g H}_2\text{O}$ sərf olunur. 3. 60 saniyə 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.

- $\text{C} + \text{H}_2(\text{bux})\text{O} \rightarrow \text{CO} + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}$
- $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$
- $\text{C} + \text{CO}_2 \rightarrow 2\text{CO}$
- $\text{CH}_4(\text{bux}) + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CO} + 3\text{H}_2$

371 Temperatur əmsalı 2 olan reaksiya 50°C -də 4 dəqiqəyə başla çatırsa, həmin reaksiya 90°C - də neçə dəqiqəyə başa çatar?

- 25
- 15
- 20
- 10
- 30

372 0,5 litrlik qabda $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$ reaksiyası nəticəsində 20 saniyə ərzində 16 g oksigen sərf olunur. Dəm qazının sərf olunma sürətini (mol/l saniyə) müəyyən edin. $\text{Ar}(\text{O})=16$

- 0,05
- 3,2
- 1,6
- 0,8
- 0,1

373 Kimyəvi reaksiyanın sürəti 100°C temperaturda $0,3 \text{ mol/l saniyə}$ 130°C -də həmin reaksiyanın sürətini hesablayın. Sü-rətin temperatur əmsalı 2-dir.

- 6,8
- 10,6
- 3,2
- 2,4
- 4,8

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

- 5
- 3
- 2

- 1
 4

375 Temperatur əmsalı 2 olan kimyəvi reaksiyanın temperatuру 20C-dən 60C yüksəltsən 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?

- ClO₃, BC₃, BF₃, CF₄
 O₃, BC₃, AlF₃, CCl₄
 O₃, BC₃, CF₄, CCl₄
 O₃, BC₃, AlF₃, AlCl₃
 O₄, BC₃, AlCl₃, CCl₄

378 Temperaturu 300C!dən 330C qədər artırıqda reaksiya-nın sürəti neçə dəfə artar? Temperatur əmsalı 3-ə bərabərdir.

- 9
 54
 27
 12
 81

379 Temperaturu 60C-dən 80C-ə qədər artırıqda reaksiya-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 reaksiyanın sürətini hesablayın.

- 10
 0,1
 7,3

- 3,65
- 0,2

381 $\text{HCO}_3^- + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{OH}^- + \text{H}_2\text{CO}_3$ Hidroliz reaksiyasının ion tənliyinə uyğun gələn molekulyar tənliyi göstərin.

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

382 $\text{NH}_4\text{HCO}_3 + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{NH}_4\text{OH} + \text{H}_2\text{CO}_3$ Hidroliz reaksiyasının ion tənliyini göstərin.

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

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

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

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

- $\text{SO}_4^{2-} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{SO}_2 + \text{O}_2$
- $2\text{H}_2\text{O} - 4\text{e}^- \rightarrow \text{O}_2 + 4\text{H}^+$
- $\text{K}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{K}_0$
- $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$
- $4\text{OH}^- - 4\text{e}^- \rightarrow \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

385 Ağac kömürünün adsorbsiyası hansı həllədicidə yüksək olar?

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

386 Absorbsiya prosesi nədir?

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

387 Hansı maddələr adsorbentlər adlanır?

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

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

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

389 Temperaturu 30C artırıldıqda 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? Temperatur əmsalı 2-dir.

- 90
- 40
- 15
- 60
- 30

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

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

394 Kimyəvi elementlərin dövri sistemi nədir?

- kimyəvi elementlərin fiziki xassərinin müqayisəsi
- kimyəvi elementlərin ümumi siyahısı
- kimyəvi elementlər haqqında məlumat cədvəli
- kimyəvi elementlərin dövri qanuna əsaslanan təsnifatı
- kimyəvi elementlərin kimyəvi xassərinin müqayisəsi

395 Dövri qanunun inkişafında fiziki dövr nəyə əsaslanır?

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

396 Dövri qanunun inkişafında kimyəvi dövr nəyə əsaslanır?

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

397 Dövri qanunun inkişafında ikinci dövr necə adlanır?

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

398 Dövri 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 xassəsinə əsaslanır?

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

400 Kimyəvi elementlərin təbii təsnifatı nəyə əsaslanır?

- Pauli prinsipinə
- valentliyə
- atomun quruluşuna
- dövri qanuna
- atomun Rezeford 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.

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

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

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

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

- 20
- 6
- 8
- 10

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

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

409 40C temperaturda reaksiyanın sürəti $0,6 \text{ mol/l}\cdot\text{s}$. 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 azaldıqca 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
- 160

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 aomunda normal halda qoşalaşmamış üç valent Elektronu var?

- silisium
- arqon
- azot
- bor
- maqnezium

419 Maqnit kvant ədədi üçün göstərilən müddəalardan 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 sili olur
- elektronun enerjisi yalnız baş kvant ədədinin qiymətinndən asılı olur
- elektronun enerjisi baş və orbital kvant ədədləriindən sili olur
- elektronun enerjisi baş və maqnit kvant ədədlərindən sili olur
- elektronun enerjisi orbital və maqnit kvant ədədlərindən sili olur

421 Natrium-hidroksidin ərintisinin elektrolizində hansı məhsullar alnar?

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

422 Hansı reaksiyada t?zyiqin artırılması tarazlığı başlangıc madd?l?r t?r?f? yön?ldir?

- I. $\text{CaCO}_3(\text{q}) \rightleftharpoons \text{CaO}(\text{b}) + \text{CO}_2(\text{q})$
- II. $4\text{HCl}(\text{q}) + \text{O}_2(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{Cl}_2(\text{q}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{q})$
- III. $\text{Fe}_3\text{O}_4 + 4\text{H}_2(\text{q}) \rightleftharpoons 3\text{Fe}(\text{b}) + 4\text{H}_2\text{O}(\text{q})$

- 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 t?siri il? kimy?vi tarazlıq sağa yön?lidir?

- I. katalizatoru d?yişm?kl? II. t?zyiqi azaltmaqla
- III. temperaturu artırmaqla IV. t?zyiqi artırmaqla

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

424 Temperaturu 245C-dən 265C-ə qədər artırıqdə reak-si-yanın sürəti neçə dəfə artar?

- 27
- 9
- 18
- 81
- 3

425 600 q 40%-li Na₂SO₄ məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırıqdıqda 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 ne-çə 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 KOH:H₂O=0,5:4 mol nisbətində olan məhlulda qələvinin kütlə payını tapın. Mr(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)

- C₂H₆, NaOH, Ca(OH)₂
- SO₃, NO₂, P₂O₅
- CH₄, N₂, H₂
- KNO₃, KCLO₄, Na₂CO₃
- FeCl₃, Ca(NO₃)₂, NO₂

432 800 q 20%-li sodium 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 Na₂SO₄ məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırıqda Na₂SO₄-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 qarışdırıldıqda alınan məhlulda duzun kütüklə 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 ($p=1,6 \text{ q/sm}^3$) 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 $Kn=250$ 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 H₂S 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 quraşdırılır. 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 qarışdırıldıqda 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 necə? qram mis kuperosu ($CuSO_4 \cdot 5H_2O$) 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 etdikde neçə faizli mehlul 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 şəaitdə mümmkündür?

- 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?

- Fe₂O₃
- Na₂O
- CaO
- H₂O₂
- Cu₂O

457 Xətti quruluşa malik olan molekulu göstərin?

- CH₄
- BH₃
- H₂O
- CO₂
- NH₄⁺

458 Natrium-sulfatın suda məhlulunun elektrolizindən hansı məhsullar alınar?

- SO₂, O₂, H₂, Na

- NaOH, Na, H₂, O₂
- Na, SO₂, O₂, H₂
- H₂, O₂, NaOH, H₂SO₄
- H₂SO₄, Na, O₂, SO₂

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.

- trioksalatoferat(III)kalium

- dəmir(III) trioksalatokalium
- kalium trioksalatoxrom(III)
- kalium trioksalatoxromat(III)
- trioksalatokalium dəmir(III)

466 K₃[CoF₆] tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- heksafluorokalium kobaltat(III)
- kalium heksafluorokobaltat(III)
- kalium heksafluorokobalt(III)
- kobalt(III)heksafluoro kalium
- kobaltat(III)heksafluoro kalium

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

- tetraamminplatinat(II) xlorid
- xlorid tetraaminplatinat(II)
- platinat(II) tetraammin xlorid
- tetraamminplatin(II) xlorid
- platin(II) tetraammin xlorid

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

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

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

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

470 [Mn(H₂O)₆]SO₄ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- heksaakovasulfato manqan(II)
- heksaakovamanqanat(II) sulfat
- sulfatoheksaakva manqan(II)
- manqan(II) heksaakovasulfat
- heksaakovamanqan(II) sulfat

471 [Cu(NH₃)₄](NO₃)₂ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

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

472 Na₃[Cr(CN)₆] tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- [natrium xrom(III)heksasiano
- natrium heksasianoxromat(III)

- heksasianonatriumxromat(III)
- xrom(III)heksasiano natrium
- natrium heksasianoxrom(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? (MnH₂S=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 qarışdırıldığda 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. Mr(KOH)=56

- 34
- 7
- 28
- 14
- 32

478 **200 q 16%-li mis sulfat (II) məhlulunu hazırlamaq üçün neçə qram mis kuporosu (CuSO₄·5H₂O) lazımdır?**

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

- 28
- 50
- 30
- 20
- 32

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

- C₂H₆, NaOH, Ca(OH)₂
- SO₃, NO₂, P₂O₅
- CH₄, N₂, H₂
- KNO₃, KCIO₄, 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 qarışdırıldıqda alınan məhlulda həll olan maddənin kütlə payını tapın.

- 18
- 25
- 20
- 15
- 30

482 800 q 20%-li sodium 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 qarışdırıldıqda alınan məhlulda duzun küt-lə payını tapın.

- 30
- 20
- 15
- 10
- 25

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

- 25
- 15
- 10
- 5
- 20

488 **6 ml sirke turşusu üzərinə 194 ml su əlavə edilmişdir. Alman məhlulda sirke turşusunun molyar qatılığını (mol/l-ile) ve kütle payını %-lə hesablayın, $p(\text{CuC OH}) = .1\text{g/ml}$**

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

kütle payı %

- 0,6, 12
- 0,5, 6
- 0,5, 3
- 0,6, 6
- 0,3, 3

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

- 64
- 40
- 25
- 10
- 50

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

- 250
- 150
- 100
- 50
- 200

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

- 30
- 22
- 18
- 14
- 26

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

- 30
- 15
- 20
- 10
- 25

493 karbon hansı elementlərlə reaksiyaya daxil olur? I 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?

- CaHCO₃
- H₄NO₃
- MnO₄
- Cu(NO₃)₂
- ClO₃

495 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

- O₂
- C
- Cu⁺
- e⁺²
- e²

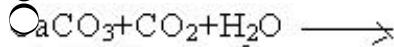
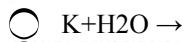
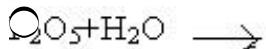
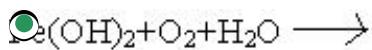
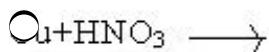
496 Cl⁺⁷? Cl⁻¹ sxemini id? neç? elektron q?bul edilmişdir?

- 6
- 7
- 5
- 4
- 8

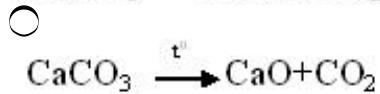
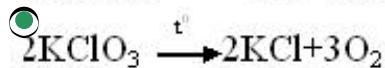
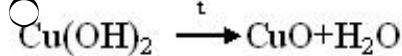
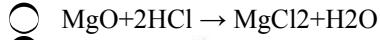
497 Fe+HCl → sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdiricinin əmsali neçədir?

- 2
- 4
- 1
- 3
- 6

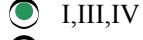
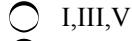
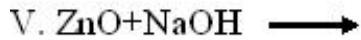
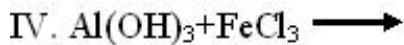
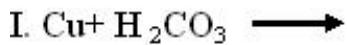
498 Həm birləşmə, həm də oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.



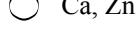
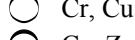
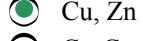
499 Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.



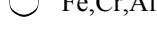
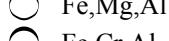
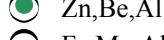
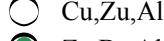
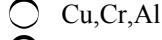
500 Hansı reaksiyanın getin?si mümkün deyil?



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



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



503 Neçə qram kalsiumun sulfat turşusu ilə reaksiyasından 5,6 l hidrogen qazı (n.s –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 alınar?

- 2,24
- 4,48
- 6,72
- 3,36
- 5,6

505 Na₂SO₄ və KNO₃ məhlullarının elektrolizi zamanı elek-trod-larda hansı maddələr alınır?

- Na, O₂, SO₂
- H₂, NO₂
- Na, 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 ayrılmır?

- CuSO₄
- NaCl
- KNO₃
- CaCl₂
- Ca(NO₃)₂

513 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı məhlulda ?sas alır?

I. Na₂SO₄ II. KCl III. NiSO₄ IV. CaCl₂

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

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

- Ca₃PO₄
- KCl₃, KNO₃
- Mg(NO₃)₂, Cu(NO₃)₂
- MnCl₂, Ca(NO₃)₂
- Mg(NO₃)₂, CuCl₂

515 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı anodda oksigen ayrılır?

- CuSO₄
- Ca₂S
- KCl
- KCl
- NaBr

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

$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2, \text{K}_2\text{SO}_4$

$\text{CuSO}_4, \text{Na}_3\text{PO}_4$

$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2, \text{AgNO}_3$

$\text{Ca}_2\text{CO}_3, \text{AuCl}_3$

$\text{Ca}_2\text{SO}_4, \text{Hg}(\text{NO}_3)_2$

517 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?

Ca_2SO_4

NO_3

CuCl_2

$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

KCN

518 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?

Ca_2SO_4

CuCl_2

CuSO_4

NaCl

CaNO_3

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

H₂ və Mg

K

Mg

H₂

K və Mg

520 Qələvi metalların ümumi elektron formulunu göstərin?

ns²np²

ns¹

ns²

ns²np¹

nd¹⁰ns²

521 Hansı maddənin adı düzgün göstərilməmişdir?

KNH₂ – kalium amid

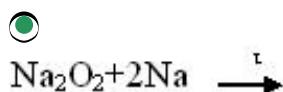
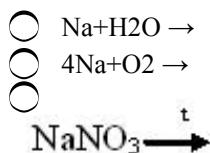
Na₂O₂ – natrium-peroksid

KO₂ – kalium-oksid

Li₂O – litium-oksid

CH₃CH₂OK – kalium etilat

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



523 Hansı oksid qələvilərlə reaksiyaya girmir?

- N₂O₅⁻
 CO₂
 SO₃
 Na₂O
 SO₂

524 Hansı sıradakı bütün elementlər sabit valentlidirlər?

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

525 Natrium-xloratın formulunu göstərin.

- NaClO₄
 NaClO
 NaClO₂
 NaClO₃
 NaCl

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

- Fe(OH)₂
 Na₂CO₃
 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
 CaCO₃
 NH₄NO₃
 KClO₃
 AgNO₃

530 Hansı duzun adı düzgün deyil?

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

531 Hansı formul doğru deyil?

- Na₂HPO₄
 NaH₃PO₄
 Na(OH)Cl
 NH₄HSO₄
 (NH₄)₃PO₄

532 Natrium-perxloratın formulunu 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

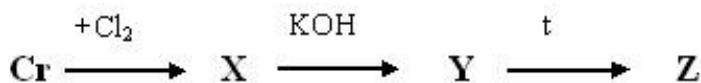
534 CuSO₄ məhculuna salılmış dəmir lövhənin kütləsi 8q artır. Neçə qram Cu reduksiya olunur?

- 48
 64
 56
 28
 32

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

- Na
- Al
- Fe
- Zn
- Cu

536



Z- maddəsin müəyyən edin.

- 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?

- Mg⁺², K⁺
- Ca⁺², Mg⁺²
- Ca⁺², Na⁺
- O⁺, Na⁺
- OH₄⁻, Na⁺

540 Sənayedə CaO-di hansı birləşmədən alırlar?

- aSiO₃
- aSO₄
- a(NO₃)₂
- a₃(PO₄)₂
- aCO₃

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
- O_2 və CH_4

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

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

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 düzülmüşlər

547 Mozli qanunundan çıxan nəticəni göstərin

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

548 Rezerford modelində atomda elektronların sayı necə xarakteriz 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 yükler bərabər paylanmışlar
- atomda elektronlar nüvə ətrafında dairəvi orbitlər özrə hərəkət edir
- atomda elektronlar ellepsə bənzər orbitlər üzrə hərəkət edir
- atomda elektronlar nizamsız düzülmüşlər
- atomda elektronlar nüvənin ətrafında bir dair dairəvi orbitdə toplanmışlar

550 Rezerford atomun kutləsinə dair hansı müddəəni təklif etmişdir?

- Atomun kutlesi müsbət və mənfi yüklərdən eyni dərəcədə asılıdır
- Atomun kütləsinin əsas hissəsi nüvədə toplanmışdır
- Nüvədə atomun kutləsinin yarısı toplanmışdır
- Müsbət yüklərin sayı atomun kutləsinə 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.

$$Q_\lambda = 2\pi r$$

- n + 1
- E = mc²
- ΔE = E_y - E_a = hν
- E = E_p + E_k

553 Təzyiq azalarsa 4Fe(b) + 3O₂ (q) ⇌ 2Fe₂O₃(b) sistemində tarazlıq hansı istiqamətə yerini dəyişər?

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

554 kimyəvi elementilərin atomlarının dövri dəyişən xassəsini göstərin.

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

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

- NH₂OH
- HNO₃
- NCl₃
- NF₃
- NH₄NO₃

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?

- NF₃
- NH₃
- HNO₂
- NH₂OH
- KNO₂

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

- NF₃
- NH₃
- HNO₂
- HNO₃
- NCl₃

560 Hansı reaksiyanın köməyi ilə daimi codluğu aradan qaldırmaq olar?

- MgSO₄+BaCl₂—BaSO₄+MgCl₂
- Ca(OH)₂+Ca(HCO₃)₂→2CaCO₃+2H₂O
- CaSO₄+Na₂CO₃→CaCO₃+Na₂SO₄
- Ca(HCO₃)₂ → CaCO₃+H₂O+CO₂
- CaCl₂+2AgNO₃—Ca(NO₃)₂+2AgCl

561 Hansı reaksiya nəticəsində $N^{+5} \rightarrow N^{+2}$ reaksiya prosesi baş verir?

- I. $Ca + HNO_3$ (qatı) \rightarrow II. $Cu + HNO_3$ (duru) \rightarrow
III. $C + HNO_3$ (qatı) \rightarrow

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

562 . Hansı reaksiyalar da metal alınnır?

- I. $CaO + 3C \xrightarrow{t}$ II. $Cr_2O_3 + 2Al \xrightarrow{t}$
III. $CaO + H_2 \xrightarrow{t}$ IV. $ZnO + C \xrightarrow{t}$

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

563 $Ca(OH)_2 + Cl_2 \rightarrow x + y + H_2O$;

$y + CO_2 + H_2O \rightarrow CaCO_3 + HClO$ reaksiyalarında y maddəsinin müəyyən edin.

- $Ca(ClO)_2$
 CaO
 $Ca(ClO_3)_2$
 $CaCl_2$
 $Ca(ClO)_2$

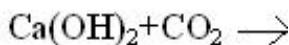
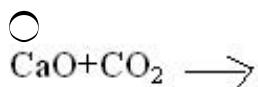
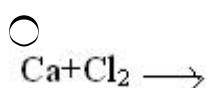
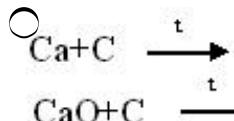
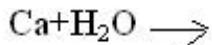
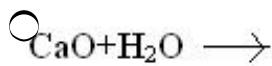
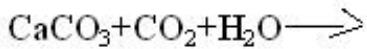
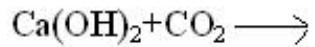
564 Hansı reaksiyadan sönmüş əhəng alınır?

- $Ca(OH)_2 + Cl_2 \xrightarrow{t}$
 $CaO + H_2O \rightarrow$
 $CaCO_3 \rightarrow$

 $2Ca + O_2 \rightarrow$
 $Ca(OH)_2 + CO_2 + H_2O \rightarrow$

565 Hansı reaksiya cütündən eyni maddə alınmır?

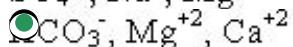
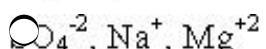
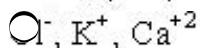
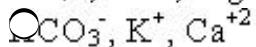
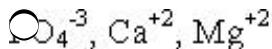
-



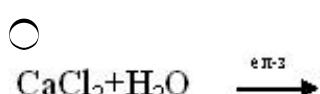
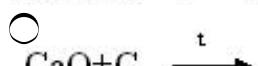
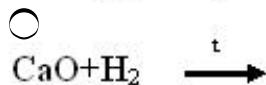
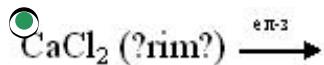
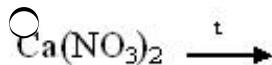
566 Müvəqqəti codluğu aradan qaldırmaq üçün hansı üsuldan istifadə edilir?

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

567 Suda hansı ionlar müvəqqəti codluğu yaradırlar?



568 Sənayedə kalsiumu hansı sxem üzrə alırlar?



569 $\text{Ca} + \text{H}_2\text{SO}_4$ (qatı) \rightarrow $\text{CaSO}_4 + \text{x} + \text{H}_2\text{O}$ reaksiyاسında x maddəsinin və oksidləşdiricinin əmsalını müəyyən edin.

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

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

$\text{O}_2, 1$

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

$\text{O}_2, 2$

570 Hansı ionlar suda müvəqqəti codluq yaradırlar?

O^+, Na^+

$\text{O}_{\text{a}}^{+2}, \text{Mg}^{+2}$

$\text{O}_{\text{g}}^{+2}, \text{K}^+$

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

$\text{O}_{\text{a}}^{+2}, \text{Na}^+$

571 Hansı duz suda müvəqqəti codluq yaradır?

$\text{O}_{\text{a}}\text{SO}_4$

$\text{O}_{\text{g}}(\text{HCO}_3)_2$

$\text{O}_{\text{Mg}}\text{SO}_4$

$\text{O}_{\text{a}}\text{HCO}_3$

$\text{O}_{\text{g}}\text{Cl}_2$

572 Hansı duz suda daimi codluq yaradır?

$\text{O}_{\text{Na}}\text{Cl}$

$\text{O}_{\text{a}}(\text{HCO}_3)_2$

$\text{O}_{\text{g}}(\text{HCO}_3)_2$

$\text{O}_{\text{a}}\text{HCO}_3$

$\text{O}_{\text{Mg}}\text{SO}_4$

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

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

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

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

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

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

574 Temperatur əmsalı 2 olan reaksiyanın surətini 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 reaksiya-nın 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
- başlangıç maddələrin qatılığ
- təzyiq

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

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

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

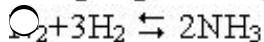
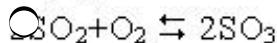
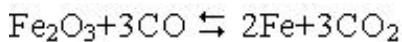
- $\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O}(\text{buxar}) \rightarrow \text{CO} + 2\text{H}_2$
- $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$
- $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}(\text{buxar})$
- $\text{CH}_4 + \text{CO}_2 \rightarrow 2\text{CO} + 2\text{H}_2$
- $\text{CO}_2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

579 Hansı halda tarazlıq həmişə reaksiya məhsulları istiqamətində yönəlir? I. başlangıç maddələr qatılığını artırıqdə II. təzyiqi artırıqdə III. temperaturu artırıqdə IV. katalizator əlavə etdiqdə (Sürət 27.11.2013 11:54:47)

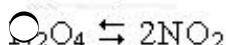
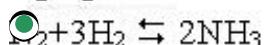
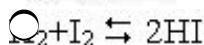
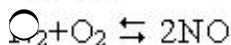
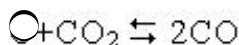
- II, III
- I, III
- I, IV
- II, IV
- yalnız I

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

- $\text{O} + \text{CO}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}$
- $\text{O} + \text{H}_2\text{O}(\text{buxar}) \rightleftharpoons \text{CO} + \text{H}_2$
-



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

yalnız IV

I, IV

II, III

II, IV

yalnız II

584 $\text{CH}_4(\text{q}) + \text{H}_2\text{O}(\text{q}) \rightarrow \text{CO}(\text{q}) + 3\text{H}_2(\text{q}) - \text{Q}$ reaksiyasında tarazlığı məhsulun alınması istiqamətinə necə yönəltmək olar? (Sürət 27.11.2013 11:54:27)

temperaturu azaltmaqla

H_2 -nin qatılığını artırmaqla

suyun qatılığını artırmaqla

katalizator tətbiq etməklə

təzyiqi artırmaqla

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 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 (Süret 27.11.2013 11:54:17)

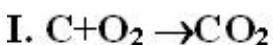
Reaksiya geden qatın temperaturu $^{\circ}\text{C}$	Reaksiyanın süresi
30	0,04
40	0,08

60 $^{\circ}\text{C}$ -de reaksiyanın süretini müeyyen edin.

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

588 (Süret 27.11.2013 11:54:14)

4. Hansı reaksiyanın süresi $v = \text{KC}\text{O}_2$ kimidir?



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

589 (Süret 27.11.2013 11:54:11)

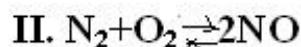
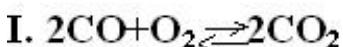
$2\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2$ reaksiyasında CO ve O₂-in tarazlıq qatılığı uyğun olaraq 1,2 ve 0,8 mol/l kimidir. Tarazlıq anında CO₂-in qatılığı 0,8 mol/l olarsa CO ve O₂-in başlangıç qatılığını müeyyen edin.



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

590 (Süret 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 (Süret 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 defə artırıldığda reaksiyanın SO_2 -ye göre süretini müeyyen edin.

- 0,15
- 0,09
- 0,06
- 0,03
- 0,12

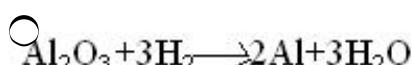
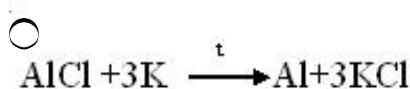
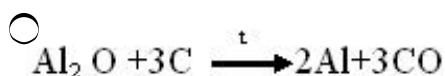
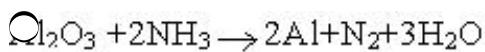
592 (Süret 27.11.2013 11:54:03)

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

- | | |
|---|---|
| I. O_2-nin qatılığının artması | II. Cl_2-nin qatılığının artması |
| III. t²zyiqin artması | IV. t²zyiqin azalması |

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

593 Sənayedə Al-i hansı üsulla alırlar?

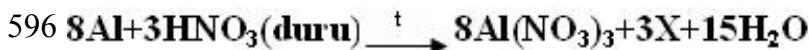


594 Hansı reaksiya getmir?

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

595 1 mol AlCl₃-lə 4 mol NaOH-in sulu məhlulunda əmələ gələn maddə hansıdır ?

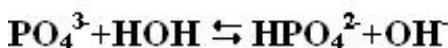
- Al(OH)Cl₂
- Al(OH)₂Cl
- NaH₂AlO₃
- NaAlO₂
- Al(OH)₃



X maddəsinin kimidir.

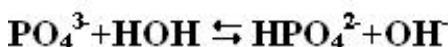
- OH₃
- NO
- O₂
- O₂O
- O₂

597 Hansı duzun hidrolizinin qısa ion tənliyi aşağıdakı kimidir?



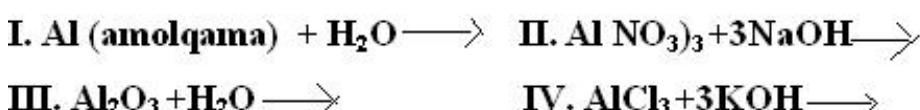
- a₂HPO₄
- a₃PO₄
- (H₄)₂PO₄
- Ag₃PO₄
- a₃PO₃

598 Hansı duzun hidrolizinin qısa ion tənliyi aşağıdakı kimidir?



- a₂HPO₄
- a₃PO₄
- (H₄)₂PO₄
- g_gPO₄
- a₃PO₃

599 Hansı reaksiyada Al(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 təqdimin.

- 6
- 4
- 3
- 2
- 5

601 Alüminium hidroortofosfatın formulunu göstərin.

$\text{Al}_2(\text{HPO}_4)_3$

$\text{Al}(\text{PO}_4)_3$

$\text{Al}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3$

AlPO_4

$\text{Al}_2(\text{HPO}_4)_3$

602 Alüminium – dihidroortofosfatın formulunu göstərin.

$\text{Al}(\text{OH})_2 \text{PO}_3$

$\text{Al}(\text{HPO}_4)_3$

$\text{Al}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3$

AlPO_4

$\text{Al}(\text{PO}_3)_3$

603 Təbiətdə geniş yayılmış metalı göstərin.

- Mg
- Zn
- Ca
- Fe
- Al

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

AlCl_3

$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$

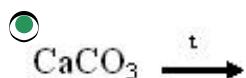
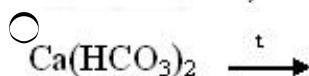
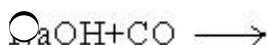
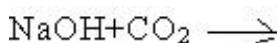
Al_2O_3

Al_3AlF_3

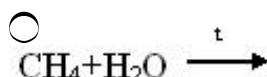
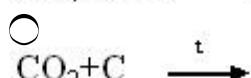
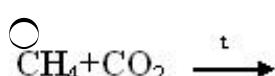
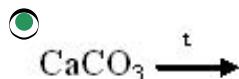
AlF_2

605 Hansı reaksiyalarda duz əmələ gəlmir?

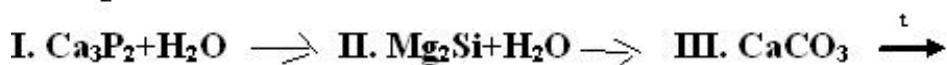
$\text{Al}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$



606 Hansı reaksiya nəticəsində karbonmonooksid alınır?



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



II, III

I, II

yalnız I

yalnız II

yalnız III

608 Hansı silikadar həll olan şüüs adlanır?



II, III

I, III

I, II

II, IV

I, IV

609 Hansı maddələr suda həll olmur?



I, II

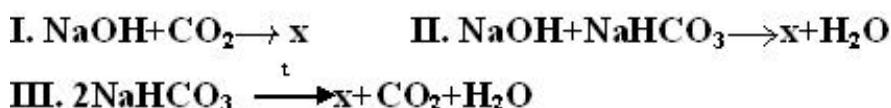
I, III

II, III

I, IV

II, IV

610 Hansı reaksiyada x-natrium-karbonatdır?

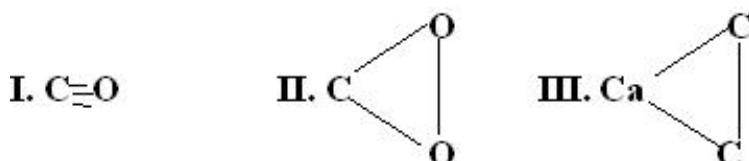


- II, III
- yalnız I
- yalnız II
- yalnız III
- I, III

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

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

612 Hansı quruluş formulları doğru deyil?



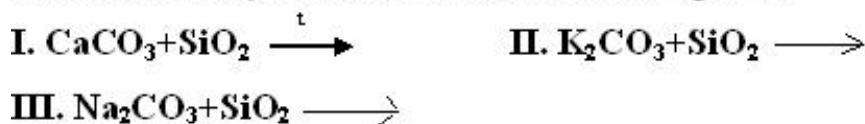
- yalnız I
- I, III
- II, III
- I, II
- yalnız II

613 SiO_2 və CO_2 üçün ümumi olan növdir?

- I. hər ikisi turşu oksididir
 II. hər ikisi molekuluar kristal qəfləs məlumatdır
 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 adı şüş? istehsal zamanı gedir?

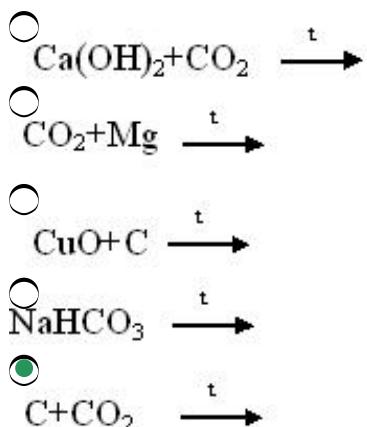


- I, III
 yalnız II
 I, II
 yalnız III
 yalnız I

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 reduk-siyaedicidir?



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

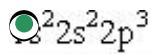
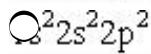
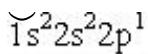
- I, II, III
 I, II, IV
 II, III, IV
 I, III, IV
 II, III

618 Azotun atomunda neçə neytron var?

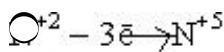
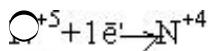
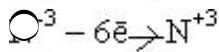
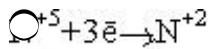
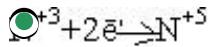
- 13
 7
 9
 11
 5

619 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?

- $2s^2 2p^4$
 $2s^2 2p^5$



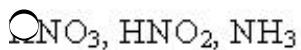
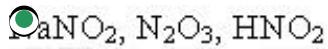
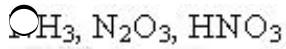
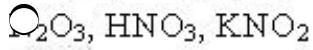
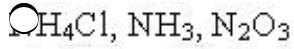
620 Hansı sxem səhvdir?



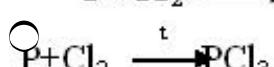
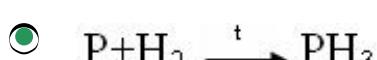
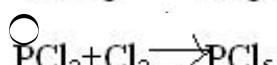
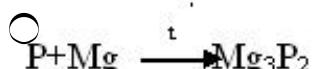
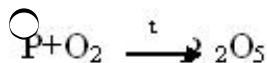
621 Hansı azot oksidi: - qaz halindadir; - turşu oksidi deyil; - misin duru nitrat turşusu ilə reaksiyasından alınır?



622 Azotun oksidləşmə dərəcəsinin +3 olduğu birləşmələr sırasını tapın.



623 Hansı reaksiya doğru deyil?



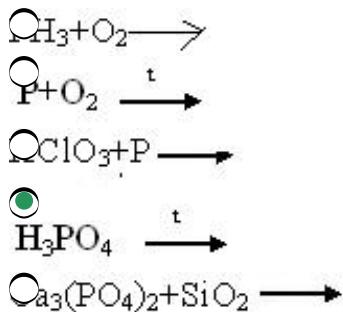
624 Fosforun hansı allotropik şəkildəyişməsi - atom kristal qəfəsinə malikdir - suda həll olmur - qaranlıqda işıq saçır? I. ağ fosfor II. qırmızı fosfor III. qara fosfor

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

625 Ağ və qırmızı fosfor üçün eyni olan nödir? 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 alınır?



627 Fosforun hansı birləşməsindən qazların qurudulmasında istifadə edilir?

- $\text{a}_3(\text{PO}_4)_2$
- $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$
- O_2
- $\text{g}_3(\text{PO}_4)_2$
- a_3PO_4

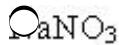
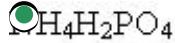
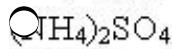
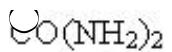
628 Alüminium-hidrofosfatın formulunu göstərin?

- $\text{I}_2(\text{HPO}_4)_3$
- IPO_4
- $\text{I}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3$
- $\text{I}(\text{PO}_3)_3$
- $\text{I}_2(\text{HPO}_4)_3$

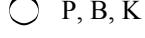
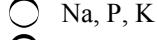
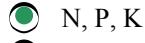
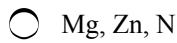
629 Hansı ifadə fosfin üçün düzgün deyil?

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

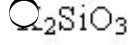
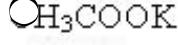
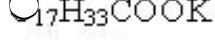
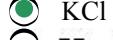
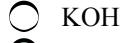
630 Hansı mineral gübrə tərkibində əsas 2 qida elementi saxlayır?



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



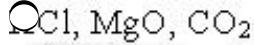
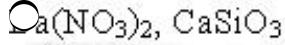
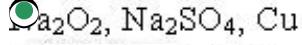
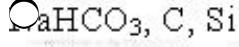
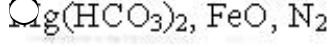
632 Kaliumun hansı birləşməsi gübrə kimi işlədirilir?



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?



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?

O_2O , HNO_3

O_2O , H_2SO_3 , CaCl_2

O_2 , F_2 , I_2

O_2 , Al , I_2

O_2 , O_2 , Ca

639 SO_4^{2-} ionu hansı kationlar ilə çöküntü məlumatdır?

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 HNO_3 ilə reaksiyaya girmir II. sulfat turşusu istehsalında istifadə olunur III. təbiətdə ancaq birləşmə şəklində rast gəlinir

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

641 Oksigen və kükürd üçün ümumi olan nədir?

- aqreqat həl (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

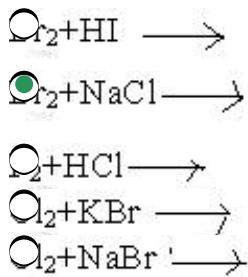
643 Hansı metalin duru sulfat turşusu ilə reaksiyasından H₂ alınır, lakin bu metal Cu(NO₃)₂ məhlulundan misi sıxışdırıb çıxara bilmir?

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

644 Hansı metalin qatı sulfat turşusu ilə qarşılıqlı təsirindən 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
- O₂O
- O₂'
- CO

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

- Hg
- Si
- O₂
- CO₂
- Mg

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

- O_2
- Ca
- S
- KOH
- Cu

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

- Cu
- O_3
- CuO
- Fe
- OH_3

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 reaksiyay daxil olan maddələrin formulunu göstərin. I. Na_2SO_4 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 əməklə 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

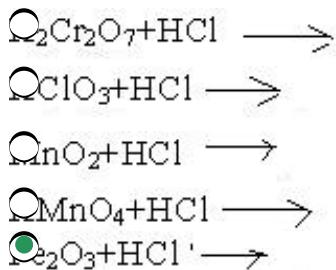
656 Göstərilənlərdən hansı ifadə xlor üçün səhvdir?

- 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?

- $\text{HCl} + \text{MnO}_2 \rightarrow$
- $\text{HCl} + \text{Mg} \rightarrow$
- $\text{HCl} + \text{MgO} \rightarrow$
- $\text{HCl} + \text{MgBr}_2 \rightarrow$
- $\text{HCl} + \text{Br}_2 \rightarrow$

658 Hansı sxem üzrə laboratoriyada xlor alınmışdır?



659 **1 mol xlorid turşusunun artıq miqdarda MnO_2 ile qarşılıqlı tesirindən neçə litr (n.s.) 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?

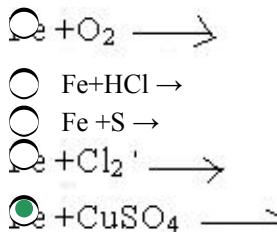
- 1:1
- 3:2
- 2:3
- 2:1

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 bəra-bərdir?



664 Hansı mol nisbətində dəmir duru sulfat turşusu ilə reaksiya-ya girir?

- 2:1
- 1:2
- 3:1
- 1:1
- 1:3

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



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



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?

CaHCO_3

CH_4NO_3

MnO_4

$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

ClO_3

669 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

O_2

Cu^+

e^{+2}

e^2

670 Cl^{+7} ? Cl^1 sxemini? neç? elektron q?bul edilmişdir?

6

7

5

4

8

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

2

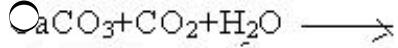
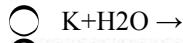
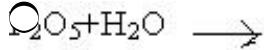
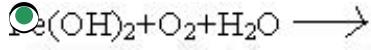
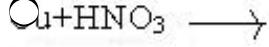
4

1

3

6

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



673 Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.

