

1315_Az_Qiyabi_Yekun imtahan testinin sualları

Fənn : 1315 Kimya I

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

- ☐ 32
- ☐ 9
- ☐ 6
- ☐ 8
- ☒ 16

2 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

3 Temperaturu 60C-dən 80C-ə qədər artırırdıqda reaksiyanın sürəti 16 dəfə artır. Sürətin temperatur əmsalını tapın.

- ☒ 4
- ☐ 3
- ☐ 2,5
- ☐ 2
- ☐ 3,5

4 Temperaturu 300C-dən 330C qədər artırırdıqda reaksiyanın sürəti neçə dəfə artır? Temperatur əmsalı 3-ə bərabərdir.

- ☐ 9
- ☐ 54
- ☒ 27
- ☐ 12
- ☐ 81

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

- ☐ 5
- ☐ 3
- ☒ 2
- ☐ 1
- ☐ 4

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

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

7 0,5 litrlik qabda $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$ reaksiyası nəticəsində 20 san ərzində 16 q oksigen sərf olunur. Dəmin qazının sərf olunma sürətini (mol/l san. ilə) müəyyən edin. Ar (O)=16

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

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

- ☐ 25
- ☒ 15
- ☐ 20
- ☐ 10
- ☐ 30

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

- ☐ $C+H_2 \rightleftharpoons CO + H_2O$
- ☐ $C+O_2 \rightleftharpoons 2CO$
- ☒ $C+O_2 \rightleftharpoons CO_2$
- ☐ $C+CO_2 \rightleftharpoons 2CO$
- ☐ $CH_4 + H_2O \rightleftharpoons CO + 3H_2$

10 $4NO_2 + O_2 + 2H_2O \rightleftharpoons 4HNO_3$ reaksiyanın O_2 –nə görə sürəti 0,05 mol/l san. Hansı ifadə doğrudur? 1. 20 san ərzində 5,6 l NO_2 sərf olunur. 2. 40 san ərzində 34 q H_2O sərf olunur. 3. 60 san ərzində 12 mol HNO_3 alınır

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

11 Turşular və əsaslar haqqında proton nəzəriyyəsinin müddəasını göstərin.

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

12 Göstərilən sıraların hansında yalnız kimyəvi rabitənin yaranmasında mərkəzi atomun sp^2 hibrid orbitalları iştirak edən molekullar verilmişdir?

- ☐ Cl_3, BCl_3, BF_3, CF_4
- ☐ O_3, BCl_3, AlF_3, CCl_4
- ☐ O_3, BCl_3, CF_4, CCl_4
- ☒ $O_3, BCl_3, AlF_3, AlCl_3$
- ☐ $O_4, BCl_3, AlCl_3, CCl_4$

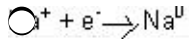
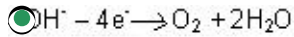
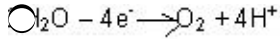
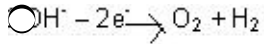
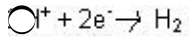
13 Hansı sırada yalnız kimyəvi rabitənin yaranmasında mərkəzi atomun sp^3 hibrid orbitalları iştirak edən molekullar verilmişdir?

- ☐ O_4, CCl_4, CH_4, BF_3
- ☐ $Cl_4, CH_4, SiF_4, AlCl_3$
- ☐ $Br_3, AlCl_3, SiF_4, CH_4$
- ☒

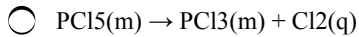
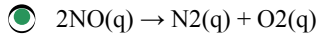
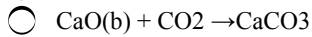
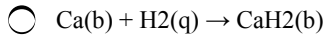
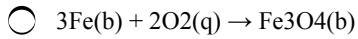
$\text{CH}_4, \text{CF}_4, \text{CCl}_4, \text{SiF}_4$

$\text{CCl}_4, \text{CH}_4, \text{BF}_3, \text{AlCl}_3$

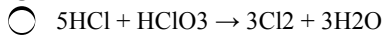
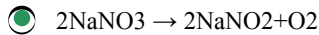
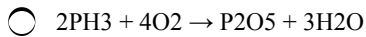
14 NaOH-in ərintisinin elektrolizi zamanı anodda gedən proses hansı cavabda düzgün verilmişdir?



15 Təzyiqin dəyişməsinin tarazlığın yerdəyişməsinə təsir etməyən prosesin sxemini göstərin.



16 Molekul daxili oksidləşmə-reduksiya reaksiyasını müəyyən edin.



17 Hansı elementin izotopları kimyəvi aktivliklərinə görə fərqlənilirlər?

☐ qalay

☐ oksigen

☐ xlor

☒ hidrogen

☐ mis

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

☐ faizli

☐ titirli

☐ molyal

☒ normal

☐ molyar

19 Yalnız polyar molekullardan ibarət sıranı müəyyən edin.

☐ $\text{O}_2, \text{NH}_3, \text{H}_2\text{O}, \text{N}_2$

☐ $\text{HCl}, \text{NO}, \text{H}_2, \text{O}_2$

☒ $\text{HCl}, \text{HBr}, \text{H}_2\text{O}, \text{NH}_3$

☐ $\text{NO}, \text{H}_2, \text{O}_2, \text{N}_2$

☐ $\text{HF}, \text{H}_2\text{O}, \text{N}_2, \text{NH}_3$

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

☐ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2, \text{NaOH}, \text{KCl}$

☐ $\text{MgSO}_4, \text{AgNO}_3, \text{K}_2\text{SO}_4$

☐ $\text{NiCl}_2, \text{Na}_2\text{SO}_4, \text{AlCl}_3$

☒ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2, \text{AgNO}_3, \text{AuCl}_3$

- ☐ K_2SO_4 , $CaCl_2$, $MgSO_4$

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

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

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

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

23 Hidrogen rabitələrindən hansı davamlıdır?

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

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

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

25 Süni radioaktivlik nədir?

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

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

- ☐ molyar
☐ molyal
☐ titrli
☒ faizli
☐ normal

27 Oksigenin Yerdə başqa planetlərə nisbətən geniş yayılmasının səbəbini göstərin.

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

28 Rezerford modelində atomda elektronların sayı necə xarakterizə olunur?

- ☐ elektronların sayı müsbət yüklərin sayından iki dəfə çoxdur
☐ elektronların sayı müsbət yüklərin sayından azdır

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

29 Nils Borun kvant nəzəriyyəsinə əsaslanaraq irəli sürdüyü müddəanı göstərin.

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

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

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

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

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

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

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

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

- ☐ NH_2OH
- ☐ HNO_3
- ☐ $NOCl_3$
- ☒ NF_3
- ☐ NH_4NO_3

34 kimyəvi elementlərin atomlarının dövrə dəyişən xassəsini göstərin.

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

35 Təzyiq azalarsa $4Fe(b) + 3O_2(g) \rightleftharpoons 2Fe_2O_3(b)$ sistemində tarazlıq hansı istiqamətə yerini dəyişər?

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

36 Şüalanmanın kvant nəzəriyyəsinin riyazi ifadəsini göstərin.

☐ $\lambda = 2 \pi r$

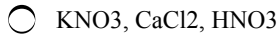
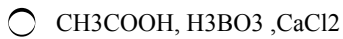
☐ $n + 1$

☐ $E = mc^2$

☒ $\Delta E = E_y - E_a = h\nu$

☐ $E = E_p + E_k$

37 Zəif elektrolitlərin yerləşdiyi sıranı göstərin.



38 Rezerford atomun kütləsinə dair hansı müddəanı təklif etmişdir?

☐ Müsbət yüklərin sayı atomun kütləsinə təsir etmir

☐ Atomun kütləsi müsbət və mənfi yüklərin sayından asılıdır

☐ Nüvədə atomun kütləsinin yarısı toplanmışdır

☒ Atomun kütləsinin əsas hissəsi nüvədə toplanmışdır

☐ Atomun kütləsi müsbət və mənfi yüklərdən eyni dərəcədə asılıdır

39 Rezerford modelində elektronların atomda yeri necə xarakterizə olunmuşdur?

☐ atomda elektronlar elipsə bənzər orbitlər üzrə hərəkət edir

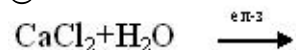
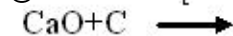
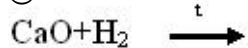
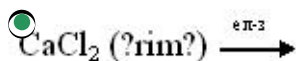
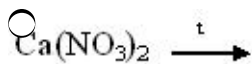
☒ atomda elektronlar nüvə ətrafında dairəvi orbitlər üzrə hərəkət edir

☐ atomun nüvəsində müsbət və mənfi yüklər bərabər paylanmışlar

☐ atomda elektronlar nüvənin ətrafında bir dairəvi orbitdə toplanmışlar

☐ atomda elektronlar nizamsız düzülmüşlər

40 Sənayedə kalsiumu hansı sxem üzrə alırlar?



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



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

☐ -4

☐ -5

☐ -2

☒ -3

☐ -1

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

☐ -4

☐ -3

☐ -6

☒ -2

☐ -1

44 Suda hansı ionlar müvəqqəti codluğu yaradırlar?

☐ CO_4^{-2} , Na^+ , Mg^{+2}

☒ CO_3^{-} , Mg^{+2} , Ca^{+2}

☐ CO_3^{-} , K^+ , Ca^{+2}

☐ Cl^- , K^+ , Ca^{+2}

☐ CO_4^{-3} , Ca^{+2} , Mg^{+2}

45 Müvəqqəti codluğu aradan qaldırmaq üçün hansı üsuldən istifadə edilir?

☐ MgSO_4 əlavə etməklə

☒ Na_2CO_3 əlavə etməklə

☐ $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ əlavə etməklə

☐ filtr kağızından suyu buraxmaqla

☐ xlorlaşdırmaqla

46 Hansı reaksiya cütündən eyni maddə alınmır?

☒ $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \longrightarrow$

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

☐ $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$

$\text{Ca} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$

☐ $\text{Ca} + \text{C} \xrightarrow{t}$

$\text{CaO} + \text{C} \xrightarrow{t}$

☐ $\text{Ca} + \text{Cl}_2 \longrightarrow$

$\text{Ca} + \text{HCl} \longrightarrow$

☐ $\text{CaO} + \text{CO}_2 \longrightarrow$

$\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \longrightarrow$

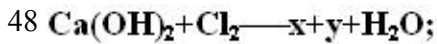
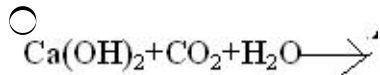
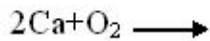
47 Hansı reaksiyadan sönmüş əhəng alınır?

☐ $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{t}$

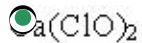
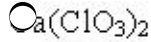
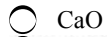
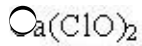
☒ $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$

☐ $\text{CaCO}_3 \longrightarrow$

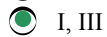
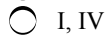
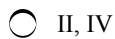
☐



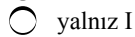
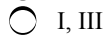
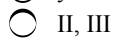
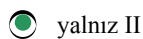
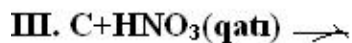
$y + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{CaCO}_3 + \text{HClO}$ reaksiyalarında y maddəsinin müəyyən edin.



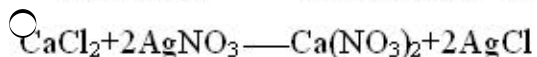
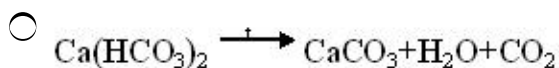
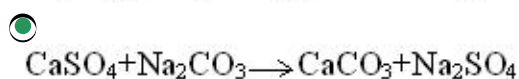
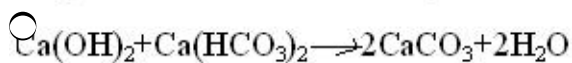
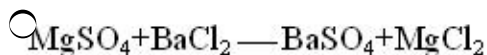
49 . Hansı reaksiyalarda metal alınır?



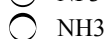
50 Hansı reaksiya nitratsından $\text{N}^{+5} \rightarrow \text{N}^{+2}$ reaksiya prosesi baş verir?



51 Hansı reaksiyanın köməyi ilə daimi cədluğu aradan qaldırmaq olar?



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



- ☐ HNO₂
☒ HNO₃
☐ NCl₃

53 $\text{Ca} + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{qatı}) \longrightarrow \text{CaSO}_4 + x + \text{H}_2\text{O}$ reaksiyasında x maddəsinin oksidləşdiricinin təmsil müddətini edin.

- ☐ O_2S , 4
☐ O_2S , 1
☐ O_2 , 1
☒ O_2S , 5
☐ O_2 , 2

54 Mozli qanunundan çıxan nəticəni göstərin

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

55 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

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

- ☐ 34
☐ 7
☒ 28
☐ 14
☐ 32

57 90 q xörək duzu məhluluna neçə qram su əlavə etmək lazımdır ki, 18%-li məhsulu alınsın? (Sürət 27.11.2013 12:02:54)

- ☐ 450
☒ 410
☐ 200
☐ 500
☐ 162

58 800 q 20%-li natrium hidroksidi neytrallaşdırmaq üçün neçə qram sulfat turşusu lazımdır? (Sürət 27.11.2013 12:02:57)

- ☐ 19,6
☐ 49
☒ 196
☐ 98
☐ 9,8

59 5 q şəkəri 15 q suda həll etdikdə alınan məhlulda şəkərin kütlə payını tapın.

- ☐ 30
- ☐ 15
- ☐ 20
- ☐ 10
- ☒ 25

60 100 q 10%-li və 400 q 20%-li məhlul ilə qarışdırılır. Həll olan maddənin kütlə payını %-lə tapın.

- ☐ 30
- ☐ 22
- ☒ 18
- ☐ 14
- ☐ 26

61 40 q xörək duzunu 160 q suda həll etdilər. Məhlulda xörək duzunun kütlə payını tapın.

- ☐ 25
- ☐ 15
- ☐ 10
- ☐ 5
- ☒ 20

62 50 q 30%-li natrium xlorid məhlulunu 150 q 10%-li natrium xlorid məhlulu ilə qarışdırdıqda alınan məhlulda duzun kütlə payını tapın.

- ☐ 30
- ☐ 10
- ☒ 15
- ☐ 20
- ☐ 25

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

- ☐ 300
- ☐ 150
- ☒ 100
- ☐ 50
- ☐ 250

64 20C temperaturda 200 q doymuş məhlulda 120 q kalsium nitrat vardır. Duzun həllolma əmsalını tapın.

- ☐ 150
- ☐ 375
- ☐ 600
- ☒ 1500
- ☐ 60

65 90 q xörək duzu məhluluna neçə qram su əlavə etmək lazımdır ki, 18%-li məhsulu alınsın?

- ☐ 450
- ☒ 410
- ☐ 200
- ☐ 500
- ☐ 162

66 800 q 20%-li natrium hidroksidi neytrallaşdırmaq üçün neçə qram sulfat turşusu lazımdır?

- ☐ 19,6
- ☐ 49
- ☒ 196
- ☐ 98

☐ 9,8

67 10%-li və 40%-li məhsulları qarışdırdıqda alınan məhlulda həll olan maddənin kütlə payını tapın.

☐ 18

☒ 25

☐ 20

☐ 15

☐ 30

68 300 q doymuş məhlulda 50 q duz vardır. Duzun həllolma əmsalını təyin edin.

☐ 150

☐ 50

☐ 250

☒ 200

☐ 100

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

☐ 64

☐ 40

☐ 25

☐ 10

☒ 50

70 300q 20%-li məhlul hazırlamaq üçün neçə qram 30%-li məhlul lazımdır?

☐ 500

☐ 300

☒ 200

☐ 100

☐ 400

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

☐ C_2H_6 , NaOH, $Ca(OH)_2$

☐ SO_3 , NO_2 , P_2O_5

☐ CH_4 , N_2 , H_2

☒ KNO_3 , $KClO_4$, Na_2CO_3

☐ $FeCl_3$, $Ca(NO_3)_2$, NO_2

72 200 q 16%-li mis sulfat (II) məhlulunu hazırlamaq üçün neçə qram mis kuporosu ($CuSO_4 \cdot 5H_2O$) lazımdır?

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

☐ 28

☒ 50

☐ 30

☐ 20

☐ 32

73 $KOH:H_2O=0,5:4$ mol nisbətində olan məhlulda qələvinin kütlə payını tapın. $Mr(KOH)=56$

☐ 34

☐ 7

☒ 28

☐ 14

☐ 32

74 600 q 40%-li Na₂SO₄ məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırıldıqda Na₂SO₄-ün kütlə payını müəyyən edin.

- ☐ 10
- ☒ 30
- ☐ 40
- ☐ 20
- ☐ 25

75 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

76 660 q suya 224 l H₂S əlavə etdikdə neçə faizli turşu məhlulu alınar? (MnH₂S=3H)

- ☐ 25
- ☐ 30
- ☐ 17
- ☐ 20
- ☒ 34

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

- ☐ 250
- ☐ 150
- ☒ 100
- ☐ 80
- ☐ 200

78 6 ml sirke turşusu üzerine 194 ml su əlavə edilmişdir. Alınan məhlulda sirke turşusunun molyar qatılığı (mol/l-ile) və kütlə payı (%) hesablayın, p(CuCO₃) = 112 q/mol

Molyar qatılıq $\frac{mol}{l}$

kütlə payı %

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

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

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

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

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

81 $[\text{Mn}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{SO}_4$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

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

82 $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{Cl}$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

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

83 $[\text{Co}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2]\text{Cl}$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

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

84 $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}_2$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- ☐ xlorid tetraaminplatinat(II)
- ☐ platin(II) tetraammin xlorid
- ☐ tetraaminplatinat(II) xlorid
- ☒ tetraaminplatin(II) xlorid
- ☐ platinat(II) tetraammin xlorid

85 $\text{K}_3[\text{CoF}_6]$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- ☐ heksaflüorokaliyum kobaltat(III)
- ☐ kobalt(III)heksaflüoro kaliyum
- ☐ kaliyum heksaflüorokobalt(III)
- ☒ kaliyum heksaflüorokobaltat(III)
- ☐ kobaltat(III)heksaflüoro kaliyum

86 $\text{K}_3[\text{Cr}(\text{C}_2\text{O}_4)_3]$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

- ☐ trioksalatoferrat(III)kaliyum
- ☐ dəmir(III) trioksalatokaliyum
- ☐ kaliyum trioksalatxrom(III)
- ☒ kaliyum trioksalatxromat(III)
- ☐ trioksalatokaliyum dəmir(III)

87 HNO_3 molekulunda azotun oksidləşmə dərəcəsi və valentliyini göstərin.

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

88 Azotun oksidləşmə dərəcəsi və valentliyi bərabər olan birləşməni göstərin

- ☐ HNO_3
- ☐ NH_2OH
- ☐ N_2H_4
- ☒ HNO_2

☐ N2

89 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

90 Aşağıda göstərilən maddələrdən hansında molekullarası hidrogen rabitəsi daha davamlıdır?

- ☐ H2S
- ☐ NH3
- ☐ HCl
- ☒ HF
- ☐ HBr

91 Aşağıda göstərilən maddələrdən hansı suda məhlullarında hidrolizə uğrayar?

- ☐ BaCl2
- ☐ NaCl
- ☐ Na2SO4
- ☒ CH3COONa
- ☐ NaNO3

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

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

93 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

94 Xətti quruluşa malik olan molekulu göstərin?

- ☐ CH4
- ☐ BH3
- ☐ H2O
- ☒ CO2
- ☐ NH4+

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

- ☐ Fe2O3
- ☐ Na2O
- ☐ CaO
- ☒ H2O2
- ☐ Cu2O

96 Deyterium hansı elementin izotopudur?

- ☐ azotun

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

97 Tritium hansı elementin izotopudur?

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

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

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

99 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

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

- ☐ 10
- ☐ 2
- ☐ 3
- ☒ 6
- ☐ 5

101 (Sürət 27.11.2013 12:01:13)

125 q $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ -nu 275 q suda həll etdikdə neçə faizli məhlul alınır? (M_r

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

- ☐ 50
- ☐ 25
- ☒ 20
- ☐ 10
- ☐ 40

102 (Sürət 27.11.2013 12:01:16)

200 q 16%-li mis sulfat (II) məhlulunu hazırlamaq üçün neçə qram mis

kuprosu ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) lazımdır?

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

- ☐ 28
- ☒ 50
- ☐ 30
- ☐ 20
- ☐ 32

103 10%-li və 40%-li məhsulları qarışdırdıqda alınan məhlulda həll olan maddənin kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:19)

- ☐ 18
- ☒ 25
- ☐ 20
- ☐ 15
- ☐ 30

104 100 q 10%-li və 400 q 20%-li məhlul ilə qarışdırılır. Həll olan maddənin kütlə payını %-lə tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:23)

- ☐ 30
- ☐ 22
- ☒ 18
- ☐ 14
- ☐ 26

105 100 ml sulfat turşusu 220 q suda həll edilir. Alınan məhlulda turşunun kütlə payını tapın ($p_{H_2-SO_4}=1,8$). (Sürət 27.11.2013 12:01:26)

- ☐ 60
- ☒ 45
- ☐ 40
- ☐ 35
- ☐ 50

106 132 q suda 2 mol H_2S qazı həll edilir. əmələ gələn məhlulda sulfid turşusunun kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:29)

- ☐ 17
- ☐ 51
- ☒ 34
- ☐ 22
- ☐ 68

107 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

108 20C-də həllolma əmsalı $K_n=250$ q/l olan duzun doymuş məhlulunun kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:36)

- ☐ 50
- ☐ 25
- ☒ 20
- ☐ 10
- ☐ 40

109 300 q doymuş məhlulda 50 q duz vardır. Duzun həllolma əmsalını təyin edin. (Sürət 27.11.2013 12:01:39)

- ☐ 250
- ☐ 150
- ☐ 100
- ☐ 50
- ☒ 200

110 300q 20%-li məhlul hazırlamaq üçün neçə qram 30%-li məhlul lazımdır? (Sürət 27.11.2013 12:01:44)

- ☐ 500
- ☐ 300
- ☒ 200
- ☐ 100
- ☐ 400

111 40 q xörək duzunu 160 q suda həll etdilər. Məhlulda xörək duzunun kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:47)

- ☐ 25
- ☐ 15
- ☐ 10
- ☐ 5
- ☒ 20

112 400 q məhlulda ($\rho=1,6 \text{ q/sm}^3$) 0,5 mol KOH həll edilmişdir. Həll olan maddənin molyar qatılığını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:51)

- ☒ 2
- ☐ 0,5
- ☐ 0,4
- ☐ 0,2
- ☐ 1

113 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

114 50 q 30%-li natrium xlorid məhlulunu 150 q 10%-li natrium xlorid məhlulu ilə qarışdırdıqda alınan məhlulda duzun kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:57)

- ☐ 30
- ☐ 20
- ☒ 15
- ☐ 10
- ☐ 25

115 500 q 20%-li məhlul doymuşdur. Duzun həllolma əmsalını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:02:00)

- ☐ 400
- ☐ 200
- ☐ 100
- ☐ 50
- ☒ 250

116 500 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

117 500 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

118 600 q 40%-li Na_2SO_4 məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırıldıqda Na_2SO_4 -ün kütlə payını müəyyən edin. (Sürət 27.11.2013 12:02:11)

- ☐ 10
- ☒ 30
- ☐ 40
- ☐ 20
- ☐ 25

119 800 q 20%-li natrium hidrksidi neytrallaşdırmaq üçün neçə qram sulfat turşusu lazımdır? (Sürət 27.11.2013 12:02:13)

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

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

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

121 600 q 40%-li Na_2SO_4 məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırıldıqda Na_2SO_4 -ün kütlə payını müəyyən edin. (Sürət 27.11.2013 12:02:59)

- ☐ 10
- ☐ 20
- ☐ 40
- ☒ 30
- ☐ 25

122 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

123 $2\text{C}_2\text{H}_5 + 5\text{CO}_2 \rightarrow 4\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{Q}$ (n.ş) II,2 e asetilen yandıqda 650 kc istilik ayrılır. Asetilenin yanma istiliyini müəyyən edin.

- ☐ 5200
- ☐ 1950
- ☒ 1300
- ☐ 650
- ☐ 2600

124 . $4\text{Al} + \text{O}_2 = 2\text{Al}_2\text{O}_3 + Q$ kc

Termo kimyevi tenliyi üçün hansı ifadə doğrudur?

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

II. Al_2O_3 -ün emele gelmə $\frac{Q}{4}$ kc/mol-dur.

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

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

125 90 C reaksiya 3 dəqiqəyə, 110 C də isə 20 saniyəyə başa çatır. Reaksiyanın temperatur əmsalını müəyyən edin.

- ☐ 5
- ☒ 3
- ☐ 2
- ☐ 1
- ☐ 4

126 $2\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{S}$ Reaksiyasında H_2S qatılığı 3 dəfə azaldıb O_2 -in qatılığını isə 3 dəfə artırıqda sürət neçə dəfə dəyişər?

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

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

- ☐ 2
- ☐ 2,5
- ☐ 3,5
- ☐ 4
- ☒ 3

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

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

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

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

130 Hansı sırada yalnız ion rabitəli birləşmələr verilmişdir?

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

131 Hansı sırada yalnız polyar kovalent rabitəli birləşmələr verilmişdir?

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

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

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

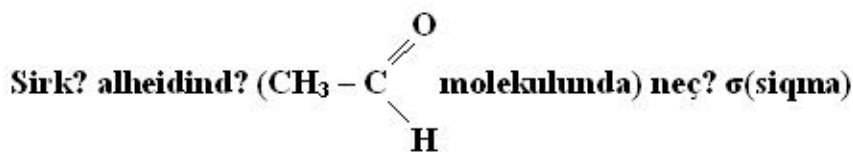
133 Atomun nüvəsinə aid olan xassələri göstərin.

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

134 Hansı sırada yalnız ion rabitəli birləşmələr verilmişdir?

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

135



və neçə π (pi) rabitə var?

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

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

- ☐ 3π
- ☒ 1σ, 2π
- ☐ 2σ, 2π
- ☐ 2σ, 1π
- ☐ 3σ

137 V₂O₅ iştirakı ilə aparılan 2SO₂(q) + O₂(q) → 2SO₃(q) reaksiyanın aid olduğu kataliz prosesini göstərin.

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

138 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

139 Orbitaların elektronlarla dolmasının ardıcılığı hansı sırada düzgün verilmişdir?

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

140 Valent rabitələri nəzəriyyəsinə aid olan müddəanı göstərin.

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

141 Göstərilən sıraların hansında rabitənin uzunluğu qanunauyğun artır?

- ☐ $\text{H} - \text{J} \rightarrow \text{H} - \text{Br} \rightarrow \text{H} - \text{F} \rightarrow \text{H} - \text{Cl}$
- ☐ $\text{H} - \text{Cl} \rightarrow \text{H} - \text{Br} \rightarrow \text{H} - \text{J} \rightarrow \text{H} - \text{F}$
- ☐ $\text{H} - \text{F} \rightarrow \text{H} - \text{Cl} \rightarrow \text{H} - \text{J} \rightarrow \text{H} - \text{Br}$
- ☒ $\text{H} - \text{F} \rightarrow \text{H} - \text{Cl} \rightarrow \text{H} - \text{Br} \rightarrow \text{H} - \text{J}$
- ☐ $\text{H} - \text{Br} \rightarrow \text{H} - \text{J} \rightarrow \text{H} - \text{F} \rightarrow \text{H} - \text{Cl}$

142 entalpiyanın termodinamik ifadəsini göstərin.

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

143 Orbitaların nüvə ilə rabitəsinin zəifləməsinin ardıcılığı hansı sxemdə düzgün verilmişdir?

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

144 Süni nüvə reaksiyasını ilk dəfə hansı alim kəşf etmişdir?

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

145 Süni radioaktivliyə aid olan müddəanı göstərin.

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

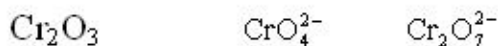
146 Maddənin plazma halına aid olan müddəanı göstərin.

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

147 Orbital radiusuna aid olan müddəanı göstərin.

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

148 **Cr₂O₃ molekulunda, CrO₄²⁻ və Cr₂O₇²⁻ ionlarında xromun oksidləşmə dərəcəsini müəyyən edin.**



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

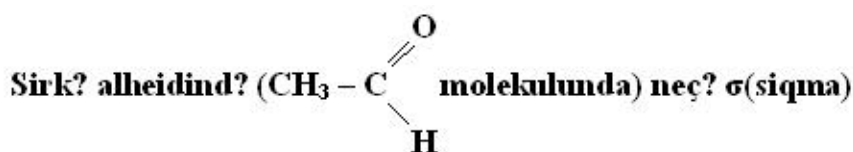
149

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

Hansı element sabit valentlidir?

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

150



və neçə π (pi) rabitə var?

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

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

- ☐ XO
- ☒ X_2O_5
- ☐ X_2O_3
- ☐ X_2O
- ☐ XO_2

152 Azot üçün hansı ifadə doğru deyil?



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

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

- ☐ $MgCl_2$
- ☒ SCl_2
- ☐ OF_2
- ☐ $CaCl_2$
- ☐ SO_2

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

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

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

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

156 Hansı qrupdakı maddələr moleklyar tipli kristal qəfəs yarada bilər?

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

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

- ☐ I, III

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

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

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

159 P_2O_5 molekulunda π (pi) rabitələr ümumi rabitələrin neçə faizini təşkil edir?

- ☐ 60
- ☒ 40
- ☐ 30
- ☐ 10
- ☐ 50

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

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

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

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

162 Verilmiş birləşmələr sırasında kimyəvi rabitənin xarakteri necə dəyişir? $\text{Br}_2 - \text{HBr} - \text{KBr}$

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

163 Hansı qrupdakı maddələr moleklyar tipli kristal qəfəs yarada bilər?

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

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

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

165 $\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}$ molekulunda sıqma (σ) və pr (π) rabitələrin sayıml müəyyən edin. σ π

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

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

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

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

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

168 Hansı maddə ion tipli kristal qəfəs əmələ gətirmir?

- ☐ CaCO_3
- ☒ HClO_3
- ☐ NaHSO_4
- ☐ XCl
- ☐ NaOH

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

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

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

- ☐ CH_2Cl_2
- ☐ H_2O_2
- ☐ CO_2
- ☒ C_3H_4
- ☐ H_2SO_4

171 Verilmiş birləşmələr sırasında kimyəvi rabitənin xarakteri necə dəyişir? $\text{Br}_2 - \text{HBr} - \text{KBr}$

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

172 N_2 molekulunda rabitələrin yaranmasında neçə elektron iştirak edir?

- ☐ 5
- ☐ 2

- ☐ 4
☒ 6
☐ 3

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

- ☐ MgCl2
☐ CaCl2
☐ OF2
☒ SCl2
☐ SO2

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

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

175 N2 molekulunda rabitələrin yaranmasında neçə elektron iştirak edir?

- ☐ 5
☐ 2
☐ 4
☒ 6
☐ 3

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

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

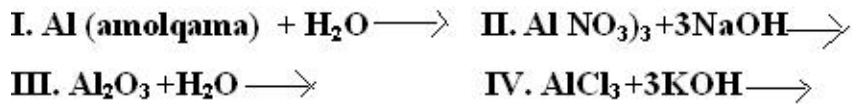
177 Alüminium hidroortofosfatın formulunu göstərin.

- ☐ Al₂(HPO₃)₃
☐ AlPO₄
☐ Al(H₂PO₄)₃
☐ Al(PO₃)₃
☒ Al₂(HPO₄)₃

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

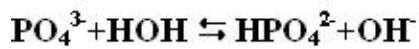
- ☒ 6
☐ 2
☐ 3
☐ 4
☐ 5

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



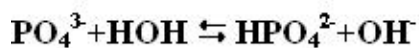
- ☐ II, III
☐ I, II, III
☐ I, III, IV
☐ II, III, IV
☒ I, II, IV

180 Hansı duzun hidrolizinin qısa ion tənliyi aşağıdakı kimidir?

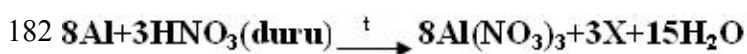


- ☐ H_2PO_4^-
☐ HPO_4^{2-}
☐ $(\text{H}_4)_2\text{PO}_4$
☒ H_3PO_4
☐ H_3PO_3

181 Hansı duzun hidrolizinin qısa ion tənliyi aşağıdakı kimidir?



- ☐ H_2PO_4^-
☐ Ag_3PO_4
☐ $(\text{H}_4)_2\text{PO}_4$
☒ H_3PO_4
☐ H_3PO_3



X maddəsinə tapın.

- ☐ H_3
☒ H_2O
☐ O_2
☐ NO
☐ H_2

183 1 mol AlCl_3 -lə 4 mol NaOH -in sulu məhlulunda əmələ gələn maddə hansıdır ?

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

184 Hansı reaksiya getmir?

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

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

185 Sənayedə Al-i hansı üsulla alırlar?

- ☐ $\text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{NH}_3 \rightarrow 2\text{Al} + \text{N}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$
- ☐ $\text{AlCl}_3 + 3\text{K} \xrightarrow{t} \text{Al} + 3\text{KCl}$
- ☐ $\text{Al}_2\text{O}_3 + 3\text{C} \xrightarrow{t} 2\text{Al} + 3\text{CO}$
- ☒ $2\text{Al}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{elektroliz}} 4\text{Al} + 3\text{O}_2$
- ☐ $\text{Al}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{Al} + 3\text{H}_2\text{O}$

186 (Sürət 27.11.2013 11:54:03)

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

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

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

187 (Sürət 27.11.2013 11:54:06)

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

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

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

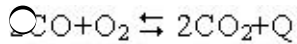
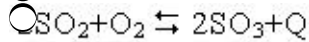
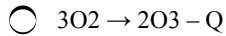
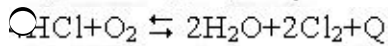
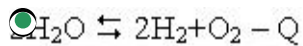
188 (Sürət 27.11.2013 11:54:08)

2. Hansı reaksiyada təzyiq dəyişməsi tarazlığa təsir edir?

- I. $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2$
- II. $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO}$
- III. $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$

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

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



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

- ☐ 50
- ☐ 10
- ☐ 20
- ☐ 30
- ☒ 40

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

- ☐ 240
- ☐ 120
- ☒ 180
- ☐ 230
- ☐ 280

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

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

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

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

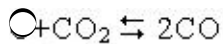
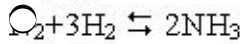
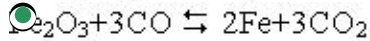
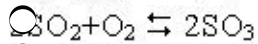
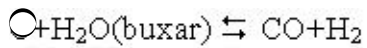
194 Heterogen sistemi göstərin. (Sürət 27.11.2013 11:54:50)

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

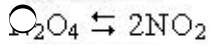
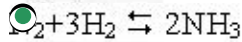
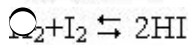
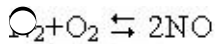
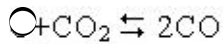
195 Hansı halda tarazlıq həmişə reaksiya məhsulları istiqamətində yönəlir? I. başlanğıc maddələrin qatılığını artırıqda II. təzyiqi artırıqda III. temperaturu artırıqda IV. katalizator əlavə etdikdə (Sürət 27.11.2013 11:54:47)

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

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



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



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

☐ I, II, IV

☐ I, II, III

☒ I, III

☐ II, III

☐ III, IV

199 $\text{H}_2(\text{q}) + \text{S}(\text{b}) \rightleftharpoons \text{H}_2\text{S}(\text{q}) + Q$ reaksiyasında tarazlığın sağ tərəfə yönəlməsi üçün hansı faktorlar təsir edir? I. temperaturun artması II. temperaturun azalması III. təzyiqin artması IV. H_2 -nin qatılığının artması (Sürət 27.11.2013 11:54:30)

☐ yalnız IV

☐ I, IV

☐ II, III

☒ II, IV

☐ yalnız II

200 $\text{CH}_4(\text{q}) + \text{H}_2\text{O}(\text{q}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{q}) + 3\text{H}_2(\text{q}) - Q$ reaksiyasında tarazlığı məhsulun alınması istiqamətinə necə yönəltmək olar? (Sürət 27.11.2013 11:54:27)

☐ katalizator tətbiq etməklə

☒ suyun qatılığını artırmaqla

☐ H_2 -nin qatılığını artırmaqla

☐ temperaturu azaltmaqla

☐ təzyiqi artırmaqla

201 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)

☐ 0,128

☐ 0,24

☐ 0,16

☒ 0,32

☐ 0,64

202 $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2$ reaksiyasında O_2 -in sərf olunma sürəti 0,4 mol/l.san-dir. CO_2 -nin əmələgəlmə sürətini (mol/l.san) müəyyən edin. (Sürət 27.11.2013 11:54:21)

☐ 1,6

☐ 0,1

- ☐ 0,2
☐ 0,4
☒ 0,8

203 (Sürət 27.11.2013 11:54:17)

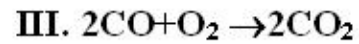
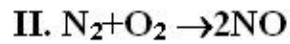
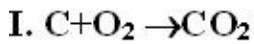
Reaksiya geden qatının temperaturu $^{\circ}\text{C}$	Reaksiyanın sürəti
30	0,04
40	0,08

60°C -də reaksiyanın sürətini müəyyən edin.

- ☐ 0,64
☐ 0,24
☐ 0,16
☒ 0,32
☐ 0,4

204 (Sürət 27.11.2013 11:54:14)

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



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

205 (Sürət 27.11.2013 11:54:11)

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

CO O_2

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

206 Alüminium – dihidroortofosfatın formülünü göstərin.

- ☐ $\text{Al}(\text{OH})_2\text{PO}_3$
☐ AlPO_4
☒ $\text{Al}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3$
☐ $\text{Al}(\text{HPO}_4)_3$
☐ $\text{Al}(\text{PO}_3)_3$

207 Təbiətdə geniş yayılmış metalı göstərin.

- ☐ Mg
- ☐ Fe
- ☐ Ca
- ☐ Zn
- ☒ Al

208 Al-u elektroliz yolu ilə alıqda elektrolit qismində hansı maddədən istifadə edilir?

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

209 Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.

- ☒ $2\text{KClO}_3 \xrightarrow{t} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$
- ☐ $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{t} \text{CaO} + \text{CO}_2$
- ☐ $\text{SO}_3 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaHSO}_3$
- ☐ $\text{MgO} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ☐ $\text{Cu}(\text{OH})_2 \xrightarrow{t} \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$

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

- ☐ $\text{CaCO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$
- ☐ $\text{Cu} + \text{HNO}_3 \longrightarrow$
- ☒ $\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$
- ☐ $\text{SiO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$
- ☐ $\text{K} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$

211 $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$ sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdiricinin əmsalı neçədir?

- ☐ 6
- ☐ 1
- ☐ 3
- ☒ 2
- ☐ 4

212 Cl^{+7} ? Cl^{-1} sxeminid? neçə elektron qəbul edilmişdir?

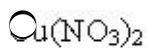
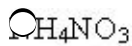
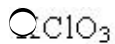
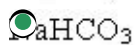
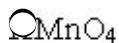
- ☒ 8
- ☐ 4
- ☐ 6
- ☐ 5
- ☐ 7

213 karbon hansı elementlərlə reaksiyaya daxil olur? I Cl_2 , II Br_2 , III F_2 , IV J_2 , V N_2 .

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

☐ yalnız III

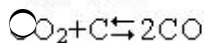
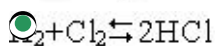
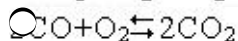
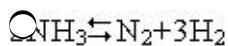
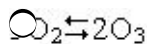
214 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?



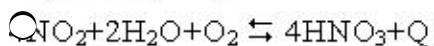
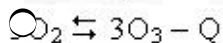
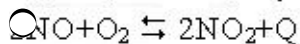
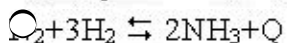
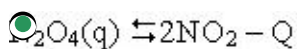
215 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.



216 Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?



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



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

☐ 500

☐ 250

☒ 200

☐ 100

☐ 150

219 5 mol suda 0,1 mol KHCO_3 duzu həll edilir. Məhlulda duzun kütlə payını (%-lə) hesablayın.

☐ 12

☐ 5

☒ 10

☐ 20

220 200 q 20%-li duz məhluluna 120 q duz əlavə edilir. Məhlulun qatılığını hesablayın?

- ☐ 30
- ☐ 40
- ☐ 30
- ☐ 25
- ☒ 50

221 Adsorbsiya nədir?

- ☐ səthi aktiv maddələrin səthindən maye və qazların ayrılması
- ☐ qazların mayelərdə həll olması
- ☐ temperaturun təsirdən suda həll olmuş qazın ayrılması
- ☒ səthi aktiv maddələrin səthində maye və qazların udulması
- ☐ bərk maddələrin mayelərdə həll olması

222 Hansı maddələr adsorbatlar adlanır?

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

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

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

224 $4\text{HCl}(\text{q}) + \text{O}_2(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{Cl}_2(\text{q}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{q})$ hansı halda tarazlıq sola yönəlir?

I. O_2 -nin qatılığınnın artması

II. Cl_2 -nin qatılığınnın artması

III. t° zyiqin artması

IV. t° zyiqin azalması

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

225 240 q 25%-li məhluldakı suyun mol sayını müəyyən edin.

- ☐ 8
- ☒ 10
- ☐ 16
- ☐ 18
- ☐ 12

226 Heterogen sistemi göstərin.

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

227 Hansı reaksiyanın sürətinə tarazlığın dəyişməsi təsir etmir?

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

228 Hansı halda təzyiqin azalması tarazlığı başlanğıc maddələr istiqamətinə yönəldir?

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

229 Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?

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

230 Homogen reaksiyanı göstərin.

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

231 Kimyəvi reaksiyanın sürətinin ölçü vahidini göstərin.

- ☒ mol/l·san
- ☐ mol/san
- ☐ mol/l
- ☐ mol·l/san

232 Kimyəvi tarazlığa hansı faktor təsir etmir?

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

233 $\text{H}_2(\text{q})+\text{S}(\text{b}) \rightleftharpoons \text{H}_2\text{S}(\text{q})+\text{Q}$ reaksiyasında tarazlığın sağ tərəfə yönəlməsi üçün hansı faktorlar təsir edir? I. temperaturun artması II. temperaturun azalması III. təzyiqin artması IV. H_2 -nin qatılığının artması

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

234 $\text{CH}_4(\text{q})+\text{H}_2\text{O}(\text{q}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{q})+3\text{H}_2(\text{q}) - \text{Q}$ reaksiyasında tarazlığı məhsulun alınması istiqamətinə necə yönəltmək olar?

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

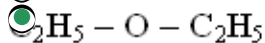
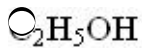
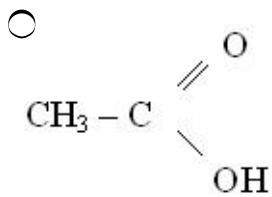
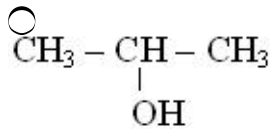
235 Hansı faktorlar kimyəvi tarazlığa təsir edir? I. qatılıq II. inhibitor III. temperatur IV. katalizator

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

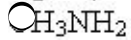
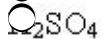
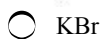
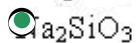
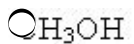
236 Polyar-kovalent rabitəli birləşmələr sırasını göstərin.

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

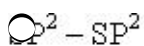
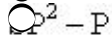
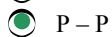
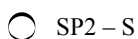
237 Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur?



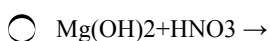
238 Hansı birləşmədə həm ion, həm də polyar-kovalent rabitə var?



239 Hansı orbitalların örtülməsi π-rabitə yarada bilər?



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



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

241 Hansı birləşmədə oksigen ən yüksək oksidləşmə dərəcəsi göstərir?

- ☒ OF_2
- ☐ O_2
- ☐ Na_2O_2
- ☐ CaO
- ☐ NO_2

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

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

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

- ☐ O_3 ; Cl_2
- ☐ CO ; NH_3
- ☐ H_3 ; C_2H_4
- ☐ C_2H_4 ; P_4
- ☒ C_2H_2 ; N_2

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

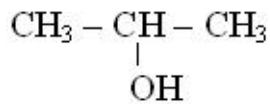
- ☐ yalnız IV
- ☐ I, II
- ☒ II, III
- ☐ III, IV
- ☐ II, IV

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

- ☐ $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
- ☒ Na_2SO_4
- ☐ CH_4
- ☐ $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$
- ☐ CaCl_2

246 Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur?

- ☐ $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
- ☐ $\text{CH}_3 - \text{C} \begin{array}{l} \nearrow \text{O} \\ \searrow \text{OH} \end{array}$
- ☒ $\text{C}_2\text{H}_5 - \text{O} - \text{C}_2\text{H}_5$
- ☐



☐ HF

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

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

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

- ☐ CO, CaSO_4
☐ $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$, KMnO_4
☐ CH_3COONa , $\text{CH}_3\text{COONH}_4$
☒ NH_4Cl , NH_4NO_3
☐ HBr, KNO_3

249 Hansı sıradakı maddələrin tərkibində yalnız polyar kovalent rabitə var?

- ☐) F_2 , O_2 , N_2
☐ HCl, NaCl, Cl_2
☐ H_2S , H_2SO_4 , C_2H_6
☐ NH_3 , N_2 , NO_2
☒ NH_3 , H_2O , CH_4

250 Qeyri-polyar kovalent rabitələr birləşmələr sırasını göstərin.

- ☐ MgO , ZnO , FeO
☒ H_2 , F_2 , O_2
☐ HCl, HF, HBr
☐ NaCl, LiCl, KCl
☐ SO_2 , CO_3 , SO_3

251 Polyar-kovalent rabitəli birləşmələr sırasını göstərin.

- ☐ N_2 , O_2 , Br_2
☒ NO_2 , SO_2 , CO_2
☐ KCl, KBr, KI
☐ NaCl, LiCl, KCl
☐ MnO , CaO , FeO

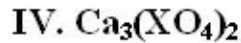
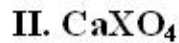
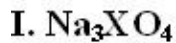
252 Qeyri-polyar kovalent rabitələr birləşmələr sırasını göstərin.

- ☐ MgO , ZnO , FeO
☒ H_2 , F_2 , O_2
☐ HCl, HF, HBr
☐ NaCl, LiCl, KCl
☐ SO_2 , CO_3 , SO_3

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

- ☐ 3:1
☐ 5:2
☐ 4:1
☐ 4:2
☒ 5:1

254 Hansı birləşmələrdə x elementinin oksidləşmə dərəcəsi eynidir?



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

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

- ☐ H_3OH
☒ Ca_2SiO_3
☐ KBr
☐ H_2SO_4
☐ H_3NH_2

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

- ☐ 3:1
☐ 5:2
☐ 4:1
☐ 4:2
☒ 5:1

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

- ☐ CO, CaSO_4
☐ $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$, KMnO_4^-
☐ CH_3COONa , $\text{CH}_3\text{COONH}_4$
☒ NH_4Cl , NH_4NO_3
☐ HBr, KNO_3

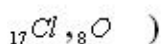
258 ... $2\text{S}2\text{p}^5$ elektron formuluna malik elementin ən kiçik(x) və ən böyük (y) oksidəşmə dərəcəsinə müəyyən edin. x y

- ☐ 0, +7
☒ -1, 0
☐ -1, +5
☐ 0 +5
☐ -1, +7

259 XY_3 tipli ion rabitəli birləşmədə ionlar 120 elektrondur. XY_3 molekulunda cəmi 40 elektron var. Neytral x və y atomlarının qısa elektron formulunu müəyyən edin. x y

- ☐ ... $2\text{S}2\text{p}^1$, ... $3\text{S}2\text{p}^5$
☐ ... $3\text{S}2\text{p}^1$, ... $3\text{S}2\text{p}^5$
☐ ... 3S^2 , ... $2\text{S}2\text{p}^4$
☒ ... $3\text{S}2\text{p}^1$, ... $2\text{S}2\text{p}^5$
☐ ... $3\text{S}2\text{p}^1$, ... $2\text{S}2\text{p}^4$

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



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

261 Hansı orbitalların örtülməsi π -rəbitə yarada bilər?

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

262 Hansı qrupdakı hər iki maddədə atomlar arasında üçqat rəbitə mövcuddur?

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

263 S-elementlərin sırasını göstərin.

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

264 Hansı duz suya müvəqqəti codluq verir?

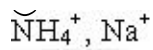
- ☐ CaHCO₃
- ☐ CaSO₄
- ☐ MgCl₂
- ☐ MgSO₄
- ☒ Mg(HCO₃)₂

265 Sənayedə CaO-di hansı birləşmədən alırlar?

- ☐ Ca(NO₃)₂
- ☐ CaSO₄
- ☐ CaSiO₃
- ☒ CaCO₃
- ☐ Ca₃(PO₄)₂

266 Suda hansı ionlar codluq yaradır?

- ☐ Mg⁺², K⁺
- ☒ Ca⁺², Mg⁺²
- ☐ Ca⁺², Na⁺
- ☐ K⁺, Na⁺
- ☐



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

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

268 Hansı kimyəvi formula düzdür?

- ☐ CaH_2PO_4
☐ CaHSO_4
☒ CaHPO_4
☐ CaHCO_3
☐ $\text{Ca}(\text{CO}_3)_2$

269 karbon hansı elementlərlə reaksiyaya daxil olur? I Cl_2 , II Br_2 , III F_2 , IV J_2 , V N_2 .

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

270 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

- ☒ CaHCO_3
☐ MnO_4
☐ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
☐ ClO_3
☐ H_4NO_3

271 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

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

272 Cl^{+7} ? Cl^1 sxeminid? neç? elektron q?bul edilmişdir?

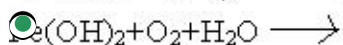
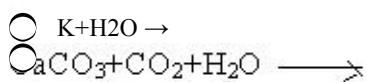
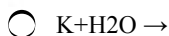
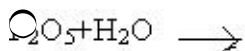
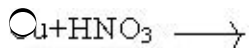
- ☒ 8
☐ 5
☐ 7
☐ 4
☐ 6

273 $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$ sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdiricinin əmsalı neçədir?

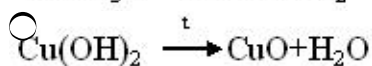
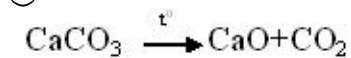
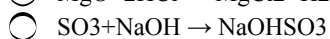
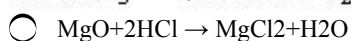
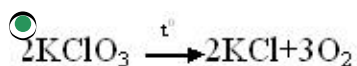
- ☒ 2

- ☐ 6
- ☐ 4
- ☐ 1
- ☐ 3

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



275 Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.



276 какая стадия не относится к процессу получения серной кислоты в промышленности? I. получение оксида серы (IV) II. поглощение оксида серы (IV) разбавленной серной кислотой III. каталитическое окисление оксида серы (IV) в оксид серы (VI) IV. поглощение оксида серы (VI) концентрированной серной кислотой

☐ только IV

☐ I, II, III

☐ III, IV

☒ только II

☐ только III

277 какое из приведенных веществ используется для вулканизации каучука?

☒ сера

☐ сода

☐ натриевая селитра

☐ четырехпористый углерод

☐ фенол

278 Сколько молей гидроксида калия необходимо для полной нейтрализации 1 моль серной кислоты?

☐ 1

☒ 2

☐ 3

☐ 1,5

☐ 0,5

279

Взаимодействием каких пар веществ можно получить оксид серы (IV)?

I. S, O₂

II. CuSO₄, NaOH

III. Cu, H₂SO₄ (конц.)

IV. Hg, H₂SO₄ (разб.)

V. Mg, H₂SO₄ (разб.)

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

280 какие металлы при взаимодействии с разбавленной серной кислотой образуют водород, но не вытесняют медь из раствора $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$?

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

281 какие утверждения можно отнести к сере? I. не реагирует с концентрированной HNO_3 II. используется в производстве серной кислоты III. встречается в природе только в виде соединений

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

282 какое вещество нельзя осушить с помощью концентрированной серной кислоты?

- ☐ кислород
- ☐ азот
- ☐ оксид углерода (IV)
- ☒ аммиак
- ☐ хлороводород

283 какое соединение взаимодействует с водородом, хлором и кислородом?

- ☐ Au
- ☐ Al
- ☐ CO_2
- ☐ NaOH
- ☒ S

284 Что является общим для серы и кислорода?

- ☐ агрегатное состояние (н.у.)
- ☒ нахождение в природе в свободном состоянии
- ☐ взаимодействие с хлором
- ☐ взаимодействие с золотом
- ☐ хорошо растворимость в воде

285 Сколько моль H_2SO_4 можно получить из 1 моль FeS_2 ?

- ☐ 5
- ☐ 1
- ☒ 2
- ☐ 3
- ☐ 4

286 какое утверждение верно для оксида серы (IV)?

- ☐ со щелочами не реагирует
- ☐ с водой образует серную кислоту
- ☐ проявляет только восстановительные свойства
- ☒ газ с резким запахом

☐ не окисляется

287 Сколько граммов алюминия реагирует с 16 г серы?

- ☐ 45
☐ 27
☒ 9
☐ 18
☐ 36

288 какое из высказываний по свойства серы неверно?

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

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

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

290 Что из нижеследующего нельзя отнести к применению серы в промышленности?

- ☒ получение пирита
☐ вулканизация каучука
☐ производство серной кислоты
☐ синтез сульфида углерода (IV)
☐ производство спичек

291 какое выражение неверно?

- ☐ сера не реагирует с йодом
☐ SO_2 газ, тяжелее воздуха
☐ сера не растворяется в воде
☒ сера не реагирует с хлором
☐ в молекуле SO_3 связи ковалентно-полярные

292

С какими катионами ион SO_4^{2-} образует осадки?

I. Cu^{+2}

II. Pb^{+2}

III. Ba^{+2}

IV. Fe^{+2}

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

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

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

294 какое из высказываний по свойствам серы не является правильным?

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

295 какие утверждения можно отнести к сере? I. не реагирует с фосфором II. используется в производстве спичек III. плохо проводит теплоту

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

296 Сколько литров (н.у.) фтора максимум может реагировать с 160 г серы.?

- ☐ 672
- ☐ 112
- ☐ 224
- ☒ 336
- ☐ 448

297 При нагревании какой группы металлов с концентрированной серной кислотой выделяется оксид серы (IV)?

- ☒ Cu, Hg
- ☐ Mg, Na
- ☐ Cu, Ca
- ☐ K, Hg
- ☐ Na, Ag

298 При взаимодействии каких металлов с концентрированной серной кислотой образуется SO₂, а с разбавленной серной кислотой H₂? I. Na II. Cu III. Fe IV. Zn

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

299 Что не характерно для кристаллической серы?

- ☐ нерастворимость в воде
- ☐ желтый цвет
- ☒ высокая электропроводность
- ☐ плохая теплопроводность
- ☐ легкоплавкость

300 Что характерно для кристаллической серы?

- ☐ хорошо теплопроводность
- ☐ высокая электропроводность
- ☐ черный цвет
- ☒ нерастворимость в воде
- ☐ тугоплавкость

301 Укажите формулу медного купороса.

- ☐ $\text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{CO}_3$
- ☐ CuSO_4
- ☐ $\text{Cu}(\text{HSO}_4)_2$
- ☒ $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$
- ☐ $\text{Cu}(\text{HSO}_4)_2 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$

302 Dəmir xlorla hansı mol nisbətində reaksiyaya girir?

- ☐ 2:1
- ☐ 1:2
- ☐ 3:2
- ☒ 2:3
- ☐ 1:1

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

- ☐ O_3^{-2}
- ☐ O^{2-}
- ☐ Cl^-
- ☒ OH^-
- ☐ Cr^-

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

- ☐ O_4^{-2}
- ☐ O_3^-
- ☐ Cl^-
- ☒ OH^-
- ☐ Cr^-

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

- ☐ su ilə reaksiyaya daxil olmasına görə
- ☐ iyinə görə
- ☐ sulfat turşusunda həll olmasına görə
- ☐ nitrat turşusunda həll olmasına görə
- ☒ rənginə görə

306 Hansı reaksiyada sağ və sol tərəfdəki əmsalların cəmi bərabərdir?

- ☐ $\text{Fe} + \text{S} \rightarrow$
- ☐ $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$
- ☐ $\text{Fe} + \text{O}_2 \longrightarrow$
- ☒ $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \longrightarrow$
- ☐ $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \longrightarrow$

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

- ☐ 2:1
- ☐ 1:2
- ☐ 3:1
- ☒ 1:1
- ☐ 1:3

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

- ☒ 3
- ☐ 0,5
- ☐ 0,6
- ☐ 1
- ☐ 2

309 $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$ sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdiricinin əmsalı neçədir?

- ☒ 2
- ☐ 6
- ☐ 4
- ☐ 1
- ☐ 3

310 $\text{Cl}^{+7} \rightarrow \text{Cl}^{-1}$ sxeminə neçə elektron qəbul edilmişdir?

- ☒ 8
- ☐ 5
- ☐ 7
- ☐ 4
- ☐ 6

311 Yalnız reduksiyaedici göstərin.

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

312 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

- ☐ KMnO_4
- ☒ NaHCO_3
- ☐ NH_4NO_3
- ☐ KClO_3
- ☐ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

313 Hansı duz hidroliz etmir?

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

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

314 Hidroliz etməyən maddəni göstərin.

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

315 Hansı maddəni suda həll etdikdə qələvi mühit yaranar?

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

316 Hansı duz suda pis həll olur?

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

317 Hansı duzu suda həll etdikdə turş mühit yaranır?

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

318 Hansı duzun hidrolizindən əsasi duz alınır?

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

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

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

320 Hansı sıradakı duzlar hidrolizə uğrayır?

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

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

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

322 $BaCl_2$ məhluluna artıq miqdarda K_2SO_4 əlavə etdikdə məhlulda hansı ionlar qalmaz?

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

yalnız SO_4^{2-}

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

- ☐ 1200
- ☐ 1600
- ☐ 1500
- ☒ 1800
- ☐ 1000

324 $Ca + HNO_3 \rightarrow Ca(NO_3)_2 + N_2O + H_2O$ Reaksiya tenliyində oksidləşdiricinin əmsalını müəyyən edin.

- ☒ 10
- ☐ 2
- ☐ 4
- ☐ 1
- ☐ 8

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

- ☐ $Fe(OH)_2$
- ☒ $NaOH$
- ☐ $NaNO_3$
- ☐ $NaCl$
- ☐ Na_2CO_3

326 Hansı maddənin adı düzgün göstərilməmişdir?

- ☐ KNH_2 – kalium amid
- ☐ Li_2O – litium-oksidi
- ☒ KO_2 – kalium-oksidi
- ☐ Na_2O_2 – natrium-peroksid
- ☐ CH_3CH_2OK – kalium etilat

327 Hansı oksid qələvilərlə reaksiyaya girmir?

- ☐ SO_3
- ☐ SO_2
- ☐ N_2O_5
- ☐ CO_2
- ☒ Na_2O

328 Hansı sıradakı bütün elementlər sabit valentlidir?

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

329 Natrium-xloratın formulu göstərin.

- ☐ $NaClO_4$
- ☐ $NaClO_2$
- ☐ $NaClO$
- ☐ $NaCl$
- ☒ $NaClO_3$

330 Hansı formul doğru deyil?

- ☒ $\text{Na}(\text{OH})\text{Cl}$
- ☐ $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$
- ☐ Ca_2HPO_4
- ☐ CaH_3PO_4
- ☐ CaH_4HSO_4

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

- ☐ 48
- ☐ 32
- ☐ 28
- ☐ 56
- ☒ 64

332 Qələvi metalların ümumi elektron formulunu göstərin?

- ☐ ns^2np^2
- ☐ ns^2np^1
- ☐ ns^2
- ☒ ns^1
- ☐ $nd^{10}ns^2$

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

- ☐ $\text{NaNO}_3 \xrightarrow{t}$
- ☐ $2\text{NaOH} + \text{Zn} \rightarrow$
- ☐ $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- ☐ $4\text{Na} + \text{O}_2 \rightarrow$
- ☒ $\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{Na} \xrightarrow{t}$

334 250 q 15% məhlul hazırlamaq üçün nə qədər xörək duzu götürmək lazımdır?

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

335 28 q KOH ilə H_2SO_4 -ün qarşılıqlı təsirində neçə qram K_2SO_4 alınar? $M_r(\text{KOH})=56$, $M_r(\text{K}_2\text{SO}_4)=174$

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

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

- ☐ NaNO_3
- ☐ KClO_3
- ☐ NH_4NO_3
- ☒ CaCO_3

☐ AgNO₃

337 Hansı duzun adı düzgün deyil?

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

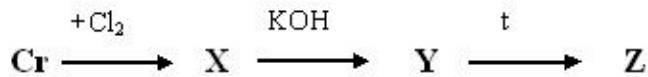
338 Natrium-perxloratın formulunu göstərin.

- ☐ NaCl
☐ NaClO₂
☒ NaClO₄
☐ NaClO₃
☐ NaClO

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

- ☐ Na₂SO₄
☐ NaHSO₄
☐ NaKSO₃
☒ NaKSO₄
☐ KHSO₄

340



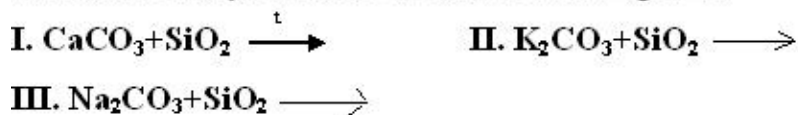
Z- maddəsinin müəyyən edin.

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

341 Hansı metalın duru nitrat tərsusu ilə reaksiyası zamanı N⁺⁵ → N⁺² reduksiya prosesi baş verir?

- ☒ Cu
☐ Fe
☐ Al
☐ Zn
☐ Na

342 7. Hansı reaksiya adi şüşə istehsalı zamanı gedir?



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

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

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

344 Hansı reaksiyada karbon həm oksidləşdirici, həm də reduksiyaedici?

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

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

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

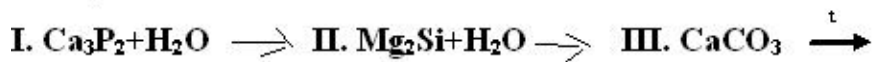
346 Hansı reaksiyalarda duz əmələ gəlmir?

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

347 Hansı reaksiya nəticəsində karbonmonooksid alınır?

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

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



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

349 Hansı silikatlarda həl olən şüşə adlanır?



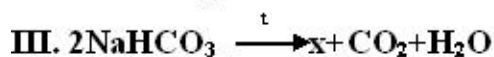
- ☐ II, IV
- ☒ II, III
- ☐ I, III
- ☐ I, IV
- ☐ I, II

350 Hansı maddələr suda həl olunur?



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

351 Hansı reaksiyada x-natrium-karbonatdır?

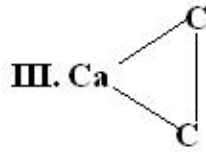
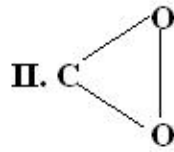
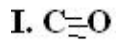


- ☐ I, III
- ☐ yalnız II
- ☐ yalnız I
- ☐ yalnız III
- ☒ II, III

352 $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \longrightarrow \text{y} + 2\text{H}_2\text{O}$ reaksiyasında y maddəsinin təbii sahəsi hansı halda düzgün göstərilmişdir?

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

353 Hansı quruluş formulları doğru deyil?



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

354 SiO_2 v? CO_2 üçün ümumi olan n?dir?

I. h?r ikisi turşu oksididir

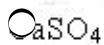
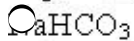
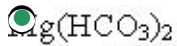
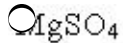
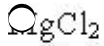
II. h?r ikisi molekulyar kristal q?f?s ?m?l? g?tirir

III. h?r ikisi Mg il? reaksiyaya daxil olur

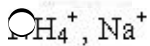
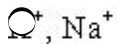
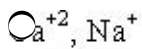
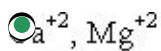
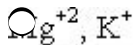
IV. h?r ikisi HF il? reaksiyaya daxil olur

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

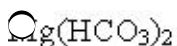
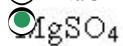
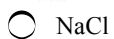
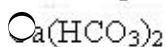
355 Hansı duz suda müvəqqəti codluq yaradır?



356 Hansı ionlar suda müvəqqəti codluq yaradırlar?



357 Hansı duz suda daimi codluq yaradır?



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

- ☐ HCl
- ☒ NaOH
- ☐ H₂SO₄
- ☐ H₂O
- ☐ HNO₃

359 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

360 Hansı ifadə doğru deyil?

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

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

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

362 Yalnız zəif elektrolitlərdən ibarət sıranı göstərin.

- ☐ NaOH, Cu(OH)₂
- ☐ H₂O, HCl
- ☐ K₂SO₄, NaCl
- ☒ H₃BO₃, H₂CO₃
- ☐ H₂SO₄, NaCl

363 Hansı maddəni suda həll etdikdə məhlulda qələvi mühit yaranır?

- ☐ NO₂
- ☒ NH₃
- ☐ CO₂
- ☐ SO₂
- ☐ H₂S

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

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

365 $\text{Mg}^{2+} + 2\text{OH}^- \longrightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2$ reaksiyasını aparmaq üçün hansı maddə?

götürülməlidir?

- ☒ $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2, \text{NaOH}$
- ☐ Mg, NaOH
- ☐ MgO, NaOH
- ☐ $\text{MgSO}_4, \text{Mg}(\text{OH})_2$
- ☐ $\text{MgO}, \text{H}_2\text{O}$

366 1 mol AlCl_3 suda həll olduqda məhlulda cəmi neçə ion əmələ gəlir (dissosiasiya dərəcəsi $\alpha=100\%$)?

☐ $0,04 \cdot 10^{23}$

☒ $0,08 \cdot 10^{23}$

☐ $0,02 \cdot 10^{23}$

☐ $0,01 \cdot 10^{23}$

☐ $0,08 \cdot 10^{24}$

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

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

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

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

369 Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

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

370 Hansı reaksiya sulu məhlulda axıra qədər getmir?

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

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

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

372 Molekulların davamlılığının ardıcıl azalmasına dair verilən sxemlərdən hansı doğrudur?

- ☐ $O_2 \rightarrow N_2 \rightarrow F_2$
- ☒ $N_2 \rightarrow O_2 \rightarrow F_2$
- ☐ $F_2 \rightarrow N_2 \rightarrow O_2$
- ☐ $O_2 \rightarrow F_2 \rightarrow N_2$
- ☐ $N_2 \rightarrow F_2 \rightarrow O_2$

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

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

374 Natrium –hidrokarbonat məhlulunu qızdırdıqda mühit necə dəyişər?

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

375 555 q 20% -li $CaCl_2$ məhlulunu tam elektronluz etdikdə elektrodlarda neçə (n.ş-də) l qaz ayrılar Mh ($CaCl_2$)=

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

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

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

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

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

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

- ☐ 250
- ☐ 100
- ☒ 200
- ☐ 300
- ☐ 400

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

- ☐ A. Avoqadro
- ☒ C. Dalton
- ☐ M. Lomonosov

- ☐ İ. Berselius
☐ M. Perren

380 Hansı sırada yalnız izoton elementlər verilmişdir.

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

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

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

382 Hansı element allotropik şəkildəyişmələr əmələ gətirir?

- ☐ Ca
☐ N
☒ O
☐ Na
☐ H

383 Hansı sıradakı elementlər metallara aiddir?

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

384 Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

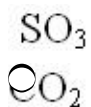
- ☐ spirtin yanması
☐ ağacın yanması
☒ qurğuşunun əriməsi
☐ dəmirin korroziyası
☐ südün turşuması

385 Hansı kimyəvi formül düzgün deyil?

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

386 Hansı birləşmədə oksigenin kütlə payı 50%-dir?

- ☒ SO_2
☐ CO
☐ N_2O
☐



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

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

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

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

389 Kimyəvi atomistikanın əsasını hansı alim qoymuşdur?

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

390 Oksigenin ekvivalent həcmi göstərin.

- ☐ 33,6
☒ 5,6
☐ 22,4
☐ 11,2
☐ 44,8

391 Entropiyanın azalması ilə müşayiət olunan kimyəvi reaksiyanı göstərin.

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

392 Təcrid olunmuş termodinamik sistemi ifadə edən müddəni göstərin.

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

393 Hidrogenin ekvivalent həcmi göstərin.

- ☐ 44,8
☒ 11, 2
☐ 22,4
☐ 5,6
☐ 33,6

394 Açıq termodinamik sistemi ifadə edən müddəni göstərin.

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

395 Elektronla hərisliyin qitməti kiçik olan elementi göstərin.

- ☐ S
- ☒ N
- ☐ Cl
- ☐ F
- ☐ O

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

- ☐ ns2np1
- ☒ ns2np3
- ☐ ns2np2
- ☐ ns2np5
- ☐ ns2np4

397 Radioaktivlik nədir?

- ☐ maddələrin temperaturun təsirdən parçalanması
- ☒ maddələrin şüa buraxmaq xassəsi
- ☐ Günəş işığının təsirdən maddələrin elektronlar ayırması
- ☐ Rentgen şüalarının təsirdən maddələrin elektronlar ayırması
- ☐ maddələrin təbiətdə müxtəlif təsirlərdən dəyişikliyə uğraması

398 Təbii radioaktivlik nədir?

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

399 Hansı sırada yalnız izobar elementlər verilmişdir.

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

400 Həqiqi məhlulların hissəciklərinin ölçüsünü göstərin.

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

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

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

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

402 Uğunluğu meyyen edin:

Qarışıq

Ayrılma üsulları

I. etil spirti+su

distille

II. şeker+su

durultma

III. yağ+su

buxarlandırma

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

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

- ☐ 6
☐ 2
☒ 3
☐ 4
☐ 5

404 Eynicinsli qarışığı müəyyən edin: I. su-şəkər II. su-neft III. hava IV. su-gil

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

405 Hansı birləşmədə hidrogenin kütlə payı ən böyükdür?

- ☐ C_3H
☒ LiH
☐ KH
☐ NaH
☐ RbH

406 Hansı birləşmədə oksigenin kütlə payı 50%-dir?

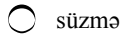
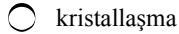
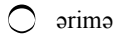
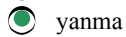
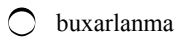
- ☐ CO_2
☐



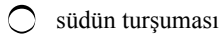
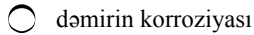
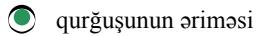
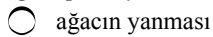
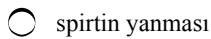
407 Hansı element allotropik şəkildəyişmələr əmələ gətirir?



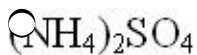
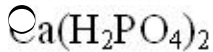
408 Hansı halda kimyəvi hadisə baş verir?



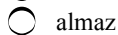
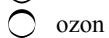
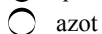
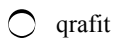
409 Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?



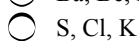
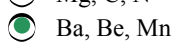
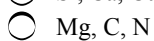
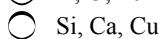
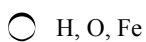
410 Hansı kimyəvi formul düzgün deyil?



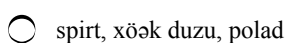
411 Hansı maddə eyni növ atomlardan əmələ gəlməmişdir?



412 Hansı sıradakı elementlər metallara aiddir?



413 Yalnız qarışıqlar olan sıranı göstərin.



- ☐ dəniz suyu, qrafit, hava
- ☐ benzin, hava, natrium-silikat
- ☒ benzin, çuğun, hava
- ☐ mis, təbaşir, əhəng

414 Hansı halda bəsit maddənin adı göstərilib?

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

415 Hansı sıradakı bütün elementlər dəyişkən valentlidir?

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

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

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

417 Hansı metal adı şəraitdə maye haldadır?

- ☐ Au
- ☐ Na
- ☒ Hg
- ☐ Ag
- ☐ Ca

418 Hansı mürəkkəb maddədir?

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

419 Hansı qeyri metal deyil?

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

420 Hansı metal deyil?

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

421 Hansı maddə eyni növ atomlardan təşkil olunub?

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

422 Qarışıq müəyyən edin:

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

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

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

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

- ☐ CaCO_3 , AuCl_3
- ☐ CuSO_4 , Na_3PO_4
- ☒ $\text{Ca(NO}_3)_2$, K_2SO_4
- ☐ CuSO_4 , $\text{Hg(NO}_3)_2$
- ☐ $\text{Ca(NO}_3)_2$, AgNO_3

425 Hansı reaksiyanın gətir?si mümkün deyil?

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

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

426 Dəmir lövhəni X Cl duzunun sulu məhluluna saldıqda dəmirin kütləsi artır, Y Cl_2 məhluluna metallarını müəyyən edin. x y

- ☐ Ni, Cu
- ☒ Cu, Zn
- ☐ Ca, Zn
- ☐ Cr, Cu
- ☐ Mg, Ni

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

- ☐ Cu,Cr,Al
- ☐ Cu,Zu,Al
- ☒ Zn,Be,Al
- ☐ Fe,Mg,Al
- ☐ Fe,Cr,Al

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

- ☒ 10
- ☐ 5
- ☐ 25
- ☐ 40
- ☐ 20

429 0,2 mol dəmirin artıqlaması ilə götürülmüş duru sulfat turşusu ilə reaksiyasından (n.ş –də) neçə litr hidrogen qazı alınar?

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

430 Na₂SO₄ və KNO₃ məhlullarının elektrolizi zamanı elektrod-larda hansı maddələr alınır?

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

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

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

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

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

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

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

434 Kalium sulfid məhlulunun elektrolizi zamanı anodda hansı maddə ayrılır?

- ☐ SO₂
- ☐ H₂

- ☐ O₂
☒ S
☐ H₂S

435 Hansı qrup maddələr sənayedə elektroliz üsulu ilə alınır?

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

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

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

437 Hansı duz məhlulunun elektrolizi zamanı katodda hidrogen ayrılır?

- ☐ NO₃
☐ NaCl
☒ CuSO₄
☐ Ca(NO₃)₂
☐ CaCl₂

438 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı məhlulda qaz alınır?

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

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

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

- ☐ Ag(NO₃)₂, Cu(NO₃)₂
☐ AlCl₃, KNO₃
☐ Ca₃PO₄
☒ Ag(NO₃)₂, CuCl₂
☐ HCl₂, Ca(NO₃)₂

440 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı anodda oksigen ayrılır?

- ☐ KCl
☐ KCl
☐ Na₂S
☒ CuSO₄
☐ NaBr

441 K₂SO₄ və MgCl₂ duzlarının məhlullarının elektrolizi zamanı katodda hansı maddə ayrılır?

- ☐ H₂ və Mg

- ☐ K
- ☐ Mg
- ☒ H₂
- ☐ K və Mg

442 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?

- ☐ H_2SO_4
- ☐ CuCl_2
- ☒ CuSO_4
- ☐ NaCl
- ☐ NaNO_3

443 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?

- ☐ Na_2SO_4
- ☐ CuCl_2
- ☒ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- ☐ KCN
- ☐ NaNO_3

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

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

445 İonlaşma enerjisinin tənliyini göstərin.

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

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

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

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

- ☐ 25
- ☐ 21
- ☐ 22
- ☐ 23
- ☒ 24

448 $^{35}_{17}\text{Cl}$ ve $^{37}_{17}\text{Cl}$ atomları üçün eyni olan necedir?

I. elektron sayı

II. proton sayı

III. neytron sayı

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

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

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

450 S^{2-} ionunun qısa elektron formülünü müəyyən edin.

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

451 H_2SO_4 molekulunda olan neytron sayını müəyyən edin (^1_1H $^{32}_{16}\text{S}$ $^{16}_8\text{O}$).

- ☐ 49
- ☐ 25
- ☐ 269
- ☒ 48
- ☐ 50

452 ... 4S24P4 elektron formülünə malik olan element atomu-nun nüvəsində neçə proton vardır?

- ☐ 28
- ☐ 24
- ☒ 34
- ☐ 6
- ☐ 18

453 ^{11}Na və ^{19}K üçün eyni olan nədir? I. atom radiusu II. valent elektronlarının sayı III. reduksiyaedicilik qabiliyyəti

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

454 Alüminum atomunda neçə neytron var?

- ☐ 27

- ☒ 14
☐ 16
☐ 18
☐ 19

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

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

456 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?

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

457 Hidrolizi axıra qədər gedən duzu göstərin.

- ☐ $Fe(NO_3)_3$
☒ Cr_2S_3
☐ $NaCl$
☐ KNO_3
☐ $AlCl_3$

458 Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizində pH kiçikdir 7 olar?

- ☐ CH_3COONa
☒ $AlCl_3$
☐ $Ba(CN)_2$
☐ KNO_2
☐ Na_2CO_3

459 Hansı cədvəldəki ionlarda elektronların sayı eynidir?

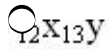
- ☒ ${}_{19}K^+$ və ${}_{16}S^{2-}$
☐ ${}_{13}Al^{3+}$ və ${}_{19}K^+$
☐ ${}_3Li^+$ və ${}_9F^-$
☐ ${}_{20}Ca^{2+}$ və ${}_{35}Br^-$
☐ ${}_{11}Na^+$ və ${}_{17}Cl^-$

460 Hansı element: - qeyri-metaldır - proton və neytron sayı bərabərdir - xarici təbəqəsində d-yarım səviyyəsi yoxdur

- ☐ ${}_{16}S$
☐ ${}_{20}Ca$
☐ ${}_9F$
☒ ${}_8O$
☐



461 Hansı elementlər eyni qrupda yerləşir?



462 Hansı sırada yalnız S-elementlər verilmişdir?

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

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

- ☐ ... 2s2p3
- ☒ ... 2s2p5
- ☐ ... 2s2
- ☐ ... 3s1
- ☐ ... 3s2p5

464 Xlor atomunda maksimum həyəcanlanmış halda cütlənməmiş neçə elektron vardır?

- ☐ 6
- ☐ 1
- ☐ 3
- ☐ 5
- ☒ 7

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

- ☐ $^{17}_{17}\text{Cl}$
- ☐ $^{14}_{14}\text{N}$
- ☐ $^{15}_{15}\text{P}$
- ☐ $^{16}_{16}\text{S}$
- ☒ $^{19}_{19}\text{K}$

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

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

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

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

468 Üçüncü energetik səviyyədəki orbitalların maksimum sayını müəyyən edin.

- ☐ 16
- ☐ 3
- ☐ 8
- ☒ 9
- ☐ 12

469 Yalnız izotoplar olan sıranı göstərin.

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

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

- ☐ Na
- ☐ K
- ☒ Cr
- ☐ Cu
- ☐ P

471 Aşağıda verilən halların hansında sistemin entropiyası artar?

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

472 Aşağıda verilən halların hansında sistemin entropiyası azalar?

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

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

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

474 Kimyəvi tarazlıq halında sistemin Hibbs enerjisi hansı qiyməti alar?

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

475 $\text{FeCl}_3 + 3\text{KCNS} \rightleftharpoons \text{Fe}(\text{CNS})_3 + 3\text{KCl}$ Bu reaksiyada tarazlığı sağa yönəltmək üçün qatılıq necə dəyişməlidir?

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

476 $\text{FeCl}_3 + 3\text{KCNS} \rightleftharpoons \text{Fe}(\text{CNS})_3 + 3\text{KCl}$ Bu reaksiyada tarazlığı sola yönəltmək üçün qatılıq necə dəyişməlidir?

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

477 Hansı sırada yalnız molyar kütlənin vahidi verilmişdir?

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

478 Hansı sırada yalnız qazın molyar həcmnin vahidi verilmişdir?

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

479 HCl molekulu əmələ gələrkən qapanan orbitallar hansı sırada vermişdir?

- ☐ p- və d-

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

480 Yalnız -rabitəsi olan molekulların formulları yerləşən sıranı göstərin.

- ☐ O₂, F₂, N₂
- ☒ O₂, N₂, CO₂
- ☐ Cl₂, H₂O, F₂
- ☐ Cl₂, H₂O, CO₂
- ☐ H₂O, F₂, N₂

481 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
- ☒ qüvvətli turşu və qüvvətli əsas
- ☐ zəif əsas və qüvvətli turşu
- ☐ zəif turşu və qüvvətli əsas
- ☐ zəif əsas və zəif turşu

482 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?

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

483 Hansı sırada yalnız S-elementlər verilmişdir?

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

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

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

485 Yalnız izotoplar olan sıranı göstərin.

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

486 Proton sayı 24 olan elementin dövrü sistem cədvəlində yerini müəyyən edin: Dövrü

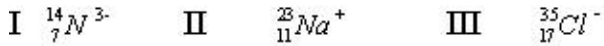
- ☐ 3, V B

- ☐ 4, II B
- ☐ 3, II B
- ☒ 4, VI B
- ☐ 3, VI B

487 Hansı halda ionun zarici elektron konfigurasıyası doğru göstərilməyib?

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

488 Hansı ionun tərkibində elektron və neytron sayı bərabərdir?

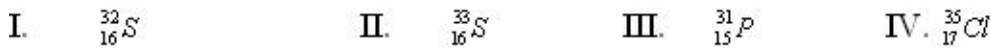


- ☐ II,III
- ☐ yalnız I
- ☐ yalnız II
- ☒ yalnız III
- ☐ I,III

489 ClO_4^{-} ionunda neçə elektron var? (${}_{17}Cl$, ${}_8O$)

- ☐ 18
- ☒ 50
- ☐ 26
- ☐ 49
- ☐ 32

490 izotopları müəyyən edin.



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

491 Sistemdə entropiyanın artmasına səbəb olan prosesi göstərin.

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

492 Entropiyanın artması ilə müşayiət olunan kimyəvi reaksiyanı göstərin.

- ☐ $2CO + O_2 \rightarrow 2CO_2$
- ☒ $2H_2O \rightarrow 2H_2 + O_2$
- ☐ $3H_2 + N_2 \rightarrow 2NH_3$
- ☐ $2H_2S + SO_2 \rightarrow 3S + 2H_2O$
- ☐ $SO_2 + 2CO \rightarrow S + 2CO_2$

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

- ☐ bərklik, ionlaşma enerjisi, istilik keçiriciliyi

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

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

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

495 $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$ dönər kimyəvi prosesdə düzünə reaksiyanın sürət düsturunu göstərin.

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

496 $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$ dönər kimyəvi prosesdə tərsinə reaksiyanın sürət düsturunu göstərin.

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

497 $2\text{NO}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO} + \text{O}_2$ dönər kimyəvi prosesdə tərsinə reaksiyanın sürət düsturunu göstərin.

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

498 $2\text{NO}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO} + \text{O}_2$ dönər kimyəvi prosesdə düzünə reaksiyanın sürət düsturunu göstərin.

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

499 Elektronla hərisliyin tənliyini göstərin.

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

ion	Elektron konfigür.
x^{2+}	$\dots 2s^2 2p^6$
y^{2-}	$\dots 2s^2 2p^6$
z^{5+}	$\dots 2s^2 2p^6$

S ve p-elementlerini müeyyen edin.

s-elementi p-elementi

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

501 ${}_{24}^{52}\text{Cr}$ atomun elektron formülünü göst?rin.

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

502

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

Kationu müeyyen edin.

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

503 Üçüncü energetik səviyyədəki orbitalların maksimum sayını müəyyən edin.

- ☐ 16
☐ 3
☐ 8
☒ 9
☐ 12

504 Xlor atomunda maksimum həyəcanlanmış halda neçə cütlənməmiş elektron vardır?

- ☐ 6
☐ 1
☐ 3
☐ 5
☒ 7

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

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

506 4S24P4 elektron formuluna malik olan element atomu-nun nüvəsində neçə proton vardır?

- ☐ 28
☐ 24
☒ 34
☐ 6
☐ 18

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

- ☐ 25
☐ 21
☐ 22
☐ 23
☒ 24

508 Hansı cərgədəki ionlarda elektronların sayı eynidir?

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

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

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

510 ${}^{52}_{24}\text{Cr}$ atomun elektron formulunu göst?rin.



...3d⁵4s¹

☐ ...3d⁶4s²

☐ ...3d⁴4s²

☐ ...3d⁶4s

☐ ...3d⁵4s²

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

☐ Q

☐ N

☐ P

☐ S

☒ Cl

512 Alüminum atomunda neçə neytron var?

☐ 27

☒ 14

☐ 16

☐ 18

☐ 19

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

☐ 8

☐ 10

☒ 18

☐ 20

☐ 16

514 Yalnız ns² np⁶ nd¹⁰ elektron konfigurasiyasına malik olan ionların verildiyi sıranı göstərin.

☐ Q⁺, Zn²⁺, Sn²⁺, Pb²⁺

☒ Q⁺, Zn²⁺, Cd²⁺, Ag⁺

☐ Q⁺, Cd²⁺, Sb³⁺, Bi³⁺

☐ Q³⁺, Sn²⁺, Zn²⁺, Cu⁺

☐ Q⁺, Cd²⁺, Zn²⁺, Bi³⁺

515 Yalnız kovalent rabitəli hidridlərin yerləşdiyi sıranı göstərin.

☐ NH₃, NaH, CaH₂

☒ SiH₄, NH₃, PH₃

☐ LiH, CaH₂, NH₃

☐ CaH₂, PH₃, LiH

☐ SiH₄, LiH, CaH₂

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

☐ 4

☒ 10

☐ 6

☐ 5

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

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

518 Neytral mühitdə bənövşəyi rəng alan indikatoru göstərin.

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

519 Atom β –hissəcik buraxmaqla parçalandıqda hansı dəyişikliyə uğrayır?

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

520 Atom α –hissəcik buraxmaqla parçalandıqda 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
- ☐ atomun yükü və kütləsi dəyişmir
- ☐ sıra nömrəsi bir vahid azalır, kütləsi dəyişir

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

- ☐ sıra nömrəsi bir vahid artır, kütləsi dəyişmir
- ☒ 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

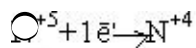
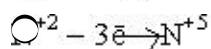
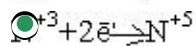
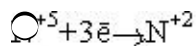
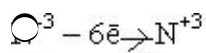
522 Azotun atomunda neçə neytron var?

- ☐ 13
- ☐ 5
- ☒ 7
- ☐ 9
- ☐ 11

523 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?

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

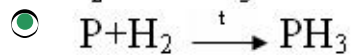
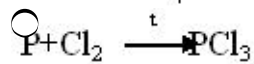
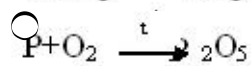
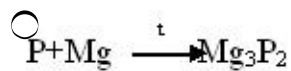
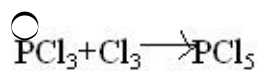
524 Hansı sxem səhvdir?



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



526 Hansı reaksiya doğru deyil?



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

☒ II, III

☐ yalnız I

☐ yalnız II

☐ yalnız III

☐ I, II

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

☐ I, III

☐ yalnız I

☒ yalnız II

☐ yalnız III

☐ I, II

529 Hansı ifadə fosfin üçün düzgün deyil?

☐ turşularla reaksiya zamanı fosfonium duzu əmələ gətirir

☐ davamsız maddədir

☐ zəhərli qaz

☐ sarımsaq iyi var

☒ əsaslıq xassəsi ammoniyakdan çoxdur

530 Alüminium-hidrofosfatın formulunu göstərin?

(

- ☐ $\text{Al}_2(\text{HPO}_3)_3$
- ☐ AlPO_4
- ☐ $\text{Al}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3$
- ☐ $\text{Al}(\text{PO}_3)_3$
- ☒ $\text{Al}_2(\text{HPO}_4)_3$

531 Fosforun hansı birləşməsindən qazların qurudulmasında istifadə edilir?

- ☐ P_2O_5
- ☒ P_2O_5
- ☐ P_2O_3
- ☐ P_2O_4
- ☐ P_2O_6

532 Azotun oksidləşmə dərəcəsinin +3 olduğu birləşmələr sırasını tapın.

- ☐ $\text{H}_4\text{Cl}, \text{NH}_3, \text{N}_2\text{O}_3$
- ☐ $\text{N}_2\text{O}_3, \text{HNO}_3, \text{KNO}_2$
- ☐ $\text{H}_3, \text{N}_2\text{O}_3, \text{HNO}_3$
- ☒ $\text{NaNO}_2, \text{N}_2\text{O}_3, \text{HNO}_2$
- ☐ $\text{NO}_3, \text{HNO}_2, \text{NH}_3$

533 Hansı reaksiyada fosfor (V) oksid alınmır?

- ☐ $\text{H}_3 + \text{O}_2 \longrightarrow$
- ☐ $\text{P} + \text{O}_2 \xrightarrow{t}$
- ☐ $\text{ClO}_3 + \text{P} \longrightarrow$
- ☒ $\text{H}_3\text{PO}_4 \xrightarrow{t}$
- ☐ $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{SiO}_2 \longrightarrow$

534 200 q doymuş məhlulda şəkərin kütlə payı 60%-dir. Həmin temperaturda şəkərin həllolma əmsalını hesablayın. (Sürət 27.11.2013 11:59:53)

- ☐ 400
- ☒ 600
- ☐ 800
- ☐ 1250
- ☐ 1500

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

- ☐ $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}, \text{NH}_4\text{Cl}$
- ☐ CO, NaCl
- ☐ $\text{Ca}_2\text{CO}_3, \text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$
- ☒ H_3, HCl
- ☐ $\text{O}_2, \text{NaNO}_3$

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

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

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

- ☐ H_2SO_4
- ☐ KCl
- ☐ NaNO_3
- ☐ Na_2O
- ☒ CO_2

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

- ☐ 1
- ☐ 0,1
- ☐ 0,2
- ☐ 0,4
- ☒ 0,5

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

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

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

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

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

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

542 200 q 40%-li məhlulda həll olmuş maddənin kütləsini tapın. (Sürət 27.11.2013 11:59:50)

- ☐ 100
- ☐ 20
- ☐ 40
- ☐ 50
- ☒ 80

543 20%-li məhlul hazırlamaq üçün 40 q şəkər neçə qram suda həll edilməlidir. (Sürət 27.11.2013 11:59:47)

- ☐ 260
- ☐ 40
- ☐ 80
- ☒ 160
- ☐ 200

544 20 q kalsium xloridi 180 ml suda həll etdilər. Alınmış məh-lulda kalsium xloridin kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 11:59:44)

- ☐ 18
- ☐ 9
- ☒ 10
- ☐ 11
- ☐ 14

545 10 q duz 40 q suda həll edilir. Alınan məhlulda duzun kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 11:59:42)

- ☐ 40
- ☐ 5
- ☐ 10
- ☒ 20
- ☐ 25

546 . 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
- ☐ 0,1
- ☒ 0,2
- ☐ 0,25
- ☐ 0,3

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

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

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

- ☐ C₁₂H₂₂O₁₁, NH₄Cl
- ☐ CO, NaCl
- ☐ Na₂CO₃, C₁₂H₂₂O₁₁
- ☒ CH₃, HCl
- ☐ O₂, NaNO₃

549 Hansı sıradakı maddələrin temperaturun artması ilə həll olması azalır?

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

550 Hansı birləşmə suda həll olmur?

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

551 Təzyiqin artması ilə hansı birləşmənin həll olması artır?

- ☐ H₂SO₄
- ☐ KCl
- ☐ NaNO₃
- ☐ Na₂O
- ☒ CO₂

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

- ☐ 35
- ☐ 10
- ☐ 18
- ☒ 25
- ☐ 30

553 20 q kalsium xloridi 180 ml suda həll etdilər. Alınmış məh-lulda kalsium xloridin kütlə payını tapın.

- ☐ 18
- ☐ 9
- ☒ 10
- ☐ 11
- ☐ 14

554 Hansı üç metal natrium hidroksid məhlulu ilə reaksiyaya girmir?

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

555 Həllolma haqqında hansı ifadə doğrudur?

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

556 Normal məhlulun ölçü vahidini göstərin.

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

557 Temperaturun artması ilə qazların həll olması necə dəyişir?

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

558 Həllolma əmsalının ölçü vahidini göstərin.

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

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

- ☒ CaCO_3
- ☐ NaCl
- ☐ Ca(OH)_2
- ☐ KNO_3
- ☐ Na_2SO_4

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

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

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

- ☐ kg/mol
- ☐ mol/l
- ☐ q/mol
- ☒ q/l
- ☐ l/kg

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

- ☐ 35
- ☐ 10
- ☐ 18
- ☒ 25
- ☐ 30

563 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
- ☐ 50
- ☒ 100
- ☐ 200
- ☐ 250

564 200 ml 0,5 mol/l KOH məhlulu hazırlamaq üçün neçə mol qələvi lazımdır? (Sürət 27.11.2013 11:59:56)

- ☐ 0,05
- ☒ 0,1
- ☐ 0,2
- ☐ 0,01
- ☐ 0,02

565 Kaliumun hansı birləşməsi gübrə kimi işlədilir?

- ☐ H_3COOK
- ☒ KCl
- ☐ KOH
- ☐ SiO_2
- ☐ $\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COOK}$

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

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

567 Hansı mineral gübrə tərkibində əsas 2 qida elementi saxlayır?

- ☐ KCl
- ☒ $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- ☐ CaNO_3
- ☐ $(\text{NH}_2)_2$
- ☒ $\text{H}_4\text{H}_2\text{PO}_4$

568 Temperaturu 245C-dən 265C-ə qədər artırıdığında reaksiyanın sürəti neçə dəfə artar?

- ☐ 18
- ☒ 9
- ☐ 27
- ☐ 3
- ☐ 81

569 $\text{CH}_4(\text{qaz}) + \text{H}_2\text{O}(\text{buxar}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{qaz}) + 3\text{H}_2(\text{qaz}) - Q$ reaksiyasında hansı faktorların təsiri ilə kimyəvi tarazlıq sağa yönəlir?

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

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

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

- ☐ 313
- ☐ 81
- ☐ 162
- ☐ 210
- ☒ 243

571 40C temperaturda reaksiyanın sürəti 0,6 mol/l·san. Sürətin temperatur əmsalı 3-ə bərabər olarsa, 80C temperaturda reaksiyanın sürətini tapın.

- ☒ 48,6
- ☐ 5,4
- ☐ 81
- ☐ 16,2
- ☐ 10,8

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

- ☐ 18
- ☐ 9
- ☐ 3
- ☐ 81

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

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

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

- ☐ 15
- ☐ 20
- ☒ 5
- ☐ 10
- ☐ 120

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

- ☐ 90
- ☐ 60
- ☒ 15
- ☐ 40
- ☐ 30

576 50C temperaturda 180 saniyə ərzində reaksiya qurtarır. 70C-də həmin reaksiya neçə saniyəyə qurtarar? Temperatur əmsalı 3-dür.

- ☐ 16
- ☐ 180
- ☐ 120
- ☐ 60
- ☒ 20

577 20c-də reaksiya 20 dəqiqə ərzində qurtarır. əgər tem-peratur əmsalı 2 olarsa, həmin reaksiya 50C-də neçə dəqiqəyə qurtarar?

- ☒ 2,5
- ☐ 26
- ☐ 10
- ☐ 160
- ☐ 5

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

- ☐ 180
- ☐ 60
- ☐ 90
- ☒ 120
- ☐ 140

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

- ☐ $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$, CrCl_2 , $\text{Cr}(\text{NO}_3)_3$
- ☒ CrCl_2 , $\text{Cr}(\text{NO}_3)_3$, $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$
- ☐ $\text{Cr}(\text{NO}_3)_3$, $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$, CrCl_2

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

580 $\text{NH}_4\text{HCO}_3 + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{NH}_4\text{OH} + \text{H}_2\text{CO}_3$ Hidroliz reaksiyasının ion tənliyini göstərin.

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

581 $\text{HCO}_3^- + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{OH}^- + \text{H}_2\text{CO}_3$ Hidroliz reaksiyasının ion tənliyinə uyğun gələn molekulyar tənliyi göstərin.

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

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

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

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

- ☐ $3s^2 3p^6$
- ☒ $2s^2 2p^1$
- ☐ $2s^2$
- ☐ $2s^2 2p^3$
- ☐ $2s^2 2p^6$

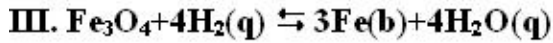
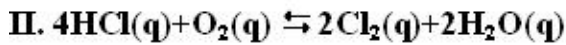
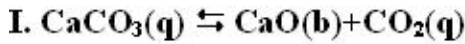
584 Nüvənin daxilində orta sıxlıq nədən asılıdır?

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

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

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

586 Hansı reaksiyada t?zyiqin artırılması tarazlıqı başlanğıc madd?l?r t?r?f? yön?ldir?



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

587 Natrium-hidroksidin ərintisinin elektrolizində hansı məhsullar alınar?

- ☐ O_2 , Na_2O , H_2O
- ☒ Na , O_2 , H_2O
- ☐ H_2 , Na_2O , NaH
- ☐ O_2 , H_2O , H_2
- ☐ Na , NaH , H_2

588 Hidrogen atomunda elektronun enerjisini xarakterizə edən müddəanı göstərin.

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

589 Maqnit kvant ədədi üçün göstərilən müddəalardan hansı doğrudur.

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

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

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

591 Kationa görə hidrolizə uğrayan duzların sırasını göstərin.

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

592 $\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} = \text{BaSO}_4 \downarrow$ Qısa ion tənliyi hansı maddələr arasında gedən reaksiyaya uyğundur?

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

☐ BaCO₃ və K₂SO₄

593 $\text{CO}_2(\text{q}) + \text{C}(\text{b}) \rightleftharpoons 2\text{CO}(\text{q}); \Delta H > 0$ Sistemdə kimyəvi tarazlıq hansı şəraitdə sağa yerini dəyişər?

- ☐ CO₂-nin qatılığının azalması
- ☒ temperaturun artırılması
- ☐ təzyiqin artırılması
- ☐ temperaturun azalması
- ☐ katalizatorun iştirakı

594 $\text{SiO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{H}_2\text{SiO}_3 \downarrow$ Qısa ion tənliyi hansı maddələr arasında gedən reaksiyaya uyğundur?

- ☐ SiO₂ və Na₂CO₃
- ☒ Na₂SiO₃ və H₂SO₄
- ☐ SiO₂ və H₂O
- ☐ SiO₂ və H₂SO₄
- ☐ SiO₂ və K₂CO₃

595 $\text{H}_2(\text{q}) + \text{Br}_2(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{HBr}(\text{q}); \Delta H$ kiçikdir 0 Sistemdə kimyəvi tarazlıq hansı şəraitdə sağa yerini dəyişər?

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

596 Kimyəvi elementlərin təbii təsnifatı nəyə əsaslanır?

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

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

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

598 Dövrü qanunun inkişafında birinci dövr necə adlanır?

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

599 Dövrü qanunun inkişafında ikinci dövr necə adlanır?

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

600 Dövrü qanunun inkişafında kimyəvi dövr nəyə əsaslanırdı?

- ☐ elementlərin məlum olan birləşmələrinin sayına

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

601 Dövrü qanunun inkişafında fiziki dövr nəyə əsaslanırdı?

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

602 Kimyəvi elementlərin dövrü sistemi nədir?

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

603 Aşağıda verilən müddəalardan hası atomun quruluşu ilə elementlərin dövrü sistemi arasında əlqəni ifadə edir.

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

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

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

605 Hansı maddələr adsorbentlər adlanır?

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

606 Adsorbsiya prosesi nədir?

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

607 Ağac kömürünün adsorbsiyası hansı həlledicidə yüksək olur?

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

608 Atomun valent təbəqəsinin normal halına uyğun gələn elektron formulunu göstərin

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

609 $\text{CH}_4(\text{q}) + \text{H}_2\text{O}(\text{q}) \rightleftharpoons 3\text{H}_2(\text{q}) + \text{CO}(\text{q}); \Delta H > 0$ Sistemdə kimyəvi tarazlıq hansı şəraitdə sağa yerini dəyişər?

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

610 $L = 2$ olan yarım səviyyədə maksimum neçə elektron olar?

- ☐ 20
- ☒ 10
- ☐ 8
- ☐ 6
- ☐ 18

611 Kalium-sulfatın suda məhlulunun elektrolizində katoddə hansı proses gedər?

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

612 Hansı sıradakı elementlər xassə etibarilə oxşardır?

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

613 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

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

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

615 Hansı sırada yalnız s-elementləri yerləşmişdir?

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

616 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

617 XO_3^{2-} ionunda 32 elektron var. X-elementinin dövr sisteminə

mövqeyini müəyyən edin

Qrup

Dövr

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

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

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

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

- ☒ 31
- ☐ 21
- ☐ 26
- ☐ 27
- ☐ 25

620 3p yarım səviyyəsində 3 elektron olan elementin sıra nömrəsini müəyyən edin.

- ☐ 18
- ☐ 8
- ☐ 12
- ☒ 15
- ☐ 16

621 ${}_{24}Cr^{6+}$ ionunda olan elektronların sayı x^{3-} ionundakı elektron sayına
bərabərdir. x atomunun elektron formülünü müəyyən edin.

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

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

- ☐ II, III
- ☐ yalnız I

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

623 9 protonu və 10 neytronu olan elementin nisbi atom kütləsini tapın.

- ☐ 90
- ☐ 9
- ☐ 10
- ☐ 1
- ☒ 19

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

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

625 Elektron formulu ... 3d84s2 olan elementin dövri sistem cədvəlindəki yerini tapın. dövr ; qrup

- ☐ 3 7A
- ☐ 4 7B
- ☐ 3 8B
- ☐ 3 8A
- ☒ 4 8B

626 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

627 Hansı sırada yalnız s-elementləri yerləşmişdir?

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

628 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

629 Hansı sıradakı elementlər xassə etibarilə oxşardır?

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

630 x^{3+} ionunun qısa elektron formulu ... 3d104s2 ilə qurtarır. x-atomunun valent elektronlarının sayını müəyyən edin.

- ☐ 15
- ☐ 2
- ☐ 3
- ☒ 5
- ☐ 10

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

- ☐ AgSO_4
- ☐ NaOH
- ☐ KOH
- ☐ HCl
- ☒ HNO_3

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

- ☐ Ca
- ☐ Mg
- ☐ Al
- ☐ Zn
- ☒ Cu

633 Hansı reaksiya üzrə mis 1-oksidi alınır?

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

634 Xrom üçün hansı ifadə doğru deyil?

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

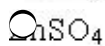
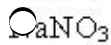
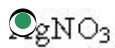
635 Sink qabda hansı maddənin məhlulunu saxlamaq olar?

- ☒ Na_2SO_4
- ☐ HCl
- ☐ NaOH
- ☐ CuSO_4
- ☐ AgNO_3

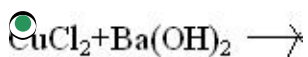
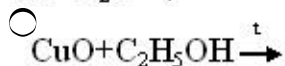
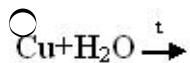
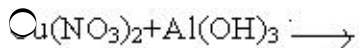
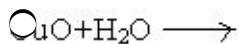
636 Hansı maddənin köməyi ilə gümüşü sink qarışığından təmizləmək olar?

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

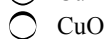
637 Hansı maddənin məhlulunu mis qabda saxlamaq olmaz?



638 Cu(OH)_2 hansı reaksiya ilə almır?



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



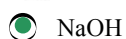
640 Hansı maddə nə xlorid turşusu, nə də xlorla reaksiyaya daxil olmur?



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



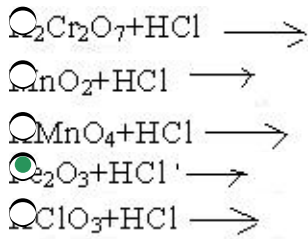
642 Hansı maddə həm xlorla, həm də xlorid turşusu ilə qarşılıqlı təsirdə olur?



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

- ☐ azalır azalır
- ☐ artır artır
- ☒ azalır artır
- ☐ artır azalır
- ☐ artır dəyişmir

644 Hansı sxem üzrə laboratoriyada xlor alınmır?



645 Hansı reaksiya üzrə xlor ayrılır?

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

646 Göstərilənlərdən hansı ifadə xlor üçün səhvdir?

- ☐ havadan təxminən 2,5 dəfə ağırdır
- ☐ sarı-yaşıl rəngli qaz
- ☒ bərk halda atom kristal qəfəsinə malikdir
- ☐ oksigenlə reaksiyaya girmir
- ☐ kəskin boğucu qazdır

647 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

648 **Cl⁻ ionu hansı kationlarla çöküntü ?m?l? g?tirir?**

I. Fe⁺² II. Pb⁺² III. Ag⁺ IV. Al⁺³

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

649 Xlorid turşusu ilə hansı sıradakı bütün metallar reaksiyaya girir?

- ☐ Zn, Cu, Fe
- ☐ Na, Mg, Cu
- ☐ Fe, Pb, Ag
- ☐ Cu, Hg, Ag
- ☒ Zn, Mg, Al

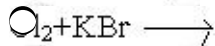
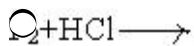
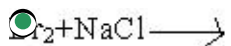
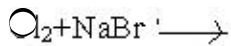
650 Həm xlorla, həm də xlorid turşusu ilə reaksiyaya daxil olan maddələrin formulunu göstərin. I. Na₂SO₄ II. Al III. Cu IV. NaOH

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

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

- ☐ 2
- ☒ 1
- ☐ 4,5
- ☐ 4
- ☐ 3

652 Hansı reaksiya getməz?



653 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

654 1 mol xlorid turşusunun artıq miqdarda MnO_2 ilə qarşılıqlı təsirdən neçə litr (n.ş.) xlor alınır?

- ☐ 44,8
- ☐ 2,8
- ☐ 11,2
- ☒ 5,6
- ☐ 22,4

655 Hansı duzlar hidrolizə uğramır?

I. KCl

II. NH_4Cl

III. Al_2S_3

IV. CH_3COOK

V. NaNO_3

VI. Na_2SO_4

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

656 Məhlulda turşu əlavə etdikdə hansı duzların hidrolizi zəifləyir?

I. CuCl_2

II. Na_2S

III. FeCl_3

IV. K_2CO_3

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

657 Hansı duzun suda məhlulunda fenolftaleunun rəngi dəyişir?

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

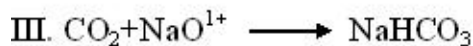
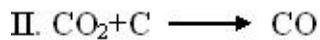
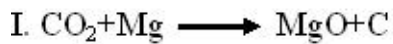
658 Hansı duzun elektroliz tənliyi suyun elektroliz tənliyi ilə eynidir? I. CuSO_4 II. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ III. CuCl_2 IV. CaF_2

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

659 Hansı reaksiyadan alınan duz hidroliz etmir?

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

660 Hansı reaksiyada CO_2 oksidləşdiricidir?



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

661 $4\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + 3\text{KClO}_4$ reaksiyasında xlorun neçə faizi reduksiya olunmuşdur?

- ☐ 80
- ☒ 25
- ☐ 20
- ☐ 50
- ☐ 75

662 Hansı ion yalnız oksidləşdiricidir?

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

663 $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2 + (\text{MH}_4)_2\text{S} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{S} + \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}$ Oksidləşmə- reduksiya reaksiyasında ammoniyakın

əmsalını müəyyən edin.

- ☐ 8
☐ 1
☐ 2
☐ 3
☒ 6

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

- ☐ $\text{BaCl}_2 + \text{AgNO}_3 \rightarrow$
☐ $\text{CH}_3\text{COONa} + \text{NaOH} \xrightarrow{t}$
☐ $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
☒ $\text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
☐ $\text{FeCl}_3 + \text{NaOH} \rightarrow$

665 Hansı duzun hidrolizində yaranan mühit şəh göstərilmişdir?

I. Na_2SO_3 – neytral II. FeCl_3 – turş III. NaCl – qələvi

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

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

I. $\text{CaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow$ II. $\text{Ca(OH)}_2 + \text{CO}_2 \rightarrow$
III. $\text{Ca(OH)}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow$

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

667 Hansı reaksiyada çöküntü alınmır?

- ☐ $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
☒ $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{NaOH} \rightarrow$
☐ $\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} \rightarrow$
☐ $\text{FeCl}_3 + \text{KOH} \rightarrow$
☐ $\text{Ca(HCO}_3)_2 \xrightarrow{t}$

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

- ☐ ZnCO_3
☐ CuSO_4
☐ CH_3COONa
☒ K_2CO_3
☐ ZnCl_2

669 $\text{Cu} + 4\text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu(NO}_3)_2 + 2\text{NO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ Reaksiya tənliyinə əsasən (n.ş. –də) 8,96 l qaz alınarsa neçə mol

oksidləşdirici reduksiya olunur?

- ☐ 6
- ☐ 0,2
- ☐ 1
- ☐ 2
- ☒ 6

670 $P + HNO_3 + H_2O \rightarrow H_3PO_4 + NO$ Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdirici və reduksiyaediciyin əmsalları cəmini müəyyən edin.

- ☐ 2
- ☒ 8
- ☐ 4
- ☐ 5
- ☐ 6

671 $Br_2 + NaOH \rightarrow NaBr + NaBrO_3 + H_2O$ tənliyi üzrə 6 mol brom reaksiyaya girir. I. oksidləşən II. reduksiya olunur brom atomlarının sayını müəyyən edin. (Na-avoqadro ədədidir) I II

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

672 $Cu + HNO_3 \rightarrow Cu(NO_3)_2 + NO + H_2O$ Oksidləşmə reduksiya reaksiyasında reduksiyaediciyin əmsalını tapın.

- ☐ 8
- ☐ 2
- ☒ 3
- ☐ 4
- ☐ 6

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

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

674 393 q NaCl məhlulunun elektrolizi zamanı (n.ş –də) 44,8 l qaz ayrılmışdır. Alınan məhlulda NaOH –ın kütlə payını (% -lə) hesablayın. (Mr NaOH=40)

- ☒ 50
- ☐ 20
- ☐ 25
- ☐ 30
- ☐ 40

675 Hansı ifadə doğrudur?

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

676 Temperaturun artırılması qazların həll olmasını necə dəyişir?

- ☐ azaldır, sonra isə artırır

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

677 Təzyiqin artırılması qazların həll olmasını necə dəyişir?

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

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

- ☐ 12
- ☒ 8
- ☐ 16
- ☐ 32
- ☐ 4

679 760 ml suda 40 q natrium-hidroksid həll edildi. Alınmış məhlulda natrium-hidroksidin kütlə payını hesablayın (%-lə).

- ☒ 5

680 Hansı qrupda olan duzlar hidrolizə uğramır?

☐ Cl_2S , AlCl_3 , $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$

☐ KCl , K_2CO_3 , K_3PO_4

☒ NaNO_3 , NaCl , Na_2SO_4

☐ Na_2CO_3 , CH_3COONa , Na_2SO_4

☐ NaNO_3 , NaSO_3 , Na_2S

681 Hansı duzların hidrolizində eyni mühit alınır?

I. Na_2CO_3

II. NaCl

III. FeCl_3

IV. AgNO_3

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

682 $\text{Cu}^{+2} + 2\text{OH}^- \longrightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2$ reaksiyasını aparmaq üçün hansı maddələr götürülməlidir?

- ☒ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, KOH
- ☐ Cu , NaOH
- ☐ CuO , NaOH
- ☐ CuSO_4 , Na_2SO_4
- ☐ CuO , H_2O

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

I. FeCl_2

II. CaCl_2

III. BaCl_2

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

684 Hansı duzun hidrolizi zamanı əsasi duz alınır?

- ☐ NH_4NO_3
- ☐ MgSO_4
- ☐ NaCl
- ☐ Na_2SO_4
- ☒ ZnCl_2

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

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

686 Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

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

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

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

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

- ☐ HCl
- ☒ NaOH
- ☐ H_2SO_4
- ☐ H_2O
- ☐ HNO_3

689 Hansı metalın qatı sulfat turşusu ilə qarşılıqlı təsirindən SO_2 , duru sulfat turşusu ilə isə H_2 alınır? I. Na II. Cu III. Fe IV. Zn

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

690 Oksigen və kükürd üçün ümumi olan nədir?

- ☐ aqrekat halı (n.ş.)

- ☒ təbiətdə sərbəst halda tapılmaları
- ☐ xlorla reaksiyaya girmələri
- ☐ qızıl ilə qarşılıqlı təsirdə olması
- ☐ suda yaxşı həll olmaları

691 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 II
- ☐ I, II
- ☐ I, II, III
- ☐ yalnız III
- ☐ II, III

692 SO_4^{2-} ionu hansı kationlar ilə çöküntü formalaşdırır?

I. Cu^{+2} II. Pb^{+2} III. Ba^{+2} IV. Fe^{+2}

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

693 Hansı sıradakı bütün maddələr kükürd ilə reaksiyaya daxil olurlar?

- ☐ Cl_2 , F_2 , I_2
- ☐ O_2 , H_2SO_3 , CaCl_2
- ☐ O_2 , HNO_3
- ☒ O_2 , O_2 , Ca
- ☐ Cl_2 , Al , I_2

694 Kristallik kükürd üçün nə xarakterikdir?

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

695 Kristallik kükürd üçün nə xarakterik deyil?

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

696 Qatı sulfat turşusu ilə hansı qrup metal qızdırıldıqda SO_2 alınır?

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

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

- ☐

$\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$, FeO , N_2

☒ Na_2O_2 , Na_2SO_4 , Cu

☐ $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, CaSiO_3

☐ OCl , MgO , CO_2

☐ CaHCO_3 , C , Si

698 160 q kükürd ilə maksimum neçə litr flüor reaksiyaya girir?

☐ 672

☐ 112

☐ 224

☒ 336

☐ 448

699 Hansı metalın duru sulfat turşusu ilə reaksiyasından H_2 alınır, lakin bu metal $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ məhlulundan misi sıxışdırıb çıxara bilmir?

☐ Fe, Ag

☐ Zn, Hg

☐ Na, Fe

☒ Na, K

☐ Zn, Fe

700 1 mol sulfat turşusunu neytrallaşdırmaq üçün neçə mol KOH lazımdır?

☐ 0,5

☐ 1,5

☐ 3

☒ 2

☐ 1