

**1316Y\_Az\_Əyani\_Yekun imtahan testinin sualları****Fənn : 1316Y Kimya-1**

1 Temperatur əmsalı 2 olan kimyəvi reaksiyanın temperaturu 20C-dən 60C yüksəltəndə 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 artırıqda reaksiyanın sürəti 16 dəfə artır. Sürətin temperatur əmsalını tapın.

- 4  
 3  
 2,5  
 2  
 3,5

4 Temperaturu 300C-dən 330C qədər artırıqda 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.

- 6,8  
 10,6

- 3,2  
 2,4  
 4,8

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. Dəm 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?

- 15  
 10  
 25  
 30  
 20

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.

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

10  $4\text{NO}_2 + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 4\text{HNO}_3$  reaksiyanın  $\text{O}_2$  –nə görə sürəti 0,05 mol/l san. Hansı ifadə doğrudur? 1. 20 san ərzində 5,6 l  $\text{NO}_2$  sərf olunur. 2. 40 san ərzində 34 q  $\text{H}_2\text{O}$  sərf olunur. 3. 60 san ərzində 12 mol  $\text{HNO}_3$  alınır

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

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?

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

BF<sub>3</sub>, BCl<sub>3</sub>, CF<sub>4</sub>, CCl<sub>4</sub>

B<sub>3</sub>, BCl<sub>3</sub>, AlF<sub>3</sub>, AlCl<sub>3</sub>

C<sub>4</sub>, BCl<sub>3</sub>, AlCl<sub>3</sub>, CCl<sub>4</sub>

13 Hansı sırada yalnız kimyəvi rabitənin yaranmasında mərkəzi atomun sp<sup>3</sup> hibrid orbitalları iştirak edən molekullar verilmişdir?

C<sub>4</sub>, CCl<sub>4</sub>, CH<sub>4</sub>, BF<sub>3</sub>

Cl<sub>4</sub>, CH<sub>4</sub>, SiF<sub>4</sub>, AlCl<sub>3</sub>

BF<sub>3</sub>, AlCl<sub>3</sub>, SiF<sub>4</sub>, CH<sub>4</sub>

Cl<sub>4</sub>, CF<sub>4</sub>, CCl<sub>4</sub>, SiF<sub>4</sub>

Cl<sub>4</sub>, CH<sub>4</sub>, BF<sub>3</sub>, AlCl<sub>3</sub>

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

H<sup>+</sup> + 2e<sup>-</sup> → H<sub>2</sub>

H<sup>-</sup> - 2e<sup>-</sup> → O<sub>2</sub> + H<sub>2</sub>

H<sub>2</sub>O - 4e<sup>-</sup> → O<sub>2</sub> + 4H<sup>+</sup>

H<sup>-</sup> - 4e<sup>-</sup> → O<sub>2</sub> + 2H<sub>2</sub>O

Na<sup>+</sup> + e<sup>-</sup> → Na<sup>0</sup>

15 Təzyiqin dəyişməsinin tarazlığın yerdəyişməsinə təsir etməyən prosesin sxemini göstərin.

3Fe(b) + 2O<sub>2</sub>(q) → Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>(b)

Ca(b) + H<sub>2</sub>(q) → CaH<sub>2</sub>(b)

CaO(b) + CO<sub>2</sub> → CaCO<sub>3</sub>

2NO(q) → N<sub>2</sub>(q) + O<sub>2</sub>(q)

PCl<sub>5</sub>(m) → PCl<sub>3</sub>(m) + Cl<sub>2</sub>(q)

16 Molekuldaxili oksidləşmə-reduksiya reaksiyasını müəyyən edin.

2PH<sub>3</sub> + 4O<sub>2</sub> → P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> + 3H<sub>2</sub>O

2H<sub>2</sub>S + H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> → 3S + 3H<sub>2</sub>O

3HNO<sub>2</sub> → HNO<sub>3</sub> + 2NO + H<sub>2</sub>O

2NaNO<sub>3</sub> → 2NaNO<sub>2</sub> + O<sub>2</sub>

5HCl + HClO<sub>3</sub> → 3Cl<sub>2</sub> + 3H<sub>2</sub>O

17 Hansı elementin izotopları kimyəvi aktivliklərinə görə fərqlənilir?

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 molekulardan ibarət sıranı müəyyən edin.

- NO, H<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>, N<sub>2</sub>  
 HF, H<sub>2</sub>O, N<sub>2</sub>, NH<sub>3</sub>  
 HCl, NO, H<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>  
 HCl, HBr, H<sub>2</sub>O, NH<sub>3</sub>  
 O<sub>2</sub>, NH<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>O, N<sub>2</sub>

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

- Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, NaOH, KCl  
 MgSO<sub>4</sub>, AgNO<sub>3</sub>, K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>  
 NiCl<sub>2</sub>, Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, AlCl<sub>3</sub>  
 Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, AgNO<sub>3</sub>, AuCl<sub>3</sub>  
 K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, CaCl<sub>2</sub>, MgSO<sub>4</sub>

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

- 3A(q) + B<sub>2</sub>(b) →  
 2A(q) + B<sub>2</sub>(b) →  
 2A(b) + 2B(q) →  
 3A(q) + B<sub>2</sub>(b) →  
 A(q) + B(q) →

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

- A<sub>2</sub>(b) + B<sub>2</sub>(q) → 2AB(b)  
 A<sub>2</sub>(q) + B<sub>2</sub>(q) → 2AB(q)  
 A<sub>2</sub>(q) + B(b) → BA<sub>2</sub>(b)  
 2A<sub>2</sub>(q) → B(q)  
 2A<sub>2</sub>(b) → B(b) + C(q)

23 Hidrogen rabitələrindən hansı davamlıdır?

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

- deyttonların 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 rəbitə 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 ellipsəbənzər 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 düzülüşlər

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

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

31 Hidrogen atomunda elektronun nüvə ilə rəbitə 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<sub>2</sub> və CO<sub>2</sub>
- S<sub>8</sub> və CO<sub>2</sub>
- O<sub>2</sub> və CH<sub>4</sub>
- H<sub>2</sub> və HCl
- Cl<sub>2</sub> və NH<sub>3</sub>

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

- NH<sub>2</sub>OH
- HNO<sub>3</sub>
- NCl<sub>3</sub>
- NF<sub>3</sub>
- NH<sub>4</sub>NO<sub>3</sub>

34 kimyəvi elementlərin atomlarının dövrü dəyişən xassəsini göstərin.

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

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

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

36 Şüalanmanın kvant nəzəriyyəsinin riyazi ifadəsini göstərin.

- $\Delta E = 2\pi h \nu$
- $n + 1$
- $E = mc^2$
- $\Delta E = E_y - E_a = h\nu$
- $E = E_p + E_k$

37 Zəif elektrolitlərin yerləşdiyi sıranı göstərin.

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

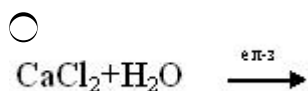
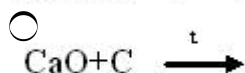
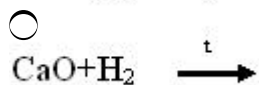
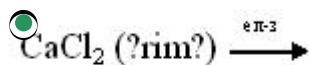
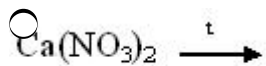
38 Rezerford atomun kütləsinə dair hansı müddəanı təklif etmişdir?

- 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 ellipsə bənzər orbitlər üzrə hərəkət edir  
 atomda elektronlar nüvənin ətrafında bir dairəvi orbitdə toplanmışlar  
 atomun nüvəsində müsbət və mənfi yüklər bərabər paylanmışlar  
 atomda elektronlar nüvə ətrafında dairəvi orbitlər üzrə hərəkət edir  
 atomda elektronlar nizamsız düzülüşlər

40 Sənayedə kalsiumu hansı sxem üzrə alırlar?



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

- NF<sub>3</sub>  
 NH<sub>3</sub>  
 HNO<sub>2</sub>  
 NH<sub>2</sub>OH  
 KNO<sub>2</sub>

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

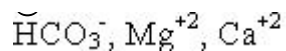
- 4  
 -5  
 -2  
 -3  
 -1

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

- 4  
 -3  
 -6  
 -2  
 -1

44 Suda hansı ionlar müvəqqəti codluğu yaradırlar?

- $\text{O}_4^{-3}, \text{Ca}^{+2}, \text{Mg}^{+2}$   
  $\text{CO}_3^{-}, \text{K}^{+}, \text{Ca}^{+2}$   
  $\text{I}^{-}, \text{K}^{+}, \text{Ca}^{+2}$   
  $\text{O}_4^{-2}, \text{Na}^{+}, \text{Mg}^{+2}$



45 Müvəqqəti codluğu aradan qaldırmaq üçün hansı üsuldən istifadə edilir?

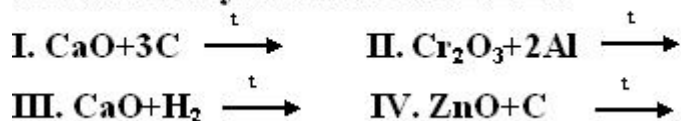
- MgSO<sub>4</sub> əlavə etməklə  
 Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> əlavə etməklə  
 Ca(HCO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> əlavə etməklə  
 filtr kağızından suyu buraxmaqla  
 xlorlaşdırmaqla

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

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

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

47 . Hansı reaksiyalarda metal alınır?



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

48 Hansı reaksiya n?tic?sində  $\text{N}^{+5} \rightarrow \text{N}^{+2}$  reaksiya prosesi baş verir?

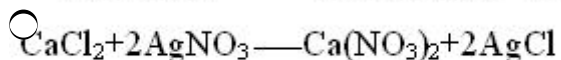
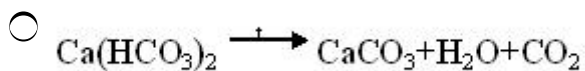
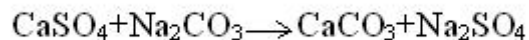


- yalnız II  
 II, III  
 I, III  
 I, II  
 yalnız I

49 Hansı reaksiyanın köməyi ilə daimi codluğu aradan qaldırmaq olar?

- $\text{MgSO}_4 + \text{BaCl}_2 \rightarrow \text{BaSO}_4 + \text{MgCl}_2$   
  $\text{Ca(OH)}_2 + \text{Ca(HCO}_3)_2 \rightarrow 2\text{CaCO}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$





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

- NF<sub>3</sub>  
 NH<sub>3</sub>  
 HNO<sub>2</sub>  
 HNO<sub>3</sub>  
 NCl<sub>3</sub>

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

- O<sub>2</sub>S, 4  
 O<sub>2</sub>S, 1  
 O<sub>2</sub>, 1  
 O<sub>2</sub>S, 5  
 O<sub>2</sub>, 2

52 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

53 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

54 KOH:H<sub>2</sub>O=0,5:4 mol nisbətində olan məhlulda qələvinin kütlə payını tapın. Mr(KOH)=56 (Sürət 27.11.2013 12:02:48)

- 34  
 7  
 28  
 14  
 32

55 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

56 800 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

57 5 q şəkəri 15 q suda həll etdikdə alınan məhlulda şəkərin kütlə payını tapın.

- 30
- 15
- 20
- 10
- 25

58 100 q 10%-li və 400 q 20%-li məhlul ilə qarışdırılır. Həll olan maddənin kütlə payını %-lə tapın.

- 30
- 22
- 18
- 14
- 26

59 40 q xörək duzunu 160 q suda həll etdilər. Məhlulda xörək duzunun kütlə payını tapın.

- 25
- 15
- 10
- 5
- 20

60 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

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

- 300

- 150
- 100
- 50
- 250

62 20C temperaturda 200 q doymuş məhlulda 120 q kalsium nitrat vardır. Duzun həllolma əmsalını tapın.

- 150
- 375
- 600
- 1500
- 60

63 90 q xörək duzu məhluluna neçə qram su əlavə etmək lazımdır ki, 18%-li məhsulu alınsın?

- 450
- 410
- 200
- 500
- 162

64 800 q 20%-li natrium hidroksidi neytrallaşdırmaq üçün neçə qram sulfat turşusu lazımdır?

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

65 10%-li və 40%-li məhsulları qarışdırdıqda alınan məhlulda həll olan maddənin kütlə payını tapın.

- 25
- 15
- 18
- 30
- 20

66 300 q doymuş məhlulda 50 q duz vardır. Duzun həllolma əmsalını təyin edin.

- 250
- 150
- 100
- 50
- 200

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

- 64
- 40
- 25
- 10
- 50

68 300q 20%-li məhlul hazırlamaq üçün neçə qram 30%-li məhlul lazımdır?

- 500  
 300  
 200  
 100  
 400

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

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

70 200 q 16%-li mis sulfat (II) məhlulunu hazırlamaq üçün neçə qram mis kuporosu (CuSO<sub>4</sub>·5H<sub>2</sub>O) lazımdır?

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

- 28  
 50  
 30  
 20  
 32

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

- 34  
 7  
 28  
 14  
 32

72 600 q 40%-li Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırıldıqda Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>-ün kütlə payını müəyyən edin.

- 10  
 30  
 40  
 20  
 25

73 2,24 l NH<sub>3</sub> (n.ş-də) suda həll edilərək 500 ml məhlul hazırlanır. Alınan məhlulun molyar qabılığını hesablayın.

- 0,5  
 0,25  
 0,2  
 0,1  
 0,4

74 660 q suya 224 l H<sub>2</sub>S əlavə etdikdə neçə faizli turşu məhlulu alınar? (MrH<sub>2</sub>S=34)

- 25  
 30

- 17  
 20  
 34

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

- 250  
 150  
 100  
 80  
 200

76 **6 ml sirke turşusu üzerine 194 ml su elave edilmişdir. Alınan məhlulda sirke turşusunun molyar qatılığını (mol/l-ile) və kütlə payını %-ile hesablayın,  $p(\text{CuC OH}) = .1\text{q/ml}$**

**Molyar qabılıq  $\frac{\text{mol}}{\text{l}}$**

**kütlə payı %**

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

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

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

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

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

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

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

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

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

- diammingümüş(I) xlorid  
 xlorodiamminargentat(I)

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

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

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

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

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

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

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

- trioksalatoferrat(III)kaliyum  
 dəmir(III) trioksalatokaliyum  
 kaliyum trioksalatoxrom(III)  
 kaliyum trioksalatoxromat(III)  
 trioksalatokaliyum dəmir(III)

85  $\text{HNO}_3$  molekulunda azotun oksidləşmə dərəcəsi və valentliyini göstərin.

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

86 Azotun oksidləşmə dərəcəsi və valentliyi bərabər olan birləşməni göstərin

- $\text{HNO}_3$   
  $\text{NH}_2\text{OH}$   
  $\text{N}_2\text{H}_4$   
  $\text{HNO}_2$   
  $\text{N}_2$

87 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

88 Aşağıda göstərilən maddələrdən hansında molekullarası hidrogen rabitəsi daha davamlıdır?

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

89 Aşağıda göstərilən maddələrdən hansı suda məhlullarında hidrolizə uğrayar?

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

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

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

91 Natrium-sulfatın suda məhlulunun elektrolizindən hansı məhsullar alınar?

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

92 Xətti quruluşa malik olan molekulu göstərin?

- CH<sub>4</sub>
- BH<sub>3</sub>
- H<sub>2</sub>O
- CO<sub>2</sub>
- NH<sub>4</sub><sup>+</sup>

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

- Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- Na<sub>2</sub>O
- CaO
- H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>
- Cu<sub>2</sub>O

94 Deyterium hansı elementin izotopudur?

- azotun
- heliumun,
- oksigenin
- hidrogenin
- qalayın

95 Tritium hansı elementin izotopudur?

- heliumun
- arqonun
- fosforun
- hidrogenin
- tellurun

96 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

97 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

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

- 10
- 2
- 3
- 6
- 5

99 (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 almar? (Mr**

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

- 50
- 25
- 20
- 10
- 40

100 (Sürət 27.11.2013 12:01:16)



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

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

- 28  
 50  
 30  
 20  
 32

101 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

102 100 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

103 100 ml sulfat turşusu 220 q suda həll edilir. Alınan məhlulda turşunun kütlə payını tapın ( $p_{\text{H}_2\text{SO}_4}=1,8$ ). (Sürət 27.11.2013 12:01:26)

- 35  
 50  
 45  
 40  
 60

104 132 q suda 2 mol  $\text{H}_2\text{S}$  qazı həll edilir. əmələ gələn məhlulda sulfid turşusunun kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:29)

- 68  
 34  
 22  
 17  
 51

105 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

106 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

107 300 q doymuş məhlulda 50 q duz vardır. Duzun həllolma əmsalını təyin edin. (Sürət 27.11.2013 12:01:39)

250

150

100

50

200

108 300q 20%-li məhlul hazırlamaq üçün neçə qram 30%-li məhlul lazımdır? (Sürət 27.11.2013 12:01:44)

500

300

200

100

400

109 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

110 400 q məhlulda ( $\rho=1,6$  q/sm<sup>3</sup>) 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

111 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

112 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

113 500 q 20%-li məhlul doymuşdur. Duzun həllolma əmsalını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:02:00)

- 400  
 200  
 100  
 50  
 250

114 500 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

115 500 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

116 600 q 40%-li Na<sub>2</sub>-SO<sub>4</sub> məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırıldıqda Na<sub>2</sub>-SO<sub>4</sub>-ün kütlə payını müəyyən edin. (Sürət 27.11.2013 12:02:11)

- 40  
 10  
 25  
 30  
 20

117 800 q 20%-li natrium hidroksidi neytrallaşdırmaq üçün neçə qram sulfat turşusu lazımdır? (Sürət 27.11.2013 12:02:13)

- 19,6  
 49  
 196  
 98  
 9,8

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

- C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>, NaOH, Ca(OH)<sub>2</sub>  
 KNO<sub>3</sub>, KClO<sub>4</sub>, Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>  
 CH<sub>4</sub>, N<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>

- SO<sub>3</sub>, NO<sub>2</sub>, P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>  
 FeCl<sub>3</sub>, Ca(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, NO<sub>2</sub>

119 600 q 40%-li Na<sub>2</sub>-SO<sub>4</sub> məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırıldıqda Na<sub>2</sub>-SO<sub>4</sub>-ün kütlə payını müəyyən edin. (Sürət 27.11.2013 12:02:59)

- 10  
 30  
 40  
 20  
 25

120 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

121  $2C_2H_5 + 5CO_2 \rightarrow 4CO_2 + 2H_2O + Q$  (n.ş) II,2 e asetilen yandıqda 650 kc istilik ayrılır. Asetilenin yanma istiliyini müəyyən edin.

- 5200  
 1950  
 1300  
 650  
 2600

122 .  $4Al + O_2 = 2Al_2O_3 + Q$  kc

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

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

II. Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>- ün emelegelme  $\frac{Q}{4}$  kc/mol-dur.

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

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

123 90 C reaksiya 3 dəqiqəyə, 110 C də isə 20 saniyəyə başa çatır. Reaksiyanın temperatur əmsalını müəyyən edin.

- 5  
 3  
 2  
 1  
 4

124  $2\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{S}$  Reaksiyasında  $\text{H}_2\text{S}$  qabılığım 3 dəfə azaldıb  $\text{O}_2$ - in qatılığını isə 3 dəfə artırırdıqda sürət neçə dəfə dəyişər?

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

125 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

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

- sublimasiya, buxarlanma, kovaqulyasiya, kristallaşma  
 ərimə, sublimasiya, kondensləşmə, həcm azalması  
 kristallaşma, kondensləşmə, həcm azalması, kovaqulyasiya  
 ərimə, sublimasiya, buxarlanma, həcm artması  
 ) kristallaşma, kondensləşmə, buxarlanma, həcm artması

127 . Baş kvant ədədinin qiyməti eyni olan yarım səviyyələrdə elektronların daxilə nüfuz etməsi hansı sxemdə düzgün verilmişdir?

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

128 Hansı sırada yalnız ion rabitəli birləşmələr verilmişdir?

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

129 Hansı sırada yalnız polyar kovalent rabitəli birləşmələr verilmişdir?

- $\text{HCl}$ ,  $\text{KCl}$ ,  $\text{H}_2\text{O}$   
  $\text{H}_2$ ,  $\text{O}_2$ ,  $\text{N}_2$   
  $\text{CH}_4$ ,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{CaO}$   
  $\text{NaCl}$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{Cl}_2$   
  $\text{NH}_3$ ,  $\text{H}_2\text{S}$ ,  $\text{HCl}$

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

- ərimə, sublimasiya, kondensləşmə, həcm azalması  
 kristallaşma, kondensləşmə, ərimə, sublimasiya,

- ərimə, sublimasiya, buxarlanma, həcmnin artması
- kristallaşma, kondensləşmə, həcmnin azalması, kooqulyasiya
- həcmnin azalması, kooqulyasiya, buxarlanma, ərimə

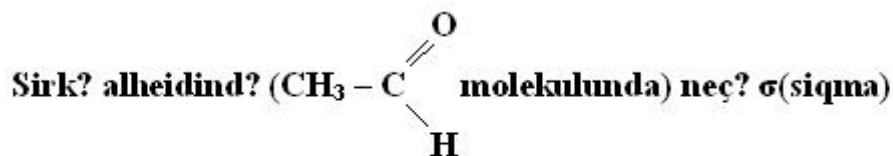
131 Atomun nüvəsinə aid olan xassələri göstərin.

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

132 Hansı sırada yalnız ion rabitəli birləşmələr verilmişdir?

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

133



və neçə π (pi) rabitə var?

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

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

- 3π
- 1σ, 2π
- 2σ, 2π
- 2σ, 1π
- 3σ

135 V<sub>2</sub>O<sub>5</sub> iştirakı ilə aparılan 2SO<sub>2</sub>(q) + O<sub>2</sub>(q) → 2SO<sub>3</sub>(q) reaksiyanın aid olduğu kataliz prosesini göstərin.

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

136 NO iştirakı ilə aparılan 2SO<sub>2</sub>(q) + O<sub>2</sub>(q) → 2SO<sub>3</sub>(q) reaksiyanın aid olduğu kataliz prosesini göstərin.

- fermentli kataliz
- avtokataliz
- heterogen kataliz

- homogen kataliz  
 turşu-əsas katalizi

137 Orbitalların elektronlarla dolmasının ardıcılığı hansı sırada düzgün verilmişdir?

- 5s5p4d  
 4d5p5s  
 4d5s5p  
 5s4d5p  
 5p4d5s

138 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

139 Göstərilən sıraların hansında rabitənin uzunluğu qanunauyğun artır?

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

140 entalpiyanın termodinamik ifadəsini göstərin.

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

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

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

142 Süni nüvə reaksiyasını ilk dəfə hansı alim kəşf etmişdir?

- N. Bor  
 P. Kuri  
 E. Rezerford  
 K. Perye  
 M. Kuri

143 Süni radioaktivliyə aid olan müddəanı göstərin.

- atom nüvələrinin neytronlarla qarşılıqlı təsiri  
 atom nüvələrinin qamma şüaları ilə qarşılıqlı təsiri

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

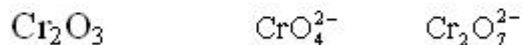
144 Maddənin plazma halına aid olan müddəanı göstərin.

- 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

145 Orbital radiusuna aid olan müddəanı göstərin.

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

146  $\text{Cr}_2\text{O}_3$  molekulunda,  $\text{CrO}_4^{2-}$  və  $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$  ionlarında xromun oksidləşmə dərəcəsini müəyyən edin.



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

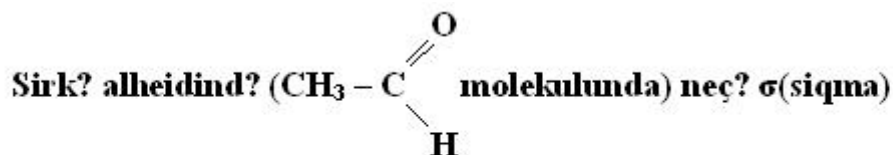
147

| 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





və neçə  $\pi$  (pi) rabitə var?

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

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

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

150 Azot üçün hansı ifadə doğru deyil?



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

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

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

152  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{NH}_3$  və  $\text{CH}_3\text{Cl}$  molekulları üçün hansı ifadə doğrudur? I. polyardır II. mərkəzi atom  $sp^3$  hibridləşmə vəziyyətindədir III. valent bucaqlar eynidir

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

153 Hansı birləşmədə oksigenin valentliyi oksidləşmə dərəcəsi ədədi qiymətlə bərabərdir? I.  $\text{H}_2\text{O}$  II.  $\text{CO}$  III.  $\text{H}_2\text{O}_2$  IV.  $\text{OF}_2$

- II, IV  
 I, IV

- I, III  
 yalnız I  
 II, III

154 Hansı qrupdakı maddələr moleklyar tipli kristal qəfəs yarada bilər?

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

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

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

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

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

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

- 60  
 40  
 30  
 10  
 50

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

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

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

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

160 Verilmiş birləşmələr sırasında kimyəvi rabitənin xarakteri necə dəyişir? Br<sub>2</sub> – HBr – KBr

- polyar kovalent – qeyri-polyar kovalent – ion

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

161 Hansı qrupdakı maddələr moleklyar tipli kristal qəfəs yarada bilər?

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

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

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

163 CH = CH – CH = CH molekulunda sıqma ( $\sigma$ ) və pr ( $\pi$ ) rəbitələrin sayını müəyyən edin.  $\sigma$   $\pi$

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

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

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

165 Xarici elektron konfigurasiyası ..ns<sup>3</sup>np<sup>3</sup> olan elementin minimum və maksimum oksidləşmə dərəcəsini müəyyən edin. Minimum Maksimum

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

166 Hansı maddə ion tipli kristal qəfəs əmələ gətirmir?

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

167 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

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

- $CH_2Cl_2$   
  $H_2O_2$   
  $CO_2$   
  $C_3H_4$   
  $H_2SO_4$

169 Verilmiş birləşmələr sırasında kimyəvi rabitənin xarakteri necə dəyişir?  $Br_2 - HBr - KBr$

- 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

170  $N_2$  molekulunda rabitələrin yaranmasında neçə elektron iştirak edir?

- 5  
 2  
 4  
 6  
 3

171 Elektron formulu  $...3s^23p^5$  sonluğu ilə qurtaran Y atomu X atomu ilə polyar-kovalent rabitəli  $XY_2$  formullu birləşmə əmələ gətirir. Bu birləşməni müəyyən edin.

- $MgCl_2$   
  $CaCl_2$   
  $OF_2$   
  $SCl_2$   
  $SO_2$

172 I qrupun əsas yarımqrup elementləri VII qrupun əsas yarımqrup elementləri ilə hansı rabitə əmələ gətirməklə birləşərlər?

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

173  $N_2$  molekulunda rabitələrin yaranmasında neçə elektron iştirak edir?

- 5  
 2  
 4

- 6  
 3

174 Rəbitələri 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

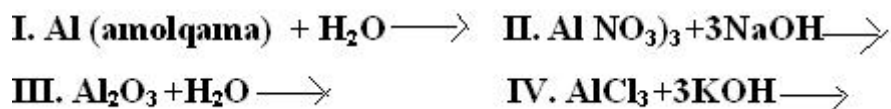
175 Alüminium hidroortofosfatın formulunu göstərin.

- $Al_2(HPO_3)_3$   
  $AlPO_4$   
  $Al(H_2PO_4)_3$   
  $Al(PO_3)_3$   
  $Al_2(HPO_4)_3$

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

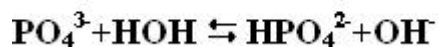
- 6  
 2  
 3  
 4  
 5

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

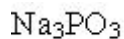


- II, III  
 I, II, III  
 I, III, IV  
 II, III, IV  
 I, II, IV

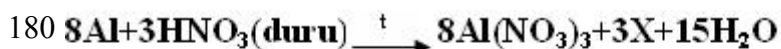
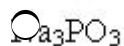
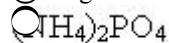
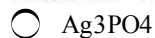
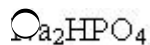
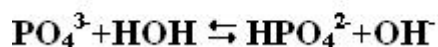
178 Hansı duzum hidr olizinin qısa ion tənliyi aşağıdakı kimidir?



- $Na_2HPO_4$   
  $Na_2H_2PO_4$   
  $(H_2)_2PO_4$   
  $Na_3PO_4$



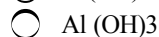
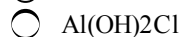
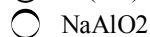
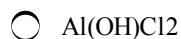
179 Hansı duzum hidr olizinin qısa ion t?nliyi ařağıdaki kimidir?



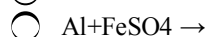
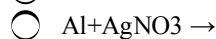
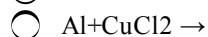
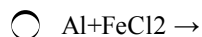
X madd?sini tapın.



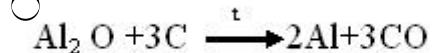
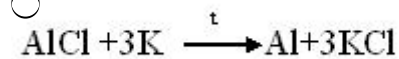
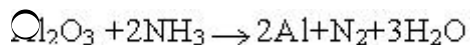
181 1 mol  $\text{AlCl}_3$ -lə 4 mol  $\text{NaOH}$ -in sulu məhlulunda əmələ gələn maddə hansıdır ?

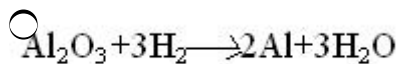
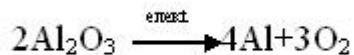


182 Hansı reaksiya getmir?



183 Sənayedə Al-i hansı üsulla alırlar?





184 (Sürət 27.11.2013 11:54:03)

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

**I.  $\text{O}_2$ -nin qatılığının artması**

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

**III. təzyiğin artması**

**IV. təzyiğin azalması**

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

185 (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  $\text{SO}_2$  sərf olunur.**

**Onun qatılığını 2 dəfə artırırdıqda reaksiyanın  $\text{SO}_2$ -yə görə sürətini müəyyən edin.**

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

186 (Sürət 27.11.2013 11:54:08)

**2. Hansı reaksiyada təzyiq dəyişməsi tarazlığa təsir edir?**

**I.  $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2$**

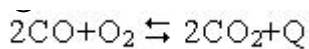
**II.  $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO}$**

**III.  $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$**

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

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

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



188 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

189 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)

- 230  
 280  
 240  
 120  
 180

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

- reaksiya məhlullarının qatılığı  
 temperatur  
 təzyiq  
 katalizator  
 başlanğıc maddələrin qatılığı

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

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

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

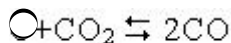
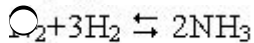
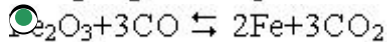
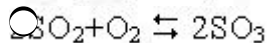
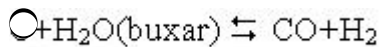
- $\text{CO}_2 + \text{C} \rightarrow 2\text{CO}$   
  $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$   
  $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}(\text{buxar})$   
  $\text{CH}_4 + \text{CO}_2 \rightarrow 2\text{CO} + 2\text{H}_2$   
  $\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O}(\text{buxar})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

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

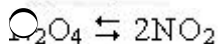
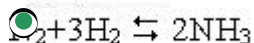
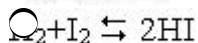
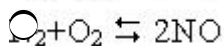
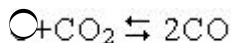
- yalnız I  
 I, III  
 I, IV  
 II, IV  
 II, III

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





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



196 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

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

 yalnız IV

 I, IV

 II, III

 II, IV

 yalnız II

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

 suyun qatılığını artırmaqla

  $\text{H}_2$ -nin qatılığını artırmaqla

 temperaturu azaltmaqla

 təzyiği artırmaqla

 katalizator tətbiq etməklə

199 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

200  $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$  reaksiyasında  $\text{O}_2$ -in sərf olunma sürəti 0,4 mol/l.san-dir.  $\text{CO}_2$ -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

201 (Sürət 27.11.2013 11:54:17)

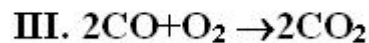
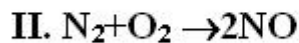
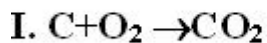
| Reaksiya geden qatının temperaturu $^{\circ}\text{C}$ | Reaksiyanın sürəti |
|-------------------------------------------------------|--------------------|
| 30                                                    | 0,04               |
| 40                                                    | 0,08 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

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

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

202 (Sürət 27.11.2013 11:54:14)

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



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

203 (Sürət 27.11.2013 11:54:11)

$2\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2$  reaksiyasında  $\text{CO}$  və  $\text{O}_2$ -in tarazlıq qatılığı uyğun olaraq

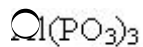
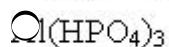
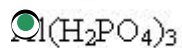
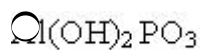
1,2 və 0,8 mol/l kimidir. Tarazlıq anında  $\text{CO}_2$ -in qatılığı 0,8 mol/l olarsa

$\text{CO}$  və  $\text{O}_2$ -in başlanğıc qatılığını müəyyən edin.

$\text{CO}$        $\text{O}_2$

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

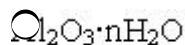
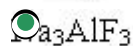
204 Alüminium – dihidroortofosfatın formülünü göstərin.



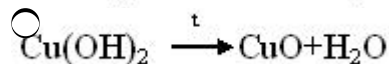
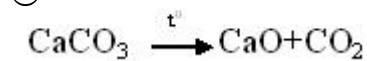
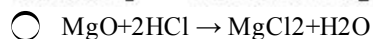
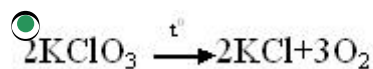
205 Təbiətdə geniş yayılmış metalı göstərin.



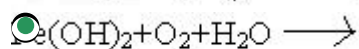
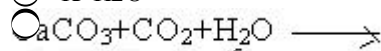
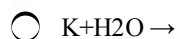
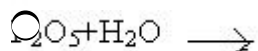
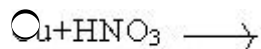
206 Al-u elektroliz yolu ilə aldıqda elektrolit qismində hansı maddədən istifadə edilir?



207 Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.



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



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



- 6  
 4  
 1  
 3

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

- 8  
 5  
 7  
 4  
 6

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

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

212 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduk-tsiya reaksiyası deyil?

- aHCO<sub>3</sub>  
 cClO<sub>3</sub>  
 d(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>  
 eMnO<sub>4</sub>  
 fH<sub>4</sub>NO<sub>3</sub>

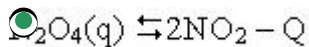
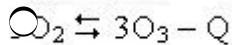
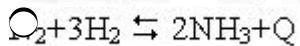
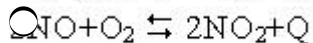
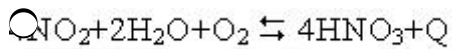
213 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

- a<sup>+</sup>  
 b<sup>2</sup>  
 c<sub>2</sub>  
 d<sup>c</sup>  
 e<sup>+2</sup>

214 Hansı halda təzyiğin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?

- aNH<sub>3</sub> ↔ N<sub>2</sub> + 3H<sub>2</sub>  
 bCO + O<sub>2</sub> ↔ 2CO<sub>2</sub>  
 cO<sub>2</sub> + C ↔ 2CO  
 dO<sub>2</sub> ↔ 2O<sub>3</sub>  
 eO<sub>2</sub> + Cl<sub>2</sub> ↔ 2HCl

215 Hansı halda təzyiğin artması və temperaturun azalması ta-razlığı başlanğıc maddələr alınan tərəfə yönəldir?



216 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  
 200  
 150  
 100  
 250

217 5 mol suda 0,1 mol  $\text{KHCO}_3$  duzu həll edilir. Məhlulda duzun kütlə payını (%-lə) hesablayın.

- 12  
 20  
 10  
 5

218 200 q 20%-li duz məhluluna 120 q duz əlavə edilir. Məhlulun qatılığını hesablayın?

- 30  
 40  
 30  
 25  
 50

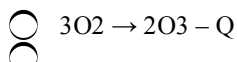
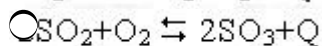
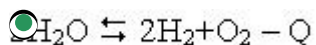
219 Adsorbsiya nədir?

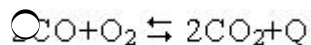
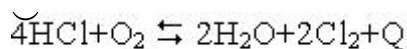
- qazların mayelərdə həll olması  
 səthi aktiv maddələrin səthində maye və qazların udulması  
 səthi aktiv maddələrin səthindən maye və qazların ayrılması  
 bərk maddələrin mayelərdə həll olması  
 temperaturun təsirdən suda həll olmuş qazın ayrılması

220 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

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





222  $4\text{HCl}(\text{q}) + \text{O}_2(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{Cl}_2(\text{q}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{q})$  hansı halda tarazlıq sola yönəlir?

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

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

III. təzyiğin artması

IV. təzyiğin azalması

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

223 240 q 25%-li məhluldakı suyun mol sayını müəyyən edin.

- 8  
 10  
 16  
 18  
 12

224 Heterogen sistemi göstərin.

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

225 Hansı reaksiyanın sürətinə tarazlığın dəyişməsi təsir etmir?

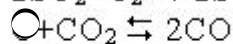
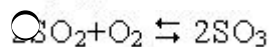
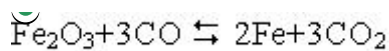
- $2\text{Al} + 3\text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{AlCl}_3$   
  $\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CO} + 3\text{H}_2$   
  $2\text{Al} + 3\text{S} \rightarrow \text{Al}_2\text{S}_3$   
  $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$   
  $2\text{K} + \text{H}_2 \rightarrow 2\text{KH}$

226 Hansı halda təzyiğin azalması tarazlığı başlanğıc maddələr istiqamətinə yönəldir?

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

227 Hansı halda təzyiğin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?

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



228 Homogen reaksiyanı göstərin.

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

229 Kimyəvi reaksiyanın sürətinin ölçü vahidini göstərin.

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

230 Kimyəvi tarazlığa hansı faktor təsir etmir?

- temperatur  
 təzyiq  
 reaksiya məhlullarının qatılığı  
 başlanğıc maddələrin qatılığı  
 katalizator

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

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

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

- təzyiqi artırmaqla  
 suyun qatılığını artırmaqla  
 katalizator tətbiq etməklə  
 temperaturu azaltmaqla  
  $\text{H}_2$ -nin qatılığını artırmaqla

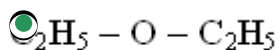
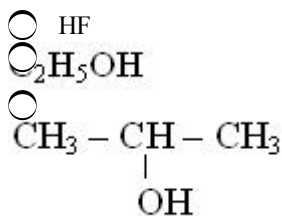
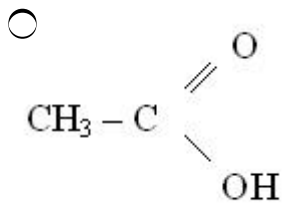
233 Hansı faktorlar kimyəvi tarazlığa təsir edir? I. qatılıq II. inhibitor III. temperatur IV. katalizator

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

234 Polyar-kovalent rabitəli birləşmələr sırasını göstərin.

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

235 Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur?



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

- S<sub>2</sub>O<sub>4</sub>
- H<sub>3</sub>NH<sub>2</sub>
- H<sub>3</sub>OH
- Ca<sub>2</sub>SiO<sub>3</sub>
- KBr

237 Hansı orbitalların örtülməsi π-rabitə yarada bilər?

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

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

- Mg(OH)<sub>2</sub>+HNO<sub>3</sub> →
- Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>+H<sub>2</sub> →
- NO+O<sub>2</sub> →
- NaCl+H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> →
- NH<sub>3</sub>+H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> →

239 Hansı birləşmədə oksigen ən yüksək oksidləşmə dərəcəsi göstərir?

- CaO
- Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub>



- O<sub>2</sub>  
 NO<sub>2</sub>  
 OF<sub>2</sub>

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

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

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

- O<sub>3</sub>; Cl<sub>2</sub>  
 O<sub>2</sub>H<sub>4</sub>; P<sub>4</sub>  
 H<sub>3</sub>; C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>  
 CO; NH<sub>3</sub>  
 O<sub>2</sub>H<sub>2</sub>; N<sub>2</sub>

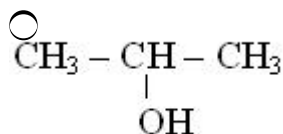
242 Hansı maddə molekulunda donör-akseptor mexanizmi ilə əmələ gəlmiş kovalent rabitə var? I. NH<sub>3</sub> II. NH<sub>4</sub>Cl III. CO IV. CO<sub>2</sub>

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

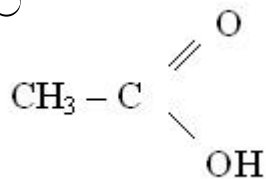
243 Hansı maddədə həm ion, həm də kovalent rabitə vardır?

- CaCl<sub>2</sub>  
 C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub>  
 CH<sub>4</sub>  
 Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>  
 C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH

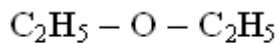
244 Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur?



- HF  
 C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH



-



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

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

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

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

247 Hansı sıradakı maddələrin tərkibində yalnız polyar kovalent rabitə var?

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

248 Qeyri-polyar kovalent rabitələr birləşmələr sırasını göstərin.

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

249 Polyar-kovalent rabitəli birləşmələr sırasını göstərin.

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

250 Qeyri-polyar kovalent rabitələr birləşmələr sırasını göstərin.

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

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

- 5:1  
 4:1  
 4:2

- 5:2  
 3:1

252 Hansı birləşmələrdə x elementinin oksidləşmə dərəcəsi eynidir?

- I.  $\text{Na}_3\text{XO}_4$                       II.  $\text{CaXO}_4$   
 III.  $\text{NaXO}_4$                       IV.  $\text{Ca}_3(\text{XO}_4)_2$

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

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

- $\text{H}_3\text{OH}$   
  $\text{O}_2\text{SO}_4$   
  $\text{Ca}_2\text{SiO}_3$   
 KBr  
  $\text{H}_3\text{NH}_2$

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

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

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

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

256 ...  $2s^2 2p^5$  elektron formuluna malik elementin ən kiçik(x) və ən böyük (y) oksidləşmə dərəcəsinə müəyyən edin. x y

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

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

- ... $3s^2$ , ... $2s^2 2p^4$

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

258  $ClO_4^-$  ionunda xlor atomunun elektron formulu müəyyən edin (

$_{17}Cl, _8O$  )

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

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

- SP – P  
  $P^2$  – P  
  $P^2$  –  $SP^2$   
 P – P  
  $SP^2$  – S

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

- $O_3$ ;  $Cl_2$   
  $O_2H_4$ ;  $P_4$   
 CO;  $NH_3$   
  $H_3$ ;  $C_2H_4$   
  $O_2H_2$ ;  $N_2$

261 S-elementlərin sırasını göstərin.

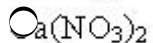
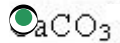
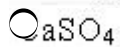
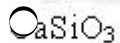
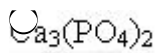
- H, K, Ca  
 H, N, Cl  
 Si, P, O  
 Zn, Al, Fe  
 Na, Al, Ba

262 Hansı duz suya müvəqqəti çödlüq verir?

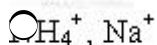
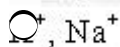
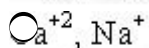
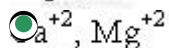
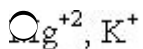
- $CaHCO_3$   
  $CaSO_4$   
  $MgCl_2$   
  $MgSO_4$   
  $Mg(HCO_3)_2$

263 Sənayedə CaO-di hansı birləşmədən alırlar?

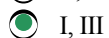
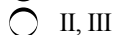
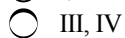
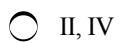
—



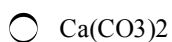
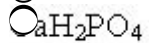
264 Suda hansı ionlar cödlük yaradır?



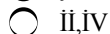
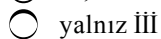
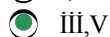
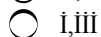
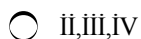
265  $\text{CaCO}_3$  – nəyin əsas tərkib hissəsidir? I. əhəng daşı II. sönmüş əhəng III. təbaşir IV. gips



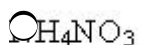
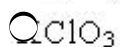
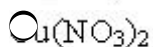
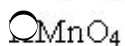
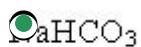
266 Hansı kimyəvi formula düzdür?



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



268 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?



269 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.



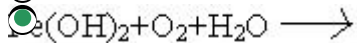
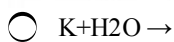
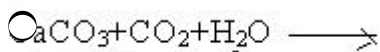
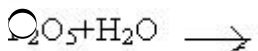
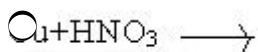
270  $Cl^{+7}$  ?  $Cl^1$  sxeminid? neç? elektron q?bul edilmişdir?



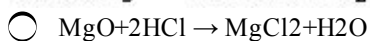
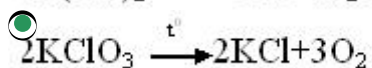
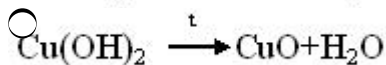
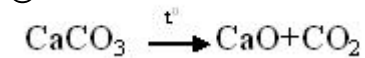
271  $Fe+HCl \rightarrow$  sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdiricinin əmsalı neçədir?



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



273 Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.



274 Dəmir xlorla hansı mol nisbətində reaksiyaya girir?



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

- $\text{I}^-$   
  $\text{I}^-$   
  $\text{I}^-$   
  $\text{OH}^-$   
  $\text{CO}_3^{-2}$

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

- $\text{I}^-$   
  $\text{OH}^-$   
  $\text{CO}_3^-$   
  $\text{I}^-$   
  $\text{CO}_4^{-2}$

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

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

278 Hansı reaksiyada sağ və sol tərəfdəki əmsalların cəmi bərabərdir?

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

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

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

280 Tərkibində 0,2 mol  $\text{FeCl}_3$  duzu olan 200 ml məhlulda  $\text{Cl}^-$  ionlarının molyar qatılığını (mol/l-lə) hesablayın. ( $\text{FeCl}_3$ -ün dissosiasiyasını 100% qəbul etməli)

- 2  
 0,5  
 0,6  
 1

3

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

- 2  
 6  
 4  
 1  
 3

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

- 6  
 7  
 5  
 4  
 8

283 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

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

284 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

- $\text{NaHCO}_3$   
  $\text{KMnO}_4$   
  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$   
  $\text{KClO}_3$   
  $\text{NH}_4\text{NO}_3$

285 Hansı duz hidroliz etmir?

I.  $\text{K}_2\text{CO}_3$     II.  $\text{AgCl}$     III.  $\text{KCl}$     IV.  $\text{AgNO}_3$

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

286 Hidroliz etməyən maddəni göstərin.

- KBr  
  $\text{K}_2\text{CO}_3$   
  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$   
  $\text{FeCl}_3$   
  $\text{CuSO}_4$

287 Hansı maddəni suda həll etdikdə qələvi mühit yaranar?



- BaSO<sub>4</sub>  
 LiCl  
 K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>  
 CuSO<sub>4</sub>  
 HClO<sub>4</sub>

288 Hansı duz suda pis həll olur?

- ZnSO<sub>4</sub>  
 CuSO<sub>4</sub>  
 FeSO<sub>4</sub>  
 MgSO<sub>4</sub>  
 CaSO<sub>4</sub>

289 Hansı duzu suda həll etdikdə turş mühit yaranır?

- KNO<sub>3</sub>  
 NaCl  
 K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>  
 Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>  
 NH<sub>4</sub>Cl

290 Hansı duzun hidrolizindən əsasi duz alınır?

- K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>  
 Na<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>  
 Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>  
 CuCl<sub>2</sub>  
 (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

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

- Al(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>, ZnCl<sub>2</sub>  
 AlCl<sub>3</sub>, Al<sub>2</sub>S  
 CaCl<sub>2</sub>, Ca(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>  
 Fe<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>, (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>  
 Na<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>, FeCl<sub>3</sub>

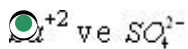
292 Hansı sıradakı duzlar hidrolizə uğrayır?

- Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, CuCl<sub>2</sub>  
 CaCO<sub>3</sub>, MgCO<sub>3</sub>  
 BaCO<sub>3</sub>, Ca<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>  
 AgI, AgSO<sub>4</sub>  
 AgCl, AgBr

293 Hansı duz hidroliz etmir? I. K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> II. AgCl III. KCl IV. AgNO<sub>3</sub>

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

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



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

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

- 1200  
 1800  
 1500  
 1600  
 1000

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

- 10  
 1  
 4  
 2  
 8

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

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

298 Hansı maddənin adı düzgün göstərilməmişdir?

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

299 Hansı oksid qələvilərlə reaksiyaya girmir?

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

300 Hansı sıradakı bütün elementlər sabit valentlidir?

- $Cu, Zn$   
  $P, K$   
  $F, Cl$   
  $Na, Ba$

Fe, H

301 Natrium-xloratın formülünü göstərin.

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

302 Hansı formül doğru deyil?

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

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

- 48  
 56  
 28  
 32  
 64

304 Qələvi metalların ümumi elektron formülünü göstərin?

- ns<sup>2</sup>np<sup>2</sup>  
 ns<sup>1</sup>  
 ns<sup>2</sup>  
 ns<sup>2</sup>np<sup>1</sup>  
 nd<sup>10</sup>ns<sup>2</sup>

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

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

306 250 q 15% məhlul hazırlamaq üçün nə qədər xörək duzu götürmək lazımdır?

- 37,5 q  
 35,5 q  
 40 q

- 28 q  
 31,3 q

307 28 q KOH ilə H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>-ün qarşılıqlı təsirində neçə qram K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> alınar? Mr(KOH)=56, Mr(K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>)=174

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

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

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

309 Hansı duzun adı düzgün deyil?

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

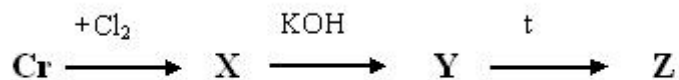
310 Natrium-perxloratın formulunu göstərin.

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

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

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

312



Z- maddəsinə müəyyən edin.

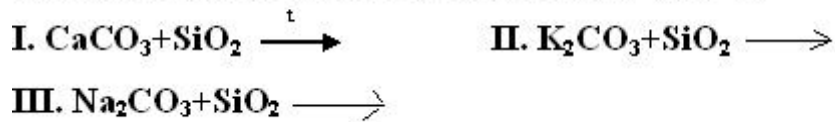
- Cr(OH)<sub>3</sub>  
 Cr(OH)<sub>2</sub>  
 K<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub>  
 CrO

Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

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

- Cu  
 Fe  
 Al  
 Zn  
 Na

314 7. Hansı reaksiya adı şüş? istehsalı zamanı gedir?



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

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

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

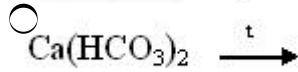
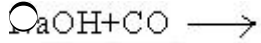
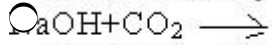
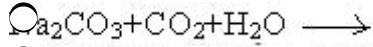
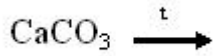
316 Hansı reaksiyada karbon həm oksidləşdirici, həm də reduktsiyaedicidir?

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

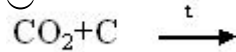
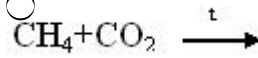
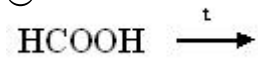
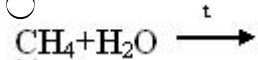
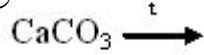
317 Silisium hansı maddələrlə reaksiyaya daxil olur? I. F<sub>2</sub> II. HCl III. HF IV. NaOH

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

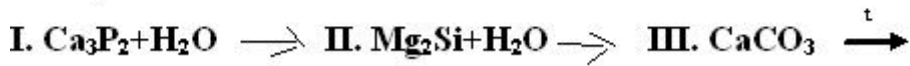
318 Hansı reaksiyalarda duz əmələ gəlir?



319 Hansı reaksiya nəticəsində karbonmonooksid alınır?



320 Hansı reaksiyadan alınan qazı bəsit maddədən birbaşa sintez yolu ilə almaq olmur?



yalnız I



yalnız II



yalnız III



I, II



II, III

321 Hansı silikadlar həll olan şüşə adlanır?



II, III



I, III



I, II



II, IV



I, IV

322 Hansı maddələr suda həll olmur?



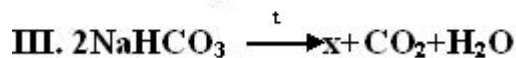
I, II



I, III

- II, III  
 I, IV  
 II, IV

323 Hansı reaksiyada x-natrium-karbonatdır?

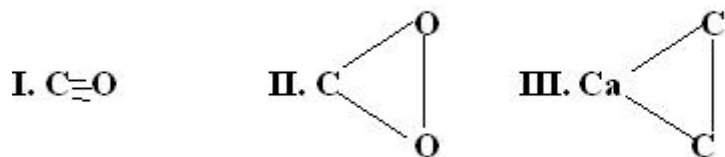


- yalnız II  
 yalnız I  
 II, III  
 I, III  
 yalnız III

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

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

325 Hansı quruluş formulları doğru deyil?



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

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

- I. hər ikisi turşu oksididir  
 II. hər ikisi molekulyar kristal qəfəslərdir  
 III. hər ikisi Mg ilə reaksiyaya daxil olur  
 IV. hər ikisi HF ilə reaksiyaya daxil olur

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

II, IV

327 Hansı duz suda müvəqqəti codluq yaradır?

$\text{AgCl}_2$

$\text{AgSO}_4$

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

$\text{CaHCO}_3$

$\text{CaSO}_4$

328 Hansı ionlar suda müvəqqəti codluq yaradırlar?

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

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

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

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

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

329 Hansı duz suda daimi codluq yaradır?

$\text{CaHCO}_3$

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

$\text{AgSO}_4$

$\text{NaCl}$

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

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

$\text{HNO}_3$

$\text{H}_2\text{SO}_4$

$\text{NaOH}$

$\text{H}_2\text{O}$

$\text{HCl}$

331  $\text{CuCl}_2$ -nin suda məhlulu üçün düzgün ifadə hansıdır? I. elektrik keçirir II. qələvi mühiti yaradır III. turş mühit yaradır

yalnız I

I, II

II, III

I, III

yalnız III

332 Hansı ifadə doğru deyil?

dissosiasiya zamanı həm  $\text{H}^+$ , həm də  $\text{OH}^-$  ionlarını verən elektrolitlərə amfoter hidrosidlər deyilir

məhlulların elektrik keçiriciliyi məhluldakı ionların sayından asılıdır

ionlar quruluşuna və xassələrinə görə atomlardan fərqlənir



- normal duzlar birbaşa (pilləsiz) dissosiasiya edir  
 əsasi duzlar birbaşa dissosiasiya edir

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

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

334 Yalnız zəif elektrolitlərdən ibarət sıranı göstərin.

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

335 Hansı maddəni suda həll etdikdə məhlulda qələvi mühit yaranır?

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

336  $\text{SO}_4^{2-}$ ,  $\text{Cl}^-$  və  $\text{CO}_3^{2-}$  ionlarını uyğun olaraq hansı sıradakı kationlarla təyin etmək olar?

- $\text{Q}^+$ ,  $\text{Ag}^+$ ,  $\text{Ca}^{+2}$   
  $\text{Ca}^{+2}$ ,  $\text{Ag}^+$ ,  $\text{Na}^+$   
  $\text{Ca}^{+2}$ ,  $\text{Ag}^+$ ,  $\text{H}^+$   
  $\text{Q}^+$ ,  $\text{Na}^+$ ,  $\text{Ca}^{+2}$   
  $\text{Ca}^{+2}$ ,  $\text{Na}^+$ ,  $\text{H}^+$

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

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

338 1 mol AlCl<sub>3</sub> suda həll olduqda məhlulda cəmi neçə ion əmələ gələr (dissosiasiya dərəcəsi  $\alpha=100\%$ )?

- $0,4 \cdot 10^{23}$   
  $0,8 \cdot 10^{23}$

6,02 · 10<sup>23</sup>0,01 · 10<sup>23</sup>0,08 · 10<sup>24</sup>

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

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

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

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

341 Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

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

342 Hansı reaksiya sulu məhlulda axıra qədər getmir?

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

343 K<sub>2</sub>S-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

344 Molekulların davamlılığının ardıcıl azalmasına dair verilən sxemlərdən hansı doğrudur?

- O<sub>2</sub> → N<sub>2</sub> → F<sub>2</sub>  
 N<sub>2</sub> → O<sub>2</sub> → F<sub>2</sub>  
 F<sub>2</sub> → N<sub>2</sub> → O<sub>2</sub>  
 O<sub>2</sub> → F<sub>2</sub> → N<sub>2</sub>  
 N<sub>2</sub> → F<sub>2</sub> → O<sub>2</sub>

345 Natrium –sulfidin Na<sub>2</sub>S hidrolizinin sürətini azaltmaq üçün onun məhluluna hansı maddə əlavə edilməlidir?

- HCl  
 NaOH  
 H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>  
 SO<sub>2</sub>  
 Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

346 Natrium –hidrokarbonat məhlulunu qızdırdıqda mühit necə dəyişər?

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

347 555 q 20% -li CaCl<sub>2</sub> məhlulunu tam elektroniz etdikdə elektrodlarda neçə (n.ş-də) l qaz ayrılar Mh (CaCl<sub>2</sub>)=

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

348 . Hansı duzun hidrolizindən turş duz alınar? I. CaCl<sub>2</sub> II. NaNO<sub>3</sub> III. K<sub>2</sub>S

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

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

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

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

- 250  
 100  
 200  
 300  
 400

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

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

352 Hansı sırada yalnız izoton elementlər verilmişdir.

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

353 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

354 Hansı element allotropik şəkildəyişmələr əmələ gətirir?

- Ca  
 N  
 O  
 Na  
 H

355 Hansı sıradakı elementlər metallara aiddir?

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

356 Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

- spirtin yanması  
 ağacın yanması  
 qurğuşunun əriməsi  
 dəmirin korroziyası  
 südün turşuması

357 Hansı kimyəvi formul düzgün deyil?

- $aHPO_4$   
  $a(H_2PO_4)_2$   
  $(NH_4)_2SO_4$   
  $a_2KPO_4$   
  $aHCO_3$

358 Hansı birləşmədə oksigenin kütlə payı 50%-dir?

- $SO_2$

- CO  
 N<sub>2</sub>O  
 B<sub>2</sub>O<sub>3</sub>  
 O<sub>2</sub>

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

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

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

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

361 Kimyəvi atomistikanın əsasını hansı alim qoymuşdur?

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

362 Oksigenin ekvivalent həcmi göstərin.

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

363 Entropiyanın azalması ilə müşayiət olunan kimyəvi reaksiyanı göstərin.

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

364 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

365 Hidrogenin ekvivalent həcmi göstərin.

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

366 Açıq termodinamik sistemi ifadə edən müddəanı 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

367 Elektronla hərisliyin qitməti kiçik olan elementi göstərin.

- S  
 N  
 Cl  
 F  
 O

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

- $ns^2np^1$   
  $ns^2np^3$   
  $ns^2np^2$   
  $ns^2np^5$   
  $ns^2np^4$

369 Radioaktivlik nədir?

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

370 Təbii radioaktivlik nədir?

- təbii nüvələrin Günəş işığının təsirindən parçalanması  
 təbii nüvələrin öz-özünə parçalanması prosesi  
 təbii nüvələrin  $\gamma$ -şüaların təsirindən parçalanması  
 təbii nüvələrin  $\beta$ -şüaların təsirindən parçalanması  
 təbii nüvələrin  $\alpha$ -şüaların təsirindən parçalanması

371 Hansı sırada yalnız izobar elementlər verilmişdir.

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

372 Həqiqi məhlulların hissəciklərinin ölçüsünü göstərin.

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

373

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

Temperaturu  $30^{\circ}\text{C}$ -den  $60^{\circ}\text{C}$ -ye atırdıqda hansı madde aqrekat halını dəyişir?

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

374 Uğunluğu meyyen edin:

**Qarışıq**

**Ayrılma üsulları**

**I. etil spirti+su**

**distille**

**II. şeker+su**

**durultma**

**III. yağ+su**

**buxarlandırma**

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

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

- 5  
 3  
 2  
 4  
 6

376 Eynicinsli qarışıq müəyyən edin: I. su-şəkər II. su-neft III. hava IV. su-gil

- yalnız I  
 I, II  
 I, III

- III, IV  
 II, IV

377 Hansı birləşmədə hidrogenin kütlə payı ən böyükdür?

- NaH  
 LiH  
 C<sub>3</sub>H  
 RbH  
 KH

378 Hansı birləşmədə oksigenin kütlə payı 50%-dir?

- N<sub>2</sub>O  
 CO  
 SO<sub>2</sub>  
 O<sub>2</sub>  
 SO<sub>3</sub>

379 Hansı element allotropik şəkildəyişmələr əmələ gətirir?

- O  
 N  
 Ca  
 H  
 Na

380 Hansı halda kimyəvi hadisə baş verir?

- süzmə  
 ərimə  
 yanma  
 kristallaşma  
 buxarlanma

381 Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

- spirtin yanması  
 ağacın yanması  
 qurğuşunun əriməsi  
 dəmirin korroziyası  
 südün turşuması

382 Hansı kimyəvi formul düzgün deyil?

- aHCO<sub>3</sub>  
 a(H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>  
 (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>  
 a<sub>2</sub>KPO<sub>4</sub>





383 Hansı maddə eyni növ atomlardan əmələ gəlməmişdir?

- qrafit
- azot
- ozon
- almaz
- ammonyak

384 Hansı sıradakı elementlər metallara aiddir?

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

385 Yalnız qarışıqlar olan sıranı göstərin.

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

386 Hansı halda bəsit maddənin adı göstərilib?

- hava
- karbon qazı
- ozon
- su
- malaxit

387 Hansı sıradakı bütün elementlər dəyişkən valentlidir?

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

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

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

389 Hansı metal adı şəraitdə maye haldadır?

- Au
- Na
- Hg

- Ag  
 Ca

390 Hansı mürəkkəb maddədir?

- qrafit  
 azot  
 almaz  
 dəmir  
 malaxit

391 Hansı qeyri metal deyil?

- silisium  
 fosfor  
 karbon  
 azot  
 xrom

392 Hansı metal deyil?

- aliminium  
 mis  
 qalay  
 bor  
 civə

393 Hansı maddə eyni növ atomlardan təşkil olunub?

- nişasta  
 dəmir  
 malaxit  
 qlükoza  
 polad

394 Qarışıq müəyyən edin:

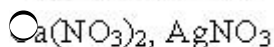
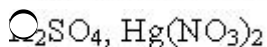
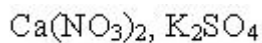
- neft  
 fenol  
 benzol  
 ozon  
 azot

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

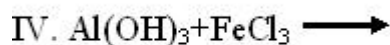
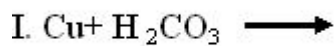
- III, V  
 II, III  
 I, II, III  
 II, IV

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

- $\text{Ca}_2\text{CO}_3, \text{AuCl}_3$   
  $\text{CuSO}_4, \text{Na}_3\text{PO}_4$



397 Hansı reaksiyanın getin?si mümkün deyil?



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

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

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

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

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

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

- 10  
 5  
 25  
 40  
 20

401 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

402 Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> və KNO<sub>3</sub> məhlullarının elektrolizi zamanı elektrodlarda hansı maddələr alınır?

- Na, O<sub>2</sub>, SO<sub>2</sub>  
 Na, K, H<sub>2</sub>  
 H<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>  
 SO<sub>2</sub>, Na, K  
 H<sub>2</sub>, NO<sub>2</sub>

403 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, H<sub>2</sub><sup>-</sup>  
 12 q, Cu  
 14 q, H<sub>2</sub>

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

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

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

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

406 Kalium sulfid məhlulunun elektrolizi zamanı anodda hansı maddə ayrılır?

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

407 Hansı qrup maddələr sənayedə elektroliz üsulu ilə alınır?

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

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

- $K_2SO_4, Hg(NO_3)_2$   
  $NaNO_3, CuCl_2$   
  $Na_2S, Ca(NO_3)_2$   
  $CuSO_4, Al(NO_3)_3$   
  $AgNO_3, CaCl_2$

409 Hansı duz məhlulunun elektrolizi zamanı katodda hidrogen ayrılır?

- $NO_3$   
  $NaCl$   
  $CuSO_4$   
  $Ca(NO_3)_2$   
  $CaCl_2$

410 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı məhlulda qas alınır?

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

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

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

- $Ag(NO_3)_2, Cu(NO_3)_2$   
  $Cl_3, KNO_3$   
  $Ca_3PO_4$   
  $Ag(NO_3)_2, CuCl_2$   
  $HCl_2, Ca(NO_3)_2$

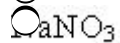
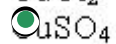
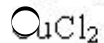
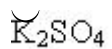
412 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı anodda oksigen ayrılır?

- $KCl$   
  $KCl$   
  $Ca_2S$   
  $CuSO_4$   
  $NaBr$

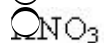
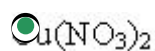
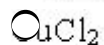
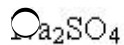
413  $K_2SO_4$  və  $MgCl_2$  duzlarının məhlullarının elektrolizi zamanı katodda hansı maddə ayrılır?

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

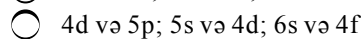
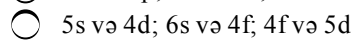
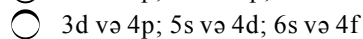
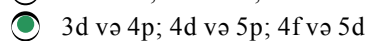
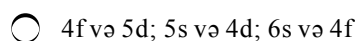
414 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?



415 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?



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



417 İonlaşma enerjisinin tənliyini göstərin.

$E = mc^2$

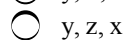
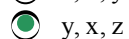
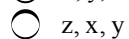
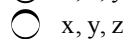
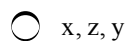
$A^+ = A^{++} + e^-$

$X = +E$

$A + e^- = A^{\pm} F$

$E = hv$

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



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

25

21

22

23

24

420  $^{35}_{17}\text{Cl}$  ve  $^{37}_{17}\text{Cl}$  atomları üçün eyni olan necdir?

I. elektron sayı

II. proton sayı

III. neytron sayı

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

421 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  
  $\bar{e}, 7p, 7n$

422  $\text{S}^{2-}$  ionunun qısa elektron formulunu müeyyen edin.

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

423  $\text{H}_2\text{SO}_4$  molekulunda olan neytron sayını müeyyen edin ( $^1_1\text{H}$   $^{32}_{16}\text{S}$   $^{16}_8\text{O}$ ).

- 49  
 25  
 269  
 48  
 50

424 ... 4S24P4 elektron formuluna malik olan element atomu-nun nüvəsində neçə proton vardır?

- 28  
 24  
 34  
 6  
 18

425 11Na və 19K üçün eyni olan nədir? I. atom radiusu II. valent elektronlarının sayı III. reduksiyaedicilik qabiliyyəti

- II, III  
 yalnız I

- yalnız II  
 yalnız III  
 I, II

426 Alüminum atomunda neçə neytron var?

- 27  
 14  
 16  
 18  
 19

427 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

428 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aid-dir?

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

429 Hidrolizi axıra qədər gedən duzu göstərin.

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

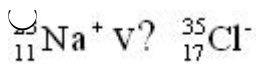
430 Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizində pH kiçikdir 7 olar?

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

431 Hansı cəvəldəki ionlarda elektronların sayı eynidir?

- ${}_{19}K^+ \vee {}_{16}S^{2-}$   
  ${}_{13}Al^{3+} \vee {}_{19}K^+$   
  ${}_{3}Li^+ \vee {}_{9}F^-$   
  ${}_{20}Ca^{2+} \vee {}_{35}Br^-$

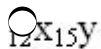
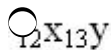




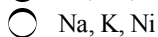
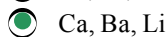
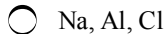
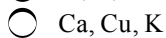
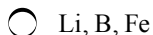
432 Hansı element: - qeyri-metaldır - proton və neytron sayı bərabərdir - xarici təbəqəsində d-yarımsəviyyəsi yoxdur



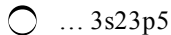
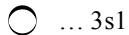
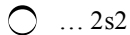
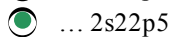
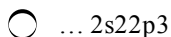
433 Hansı elementlər eyni qrupda yerləşir?



434 Hansı sırada yalnız S-elementlər verilmişdir?



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



436 Xlor atomunda maksimum həyəcanlanmış halda cütlənməmiş neçə elektron vardır?



437 Maksimum həyəcanlanmış halda hansı atomun ən çox sayda cütlənməmiş elektronları olur?



- ${}^6\text{C}$
- ${}^7\text{N}$
- ${}^{13}\text{P}$
- ${}^{16}\text{S}$
- ${}^{17}\text{Cl}$

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

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

439 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

440 Üçüncü energetik səviyyədəki orbitalların maksimum sayını müəyyən edin.

- 16
- 3
- 8
- 9
- 12

441 Yalnız izotoplar olan sıranı göstərin.

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

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

- $\text{Na}$
- ${}_{19}\text{K}$
- ${}_{24}\text{Cr}$
- ${}_{29}\text{Cu}$
-

443 Aşağıda verilən halların hansında sistemin entropiyası artar?

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

444 Aşağıda verilən halların hansında sistemin entropiyası azalar?

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

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

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

446 Kimyəvi tarazlıq halında sistemin Hibbs enerjisi hansı qiyməti alar?

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

447  $\text{FeCl}_3 + 3\text{KCNS} \rightleftharpoons \text{Fe}(\text{CNS})_3 + 3\text{KCl}$  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

448  $\text{FeCl}_3 + 3\text{KCNS} \rightleftharpoons \text{Fe}(\text{CNS})_3 + 3\text{KCl}$  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 arttırmaq  
 reaksiya məsullarından birinin qatılığını azaltmaq

449 Hansı sırada yalnız molyar kütlənin vahidi verilmişdir?

- kq/mol



$$\frac{q}{\text{mol}}, \frac{kq}{\text{mol}}$$



$$q, \frac{kq}{\text{mol}}$$



$$\text{mol}, \frac{kq}{\text{mol}}$$



$$q/\text{mol}$$

450 Hansı sırada yalnız qazın molyar həcmının vahidi verilmişdir?



$$l, m^3$$



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



$$\text{mol}, \frac{m^3}{\text{mol}}$$



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



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

451 HCl molekulu əmələ gələrkən qapanan orbitallar hansı sırada vermişdir?



p- və d-



s- və p-



p- və p-



s- və s-



s- və d-

452 Yalnız -rabitəsi olan molekulların formulları yerləşən sıranı göstərin.



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



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



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



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



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

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



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

454 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?

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

455 Hansı sırada yalnız S-elementlər verilmişdir?

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

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

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

457 Yalnız izotoplar olan sıranı göstərin.

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

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

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

459 Hansı halda ionun zarici elektron konfigurasiyası doğru göstərilməyib?

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

460 Hansı ionun tərkibində elektron və neytron sayı bərabərdir?

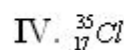
- I  ${}_{7}^{14}\text{N}^{3-}$     II  ${}_{11}^{23}\text{Na}^{+}$     III  ${}_{17}^{35}\text{Cl}^{-}$

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

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

- 18  
 50  
 26  
 49  
 32

462 izotonları müəyyən edin.



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

463 Sistemdə entropiyanın artmasına səbəb olan prosesi göstərin.

- həcmnin azalması  
 ərimə  
 kondensləşmə  
 kristallaşma  
 koaqulyasiya

464 Entropiyanın artması ilə müşayiət olunan kimyəvi reaksiyanı göstərin.

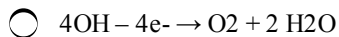
- $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$   
  $2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_2 + \text{O}_2$   
  $3\text{H}_2 + \text{N}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$   
  $2\text{H}_2\text{S} + \text{SO}_2 \rightarrow 3\text{S} + 2\text{H}_2\text{O}$   
  $\text{SO}_2 + 2\text{CO} \rightarrow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

465 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

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

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



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

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

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

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

469  $2\text{NO}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO} + \text{O}_2$  dönər kimyəvi prosesdə tərsinə reaksiyanın sürət düsturunu göstərin.

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

470  $2\text{NO}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO} + \text{O}_2$  dönər kimyəvi prosesdə düzünə reaksiyanın sürət düsturunu göstərin.

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

471 Elektronə hərisliyin tənliyini göstərin.

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

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

S ve p-elementlerini müeyyen edin.

s-elementi      p-elementi

- x, y ..... Z  
 x ..... y, Z  
 y ..... X, Z  
 y, Z ..... X  
 x, Z ..... y

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

- ...  $3d^5 4s^1$   
 ...  $3d^6 4s^2$   
 ...  $3d^4 4s^2$   
 ...  $3d^6 4s$   
 ...  $3d^5 4s^2$

474

| 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

475 Üçüncü energetik səviyyədəki orbitalların maksimum sayını müəyyən edin.



- 16  
 3  
 8  
 9  
 12

476 Xlor atomunda maksimum həyəcanlanmış halda neçə cütlənməmiş elektron vardır?

- 6  
 1  
 3  
 5  
 7

477 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

478 . ... 4S24P4 elektron formuluna malik olan element atomu-nun nüvəsində neçə proton vardır?

- 28  
 24  
 34  
 6  
 18

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

- 25  
 21  
 22  
 23  
 24

480 Hansı cərgədəki ionlarda elektronların sayı eynidir?

- $^{19}_9\text{K}^+$  v?  $^{32}_{16}\text{S}^{2-}$   
  $^{13}_{13}\text{Al}^{3+}$  v?  $^{39}_{19}\text{K}^+$   
  $^3_3\text{Li}^+$  v?  $^{19}_9\text{F}^-$   
  $^{20}_{20}\text{Ca}^{2+}$  v?  $^{80}_{35}\text{Br}^-$   
  $^{11}_{11}\text{Na}^+$  v?  $^{35}_{17}\text{Cl}^-$

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

-

7 e, 7p, 7n

8 e, 10p, 7n

9 e, 7p, 7n

9

8 e, 7p, 7n

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

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

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

...3d<sup>4</sup>4s<sup>2</sup>

...3d<sup>6</sup>4s

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

483 Maksimum h?y?canlanmış halda hansı atomun ?n ?ox sayda c?tl?şm?miş elektronları olur?

Cl

N

P

S

Cl

484 Al?minum atomunda ne?e neytron var?

27

14

16

18

19

485 n = 4 olan energetk s?viyyədə orbiralların sayını m?əyyən edin.

8

10

18

20

16

486 Yalnız ns<sup>2</sup> np<sup>6</sup> nd<sup>10</sup> elektron konfigurasiyasına malik olan ionların verildiği sıranı g?sterin.

Cr<sup>+</sup>, Zn<sup>2+</sup>, Sn<sup>2+</sup>, Pb<sup>2+</sup>

Cr<sup>+</sup>, Zn<sup>2+</sup>, Cd<sup>2+</sup>, Ag<sup>+</sup>

$Ag^+$ ,  $Cd^{2+}$ ,  $Sb^{3+}$ ,  $Bi^{3+}$

$^{3+}$ ,  $Sn^{2+}$ ,  $Zn^{2+}$ ,  $Cu^+$

$^+$ ,  $Cd^{2+}$ ,  $Zn^{2+}$ ,  $Bi^{3+}$

487 Yalnız kovalent rabitəli hidridlərin yerləşdiyi sıranı göstərin.

- $NH_3$ ,  $NaH$ ,  $CaH_2$   
  $SiH_4$ ,  $NH_3$ ,  $PH_3$   
  $LiH$ ,  $CaH_2$ ,  $NH_3$   
  $CaH_2$ ,  $PH_3$ ,  $LiH$   
  $SiH_4$ ,  $LiH$ ,  $CaH_2$

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

- 4  
 10  
 6  
 5  
 8

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

- əvvəl azalar sonra artar  
 artar  
 dəyişməz  
 azalar  
 əvvəl artar sonra azalar

490 Neytral mühitdə bənövşəyi rəng alan indikatoru göstərin.

- fenolftalein, lakmus  
 lakmus  
 fenolftalein  
 metiloranj  
 lakmus, metiloranj

491 Atom  $\beta$  –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

492 Atom  $\alpha$  –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

493 (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

494 Azotun atomunda neçə neytron var?

- 13  
 5  
 7  
 9  
 11

495 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?

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

496 Hansı sxem səhvdir?

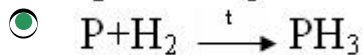
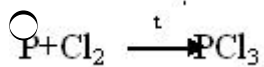
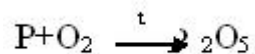
- $\text{O}^3 - 6\bar{e} \rightarrow \text{N}^{+3}$   
  $\text{O}^{+5} + 3\bar{e} \rightarrow \text{N}^{+2}$   
  $\text{O}^{+3} + 2\bar{e} \rightarrow \text{N}^{+5}$   
  $\text{O}^{+2} - 3\bar{e} \rightarrow \text{N}^{+5}$   
  $\text{O}^{+5} + 1\bar{e} \rightarrow \text{N}^{+4}$

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

- $\text{N}_2\text{O}_5$   
  $\text{N}_2\text{O}$   
  $\text{NO}$   
  $\text{N}_2\text{O}_3$   
  $\text{O}_2$

498 Hansı reaksiya doğru deyil?

- $\text{PCl}_3 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{PCl}_5$   
  $\text{P} + \text{Mg} \xrightarrow{t} \text{Mg}_3\text{P}_2$



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

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

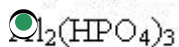
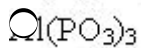
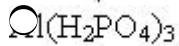
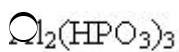
500 Ağ və qırmızı fosfor üçün eyni olan nədir? I. kristal qəfəsin tipi II. suda həll olma qabiliyyəti III. CS<sub>2</sub>-də həllolma qabiliyyəti

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

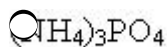
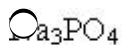
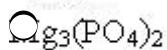
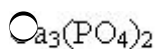
501 Hansı ifadə fosfin üçün düzgün deyil?

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

502 Alüminium-hidrofosfatın formulunu göstərin?



503 Fosforun hansı birləşməsindən qazların qurudulmasında istifadə edilir?



504 Azotun oksidləşmə dərəcəsinin +3 olduğu birləşmələr sırasını tapın.

~

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

505 Hansı reaksiyada fosfor (V) oksid alınmır?

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

506 200 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

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

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

508 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

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

- $\text{H}_2\text{SO}_4$   
  $\text{KCl}$   
  $\text{NaNO}_3$   
  $\text{Na}_2\text{O}$   
  $\text{CO}_2$

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

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

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

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

512 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

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

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

514 200 q 40%-li məhlulda həll olmuş maddənin kütləsini tapın. (Sürət 27.11.2013 11:59:50)

- 100  
 20  
 40  
 50  
 80

515 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

516 20 q kalsium xloridi 180 ml suda həll etdilər. Alınmış məhlulda kalsium xloridin kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 11:59:44)

- 18  
 9  
 10  
 11

14

517 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

518 . 200 ml 0,5 mol/l H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> məhluluna 300 ml su əlavə edilir. Alınan məhlulun molyar qatılığını hesablayın. (Sürət 27.11.2013 11:59:35)

0,4

0,1

0,2

0,25

0,3

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

kationlar və elektronlar

anionlar və elektronlar

yalnız elektronlar

yalnız kationlar

kationlar və anionlar

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

C<sub>12</sub>H<sub>22</sub>O<sub>11</sub>, NH<sub>4</sub>Cl

CO, NaCl

Ca<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, C<sub>12</sub>H<sub>22</sub>O<sub>11</sub>

H<sub>2</sub>, HCl

O<sub>2</sub>, NaNO<sub>3</sub>

521 Hansı sıradakı maddələrin temperaturun artması ilə həll olması azalır?

NH<sub>4</sub>Cl, K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, NaCO<sub>3</sub>

KNO<sub>3</sub>, O<sub>2</sub>, CaCl

NaCl, K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, NH<sub>3</sub>

NH<sub>3</sub>, CO<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>

CO<sub>2</sub>, Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, KCl

522 Hansı birləşmə suda həll olmur?

CaCO<sub>3</sub>

NaCl

Ca(OH)<sub>2</sub>

KNO<sub>3</sub>

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

523 Təzyiqin artması ilə hansı birləşmənin həll olması artır?

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



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

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

- 35  
 10  
 18  
 25  
 30

525 20 q kalsium xloridi 180 ml suda həll etdilər. Alınmış məhlulda kalsium xloridin kütlə payını tapın.

- 18  
 9  
 10  
 11  
 14

526 Hansı üç metal natrium hidrokسيد məhlulu ilə reaksiyaya girmir?

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

527 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

528 Normal məhlulun ölçü vahidini göstərin.

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

529 Temperaturun artması ilə qazların həll olması necə dəyişir?

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

530 Həllolma əmsalının ölçü vahidini göstərin.

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

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

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

532 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

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

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

534 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

535 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

536 200 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

537 Kaliumun hansı birləşməsi gübrə kimi işlədilir?

- $\text{H}_3\text{COOK}$   
 KCl  
 KOH  
  $\text{SiO}_2$   
  $\text{K}_2\text{H}_3\text{COOK}$

538 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

539 Hansı mineral gübrə tərkibində əsas 2 qida elementi saxlayır?

- KCl  
  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$   
  $\text{NaNO}_3$   
  $(\text{NH}_2)_2$   
  $\text{H}_4\text{H}_2\text{PO}_4$

540 Temperaturu 245C-dən 265C-ə qədər artırdıqda reaksiyanın sürəti neçə dəfə artar?

- 18  
 9  
 27  
 3  
 81

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

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

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

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

- 313  
 81

- 162  
 210  
 243

543 40C temperaturda reaksiyanın sürəti 0,6 mol/l·san. Sürə-tin temperatur əmsalı 3-ə bərabər olarsa, 80C temperaturda reaksiyanın sürətini tapın.

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

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

- 18  
 9  
 3  
 81  
 8

545 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

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

- 15  
 20  
 5  
 10  
 120

547 Reaksiya 30C temperaturda 60 saniyəyə qurtarır. Həmin reaksiya 50C temperaturda neçə saniyəyə qurtarar? Temperatur əmsalı 2-dir.

- 90  
 60  
 15  
 40  
 30

548 50C temperaturda 180 saniyə ərzində reaksiya qurtarır. 70C-də həmin reaksiya neçə saniyəyə qurtarar? Temperatur əmsalı 3-dür.

- 16  
 180  
 120  
 60

20

549 20c-də reaksiya 20 dəqiqə ərzində qurtarır. əgər temperatur əmsalı 2 olarsa, həmin reaksiya 50C-də neçə dəqiqəyə qurtarar?

- 2,5  
 26  
 10  
 160  
 5

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

- 180  
 60  
 90  
 120  
 140

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

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

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

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

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

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

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

- maqnezium  
 azot  
 arqon  
 bor  
 silisium

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

- 3s23p6  
 2s22p1  
 2s2  
 2s22p3  
 2s22p6

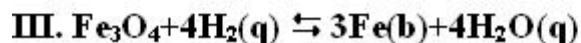
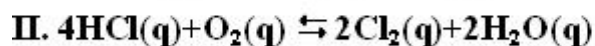
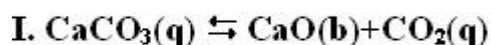
556 Nüvənin daxilində orta sıxlıq nədən asılıdır?

- nuklonların hərəkətində  
 nüvə qüvvələrindən  
 nuklonların sayından  
 xarici təsirlərdən  
 kütləsindən

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

- 2s22p1  
 2s12p2  
 2s22p3  
 2s22p4  
 3s23p1

558 Hansı reaksiyada təzyiğin artırılması tarazlığı başlanğıc maddələri tərəfə yönəldir?



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

559 Natrium-hidroksidin ərintisinin elektrolizində hansı məhsullar alınar?

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

560 Hidrogen atomunda elektronun enerjisini xarakterizə edən müddəanı göstərin.

- elektronun enerjisi yalnız maqnit kvant ədədindən asılı olur  
 elektronun enerjisi yalnız baş kvant ədədinin qiymətindən 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

561 Maqnit kvant ədədi üçün göstərilən müddəalardan hansı doğrudur.

- energetik səviyyədə yarım səviyyələrin sayını müəyyən edir
- yarım səviyyələrdə orbitalların sayını və elektron buludlarının yerləşməsinə müəyyən edir
- yarım səviyyələrin nüvədən məsafəsinə müəyyən edir
- elektron buludunun ölçüsü və enerjisini müəyyən edir
- enerji səviyyələri və onların nüvədən məsafəsinə müəyyən edir

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

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

563 Kationa görə hidrolizə uğrayan duzların sırasını göstərin.

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

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

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

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

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

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

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

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

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

568 Kimyəvi elementlərin təbii təsnifatı nəyə əsaslanır?

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

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

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

570 Dövri qanunun inkişafında birinci dövr necə adlanır?

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

571 Dövri qanunun inkişafında ikinci dövr necə adlanır?

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

572 Dövri 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

573 Dövri qanunun inkişafında fiziki dövr nəyə əsaslanırdı?

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

574 Kimyəvi elementlərin dövri sistemi nədir?

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

575 Aşağıda verilən müddələrdən hası atomun quruluşu ilə elementlərin dövri sistemi arasında əlqəni ifadə



edir.

- energetik səbiyyələrin 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 yrləşməsinə uyğun olmur
- energetik səbiyyələrin sayı kiçik dövrlərdə dövrün nömrəsinə Uyğundur

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

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

577 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

578 Adsorbsiya prosesi nədir?

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

579 Ağac kömürünün adsorbsiyası hansı həlledicidə yüksək olar?

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

580 Atomun valent təbəqəsinin normal halına uyğun gələn elektron formulunu göstərin

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

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

- $\text{CH}_4$ -ün qatılığının azalması
- temperaturun artması
- təzyiqin artması
- temperaturun azalması
- katalizatorun iştirakı

582  $L=2$  olan yarım səviyyədə maksimum neçə elektron olar?

- 20  
 10  
 8  
 6  
 18

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

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

584 Hansı sıradakı elementlər xassə etibarilə oxşardır?

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

585 Hansı sıradakı bütün elementlər uçucu hidrogenli birləşmələr əmələ gətirirlər?

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

586 Hansı sıradakı bütün elementlər uçucu hidrogenli birləşmələr əmələ gətirmirlər?

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

587 Hansı sırada yalnız s-elementləri yerləşmişdir?

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

588 Elektron formulu  $\dots 3s^2 3p^3$  olan elementin yuxarı və aşağı oksidləşmə dərəcələri neçədir?

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

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

mövqeyini müəyyən edin

Qrup

Dövr

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

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

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

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

- 31  
 21  
 26  
 27  
 25

592 3p yarım səviyyəsində 3 elektron olan elementin sıra nömrəsini müəyyən edin.

- 18  
 8  
 12  
 15  
 16

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

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

594 . 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

595 9 protonu və 10 neytronu olan elementin nisbi atom kütləsini tapın.

- 90  
 9  
 10  
 1  
 19

596 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

597 Elektron formulu ... 3d84s2 olan elementin dövri sistem cədvəlindəki yerini tapın. dövr ; qrup

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

598 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

599 Hansı sırada yalnız s-elementləri yerləşmişdir?

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

600 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

601 Hansı sıradakı elementlər xassə etibarilə oxşardır?

- Al, H, Ca  
 Li, Rb, Cs

- O, F, P  
 Cu, Mg, Na  
 H, O, S

602  $x^{3+}$  ionunun qısa elektron formulu ...  $3d^{10}4s^2$  ilə qurtarır.  $x$ -atomunun valent elektronlarının sayını müəyyən edin.

- 15  
 2  
 3  
 5  
 10

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

- $MgSO_4$   
 NaOH  
 KOH  
 HCl  
  $Fe(NO_3)_3$

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

- Ca  
 Mg  
 Al  
 Zn  
 Cu

605 Hansı reaksiya üzrə mis 1-oksidi alınır?

- $Cu_2O + Cu_2S$   
  $CuCO_3 \xrightarrow{t}$   
  $CuOH \xrightarrow{t}$   
  $Cu(NO_3)_2 \xrightarrow{t}$   
  $Cu(OH)_2 \xrightarrow{t}$

606 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

607 Sink qabda hansı maddənin məhlulunu saxlamaq olar?

- $Na_2SO_4$   
 HCl

- NaOH  
  $\text{CuSO}_4$   
  $\text{AgNO}_3$

608 Hansı maddənin köməyi ilə gümüşü sink qarışığından təmizləmək olar?

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

609 Hansı maddənin məhlulunu mis qabda saxlamaq olmaz?

- $\text{AgNO}_3$   
 HCl  
  $\text{H}_3\text{PO}_4$   
  $\text{CaNO}_3$   
  $\text{CuSO}_4$

610  $\text{Cu(OH)}_2$  hansı reaksiya ilə almır?

- $\text{CuO} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$   
  $\text{Cu(NO}_3)_2 + \text{Al(OH)}_3 \longrightarrow$   
  $\text{Cu} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{t}$   
  $\text{CuO} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \xrightarrow{t}$   
  $\text{CuCl}_2 + \text{Ba(OH)}_2 \longrightarrow$

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

- Cu  
 CuO  
 Fe  
  $\text{H}_3$   
  $\text{O}_3$

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

- $\text{O}_2$   
 Cu  
 Ca  
 S  
 KOH

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

- Mg  
 Hg  
 Si  
 O<sub>2</sub>  
 O<sub>2</sub>

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

- O<sub>2</sub>  
 NaOH  
 Cu  
 CO  
 H<sub>2</sub>O

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

- azalır azalır  
 artır artır  
 azalır artır  
 artır azalır  
 artır dəyişmir

616 Hansı sxem üzrə laboratoriyada xlor alınır?

- $\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{HCl} \longrightarrow$   
  $\text{MnO}_2 + \text{HCl} \longrightarrow$   
  $\text{MnO}_4 + \text{HCl} \longrightarrow$   
  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{HCl} \longrightarrow$   
  $\text{ClO}_3 + \text{HCl} \longrightarrow$

617 Hansı reaksiya üzrə xlor ayrılır?

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

618 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

619 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

620 Cl<sup>-</sup> ionu hansı kationlarla çöküntü ?m?l? g?tirir?

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

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

621 Xlorid turşusu ilə hansı sıradakı bütün metallar reaksiyaya girir?

- Zn, Cu, Fe  
 Na, Mg, Cu  
 Fe, Pb, Ag  
 Cu, Hg, Ag  
 Zn, Mg, Al

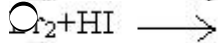
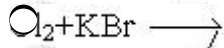
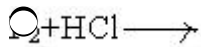
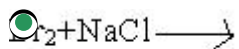
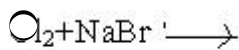
622 Həm xlorla, həm də xlorid turşusu ilə reaksiyaya daxil olan maddələrin formulunu göstərin. I. Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> II. Al III. Cu IV. NaOH

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

623 1 mol Na ilə 2 mol xlor reaksiyaya girdikdə neçə mol NaCl alınır?

- 2  
 1  
 4,5  
 4  
 3

624 Hansı reaksiya getməz?



625 Xlorid turşusu ilə hansı maddə?l?r reaksiyaya daxil olurlar?

I. KMnO<sub>4</sub>    II. K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>    III. Pb(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>    IV. Ag



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

626 1 mol xlorid turşusunun artıq miqdarda  $MnO_2$  ile qarşılıqlı təsirdən neçə litr (n.ş.) xlor alınır?

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

627 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

628 Məhlulə 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

629 Hansı duzun suda məhlulunda fenolftalein rəngi dəyişir?

- $Al_2S_3$   
  $CaCl_2$   
  $Al_2(SO_4)_3$   
  $NH_4Cl$   
  $Na_2SO_3$

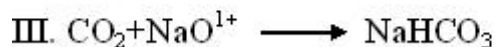
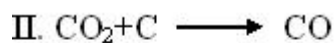
630 Hansı duzun elektroliz tənliyi suyun elektroliz tənliyi ilə eynidir? I.  $CuSO_4$  II.  $Cu(NO_3)_2$  III.  $CuCl_2$  IV.  $CaF_2$

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

631 Hansı reaksiyadan alınan duz hidroliz etmir?

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

632 Hansı reaksiyada  $\text{CO}_2$  oksidləşdiricidir?



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

633  $4\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + 3\text{KClO}_4$  reaksiyasında xlorun neçə faizi rediksiya olunmuşdur?

- 80  
 25  
 20  
 50  
 75

634 Hansı ion yalnız oksidləşdiricidir?

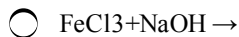
- $\text{Cr}^{2+}$   
  $\text{Cl}^-$   
  $\text{Fe}^{2+}$   
  $\text{Al}^{3+}$   
  $\text{S}^{2-}$

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

- 8  
 1  
 2  
 3  
 6

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

- $\text{BaCl}_2 + \text{AgNO}_3 \rightarrow$   
  $\text{CH}_3\text{COONa} + \text{NaOH} \xrightarrow{t}$   
  $\text{O}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$   
  $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$



637 Hansı duzum hidrolizində yaranan mühit şəhv göstərilmişdir?

I.  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  – neytral    II.  $\text{FeCl}_3$  – turş    III.  $\text{NaCl}$  - qələvi

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

638 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

639 Hansı reaksiyada çöküntü alınır?

- $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$   
  $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{NaOH} \rightarrow$   
  $\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} \rightarrow$   
  $\text{FeCl}_3 + \text{KOH} \rightarrow$   
  $\text{Ca(HCO}_3)_2 \xrightarrow{t}$

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

- $\text{ZnCO}_3$   
  $\text{CuSO}_4$   
  $\text{CH}_3\text{COONa}$   
  $\text{K}_2\text{CO}_3$   
  $\text{ZnCl}_2$

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

- 6  
 0,2  
 1  
 2  
 6

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

- 2  
 8  
 4  
 5  
 6

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

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

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

- 8  
 2  
 3  
 4  
 6

645 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

646 393 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

647 Hansı ifadə doğrudur?

- qazların suda həll olması təzyiq artdıqda azalır  
 həllolma həm fiziki, həm də kimyəvi prosesdir  
 həllolma yalnız fiziki prosesdir  
 həlloma yalnız kimyəvi prosesdir  
 qazların suda həll olması temperatur artdıqda artır

648 Temperaturun artırılması qazların həll olmasını necə dəyişir?

- azaldır, sonra isə artırır  
 azaldır  
 dəyişmir  
 artır

artırır, sonra azaldır

649 Təzyiqin artırılması qazların həll olmasını necə dəyişir?

artırır, sonra isə azaldır

artırır

azaldır

dəyişmir

azaldır, sonra isə artırır

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

12

8

16

32

4

651 760 ml suda 40 q natrium-hidroksid həll edildi. Alınmış məhlulda natrium-hidroksidin kütlə payını hesablayın (%-lə).

5

652 Hansı qrupda olan duzlar hidrolizə uğramır?

$Al_2S_3$ ,  $AlCl_3$ ,  $Al_2(SO_4)_3$

$KCl$ ,  $K_2CO_3$ ,  $K_3PO_4$

$NaNO_3$ ,  $NaCl$ ,  $Na_2SO_4$

$Na_2CO_3$ ,  $CH_3COONa$ ,  $Na_2SO_4$

$NaNO_3$ ,  $NaSO_3$ ,  $Na_2S$

653 Hansı duzların hidrolizindən 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

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

$Cu(NO_3)_2$ ,  $KOH$

$Cu$ ,  $NaOH$

$CuO$ ,  $NaOH$

$CuSO_4$ ,  $Na_2SO_4$

$CuO$ ,  $H_2O$

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

I.  $FeCl_2$

II.  $CaCl_2$

III.  $BaCl_2$

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

656 Hansı duzun hidrolizi zamanı əsasi duz alınır?

- $NH_4NO_3$   
  $MgSO_4$   
  $NaCl$   
  $Na_2SO_4$   
  $ZnCl_2$

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

- $Ba(OH)_2$   
  $NaOH$   
  $BaCl_2$   
  $Ba(NO_3)_2$   
  $KOH$

658 Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

- $Ca^{+}$  və  $CH_3COO^-$   
  $Ag^+$  və  $Cl^-$   
  $Ag^+$  və  $I^-$   
  $Ca^{+2}$  və  $CO_3^{-2}$   
  $Ca^{+2}$  və  $CO_3^{-2}$   
  $Ca^{+}$  və  $CH_3COO^-$

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

- $Na_2CO_3 + HCl \rightarrow$   
  $Al(OH)_3 + HCl \rightarrow$   
  $Cu + H_2SO_4 \rightarrow$   
  $Al(OH)_3 + NaOH \rightarrow$   
  $Ca(OH)_2 + HCl \rightarrow$

660  $CH_3COONa$  duzunun hidrolizini zəiflətmək üçün məhlula hansı maddə əlavə olunur?

- $HCl$   
  $NaOH$   
  $H_2SO_4$   
  $H_2O$   
  $HNO_3$

661 Hansı metalın qatı sulfat turşusu ilə qarşılıqlı təsirdən  $SO_2$ , 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

662 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

663 Hansı ifadəni kükürdə aid etmək olar? I. qatı HNO<sub>3</sub> ilə reaksiyaya girmir II. sulfat turşusu istehsalında istifadə olunur III. təbiətdə ancaq birləşmə şəklində rast gəlinir

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

664 SO<sub>4</sub><sup>-2</sup> ionu hansı kationlar ilə çökməyə gətirir?

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

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

665 Hansı sıradakı bütün maddələr kükürd ilə reaksiyaya daxil olurlar?

- O<sub>2</sub>, F<sub>2</sub>, I<sub>2</sub>  
 O<sub>2</sub>O, H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>, CaCl<sub>2</sub>  
 O<sub>2</sub>O, HNO<sub>3</sub>  
 O<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>, Ca  
 O<sub>2</sub>, Al, I<sub>2</sub>

666 Kristallik kükürd üçün nə xarakterikdir?

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

667 Kristallik kükürd üçün nə xarakterik deyil?

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

668 Qatı sulfat turşusu ilə hansı qrup metal qızdırıldıqda SO<sub>2</sub> alınır?

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

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

- Mg(HCO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, FeO, N<sub>2</sub>
- CaO, Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, Cu
- Ca(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, CaSiO<sub>3</sub>
- Cl, MgO, CO<sub>2</sub>
- CaHCO<sub>3</sub>, C, Si

670 160 q kükürd ilə maksimum neçə litr flüor reaksiyaya girir?

- 672
- 112
- 224
- 336
- 448

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

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

672 1 mol sulfat turşusunu neytrallaşdırmaq üçün neçə mol KOH lazımdır?

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