

Test: 1313_Az_Æyani_Yekun imtahan

Fenn: 1313 Kimya I

Sual sayi: 700

1) **Sual:** Temperatur əmsalı 2 olan kimyəvi reaksiyanın temperaturu 20C-dən 60C yüksəltəndə reaksiyanın sürəti neçə dəfə artar?

A) 32

B) 9

C) 6

D) 8

E) 16

2) **Sual:** əgər neytrallaşma reaksiyasında (mol/l·san) 1 san ərzində 0,1 mol HCl (qabın həcmi 1 l) sərf olunmuşsa, həmin reaksiyanın sürətini hesablayın.

A) 10

B) 0,1

C) 7,3

D) 3,65

E) 0,2

3) **Sual:** Temperaturu 60C-dən 80C-ə qədər artırıqda reaksiyanın sürəti 16 dəfə artır. Sürətin temperatur əmsalını tapın.

A) 4

B) 3

C) 2,5

D) 2

E) 3,5

4) **Sual:** Temperaturu 300C-dən 330C qədər artırıqda reaksiyanın sürəti neçə dəfə artar? Temperatur əmsalı 3-ə bərabərdir.

A) 9

B) 54

C) 27

D) 12

E) 81

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

A) 5

B) 3

C) 2

D) 1

E) 4

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

A) 10,6

B) 2,4

C) 6,8

D) 4,8

E) 3,2

7) Sual: 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

A) 0,05

B) 3,2

C) 1,6

D) 0,8

E) 0,1

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

A) 25

B) 15

C) 20

D) 10

E) 30

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

- A) $C+H_2O \rightleftharpoons CO + H_2O$
- B) $C+O_2 \rightleftharpoons 2CO$
- C) $C+O_2 \rightleftharpoons CO_2$
- D) $C+CO_2 \rightleftharpoons 2CO$
- E) $CH_4(g)+H_2O \rightleftharpoons CO + 3H_2$

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

- A) 2,3
- B) yalnız 3
- C) yalnız 2
- D) yalnız 1
- E) 1,3

11) Sual: Turşular və əsaslar haqqında proton nəzəriyyəsinin müddəasını göstərin.

- A) məhlulda müsbət yüklü ion əmələ gətirən elektrolitlər turşular, mənfi yüklü ion əmələ gətirən elektrolitlər əsaslardır
- B) turşular elektron cütünü qəbul edən, əsaslar isə elektron cütünü verən maddələrdir
- C) turşular proton qəbul edən, əsaslar isə proton verən maddələrdir
- D) turşular proton verən, əsaslar isə proton qəbul edən maddələrdir
- E) turşular elektron cütünü verən, əsaslar isə elektron cütünü qəbul edən maddələrdir

12) Sual: Göstərilən sıraların hansında yalnız kimyəvi rəbitənin yaranmasında mərkəzi atomun sp^2 hibrid orbitalları iştirak edən molekullar verilmişdir?

$AlCl_3, BCl_3, BF_3, CF_4$

- A) $BF_3, BCl_3, AlF_3, CCl_4$
- B) BF_3, BCl_3, CF_4, CCl_4
- C)

D) $\text{BF}_3, \text{BCl}_3, \text{AlF}_3, \text{AlCl}_3$

E) $\text{CF}_4, \text{BCl}_3, \text{AlCl}_3, \text{CCl}_4$

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

A) $\text{CF}_4, \text{CCl}_4, \text{CH}_4, \text{BF}_3$

B) $\text{CCl}_4, \text{CH}_4, \text{SiF}_4, \text{AlCl}_3$

C) $\text{BF}_3, \text{AlCl}_3, \text{SiF}_4, \text{CH}_4$

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

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

14) **Sual:** NaOH-in ərintisinin elektrolizi zamanı anodda gedən proses hansı cavabda düzgün verilmişdir?

A) $2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2$

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

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

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

E) $\text{Na}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Na}^0$

15) **Sual:** Təzyiqin dəyişməsinin tarazlığın yerdəyişməsinə təsir etməyən prosesin sxemini göstərin.

A) $3\text{Fe}(\text{b}) + 2\text{O}_2(\text{q}) \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4(\text{b})$

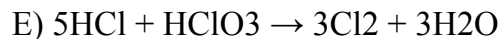
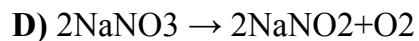
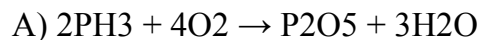
B) $\text{Ca}(\text{b}) + \text{H}_2(\text{q}) \rightarrow \text{CaH}_2(\text{b})$

C) $\text{CaO}(\text{b}) + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3$

D) $2\text{NO}(\text{q}) \rightarrow \text{N}_2(\text{q}) + \text{O}_2(\text{q})$



16) Sual: Molekuldaxili oksidləşmə-reduksiya reaksiyasını müəyyən edin.



17) Sual: Hansı elementin izotopları kimyəvi aktivliklərinə görə fərqlənilirlər?

A) qalay

B) oksigen

C) xlor

D) hidrogen

E) mis

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

A) faizli

B) titirli

C) molyal

D) normal

E) molyar

19) Sual: Yalnız polyar molekullardan ibarət sıranı müəyyən edin.

A) O_2 , NH_3 , H_2O , N_2

B) HCl , NO , H_2 , O_2

C) HCl , HBr , H_2O , NH_3

D) NO , H_2 , O_2 , N_2

E) HF , H_2O , N_2 , NH_3

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

- A) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2, \text{NaOH}, \text{KCl}$
- B) $\text{MgSO}_4, \text{AgNO}_3, \text{K}_2\text{SO}_4$
- C) $\text{NiCl}_2, \text{Na}_2\text{SO}_4, \text{AlCl}_3$
- D) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2, \text{AgNO}_3, \text{AuCl}_3$**
- E) $\text{K}_2\text{SO}_4, \text{CaCl}_2, \text{MgSO}_4$

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

- A) $3\text{A}(\text{q}) + \text{B}_2(\text{b}) \rightarrow$
- B) $\text{A}(\text{q}) + \text{B}(\text{q}) \rightarrow$
- C) $2\text{A}(\text{q}) + \text{B}_2(\text{b}) \rightarrow$
- D) $2\text{A}(\text{b}) + 2\text{B}(\text{q}) \rightarrow$**
- E) $3\text{A}(\text{q}) + \text{B}_2(\text{b}) \rightarrow$

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

- A) $\text{A}_2(\text{b}) + \text{B}_2(\text{q}) \rightarrow 2\text{AB}(\text{b})$
- B) $\text{A}_2(\text{q}) + \text{B}_2(\text{q}) \rightarrow 2\text{AB}(\text{q})$
- C) $\text{A}_2(\text{q}) + \text{B}(\text{b}) \rightarrow \text{BA}_2(\text{b})$
- D) $2\text{A}_2(\text{q}) \rightarrow \text{B}(\text{q})$**
- E) $2\text{A}_2(\text{b}) \rightarrow \text{B}(\text{b}) + \text{C}(\text{q})$

23) Sual:Hidrogen rabitələrindən hansı davamlıdır?

- A) $\text{H} - \text{N} \dots \text{H} -$
- B) $\text{H} - \text{O} \dots \text{H} -$
- C) $\text{H} - \text{S} \dots \text{H} -$
- D) $\text{H} - \text{F} \dots \text{H} -$**
- E) $\text{H} - \text{Cl} \dots \text{H} -$

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

- A) radioaktiv izotopun parçalanmasının sürəti
- B) spontan parçalanmanın sürəti
- C) təbii radioaktivliyin sürəti

- D) yarımparçalanma dövrü
- E) süni radioaktivliyin sürəti

25) Sual:Süni radioaktivlik nədir?

- A) deytonların törətdiyi reaksiyalar
- B) yüksək temperaturda plazmada gedən reaksiyalar
- C) neytronların təsirindən uran nüvəsinin bölünməsi
- D) süni üsullarla alınan nüvələrin öz-özünə parçalanması
- E) protonların törətdiyi reaksiyalar

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

- A) molyar
- B) molyal
- C) titrli
- D) faizli
- E) normal

27) Sual:Oksigenin Yerdə başqa planetlərə nisbətən geniş yayılmasının səbəbini göstərin.

- A) oksidləşmə dərəcəsi
- B) radioaktivliyi
- C) nüvənin quruluşu
- D) Si, Al və başqa elementlərlə davamlı rabitə əmələ gətirməsi
- E) qeyri-üzvi üzvi maddələrin parçalanmasının əsas məhsulu olması

28) Sual:Rezerford modelində atomda elektronların sayı necə xarakterizə olunur?

- A) elektronların sayı müsbət yüklərin sayından iki dəfə çoxdur
- B) elektronların sayı müsbət yüklərin sayından azdır
- C) elektronların sayı müsbət yüklərin sayından çoxdur
- D) elektronların sayı nüvənin müsbət yüklərinin sayına bərabərdir
- E) elektronların sayı müsbət yüklərin sayından iki dəfə azdır

29) Sual:Nils Borun kvant nəzəriyyəsinə əsaslanaraq irəli sürdüyü müddəanı göstərin.

- A) atomda elektronlar ellepsəbənzər orbitlər üzrə hərəkət edir
- B) atomda elektronlar nüvənin ətrafında bir dairəvi orbitdə toplanmışlar
- C) elektronun çevrə boyunca hərəkət miqdarı momenti sıçrayışla deyil, fasilələrlə dəyişir
- D) elektronun çevrə boyunca hərəkət miqdarı momenti fasiləsiz deyil,sıçrayışla dəyişir**
- E) atomda elektronlar nizamsız düzülüşlər

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

- A) $n = 2$
- B) $n = 4$
- C) $n = 1$
- D) $n = \infty$**
- E) $n = 3$

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

- A) $n = 2$
- B) $n = 4$
- C) $n = \infty$
- D) $n = 1$**
- E) $n = 3$

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

- A) O₂ və CO₂
- B) S₈ və CO₂
- C) O₂ və CH₄
- D) H₂ və HCl**
- E) Cl₂ və NH₃

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

- A) NH₂OH
- B) HNO₃

- C) NCl₃
- D) NF₃**
- E) NH₄NO₃

34) Sual:kimyəvi elementlərin atomlarının dövrü dəyişən xassəsini göstərin.

- A) bərklik
- B) oksidləşmə-reduksiya potensialı
- C) istilik keçiriciliyi
- D) oksidləşmə dərəcəsi**
- E) elektrik keçiriciliyi

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

- A) reaksiyanın sürəti artar
- B) yerini dəyişməz
- C) düzünə reaksiya istiqamətinə
- D) tərsinə reaksiya istiqamətinə**
- E) reaksiyanın sürəti azalar

36) Sual:Şüalanmanın kvant nəzəriyyəsinin riyazi ifadəsini göstərin.

- A) $n\lambda = 2\pi r$
- B) $n + 1$
- C) $E = mc^2$
- D) $\Delta E = E_y - E_a = h\nu$**
- E) $E = E_p + E_k$

37) Sual:Zəif elektrolitlərin yerləşdiyi sıranı göstərin.

- A) CH₃COOH, H₃BO₃, CaCl₂
- B) CaCl₂, HNO₃, H₃BO₃
- C) KNO₃, CaCl₂, HNO₃
- D) NH₄OH, CH₃COOH, H₃BO₃**

E) NH_4OH , CH_3COOH , KNO_3 ,

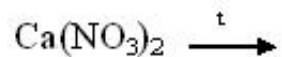
38) Sual: Rezerford atomun kütləsinə dair hansı müddəanı təklif etmişdir?

- A) Müsbət yüklrin sayı atomun kütləsinə təsir etmir
- B) Atomun kütləsi müsbət və mənfi yüklərin sayından asılıdır
- C) Nüvədə atomun kütləsinin yarısı toplanmışdır
- D) Atomun kütləsinin əsas hissəsi nüvədə toplanmışdır**
- E) Atomun kütləsi müsbət və mənfi yüklərdən eyni dərəcədə asılıdır

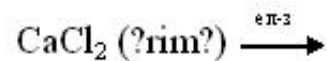
39) Sual: Rezerford modelində elektronların atomda yeri necə xarakterizə olunmuşdur?

- A) atomda elektronlar elipsə bənzər orbitlər üzrə hərəkət edir
- B) atomda elektronlar nüvə ətrafında dairəvi orbitlər üzrə hərəkət edir**
- C) atomun nüvəsində müsbət və mənfi yüklər bərabər paylanmışlar
- D) atomda elektronlar nüvənin ətrafında bir dairəvi orbitdə toplanmışlar
- E) atomda elektronlar nizamsız düzülüşlər

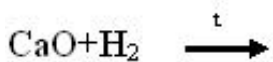
40) Sual: Sənayedə kalsiumu hansı sxem üzrə alırlar?



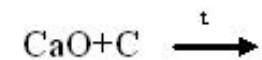
A)



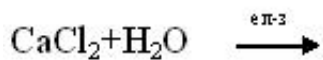
B)



C)



D)



E)

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

- A) NF₃
- B) NH₃
- C) HNO₂
- D) NH₂OH**
- E) KNO₂

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

- A) -4
- B) -5
- C) -2
- D) -3**
- E) -1

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

- A) -4
- B) -3
- C) -6
- D) -2**
- E) -1

44) Sual: Suda hansı ionlar müvəqqəti codluğu yaradırlar?

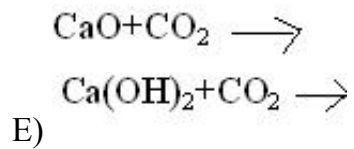
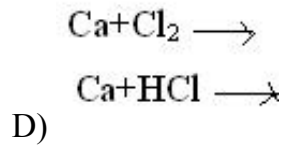
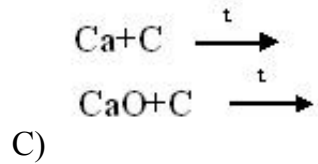
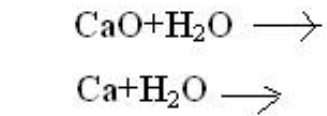
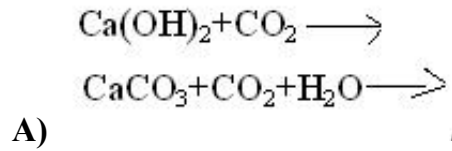
- A) SO₄⁻², Na⁺, Mg⁺²
- B) HCO₃⁻, Mg⁺², Ca⁺²**
- C) HCO₃⁻, K⁺, Ca⁺²
- D) Cl⁻, K⁺, Ca⁺²
- E) PO₄⁻³, Ca⁺², Mg⁺²

45) Sual: Müvəqqəti codluğu aradan qaldırmaq üçün hansı üsuldan istifadə edilir?

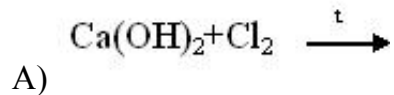
- A) MgSO₄ əlavə etməklə

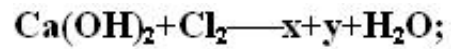
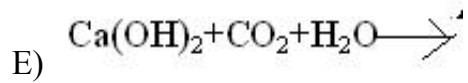
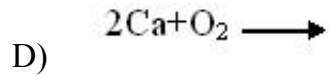
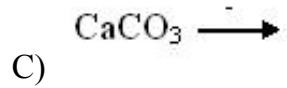
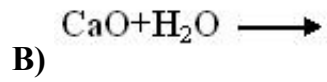
- B) Na₂CO₃ əlavə etməklə
- C) Ca(HCO₃)₂ əlavə etməklə
- D) filtr kağızından suyu buraxmaqla
- E) xlorlaşdırmaqla

46) **Sual:** Hansı reaksiya cütündən eyni maddə alınmır?

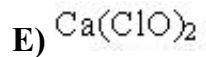
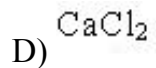
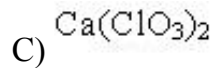
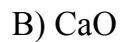
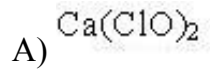


47) **Sual:** Hansı reaksiyadan sönmüş əhəng alınır?





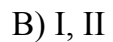
48) Sual: $y + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{CaCO}_3 + \text{HClO}$ reaksiyalarında y maddəsinin müəyyən edin.



. Hansı reaksiyalar da metal alınır?



49) Sual:



D) I, III

E) II, III

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

I. $Ca + HNO_3(\text{qatı}) \rightarrow$ II. $Cu + HNO_3(\text{durulu}) \rightarrow$

III. $C + HNO_3(\text{qatı}) \rightarrow$

50) Sual:

A) yalnız II

B) II, III

C) I, III

D) I, II

E) yalnız I

51) Sual: Hansı reaksiyanın köməyi ilə daimi cədlüğü aradan qaldırmaq olar?

A) $MgSO_4 + BaCl_2 \rightarrow BaSO_4 + MgCl_2$

B) $Ca(OH)_2 + Ca(HCO_3)_2 \rightarrow 2CaCO_3 + 2H_2O$

C) $CaSO_4 + Na_2CO_3 \rightarrow CaCO_3 + Na_2SO_4$

D) $Ca(HCO_3)_2 \xrightarrow{+} CaCO_3 + H_2O + CO_2$

E) $CaCl_2 + 2AgNO_3 \rightarrow Ca(NO_3)_2 + 2AgCl$

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

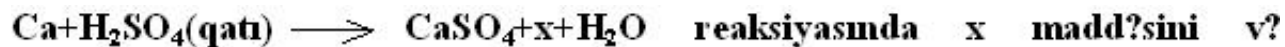
A) NF_3

B) NH_3

C) HNO_2

D) HNO₃

E) NCl₃



oksidləşdiricinin əmsalını müəyyən edin.

53) **Sual:**

A) H₂S, 4

B) H₂S, 1

C) SO₂, 1

D) H₂S, 5

E) SO₂, 2

54) **Sual:** Mozli qanunundan çıxan nəticəni göstərin

A) elektronların sayı müsbət yüklərin sayından iki dəfə çoxdur

B) elektronların sayı müsbət yüklərin sayından azdır

C) nüvənin yükü elektronların sayına bərabərdir

D) nüvənin yükü elementin sıra nömrəsinə bərabərdir

E) elektronların sayı müsbət yüklərin sayından iki dəfə azdır

55) **Sual:** Müəyyən temperaturda 550 q doymuş məhlulda 50 q duz vardır. Həmin temperaturda duzun həllolma əmsalını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:02:45)

A) 300

B) 150

C) 100

D) 50

E) 250

56) **Sual:** KOH:H₂O=0,5:4 mol nisbətində olan məhlulda qələvinin kütlə payını tapın. Mr(KOH)=56 (Sürət 27.11.2013 12:02:48)

- A) 34
- B) 7
- C) 28
- D) 14
- E) 32

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

- A) 450
- B) 410**
- C) 200
- D) 500
- E) 162

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

- A) 19,6
- B) 49
- C) 196**
- D) 98
- E) 9,8

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

- A) 30
- B) 15
- C) 20
- D) 10
- E) 25**

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

- A) 30
- B) 22
- C) 18**

D) 14

E) 26

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

A) 25

B) 15

C) 10

D) 5

E) 20

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

A) 30

B) 10

C) 15

D) 20

E) 25

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

A) 300

B) 150

C) 100

D) 50

E) 250

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

A) 150

B) 375

C) 600

D) 1500

E) 60

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

- A) 450
- B) 410**
- C) 200
- D) 500
- E) 162

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

- A) 19,6
- B) 49
- C) 196**
- D) 98
- E) 9,8

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

- A) 18
- B) 25**
- C) 20
- D) 15
- E) 30

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

- A) 150
- B) 50
- C) 250
- D) 200**
- E) 100

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

- A) 64
- B) 40**

- C) 25
- D) 10
- E) 50

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

- A) 500
- B) 300
- C) 200
- D) 100
- E) 400

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

- A) C₂H₆, NaOH, Ca(OH)₂
- B) SO₃, NO₂, P₂O₅
- C) CH₄, N₂, H₂
- D) KNO₃, KClO₄, Na₂CO₃
- E) FeCl₃, Ca(NO₃)₂, NO₂

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

Mr(CuSO₄)=160, Mr(CuSO₄·5H₂O)=250

72) Sual:

- A) 28
- B) 50
- C) 30
- D) 20
- E) 32

73) Sual: KOH:H₂O=0,5:4 mol nisbətində olan məhlulda qələvinin kütlə payını tapın. Mr(KOH)=56

- A) 34

- B) 7
- C) 28
- D) 14
- E) 32

74) Sual:600 q 40%-li $\text{Na}_2\text{-SO}_4$ məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırıldıqda $\text{Na}_2\text{-SO}_4$ -ün kütlə payını müəyyən edin.

- A) 10
- B) 30**
- C) 40
- D) 20
- E) 25

75) Sual:2,24 l NH_3 (n.ş-də) suda həll edilərək 500 ml məhlul hazırlanır. Alınan məhlulun molyar qabılığını hesablayın.

- A) 0,5
- B) 0,25
- C) 0,2**
- D) 0,1
- E) 0,4

76) Sual:660 q suya 224 l H_2S əlavə etdikdə neçə faizli turşu məhlulu alınar? ($\text{MnH}_2\text{S}=3\text{H}$)

- A) 25
- B) 30
- C) 17
- D) 20
- E) 34**

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

- A) 250
- B) 150
- C) 100**
- D) 80

E) 200

**6 ml sirke turşusu üzerine 194 ml su elave edilmişdir. Alman
nehlulda sirke turşusunun molyar qatılığını (mol/l-ile) ve kütle payını
%-le) hesablayın, $p(\text{CuC OH}) = .1\text{q/ml}$**

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

kütle payı %

78) Sual:

- A) 0,6, 12
- B) 0,5, 6
- C) 0,5, 3
- D) 0,6, 6
- E) 0,3, 3

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

- A) heksasianonatriumxromat(III)
- B) natrium heksasianoxrom(III)
- C) [natrium xrom(III)heksasiano
- D) natrium heksasianoxromat(III)**
- E) xrom(III)heksasiano natrium

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

- A) dinitrattetraamminkuprat(II)
- B) mis(II) tetraammin nitrat
- C) tetraamminkuprat(II) nitrat
- D) tetraamminmis(II) nitrat**
- E) kuprat(II) tetraammin nitrat

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

- A) heksaakvamanqanat(II) sulfat

- B) manqan(II) heksaakvasulfat
- C) heksaakvamanqan(II) sulfat
- D) heksaakvasulfato manqan(II)
- E) sulfatoheksaakva manqan(II)

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

- A) argentat(I)diammin xlorid
- B) diamminargentat(I) xlorid
- C) xlorodiammin gümüş(I)
- D) diammingümüş(I) xlorid**
- E) xlorodiamminargentat(I)

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

- A) kobaltat(III) dixlorotetrammin xlorid
- B) tetraamminkobalt(III) dixloroxlorid
- C) dixlorotetramminakobaltat(III) xlorid
- D) dixlorotetramminkobalt(III) xlorid**
- E) kobalt(III)dixlorotetraammin xlorid

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

- A) xlorid tetraaminplatinat(II)
- B) platin(II) tetraammin xlorid
- C) tetraaminplatinat(II) xlorid
- D) tetraaminplatin(II) xlorid**
- E) platinat(II) tetraammin xlorid

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

- A) heksaflüorokaliyum kobaltat(III)
- B) kobalt(III)heksaflüoro kaliyum
- C) kaliyum heksaflüorokobalt(III)
- D) kaliyum heksaflüorokobaltat(III)**

E) kobaltat(III)heksaflüoro kalium

86) Sual: $K_3[Cr(C_2O_4)_3]$ tərkibli kompleks birləşmənin adını göstərin.

A) trioksalatoferrat(III)kalium

B) dəmir(III) trioksalatokalium

C) kalium trioksalatoxrom(III)

D) kalium trioksalatoxromat(III)

E) trioksalatokalium dəmir(III)

87) Sual: HNO_3 molekulunda azotun oksidləşmə dərəcəsi və valentliyini göstərin.

A) +5 və 3

B) +1 və 3

C) +3 və 3

D) +5 və 4

E) +4 və 3

88) Sual: Azotun oksidləşmə dərəcəsi və valentliyi bərabər olan birləşməni göstərin

A) HNO_3

B) NH_2OH

C) N_2H_4

D) HNO_2

E) N_2

89) Sual: Valent rabitələri nəzəriyyəsinə görə normal halda kimyəvi elementin valentliyi aşağıda verilənlərdən hansına görə təyin olunur?

A) valent təbəqəsində elektron cütlərinin sayı

B) valent təbəqəsində olan elektronların sayı

C) sərbəst orbitalların sayı

D) qoşulaşmamış valent elektronlarının sayı

E) qrupun nömrəsi

90) Sual: Aşağıda göstərilən maddələrdən hansında molekullarası hidrogen rabitəsi daha davamlıdır?

- A) H₂S
- B) NH₃
- C) HCl
- D) HF**
- E) HBr

91) Sual:Aşağıda göstərilən maddələrdən hansı suda məhlullarında hidrolizə uğrayar?

- A) BaCl₂
- B) NaCl
- C) Na₂SO₄
- D) CH₃COONa**
- E) NaNO₃

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

- A) mis (II) oksid
- B) mis
- C) oksigen
- D) xlor**
- E) hidrogen

93) Sual:Natrium-sulfatın suda məhlulunun elektrolizindən hansı məhsullar alınar?

- A) SO₂, O₂, H₂, Na
- B) NaOH, Na, H₂, O₂
- C) Na, SO₂, O₂, H₂
- D) H₂, O₂, NaOH, H₂SO₄**
- E) H₂SO₄, Na, O₂, SO₂

94) Sual:Xətti quruluşa malik olan molekulu göstərin?

- A) CH₄
- B) BH₃
- C) H₂O

- D) CO₂
- E) NH₄⁺

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

- A) Fe₂O₃
- B) Na₂O
- C) CaO
- D) H₂O₂
- E) Cu₂O

96) Sual:Deyterium hansı elementin izotopudur?

- A) azotun
- B) heliumun,
- C) oksigenin
- D) hidrogenin
- E) qalayın

97) Sual:Tritium hansı elementin izotopudur?

- A) heliumun
- B) arqonun
- C) fosforun
- D) hidrogenin
- E) tellurun

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

- A) qatılıq və temperatur dəyişdikdə
- B) yalnız temperatur dəyişdikdə
- C) yalnız qatılıq dəyişdikdə
- D) xarici şərait dəyişmədikdə
- E) yalnız təzyiq dəyişdikdə

99) Sual: Aktivləşmə enerjisi nədir?

- A) qatılığın təsirindən maddənin aktivliyinin artması
- B) temperaturun təsirindən maddənin aktivliyinin artması
- C) katalizatorun təsirindən maddənin aktivliyinin artması
- D) bir mol maddənin aktivləşməsi üçün sərf olunan enerji**
- E) təzyiqin təsirindən maddənin aktivliyinin artması

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

- A) 10
- B) 2
- C) 3
- D) 6**
- E) 5

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

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

101) Sual: (Sürət 27.11.2013 12:01:13)

- A) 50
- B) 25
- C) 20**
- D) 10
- E) 40

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?

Mr(CuSO_4)=160, Mr($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$)=250

102) Sual: (Sürət 27.11.2013 12:01:16)

- A) 28
- B) 50**
- C) 30

- D) 20
- E) 32

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

- A) 18
- B) 25**
- C) 20
- D) 15
- E) 30

104) Sual: 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)

- A) 30
- B) 22
- C) 18**
- D) 14
- E) 26

105) Sual: 100 ml sulfat turşusu 220 q suda həll edilir. Alınan məhlulda turşunun kütlə payını tapın ($p_{H_2SO_4} = 1,8$). (Sürət 27.11.2013 12:01:26)

- A) 60
- B) 45**
- C) 40
- D) 35
- E) 50

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

- A) 17
- B) 51
- C) 34**
- D) 22
- E) 68

107) Sual:20C temperaturda 200 q doymuş məhlulda 120 q kalsium nitrat vardır. Duzun həllolma əmsalını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:33)

- A) 150
- B) 375
- C) 600
- D) 1500**
- E) 60

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

- A) 50
- B) 25
- C) 20**
- D) 10
- E) 40

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

- A) 250
- B) 150
- C) 100
- D) 50
- E) 200**

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

- A) 500
- B) 300
- C) 200**
- D) 100
- E) 400

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

- A) 25
- B) 15**

- C) 10
- D) 5
- E) 20**

112) Sual:400 q məhlulda ($\rho=1,6$ q/sm³) 0,5 mol KOH həll edilmişdir. Həll olan maddənin molyar qatılığını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:51)

- A) 2**
- B) 0,5
- C) 0,4
- D) 0,2
- E) 1

113) Sual:5 q şəkəri 15 q suda həll etdikdə alınan məhlulda şəkərin kütlə payını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:01:53)

- A) 30
- B) 15
- C) 20
- D) 10
- E) 25**

114) Sual: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)

- A) 30
- B) 20
- C) 15**
- D) 10
- E) 25

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

- A) 400
- B) 200
- C) 100
- D) 50**

E) 250

116) Sual:500 ml 4 M məhluldan qatılığı 2,5 M olan məhlul hazırlamaq üçün neçə ml su lazımdır? (Sürət 27.11.2013 12:02:05)

A) 400

B) 800

C) 500

D) 300

E) 250

117) Sual:500 ml məhlulda 1 mol NaOH həll edilmişdir. Həll olan maddənin molyar qatılığını tapın. (Sürət 27.11.2013 12:02:08)

A) 2

B) 1

C) 0,5

D) 0,2

E) 1,5

118) Sual:600 q 40%-li Na₂-SO₄ məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırıldıqda Na₂-SO₄-ün kütlə payını müəyyən edin. (Sürət 27.11.2013 12:02:11)

A) 10

B) 30

C) 40

D) 20

E) 25

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

A) 196

B) 19,6

C) 9,8

D) 49

E) 98

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

- A) C₂H₆, NaOH, Ca(OH)₂
- B) SO₃, NO₂, P₂O₅
- C) CH₄, N₂, H₂
- D) KNO₃, KClO₄, Na₂CO₃**
- E) FeCl₃, Ca(NO₃)₂, NO₂

121) Sual:600 q 40%-li Na₂-SO₄ məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırıldıqda Na₂-SO₄-ün kütlə payını müəyyən edin. (Sürət 27.11.2013 12:02:59)

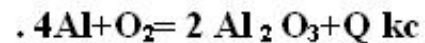
- A) 10
- B) 20
- C) 40
- D) 30**
- E) 25

122) Sual:Həllolma əmsalı 1000 q/l olan doymuş məhlulda duzun kütlə payını təyin edin. (Sürət 27.11.2013 12:02:50)

- A) 64
- B) 40
- C) 25
- D) 10
- E) 50**

123) Sual:2C₂H₅+5 CO₂ ---- 4CO₂ +2 H₂O+Q (n.ş) II,2 e asetilen yandıqda 650 kc istilik ayrılır. Asetilenin yanma istiliyini müəyyən edin.

- A) 5200
- B) 1950
- C) 1300**
- D) 650
- E) 2600



Termo kimyevi tenliyi üçün hansı ifade doğrudur?

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

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

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

124) Sual:

- A) yalnız II
- B) II,III
- C) I,II
- D) I,III
- E) I, II,III

125) Sual:90 C reaksiya 3 deqiqeye, 110 C də isə 20 saniyəyə başa çatır. Reaksiyanın temperatur əmsalını müəyyən edin.

- A) 5
- B) 3**
- C) 2
- D) 1
- E) 4

126) Sual: $2H_2S + O_2 \rightarrow 2H_2O + 2S$ Reaksiyasında $H_2 S$ qabılığım 3 dəfə azaldıb O_2 - in qatılığını isə 3 dəfə artırıqda sürət neçə dəfə dəyişər?

- A) 1,2
- B) 0,8
- C) 0,6
- D) 1,0**
- E) 0,4

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

- A) 2
- B) 2,5
- C) 3,5
- D) 4
- E) 3**

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

- A) sublimasiya, buxarlanma, koagulyasiya, kristallaşma
- B) ərimə, sublimasiya, kondensləşmə, həcm azalması
- C) kristallaşma, kondensləşmə, həcm azalması, koagulyasiya
- D) ərimə, sublimasiya, buxarlanma, həcm artması**
- E)) kristallaşma, kondensləşmə, buxarlanma, həcm artması

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

- A) $4s > 4f > 4p > 4d$
- B) $4d > 4f > 4p > 4s$
- C) $4p > 4s > 4d > 4f$
- D) $4s > 4p > 4d > 4f$**
- E) $4f > 4d > 4s > 4p$

130) Sual:Hansı sırada yalnız ion rabitəli birləşmələr verilmişdir?

- A) CaS, KF, HCl
- B) CaO, Mg₃N₂, SCl₂
- C) CaH₂, SO₂, SO₃
- D) KF, CaBr₂, NaCl**
- E) N₂O₅, CCl₄, SiF₄

131) Sual:Hansı sırada yalnız polyar kovalent rabitəli birləşmələr verilmişdir?

- A) CH₄, CO₂, CaO
- B) HCl, KCl, H₂O
- C) NH₃, H₂S, HCl**

- D) H₂, O₂, N₂
E) NaCl, HCl, Cl₂

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

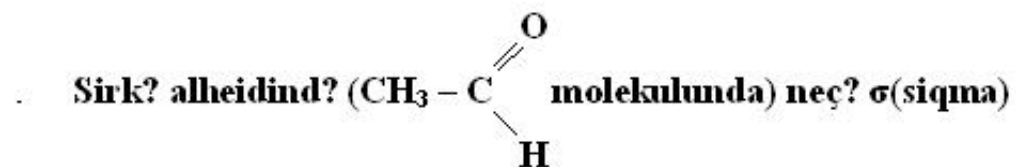
- A) kristallaşma, kondensləşmə, ərimə, sublimasiya,
B) kristallaşma, kondensləşmə, həcm azalması, koagulyasiya
C) ərimə, sublimasiya, kondensləşmə, həcm azalması
D) həcm azalması, koagulyasiya, buxarlanma, ərimə
E) ərimə, sublimasiya, buxarlanma, həcm artması

133) Sual: Atomun nüvəsinə aid olan xassələri göstərin.

- A) optiki və rentgen spektrləri
B) Rentgen spektrləri və kütlə
C) optiki spektrlər və kütlə
D) kütlə və radioaktivlik
E) radioaktivlik və optiki spektrlər

134) Sual: Hansı sırada yalnız ion rabitəli birləşmələr verilmişdir?

- A) CaS, KF, HCl
B) CaO, Mg₃N₂, SCl₂
C) CaH₂, SO₂, SO₃
D) KF, CaBr₂, NaCl
E) N₂O₅, CCl₄, SiF₄



135) Sual: v? neçə π (pi) rabitə var?

- A) 5σ, 1π

- B) $5\sigma, 2\pi$
- C) $4\sigma, 2\pi$
- D) $3\sigma, 1\pi$
- E) $6\sigma, 1\pi$**

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

- A) 3π
- B) $1\sigma, 2\pi$**
- C) $2\sigma, 2\pi$
- D) $2\sigma, 1\pi$
- E) 3σ

137) Sual: V_2O_5 iştirakı ilə aparılan $2SO_2(q) + O_2(q) \rightarrow 2SO_3(q)$ reaksiyanın aid olduğu kataliz prosesini göstərin.

- A) avtokataliz
- B) fermentli kataliz
- C) homogen kataliz
- D) heterogen kataliz**
- E) turşu-əsas katalizi

138) Sual: NO iştirakı ilə aparılan $2SO_2(q) + O_2(q) \rightarrow 2SO_3(q)$ reaksiyanın aid olduğu kataliz prosesini göstərin.

- A) fermentli kataliz
- B) avtokataliz
- C) heterogen kataliz
- D) homogen kataliz**
- E) turşu-əsas katalizi

139) Sual: Orbitalın elektronlarla dolmasının ardıcılığı hansı sırada düzgün verilmişdir?

- A) $5s5p4d$
- B) $4d5p5s$
- C) $4d5s5p$
- D) $5s4d5p$**

E) 5p4d5s

140) Sual: Valent rabiələri nəzəriyyəsinə aid olan müddəanı göstərin.

- A) atomlar arasında kimyəvi rəbitə yaranarkən valent elektronları delokallaşır
- B) atomlar arasında kimyəvi rəbitənin yaranmasında bir elektron iştirak edir
- C) atomlar arasında kimyəvi rəbitə çoxmərkəzlidir
- D) atomlar arasında kimyəvi rəbitə elektron cütləri vasitəsilə yaranır**
- E) kimyəvi rəbitə elektrostatik xarakterlidir

141) Sual: Göstərilən sıraların hansında rəbitənin uzunluğu qanunauyğun artır?

- A) H - J → H - Br → H - F → H - Cl
- B) H - Cl → H - Br → H - J → H - F
- C) H - F → H - Cl → H - J → H - Br
- D) H - F → H - Cl → H - Br → H - J**
- E) H - Br → H - J → H - F → H - Cl

142) Sual: entalpiyanın termodinamik ifadəsini göstərin.

- A) $H = G + TS$
- B) $H = U + TS$
- C) $H = U - PV$
- D) $H = U + PV$**
- E) $H = U - TS$

143) Sual: Orbitalların nüvə ilə rəbitəsinin zəifləməsinin ardıcılığı hansı sxemdə düzgün verilmişdir?

- A) $s \rightarrow p \rightarrow f \rightarrow d$
- B) $d \rightarrow f \rightarrow s \rightarrow p$
- C) $p \rightarrow d \rightarrow f \rightarrow s$
- D) $s \rightarrow p \rightarrow d \rightarrow f$**
- E) $f \rightarrow s \rightarrow p \rightarrow d$

144) Sual: Süni nüvə reaksiyasını ilk dəfə hansı alim kəşf etmişdir?

- A) K. Perye
- B) M. Kuri
- C) P. Kuri
- D) E. Rezerford**
- E) N. Bor

145) Sual:Süni radioaktivliyə aid olan müddəanı göstərin.

- A) uran birləşmələrinin kənar təsirlər olmadan şüa buraxması
- B) atom nüvələrinin alfa hissəcikləri ilə qarşılıqlı təsiri
- C) süni üsullarla alınan nüvələrin öz-özünə parçalanması**
- D) atom nüvələrinin neytronlarla qarşılıqlı təsiri
- E) atom nüvələrinin qamma şüaları ilə qarşılıqlı təsiri

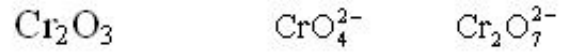
146) Sual:Maddənin plazma halına aid olan müddəanı göstərin.

- A) yüksək temperaturda elektronlarını qismən itirmiş atomlardan ibarət sistem
- B) elektron örtüklərini qismən itirmiş atomların ionlaşmış halı
- C) atom nüvələrinin bölünmə məhsullarından biri
- D) elektron örtüklərini tamamilə itirmiş atomların ionlaşmış halı**
- E) atom nüvələrinin neytronların təsirindən parçalanmasının temperatur şəraiti

147) Sual:Orbital radiusuna aid olan müddəanı göstərin.

- A) bərk cisimlərdə bir-birinə yaxın yerləşən atomlar arasındakı məsafə
- B) kristallarda kimyəvi rəbitədə olan atomlar arasındakı məsafə
- C) molekularda kimyəvi rəbitədə olan atomların nüvələri arasında olan məsafə
- D) atomun nüvəsindən xarici elektron orbitalının maksimum sıxlığına qədər olan məsafə**
- E) mayelərdə bir-birinə yaxın yerləşən molekulalar arasındakı məsafə

Cr₂O₃ molekulunda, CrO₄²⁻ ve Cr₂O₇²⁻ ionlarında xromun oksidleşme derecesini müeyyen edin.



148) Soru:

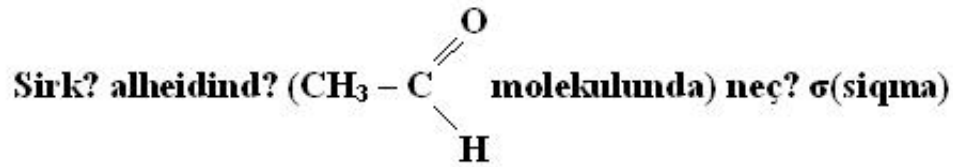
- A) +3 +7 +7
- B) +6 +6 +7
- C) +3 +6 +7
- D) +3 ,..... +6 +6**
- E) +6+6 +7

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

Hansı element sabit valentlidir?

149) Soru:

- A) y, z
- B) yalnız z
- C) yalnız y**
- D) yalnız x
- E) x, y




və neçə π (pi) rabitə var?

150) Sual:

- A) 5σ, 1π
- B) 5σ, 2π
- C) 4σ, 2π
- D) 3σ, 1π
- E) 6σ, 1π

151) Sual: x elementi hidrogenlə polyar kovalent rabitəli XH₃ tipli birləşmə əmələ gətirirsə, onun oksigenlə baş oksidinin formulunu müəyyən edin.

- A) XO
- B) X₂O₅
- C) X₂O₃
- D) X₂O
- E) XO₂

152) Sual: Azot üçün hansı ifadə doğru deyil? 

- A) I, III
- B) yalnız III
- C) yalnız II
- D) yalnız I
- E) II, III

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

- A) MgCl₂
- B) SCl₂

C) OF₂

D) CaCl₂

E) SO₂

154) Sual:H₂O, NH₃ və CH₃Cl molekulları üçün hansı ifadə doğrudur? I. polyardır II. mərkəzi atom sp³ hibridləşmə vəziyyətindədir III. valent bucaqlar eynidir

A) II, III

B) yalnız III

C) yalnız II

D) yalnız I

E) I, II

155) Sual:Hansı birləşmədə oksigenin valentliyi oksidləşmə dərəcəsi ədədi qiymətlə bərabərdir? I. H₂O II. CO III. H₂O₂ IV. OF₂

A) II, IV

B) I, IV

C) I, III

D) yalnız I

E) II, III

156) Sual:Hansı qrupdakı maddələr moleklyar tipli kristal qəfəs yarada bilər?

A) BaCl₂, NO₂

B) BaO, C₂H₆

C) CO₂, CH₄

D) H₂O, NaCl

E) Mg₃N₂, CaCl₂

157) Sual:Hansı maddənin molekulu polyardır? I. CH₄ II. H₂S III. CO₂⁻

A) I, III

B) yalnız III

C) yalnız II

D) yalnız I

E) I, II

158) Sual:Hansı molekullarda x elementlərinin oksidləşmə dərəcəsi eynidir? I. HXO_2 II. XSO_4 III. XPO_4 IV. Ca_3X_2

A) II, III

B) I, III

C) III, IV

D) I, II

E) I, IV

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

A) 60

B) 40

C) 30

D) 10

E) 50

160) Sual:Hansı molekullar mayi halda hidrogen rabitəsi əmələ yetirir? I. HF II. C_2H_5OH III. CH_4

A) I,III

B) yalnız I

C) yalnız II

D) II,III

E) I,II

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

A) 3π

B) $1\sigma, 2\pi$

C) $2\sigma, 2\pi$

D) $2\sigma, 1\pi$

E) 3σ

162) Sual: Verilmiş birləşmələr sırasında kimyəvi rabitənin xarakteri necə dəyişir? Br₂ – HBr – KBr

- A) qeri-polyar kovalent – polyar kovalent – ion
- B) polyar kovalent – qeyri-polyar kovalent – ion
- C) ion – qeri-polyar kovalent – polyar kovalent
- D) qeyri-polyar kovalent – ion – polyar kovalent
- E) ion – polyar kovalent – qeyri-polyar kovalent

163) Sual: Hansı qrupdakı maddələr moleklyar tipli kristal qəfəs yarada bilər?

- A) BaCl₂, NO₂
- B) H₂O, NaCl
- C) CO₂, CH₄
- D) BaO, C₂H₆
- E) Mg₃N₂, CaCl₂

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

- A) dono-akseptor mexanizmi ilə əmələ gəlmiş polyar-kovalent rabitə
- B) metal rabitəsi
- C) qeyri-polyar kovalent rabitə
- D) polyar kovalent rabitə
- E) ion rabitə

165) Sual: CH = CH – CH = CH molekulunda sıqma (σ) və pr (π) rabitələrin sayını müəyyən edin. σ π

- A) 7, 1
- B) 9, 2**
- C) 6, 2
- D) 9, 1
- E) 3, 2

166) Sual: X³⁺ ionunda 12 elektron var. Hansı ifadə doğrudur. I. X Geyri metaldır II. II dövr 7A qrupunda yerləşir II. -ilə polyarvalent rabitələri XY₃ bircəsnəsini əmələ gətirir.

- A) yalnız I

- B) I,III
- C) I,II
- D) I,II,III
- E) yalnız II

167) Sual:Xarici elektron konfigurasiyasi $...ns3np3$ olan elementin minimum və maksimum oksidləşmə dərəcəsinə müəyyən edin. Minimum Maksimum

- A) -2, +4
- B) -3, +5**
- C) -3, +4
- D) -3, 0
- E) -2, +5

168) Sual:Hansı maddə ion tipli kristal qəfəs əmələ gətirmir?

- A) $CaCO_3$
- B) $HClO_3$**
- C) $NaHSO_4$
- D) XCl
- E) $NaOH$

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

- A) 3,2,1
- B) 1,2,3
- C) 1,3,2
- D) 2,1,3**
- E) 2,3,1

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

- A) CH_2Cl_2
- B) H_2O_2
- C) CO_2

- D) C₃H₄
- E) H₂SO₄

171) Sual: Verilmiş birləşmələr sırasında kimyəvi rəbitənin xarakteri necə dəyişir? Br₂ – HBr – KBr

- A) polyar kovalent – qeyri-polyar kovalent – ion
- B) ion – qeyri-polyar kovalent – polyar kovalent
- C) qeyri-polyar kovalent – ion – polyar kovalent
- D) ion – polyar kovalent – qeyri-polyar kovalent
- E) qeyri-polyar kovalent – polyar kovalent – ion

172) Sual: N₂ molekulunda rəbitələrin yaranmasında neçə elektron iştirak edir?

- A) 5
- B) 2
- C) 4
- D) 6
- E) 3

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

- A) MgCl₂
- B) CaCl₂
- C) OF₂
- D) SCl₂
- E) SO₂

174) Sual: I qrupun əsas yarımqrup elementləri VII qrupun əsas yarımqrup elementləri ilə hansı rəbitə əmələ gətirməklə birləşərlər?

- A) dono-akseptor mexanizmi ilə əmələ gəlmiş polyar-kovalent rəbitə
- B) metal rəbitəsi
- C) qeyri-polyar kovalent rəbitə
- D) polyar kovalent rəbitə
- E) ion rəbitə

175) Sual: N₂ molekulunda rabitələrin yaranmasında neçə elektron iştirak edir?

- A) 5
- B) 2
- C) 4
- D) 6**
- E) 3

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

- A) II, III, I
- B) I, II, III
- C) I, III, II
- D) III, II, I**
- E) III, I, II

177) Sual: Alüminium hidroortofosfatın formulunu göstərin.

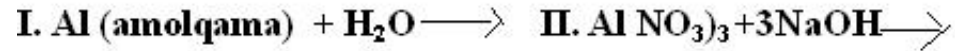
- A) $Al_2(HPO_3)_3$
- B) $AlPO_4$
- C) $Al(H_2PO_4)_3$
- D) $Al(PO_3)_3$
- E) $Al_2(HPO_4)_3$**

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

- A) 6**
- B) 2
- C) 3
- D) 4

E) 5

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



179) Sual:

- A) II, III
- B) I, II, III
- C) I, III, IV
- D) II, III, IV
- E) I, II, IV

Hansı duzun hidrolizinin kısa ion t?nliyi aşağıdaki kimidir?

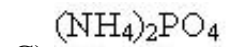


- A) Na_2HPO_4
- B) AgPO_4
- C) $(\text{NH}_4)_2\text{PO}_4$
- D) K_3PO_4
- E) Na_3PO_3

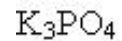
Hansı duzun hidrolizinin kısa ion t?nliyi aşağıdaki kimidir?



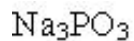
- A) Na_2HPO_4
- B) Ag_3PO_4



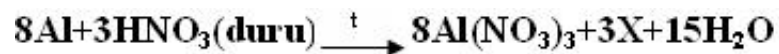
C)



D)

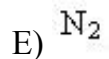
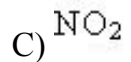
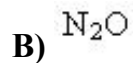
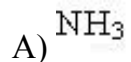


E)

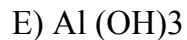
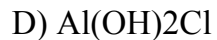
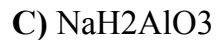
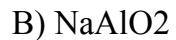
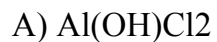


X madd?isini tapm.

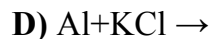
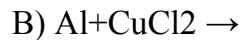
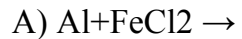
182) Sual:



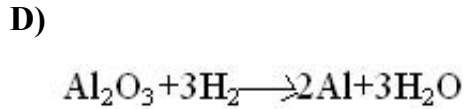
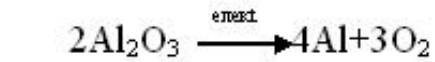
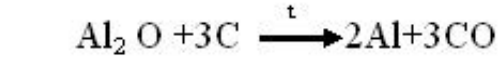
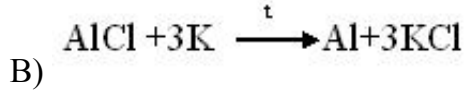
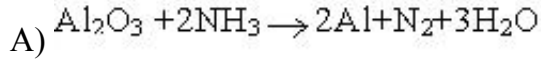
183) Sual: 1 mol AlCl_3 -lə 4 mol NaOH -in sulu məhlulunda əmələ gələn maddə hansıdır ?



184) Sual: Hansı reaksiya getmir?



185) Sual: Sənayedə Al-i hansı üsulla alırlar?



$4HCl(q) + O_2(q) \rightleftharpoons 2Cl_2(q) + 2H_2O(q)$ hansı halda tarazlıq sola yönəlir?

I. O_2 -nin qatılığının artması II. Cl_2 -nin qatılığının artması

III. təzyiqin artması IV. təzyiqin azalması

186) Sual: (Sürət 27.11.2013 11:54:03)

A) II, IV

B) yalnız II

C) II, III

D) yalnız I

E) I, III, IV

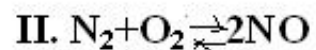
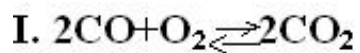
. $2SO_2 + O_2 \rightarrow 2SO_3$ reaksiyasında 20 saniyə ərzində 0,6 mol SO_2 sərf olunur.

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

187) Sual: (Sürət 27.11.2013 11:54:06)

- A) 0,09
- B) 0,12
- C) 0,15
- D) 0,03
- E) 0,06

2. Hansı reaksiyada təzyiq dəyişməsi tarazlığa təsir edir?



188) Sual: (Sürət 27.11.2013 11:54:08)

- A) yalnız III
- B) I, II
- C) I, III
- D) II, III
- E) yalnız I

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

- A) $2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2\text{H}_2 + \text{O}_2 - Q$
- B) $4\text{HCl} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{Cl}_2 + Q$
- C) $3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{O}_3 - Q$
- D) $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{SO}_3 + Q$
- E) $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2 + Q$

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

- A) 50
- B) 10
- C) 20

D) 30

E) 40

191) Sual: 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)

A) 240

B) 120

C) 180

D) 230

E) 280

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

A) reaksiya məhlullarının qatılığı

B) temperatur

C) təzyiq

D) katalizator

E) başlanğıc maddələrin qatılığı

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

A) $ZnO + H_2 \rightarrow Zn + H_2O$

B) $CaO + CO_2 \rightarrow CaCO_3$

C) $2CO + O_2 \rightarrow 2CO_2$

D) $C + O_2 \rightarrow CO_2$

E) $3Fe + 3O_2 \rightarrow Fe_3O_4$

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

A) $CO_2 + C \rightarrow 2CO$

B) $2CO + O_2 \rightarrow 2CO_2$

C) $CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O(\text{buxar})$

D) $CH_4 + CO_2 \rightarrow 2CO + 2H_2$

E) $CH_4 + H_2O(\text{buxar}) \rightarrow CO + 2H_2$

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

- A) yalnız I
- B) I, III
- C) I, IV
- D) II, IV
- E) II, III

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

- A) $C+H_2O(buxar) \rightleftharpoons CO+H_2$
- B) $2SO_2+O_2 \rightleftharpoons 2SO_3$
- C) $Fe_2O_3+3CO \rightleftharpoons 2Fe+3CO_2$
- D) $N_2+3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$
- E) $C+CO_2 \rightleftharpoons 2CO$

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

- A) $C+CO_2 \rightleftharpoons 2CO$
- B) $N_2+O_2 \rightleftharpoons 2NO$
- C) $H_2+I_2 \rightleftharpoons 2HI$
- D) $N_2+3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$
- E) $N_2O_4 \rightleftharpoons 2NO_2$

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

- A) I, II, IV

- B) I, II, III
- C) I, III
- D) II, III
- E) III, IV

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

- A) yalnız IV
- B) I, IV
- C) II, III
- D) II, IV**
- E) yalnız II

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

- A) katalizator tətbiq etməklə
- B) suyun qatılığını artırmaqla**
- C) H_2 -nin qatılığını artırmaqla
- D) temperaturu azaltmaqla
- E) təzyiqi artırmaqla

201) Sual: 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)

- A) 0,128
- B) 0,24
- C) 0,16
- D) 0,32**
- E) 0,64

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

- A) 1,6
- B) 0,1
- C) 0,2
- D) 0,4
- E) 0,8

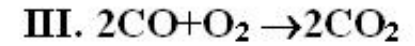
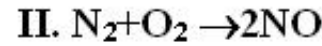
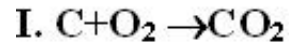
Reaksiya geden qatın temperaturu $^{\circ}\text{C}$	Reaksiyanın sürəti
30	0,04
40	0,08

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

203) Sual: (Sürət 27.11.2013 11:54:17)

- A) 0,64
- B) 0,24
- C) 0,16
- D) 0,32**
- E) 0,4

4. Hansı reaksiyanın sürəti $v=K\text{C}^2\text{O}_2$ kimidir?



204) Sual: (Sürət 27.11.2013 11:54:14)

- A) I, III
- B) yalnız I**
- C) yalnız II
- D) yalnız III
- E) I, II

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

CO O₂

205) Sual: (Sürət 27.11.2013 11:54:11)

- A) 1,8 1,4
- B) 1,6 1,6
- C) 1,6 1,2
- D) 2 1,6
- E) 2 1,2

206) Sual: Alüminium – dihidroortofosfatın formulunu göstərin.

- A) $\text{Al}(\text{OH})_2\text{PO}_3$
- B) AlPO_4
- C) $\text{Al}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3$
- D) $\text{Al}(\text{HPO}_4)_3$
- E) $\text{Al}(\text{PO}_3)_3$

207) Sual: Təbiətdə geniş yayılmış metalı göstərin.

- A) Mg
- B) Fe
- C) Ca
- D) Zn
- E) Al

208) Sual: Al-u elektroliz yolu ilə aldıqda elektrolit qismində hansı maddədən istifadə edilir?

- A) CaCl_2
- B) Na_3AlF_6
- C) Al_2O_3
- D) $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$
- E) CaF_2

209) Sual: Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.

- A) $2\text{KClO}_3 \xrightarrow{t^\circ} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$
- B) $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{t^\circ} \text{CaO} + \text{CO}_2$
- C) $\text{SO}_3 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaOH}\cdot\text{SO}_3$
- D) $\text{MgO} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- E) $\text{Cu}(\text{OH})_2 \xrightarrow{t^\circ} \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$

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

- A) $\text{CaCO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$
- B) $\text{Cu} + \text{HNO}_3 \longrightarrow$
- C) $\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$
- D) $\text{P}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$
- E) $\text{K} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$

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

- A) 6
- B) 1
- C) 3
- D) 2**
- E) 4

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

212) Sual:

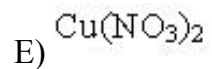
- A) 8
- B) 4
- C) 6
- D) 5
- E) 7

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

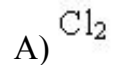
- A) II, IV
- B) I, III
- C) II, III, IV
- D) III, V**
- E) yalnız III

214) Sual: Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

- A) KMnO_4
- B) NaHCO_3
- C) KClO_3
- D) NH_4NO_3

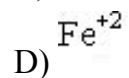


215) Sual: Yalnız reduksiyaedicini göstərin.



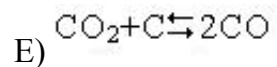
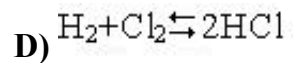
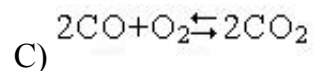
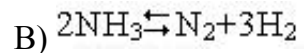
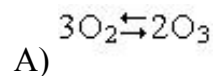
B)

C) C

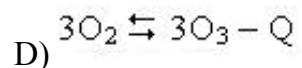
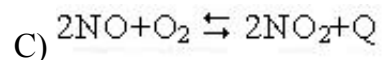
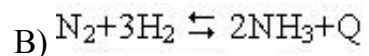
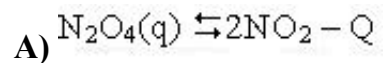


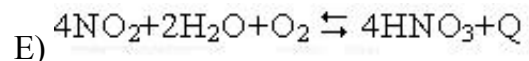
E)

216) Sual: Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?



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





218) Sual: 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.

- A) 500
- B) 250
- C) 200
- D) 100
- E) 150

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

- A) 12
- B) 5
- C) 10
- D) 20

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

- A) 30
- B) 40
- C) 30
- D) 25
- E) 50

221) Sual: Adsorbsiya nədir?

- A) səthi aktiv maddələrin səthindən maye və qazların ayrılması
- B) qazların mayelərdə həll olması
- C) temperaturun təsirindən suda həll olmuş qazın ayrılması
- D) səthi aktiv maddələrin səthində maye və qazların udulması
- E) bərk maddələrin mayelərdə həll olması

222) Sual: Hansı maddələr adsorbatlar adlanır?

- A) səthi aktiv maddələr
- B) suda həll olan bərk maddələr
- C) üzvi həlledicilərdə həll olan maddələr
- D) adsorbsiya olunan maddələr**
- E) mühiti maye olan dispers sistemlər

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

- A) $2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2\text{H}_2 + \text{O}_2 - Q$
- B) $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{SO}_3 + Q$
- C) $3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{O}_3 - Q$
- D) $4\text{HCl} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{Cl}_2 + Q$
- E) $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2 + Q$

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

I. O_2 -nin qatılığının artması II. Cl_2 -nin qatılığının artması

III. təzyiqin artması IV. təzyiqin azalması

224) Sual:

- A) I, III, IV
- B) II, III
- C) yalnız II
- D) II, IV**
- E) yalnız I

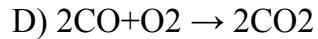
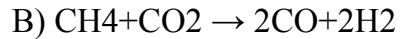
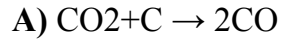
225) Sual: 240 q 25%-li məhluldəki suyun mol sayını müəyyən edin.

- A) 8
- B) 10**
- C) 16

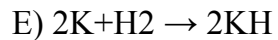
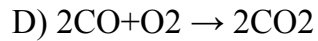
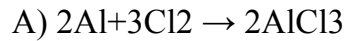
D) 18

E) 12

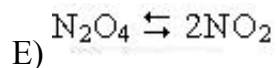
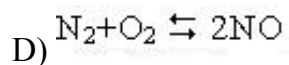
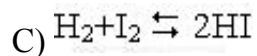
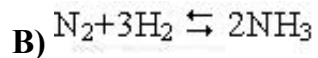
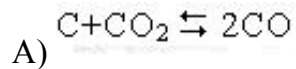
226) Sual:Heterogen sistemi göstərin.



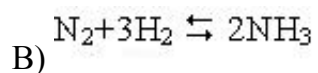
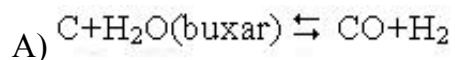
227) Sual:Hansı reaksiyanın sürətinə tarazlığın dəyişməsi təsir etmir?

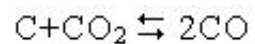
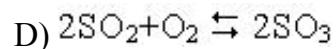
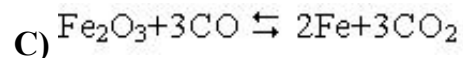


228) Sual:Hansı halda təzyiqin azalması tarazlığı başlanğıc maddələr istiqamətinə yönəldir?



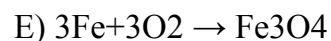
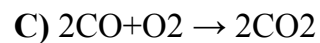
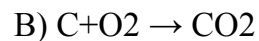
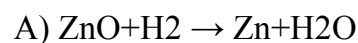
229) Sual:Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?





E)

230) Sual: Homogen reaksiyanı göstərin.



231) Sual: Kimyəvi reaksiyanın sürətinin ölçü vahidini göstərin.

A) mol/l·san

B) mol/san

C) mol/l

D) mol·l/san

232) Sual: Kimyəvi tarazlığa hansı faktor təsir etmir?

A) reaksiya məhlullarının qatılığı

B) katalizator

C) təzyiq

D) temperatur

E) başlanğıc maddələrin qatılığı

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

A) yalnız IV

B) II, IV

C) II, III

- D) I, IV
E) yalnız II

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

- A) suyun qatılığını artırmaqla
B) təzyiqi artırmaqla
C) temperaturu azaltmaqla
D) H_2 -nin qatılığını artırmaqla
E) katalizator tətbiq etməklə

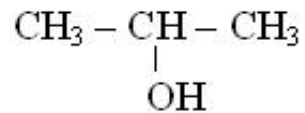
235) Sual: Hansı faktorlar kimyəvi tarazlığa təsir edir? I. qatılıq II. inhibitor III. temperatur IV. katalizator

- A) I, II, IV
B) II, III
C) I, III
D) I, II, III
E) III, IV

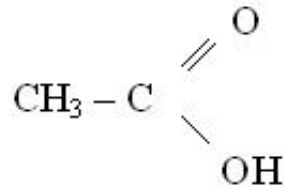
236) Sual: Polyar-kovalent rabitəli birləşmələr sırasını göstərin.

- A) N_2 , O_2 , Br_2
B) NO_2 , SO_2 , CO_2
C) KCl , KBr , KI
D) NaCl , LiCl , KCl
E) MnO , CaO , FeO

237) Sual: Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur?



- A)



B)

C) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$

D) HF

E) $\text{C}_2\text{H}_5 - \text{O} - \text{C}_2\text{H}_5$

E)

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

A) CH_3OH

B) Na_2SiO_3

C) KBr

D) H_2SO_4

E) CH_3NH_2

Hansı orbitalların örtülməsi π -rabitə yarada bilər?

239) Sual:

A) $\text{SP}^2 - \text{S}$

B) $\text{P} - \text{P}$

C) $\text{SP}^2 - \text{P}$

D) $\text{SP}^2 - \text{SP}^2$

E) $\text{SP} - \text{P}$

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

A) $\text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{HNO}_3 \rightarrow$

- B) $\text{NaCl} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- C) $\text{NO} + \text{O}_2 \rightarrow$
- D) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2 \rightarrow$
- E) $\text{NH}_3 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$

241) Sual: Hansı birləşmədə oksigen ən yüksək oksidləşmə dərəcəsi göstərir?

- A) OF_2
- B) O_2
- C) Na_2O_2
- D) CaO
- E) NO_2

242) Sual: Hansı element cütünün maksimum valentliyi dövri sistem cədvəlində qrup nömrəsinə bərabər deyil?

- A) O, Ca
- B) N, P
- C) O, S
- D) F, Cl
- E) F, N

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

- A) O_3 ; Cl_2
- B) CO ; NH_3
- C) PH_3 ; C_2H_4
- D) C_2H_4 ; P_4
- E) C_2H_2 ; N_2

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

- A) yalnız IV

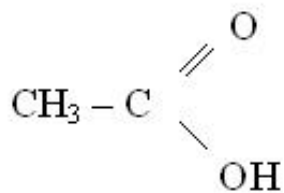
- B) I, II
- C) II, III
- D) III, IV
- E) II, IV

245) Sual:Hansı maddədə həm ion, həm də kovalent rabitə vardır?

- A) C₂H₅OH
- B) Na₂SO₄**
- C) CH₄
- D) C₆H₁₂O₆
- E) CaCl₂

246) Sual:Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur?

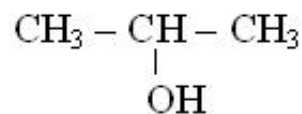
- A) C₂H₅OH



B)

- C) C₂H₅ - O - C₂H₅

C)



D)

- E) HF

247) Sual:Hansı reaksiyadan alınan birləşmədə donör-akseptor mexanizmi ilə polyar kovalent rabitə yaranır?

- A) Mg(OH)₂+HNO₃ →
- B) NaCl+H₂SO₄ →

- C) $\text{NO} + \text{O}_2 \rightarrow$
- D) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2 \rightarrow$
- E) $\text{NH}_3 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$**

248) Sual: Hansı sıra birləşmələrində donör-akseptor mexanizmi üzrə əmələ gələn kimyəvi rabitə var?

- A) CO , CaSO_4
- B) $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$, KMnO_4^-
- C) CH_3COONa , $\text{CH}_3\text{COONH}_4$
- D) NH_4Cl , NH_4NO_3**
- E) HBr , KNO_3

249) Sual: Hansı sıradakı maddələrin tərkibində yalnız polyar kovalent rabitə var?

- A)) F_2 , O_2 , N_2
- B) HCl , NaCl , Cl_2
- C) H_2S , H_2SO_4 , C_2H_6
- D) NH_3 , N_2 , NO_2
- E) NH_3 , H_2O , CH_4**

250) Sual: Qeyri-polyar kovalent rabitələr birləşmələr sırasını göstərin.

- A) MgO , ZnO , FeO
- B) H_2 , F_2 , O_2**
- C) HCl , HF , HBr
- D) NaCl , LiCl , KCl
- E) SO_2 , CO_3 , SO_3

251) Sual: Polyar-kovalent rabitəli birləşmələr sırasını göstərin.

- A) N_2 , O_2 , Br_2
- B) NO_2 , SO_2 , CO_2**
- C) KCl , KBr , KI
- D) NaCl , LiCl , KCl
- E) MnO , CaO , FeO

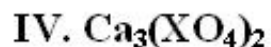
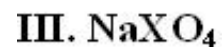
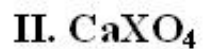
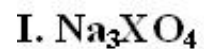
252) Sual: Qeyri-polyar kovalent rabitələr birləşmələr sırasını göstərin.

- A) MgO, ZnO, FeO
- B) H₂, F₂, O₂**
- C) HCl, HF, HBr
- D) NaCl, LiCl, KCl
- E) SO₂, CO₃, SO₃

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

- A) 3:1
- B) 5:2
- C) 4:1
- D) 4:2
- E) 5:1**

Hansı birləşmələrdə x elementinin oksidləşmə dərəcəsi eynidir?



254) Sual:

- A) III, IV
- B) I, II
- C) II, III
- D) I, IV**
- E) I, III

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

- A) CH₃OH
- B) Na₂SiO₃**

- C) KBr
- D) H_2SO_4
- E) CH_3NH_2

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

- A) 3:1
- B) 5:2
- C) 4:1
- D) 4:2
- E) 5:1

257) Sual:Hansı sıra birləşmələrində donör-akseptor mexanizmi üzrə əmələ gələn kimyəvi rabitə var?

- A) CO, CaSO₄
- B) (NH₄)₂CO₃, KMnO₄⁻
- C) CH₃COONa, CH₃COONH₄
- D) NH₄Cl, NH₄NO₃**
- E) HBr, KNO₃

258) Sual:... 2S22p5 elektron formuluna malik elementin ən kiçik(x) və ən böyük (y) oksidəşmə dərəcəsinə müəyyən edin. x y

- A) 0, +7
- B) -1, 0**
- C) -1, +5
- D) 0 +5
- E) -1, +7

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

- A) ...2S23p1 , ...3S23p5
- B) ...3S23p1 , ...3S23p5
- C) ...3S2 , ...2S22p4

D) ...3S23p1 , ...2S22p5

E) ...3S23p1 , ...2S22p4

ClO_4^- ionunda xlor atomunun elektron formulunu müeyyen edin (

$_{17}\text{Cl}, _8\text{O}$)

260) Sual:

A) ... 3s23p33d2

B) ... 2s22p6

C) ... 3s13p33d2

D) ... 3S23p43d1

E) ... 3s23p33d2

Hansı orbitalların örtülməsi π -rabitə yarada bilər?

261) Sual:

A) SP2 – S

B) P – P

C) SP^2 – P

D) SP^2 – SP^2

E) SP – P

262) Sual: Hansı qrupdakı hər iki maddədə atomlar arasında üçqat rabitə mövcuddur?

A) O_3 ; Cl_2

B) CO; NH_3

C) PH_3 ; C_2H_4

D) C_2H_4 ; P_4

E) C_2H_2 ; N_2

263) Sual:S-elementlərin sırasını göstərin.

- A) Si, P, O
- B) H, N, Cl
- C) Na, Al, Ba
- D) H, K, Ca**
- E) Zn, Al, Fe

264) Sual:Hansı duz suya müvəqqəti codluq verir?

- A) NaHCO_3
- B) CaSO_4
- C) MgCl_2
- D) MgSO_4
- E) $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$**

265) Sual:Sənayedə CaO-di hansı birləşmədən alırlar?

- A) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- B) CaSO_4
- C) CaSiO_3
- D) CaCO_3**
- E) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$

266) Sual:Suda hansı ionlar codluq yaradır?

- A) Mg^{+2} , K^+
- B) Ca^{+2} , Mg^{+2}**

- C) $\text{Ca}^{+2}, \text{Na}^+$
D) K^+, Na^+
E) $\text{NH}_4^+, \text{Na}^+$

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

- A) II, IV
B) I, II
C) II, III
D) III, IV
E) I, III

268) Sual: Hansı kimyəvi formula düzdür?

- A) CaH_2PO_4
B) CaHSO_4
C) CaHPO_4
D) CaHCO_3
E) $\text{Ca}(\text{CO}_3)_2$

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

- A) III, V
B) I, III
C) II, III, IV
D) II, IV
E) yalnız III

270) Sual: Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

- A) NaHCO_3

- B) KMnO_4
- C) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- D) KClO_3
- E) NH_4NO_3

271) Sual: Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

- A) Cu^+
- B) C
- C) Cl_2
- D) S^{-2}
- E) Fe^{+2}

272) Sual: Cl^{+7} ? Cl^{-1} sxeminid? neç? elektron q?bul edilmişdir?

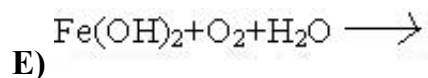
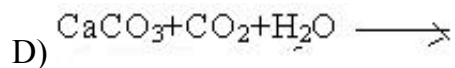
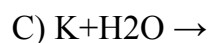
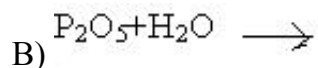
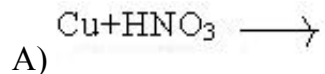
- A) 8
- B) 5
- C) 7
- D) 4
- E) 6

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

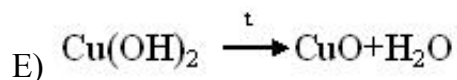
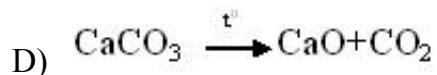
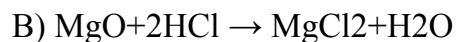
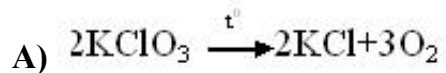
- A) 2
- B) 6
- C) 4
- D) 1

E) 3

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



275) Sual: Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.



276) Sual: kaqaya stadia ne otnositsya k protsessu polucheniya sernoy kisloty v promyshlennosti? I. polucheniye oksida seryy (IV) II. polglosheniye oksida seryy (IV) razbavlennoy sernoy kislotoy III. kataliticheskoye okislenniye oksida seryy (IV) v oksid seryy (VI) IV. polglosheniye oksida seryy (VI) koncentrirovannoy sernoy kislotoy

A) tolyko IV

B) I, II, III

C) III, IV

D) tolyko II

E) tolyko III

277) Sual: какое из приведенных веществ используется для вулканизации каучука?

- A) сера
- B) сода
- C) натриевая селитра
- D) четырехпористый углерод
- E) фенол

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

- A) 1
- B) 2**
- C) 3
- D) 1,5
- E) 0,5

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

I. S, O₂ II. CuSO₄, NaOH III. Cu, H₂SO₄ (конц.)

IV. Hg, H₂SO₄(разб.) V. Mg, H₂SO₄ (разб.)

279) Sual:

- A) II, III
- B) I, II
- C) III, IV
- D) IV, V
- E) I, III**

280) Sual: какие металлы при взаимодействии с разбавленной серной кислотой образуют водород, но не вытесняют медь из раствора Cu(NO₃)₂?

- A) Fe, Ag
- B) Zn, Hg
- C) Na, Fe**

- D) Na, K
- E) Zn, Fe

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

- A) только II
- B) I, II
- C) I, II, III
- D) только III
- E) II, III

282) Sual:какое вещество нельзя осушить с помощью концентрированной серной кислоты?

- A) кислород
- B) азот
- C) оксид углерода (IV)
- D) аммиак
- E) хлороводород

283) Sual:какое соединение взаимодействует с водородом, хлором и кислородом?

- A) Au
- B) Al
- C) CO_2
- D) NaOH
- E) S

284) Sual:Что является общим для серы и кислорода?

- A) агрегатное состояние (н.у.)
- B) нахождение в природе в свободном состоянии
- C) взаимодействие с хлором
- D) взаимодействие с золотом
- E) хорошо растворимость в воде

285) Sual: Сколько моль H_2SO_4 можно получить из 1 моль FeS_2 ?

- A) 5
- B) 1
- C) 2
- D) 3
- E) 4

286) Sual: какое утверждение верно для оксида серы (IV)?

- A) со щелочами не реагирует
- B) с водой образуют серную кислоту
- C) проявляет только восстановительные свойства
- D) газ с резким запахом
- E) не окисляется

287) Sual: Сколько граммов алюминия реагирует с 16 г серы?

- A) 45
- B) 27
- C) 9
- D) 18
- E) 36

288) Sual: какое из высказываний по свойствам серы неверно?

- A) присоединяет хлор
- B) не растворяется ни в одном растворителе
- C) образует молекулярную кристаллическую решетку
- D) с йодом не соединяется
- E) реагирует с натрием и кальцием

289) Sual: какое утверждение верно для газов азота, водорода и хлороводорода?

- A) взаимодействуя с металлами, образуют летучие соединения

- В) хорошо растворяются в воде
- С) взаимодействует с щелочами
- Д) восстанавливают оксиды
- Е) их можно осушить с помощью концентрированной H_2SO_4

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

- А) получение пирита
- В) вулканизация каучука
- С) производство серной кислоты
- Д) синтез сульфида углерода (IV)
- Е) производство спичек

291) Sual:какое выражение неверно?

- А) сера не реагирует с йодом
- В) SO_2 газ, тяжелее воздуха
- С) сера не растворяется в воде
- Д) сера не реагирует с хлором
- Е) в молекуле SO_3 связи ковалентно-полярные

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

I. Cu^{+2} II. Pb^{+2} III. Ba^{+2} IV. Fe^{+2}

292) Sual:

- А) I, III
- В) I, II
- С) только III
- Д) II, III
- Е) III, IV

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

- A) I, II, III
- B) I, IV
- C) I, II, IV
- D) I, III, IV**
- E) II, III, IV

294) Sual:какое из высказываний по свойствам серы не является правильным?

- A) с йодом соединяется
- B) образует атомную кристаллическую решетку
- C) хорошо проводит тепло и электрический ток
- D) образует аллотропные видоизменения**
- E) в воде хорошо растворяется

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

- A) только III
- B) I, III
- C) только II
- D) I, II, III
- E) II, IV**

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

- A) 672
- B) 112
- C) 224
- D) 336**
- E) 448

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

- A) Cu, Hg**
- B) Mg, Na

- C) Cu, Ca
- D) K, Hg
- E) Na, Ag

298) Sual: При взаимодействии каких металлов с концентрированной серной кислотой образуется SO_2 , а с разбавленной серной кислотой H_2 ? I. Na II. Cu III. Fe IV. Zn

- A) III, IV
- B) I, III, IV
- C) II, III, IV
- D) I, IV
- E) II, III, IV

299) Sual: Что не характерно для кристаллической серы?

- A) нерастворимость в воде
- B) желтый цвет
- C) высокая электропроводность
- D) плохая теплопроводность
- E) легкоплавкость

300) Sual: Что характерно для кристаллической серы?

- A) хорошая теплопроводность
- B) высокая электропроводность
- C) черный цвет
- D) нерастворимость в воде
- E) тугоплавкость

301) Sual: Укажите формулу медного купороса.

- A) $\text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{CO}_3$
- B) CuSO_4
- C) $\text{Cu}(\text{HSO}_4)_2$
- D) $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$

E) $\text{Cu}(\text{HSO}_4)_2 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$

302) Sual: Dəmir xlorla hansı mol nisbətində reaksiyaya girir?

A) 2:1

B) 1:2

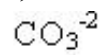
C) 3:2

D) 2:3

E) 1:1

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

303) Sual:



B) S^{2-}

C) Cl^-

D) OH^-

E) Br^-

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

304) Sual:

A) SO_4^{-2}

B) NO_3^-

C) Cl^-

D) OH^-

E) Br^-

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

- A) su ilə reaksiyaya daxil olmasına görə
- B) iyinə görə
- C) sulfat turşusunda həll olmasına görə
- D) nitrat turşusunda həll olmasına görə
- E) rənginə görə

306) Sual:Hansı reaksiyada sağ və sol tərəfdəki əmsalların cəmi bərabərdir?

- A) $\text{Fe} + \text{S} \rightarrow$
- B) $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$
- C) $\text{Fe} + \text{O}_2 \rightarrow$
- D) $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \rightarrow$
- E) $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow$

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

- A) 2:1
- B) 1:2
- C) 3:1
- D) 1:1
- E) 1:3

308) Sual:Tərkibində 0,2 mol FeCl_3 duzu olan 200 ml məhlulda Cl^- ionlarının molyar qatılığını (mol/l-lə) hesablayın. (FeCl_3 -ün dissosiasiyasını 100% qəbul etməli)

- A) 3
- B) 0,5
- C) 0,6
- D) 1
- E) 2

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

- A) 2
- B) 6
- C) 4
- D) 1
- E) 3

310) Sual: $\text{Cl}^{+7} \rightarrow \text{Cl}^{-1}$ sxemində neçə elektron qəbul edilmişdir?

- A) 8
- B) 5
- C) 7
- D) 4
- E) 6

311) Sual: Yalnız reduksiyaediciyi göstərin.

- A) C
- B) Cu^+
- C) Fe^{+2}
- D) S-2
- E) Cl_2

312) Sual: Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

- A) KMnO_4
- B) NaHCO_3
- C) NH_4NO_3
- D) KClO_3
- E) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

Hansı duz hidroliz etmir?

I. K_2CO_3

II. $AgCl$

III. KCl

IV. $AgNO_3$

313) Sual:

- A) I, II
- B) III, IV
- C) yalnız III
- D) II, IV
- E) II, III

314) Sual:Hidroliz etməyən maddəni göstərin.

- A) KBr
- B) $CuSO_4$
- C) $FeCl_3$
- D) K_2CO_3
- E) $(NH_4)_2SO_4$

315) Sual:Hansı maddəni suda həll etdikdə qələvi mühit yaranar?

- A) K_2CO_3
- B) $CuSO_4$
- C) $HClO_4$
- D) $BaSO_4$
- E) $LiCl$

316) Sual:Hansı duz suda pis həll olur?

- A) $FeSO_4$
- B) $MgSO_4$
- C) $CaSO_4$
- D) $ZnSO_4$
- E) $CuSO_4$

317) Sual:Hansı duzu suda həll etdikdə turş mühit yaranır?

- A) NH_4Cl
- B) K_2SO_4
- C) Na_2CO_3
- D) NaCl
- E) KNO_3

318) Sual:Hansı duzun hidrolizindən əsasi duz alınır?

- A) $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- B) Na_2CO_3
- C) Na_3PO_4
- D) K_2SO_4
- E) CuCl_2

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

- A) $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$, ZnCl_2
- B) AlCl_3 , Al_2S_3
- C) CaCl_2 , $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- D) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$, $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$
- E) Na_3PO_4 , FeCl_3

320) Sual:Hansı sıradakı duzlar hidrolizə uğrayır?

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

321) Sual:Hansı duz hidroliz etmir? I. K_2CO_3 II. AgCl III. KCl IV. AgNO_3

- A) yalnız III
- B) II,III

- C) III,IV
- D) I,II
- E) II,IV

322) Sual: BaCl₂ məhluluna artıq miqdarda K₂SO₄ əlavə etdikdə məhlulda hansı ionlar qalmaz?

Sr^{+2} və SO_4^{2-}

- A)
- B) yalnız K⁺
- C) yalnız Cl⁻
- D) yalnız Ba²⁺
- E) yalnız SO_4^{2-}

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

- A) 1200
- B) 1600
- C) 1500
- D) 1800**
- E) 1000

324) Sual: Ca + HNO₃ ----- Ca(NO₃)₂ + N₂O + H₂O Reaksiya tenliyində oksidləşdiricinin əmsalını müəyyən edin.

- A) 10**
- B) 2
- C) 4
- D) 1
- E) 8

325) Sual: Hansı maddənin köməyi ilə Fe⁺³, Zn⁺², Cu⁺² kationlarını təyin etmək olar?

- A) Fe(OH)₂
- B) NaOH**

- C) NaNO_3
- D) NaCl
- E) Na_2CO_3

326) Sual:Hansı maddənin adı düzgün göstərilməmişdir?

- A) KNH_2 – kalium amid
- B) Li_2O – litium-oksidi
- C) KO_2 – kalium-oksidi
- D) Na_2O_2 – natrium-peroksid
- E) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OK}$ – kalium etilat

327) Sual:Hansı oksid qələvilərlə reaksiyaya girmir?

- A) SO_3
- B) SO_2
- C) N_2O_5
- D) CO_2
- E) Na_2O

328) Sual:Hansı sıradakı bütün elementlər sabit valentlidir?

- A) Cu, Zn
- B) Na, Ba**
- C) F, Cl
- D) P, K
- E) Fe, H

329) Sual:Natrium-xloratın formülünü göstərin.

- A) NaClO_4
- B) NaClO_2
- C) NaClO
- D) NaCl
- E) NaClO_3**

330) Sual:Hansı formül doğru deyil?

- A) $\text{Na}(\text{OH})\text{Cl}$
- B) $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$
- C) Na_2HPO_4
- D) NaH_3PO_4
- E) NH_4HSO_4

331) Sual: CuSO_4 məhçuluna salınmış dəmir lövhənin kütləsi 8q artır.Neçə qram Cu reduksiya olunar?

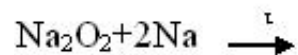
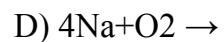
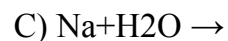
- A) 48
- B) 32
- C) 28
- D) 56
- E) 64

332) Sual:Qələvi metalların ümumi elektron formülünü göstərin?

- A) $\dots ns^2 np^2$
- B) $\dots ns^2 np^1$
- C) $\dots ns^2$
- D) $\dots ns^1$
- E) $\dots nd^{10} ns^2$

333) Sual:Bu reaksiyaların hansının köməyi ilə natrium-oksüd almaq olar?

- A) $\text{NaNO}_3 \xrightarrow{t}$



E)

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

A) 37,5 q

B) 28 q

C) 40 q

D) 35,5 q

E) 31,3 q

335) Sual: 28 q KOH ilə H₂SO₄-ün qarşılıqlı təsirində neçə qram K₂SO₄ alınar? Mr(KOH)=56, Mr(K₂SO₄)=174

A) 46,2

B) 38,4

C) 26

D) 32

E) 43,5

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

A) NaNO₃

B) KClO₃

C) NH₄NO₃

D) CaCO₃

E) AgNO₃

337) Sual: Hansı duzun adı düzgün deyil?

A) Na₂MnO₄ – natrium manqanat

B) NaHSO₃ – natrium hidrosulfat

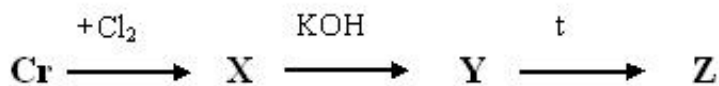
- C) NaPO₃ – natrium metafosfat
- D) NaMnO₄ – natrium permanqanat
- E) NaHS – natrium hidrosulfid

338) Sual:Natrium-perxloratın formulunu göstərin.

- A) NaCl
- B) NaClO₂
- C) NaClO₄
- D) NaClO₃
- E) NaClO

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

- A) Na₂SO₄
- B) NaHSO₄
- C) NaKSO₃
- D) NaKSO₄**
- E) KHSO₄



Z- maddəsinin müəyyən edin.

340) Sual:

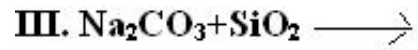
- A) K₂CrO₄
- B) Cr(OH)₂
- C) Cr₂O₃
- D) Cr(OH)₃
- E) CrO

341) Sual:Hansı metalın duru nitrat tərsusu ilə reaksiyası zamanı N+5---- N+2 reduksiya prosesi baş verir?

- A) Cu

- B) Fe
- C) Al
- D) Zn
- E) Na

7. Hansı reaksiya adi şüş? istehsalı zamanı gedir?



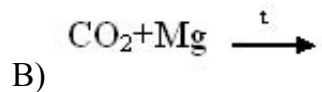
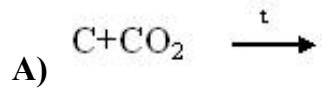
342) **Sual:**

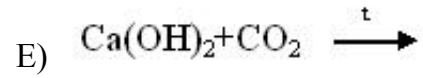
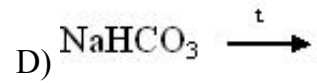
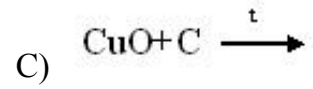
- A) I, III
- B) yalnız II
- C) yalnız III
- D) I, II
- E) yalnız I

343) **Sual:** Hansı quruluş formulları doğrudur? I. C O II. O=C=O III. Ca=C=C

- A) yalnız I
- B) I, III
- C) I, II
- D) II, III
- E) yalnız II

344) **Sual:** Hansı reaksiyada karbon həm oksidləşdirici, həm də reduksiyaedici?





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

A) II, III

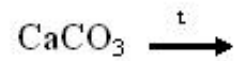
B) II, III, IV

C) I, II, IV

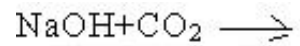
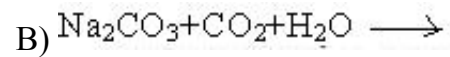
D) I, III, IV

E) I, II, III

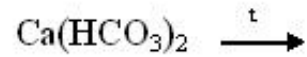
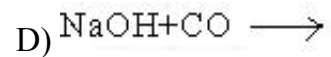
346) Sual: Hansı reaksiyalarda duz əmələ gəlmişdir?



A)

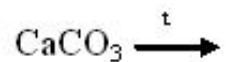


C)

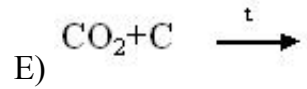
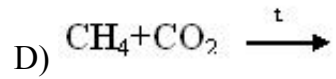
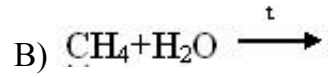


E)

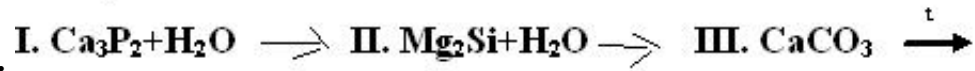
347) Sual: Hansı reaksiya nəticəsində karbonmonooksid alınmışdır?



A)



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



348) Sual:

- A) II, III
- B) yalnız I
- C) yalnız II
- D) yalnız III
- E) I, II

Hansı silikatlar həll olan şüşə adlanır?



349) Sual:

- A) II, IV
- B) II, III
- C) I, III
- D) I, IV
- E) I, II

Hansı maddələr suda həll olunur?

I. CaSiO₃ II. SiO₂ III. Na₂SiO₃ IV. K₂SiO₃

350) Sual:

- A) I, II
- B) I, III
- C) I, IV
- D) II, III
- E) II, IV

Hansı reaksiyada x-natrium-karbonatdır?

I. NaOH+CO₂→x II. NaOH+NaHCO₃→x+H₂O

III. 2NaHCO₃ \xrightarrow{t} x+CO₂+H₂O

351) Sual:

- A) I, III
- B) yalnız II
- C) yalnız I
- D) yalnız III
- E) II, III

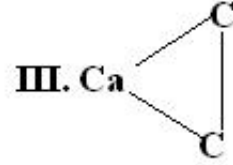
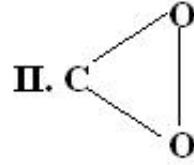
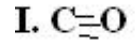
CH₄+2O₂→y+2H₂O reaksiyasında y maddəsinin təbii sahəsi hansı halda

düzgün göstərilmişdir?

352) Sual:

- A) «quru buzun» alınması
- B) soda istehsalı
- C) karbomid istehsalı
- D) sönmüş əhəngin alınması
- E) yanğın söndürülməsi

Hansı quruluş formulları doğru deyil?



353) Sual:

- A) I, II
- B) yalnız I
- C) I, III
- D) yalnız II
- E) II, III

SiO₂ və CO₂ üçün ümumi olan nədir?

I. hər ikisi turşu oksididir

II. hər ikisi molekulyar kristal qəfəsləməlidir

III. hər ikisi Mg ilə reaksiyaya daxil olur

IV. hər ikisi HF ilə reaksiyaya daxil olur

354) Sual:

- A) II, III
- B) I, II
- C) I, IV
- D) I, III
- E) II, IV

355) Sual: Hansı duz suda müvəqqəti çözümlü yaradır?

- A) $MgCl_2$
- B) $MgSO_4$

- C) $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$
- D) NaHCO_3
- E) CaSO_4

356) Sual:Hansı ionlar suda müvəqqəti codluq yaradırlar?

- A) $\text{Mg}^{+2}, \text{K}^+$
- B) $\text{Ca}^{+2}, \text{Mg}^{+2}$
- C) $\text{Ca}^{+2}, \text{Na}^+$
- D) K^+, Na^+
- E) $\text{NH}_4^+, \text{Na}^+$

357) Sual:Hansı duz suda daimi codluq yaradır?

- A) NaHCO_3
- B) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
- C) NaCl
- D) MgSO_4
- E) $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$

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

- A) HCl
- B) NaOH
- C) H_2SO_4
- D) H_2O
- E) HNO_3

359) Sual: CuCl_2 -nin suda məhlulu üçün düzgün ifadə hansıdır? I. elektrik keçirir II. qələvi mühiti yaradır III. turş mühit yaradır

A) yalnız III

B) I, II

C) II, III

D) I, III

E) yalnız I

360) Sual: Hansı ifadə doğru deyil?

A) əsasi duzlar birbaşa dissosiasiya edir

B) ionlar quruluşuna və xassələrinə görə atomlardan fərqlənir

C) məhlulların elektrik keçiriciliyi məhluldakı ionların sayından asılıdır

D) normal duzlar birbaşa (pilləsiz) dissosiasiya edir

E) dissosiasiya zamanı həm H^+ , həm də OH^- ionlarını verən elektrolitlərə amfoter hidrosidlər deyilir

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

A) I, II

B) yalnız I

C) II, III

D) yalnız II

E) I, III

362) Sual: Yalnız zəif elektrolitlərdən ibarət sıranı göstərin.

A) NaOH , $\text{Cu}(\text{OH})_2$

B) H_2O , HCl

C) K_2SO_4 , NaCl

D) H_3BO_3 , H_2CO_3

E) H_2SO_4 , NaCl

363) Sual: Hansı maddəni suda həll etdikdə məhlulda qələvi mühit yaranır?

A) NO_2

- B) NH₃
- C) CO₂
- D) SO₂
- E) H₂S

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

364) Sual:

- A) K⁺, Ag⁺, Ca⁺²
- B) Ca⁺², Ag⁺, Na⁺
- C) Ba⁺², Ag⁺, H⁺
- D) K⁺, Na⁺, Ca⁺²
- E) Ca⁺², Na⁺, H⁺

Mg²⁺ + 2OH⁻ → Mg(OH)₂ reaksiyasını aparmaq üçün hansı maddə götürülməlidir?

365) Sual:

- A) Mg(NO₃)₂, NaOH
- B) Mg, NaOH
- C) MgO, NaOH
- D) MgSO₄, Mg(OH)₂
- E) MgO, H₂O

366) Sual: 1 mol AlCl₃ suda həll olduqda məhlulda cəmi neçə ion əmələ gəlir (dissosiasiya dərəcəsi α=100%)?

- A) 12,04 · 10²³
- B) 24,08 · 10²³

- C) $6,02 \cdot 10^{23}$
D) $3,01 \cdot 10^{23}$
E) $24,08 \cdot 10^{24}$

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

- A) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
B) $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$
C) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
D) $\text{Ca}(\text{OH})_2$
E) CaCl_2

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

- A) II, III, IV
B) I, IV
C) I, II, III
D) II, IV
E) yalnız I

369) Sual:Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

- A) Na^+ və CH_3COO^-
B) Ag^+ və Cl^-
C) Ag^+ və I^-
D) Ba^{+2} və CO_3^{-2}
E) Ca^{+2} və CO_3^{-2}

370) Sual:Hansı reaksiya sulu məhlulda axıra qədər getmir?

- A) $\text{CuSO}_4 + \text{NaNO}_3 \rightarrow$
B) $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow$
C) $\text{KOH} + \text{FeCl}_3 \rightarrow$

D) $\text{CuSO}_4 + \text{Na}_2\text{S} \rightarrow$

E) $\text{CuO} + \text{HCl} \rightarrow$

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

A) yalnız III

B) I, II

C) II, III

D) I, III

E) yalnız I

372) Sual: Molekulların davamlılığının ardıcıl azalmasına dair verilən sxemlərdən hansı doğrudur?

A) $\text{O}_2 \rightarrow \text{N}_2 \rightarrow \text{F}_2$

B) $\text{N}_2 \rightarrow \text{O}_2 \rightarrow \text{F}_2$

C) $\text{F}_2 \rightarrow \text{N}_2 \rightarrow \text{O}_2$

D) $\text{O}_2 \rightarrow \text{F}_2 \rightarrow \text{N}_2$

E) $\text{N}_2 \rightarrow \text{F}_2 \rightarrow \text{O}_2$

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

A) HCl

B) NaOH

C) H_2SO_4

D) SO_2

E) Na_2SO_4

374) Sual: Natrium –hidrokarbonat məhlulunu qızdırdıqda mühit necə dəyişər?

A) neytral mühit yaranar

B) mühitin qələviliyi artar

C) mühitin qələviliyi dəyişməz

D) mühitin qələviliyi azalar

E) mühitin turşuluğu artar

375) Sual: 555 q 20% -li CaCl_2 məhlulunu tam elektroniz etdikdə elektrodlarda neçə (n.ş-də) l qaz ayrılır Mh (CaCl_2)=

- A) 89,6
- B) 11,2
- C) 22,4
- D) 33,6
- E) 44,8**

376) Sual: Hansı duzun hidrolizindən turş duz alınar? I. CaCl_2 II. NaNO_3 III. K_2S

- A) I,III
- B) yalnız I
- C) yalnız II
- D) yalnız III**
- E) I,II

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

- A) 22,4
- B) 1,12
- C) 2,24**
- D) 5,6
- E) 11,2

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

- A) 250
- B) 100
- C) 200**
- D) 300
- E) 400

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

- A) A. Avoqadro
- B) C. Dalton**

- C) M. Lomonosov
- D) İ. Berselius
- E) M. Perren

380) Sual:Hansı sırada yalnız izoton elementlər verilmişdir.

- A) La,Ce ,Be ,Ar
- B) Xe,Ba, Mn,Co
- C) K ,Ca, La,Ce
- D) Ba, La, K ,Ca
- E) Xe, Ba, La,Ce

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

- A) neytronların sayından asılı olmur
- B) protonların sayı təxminən neytronların sayına bərabər olmalıdır**
- C) protonların sayı çox olmalıdır
- D) neytronların sayı çox olmalıdır
- E) protonların sayından asılı olmur

382) Sual:Hansı element allotropik şəkildəyişmələr əmələ gətirir?

- A) Ca
- B) N
- C) O**
- D) Na
- E) H

383) Sual:Hansı sıradakı elementlər metallara aiddir?

- A) H, O, Fe
- B) Si, Ca, Cu
- C) Ba, Be, Mn**
- D) Mg, C, N
- E) S, Cl, K

384) Sual:Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

- A) spirtin yanması
- B) ağacın yanması
- C) qurğuşunun əriməsi
- D) dəmirin korroziyası
- E) südün turşuması

385) Sual:Hansı kimyəvi formul düzgün deyil?

- A) CaHPO_4
- B) $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$
- C) $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- D) Na_2KPO_4
- E) CaHCO_3

386) Sual:Hansı birləşmədə oksigenin kütlə payı 50%-dir?

- A) SO_2
- B) CO
- C) N_2O
- D) SO_3
- E) CO_2

387) Sual:Bəsit maddələri müəyyən edin: I azon II karbon qazı III metan IV almaz

- A) II,IV
- B) I,II
- C) III,IV
- D) I,IV**
- E) II,III

388) Sual:Hansı elementlər allotrorik şəkildəyişmə əmələ gətirirlər? I karbon II azot III fosfor IV oksigen V hidrogen

- A) yalnız II,V
- B) I,II,V
- C) II,III, IV
- D) I,II,IV
- E) I,III,IV**

389) Sual:Kimyəvi atomistikanın əsasını hansı alim qoymuşdur?

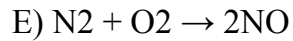
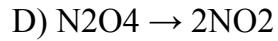
- A) C.Tomson
- B) C. Dalton**
- C) P. Kuri
- D) M. Kuri
- E) E, Rezerford

390) Sual:Oksigenin ekvivalent həcmi göstərin.

- A) 33,6
- B) 5,6**
- C) 22,4
- D) 11,2
- E) 44,8

391) Sual:Entropiyanın azalması ilə müşayiət olunan kimyəvi reaksiyanı göstərin.

- A) $\text{Cl}_2 + \text{H}_2 \rightarrow 2\text{HCl}$
- B) $3\text{H}_2 + \text{N}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$**
- C) $2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_2 + \text{O}_2$



392) Sual: Təcrid olunmuş termodinamik sistemi ifadə edən müddəanı göstərin.

A) ətraf mühitlə yalnız enerji mübadiləsində olan sistem

B) ətraf mühitlə enerji və maddələr mübadiləsində olmayan sistem

C) ətraf mühitlə enerji və maddələr mübadiləsi mümkün olan sistem

D) ətraf mühitlə enerji mübadiləsində olan, lakin maddələr mübadiləsində olmayan sistem

E) ətraf mühitlə enerji mübadiləsində olmayan, lakin maddələr mübadiləsində olan sistem

393) Sual: Hidrogenin ekvivalent həcmi göstərin.

A) 44,8

B) 11, 2

C) 22,4

D) 5,6

E) 33,6

394) Sual: Açıq termodinamik sistemi ifadə edən müddəanı göstərin.

A) ətraf mühitlə yalnız enerji mübadiləsində olan sistem

B) ətraf mühitlə enerji və maddələr mübadiləsi mümkün olan sistem

C) ətraf mühitlə enerji və maddələr mübadiləsi mümkün olmayan sistem

D) ətraf mühitlə enerji mübadiləsində olan, lakin maddələr mübadiləsində olmayan sistem

E) ətraf mühitlə enerji mübadiləsində olmayan, lakin maddələr mübadiləsində olan sistem

395) Sual: Elektronun hərəkətinin qitməti kiçik olan elementi göstərin.

A) S

B) N

C) Cl

D) F

E) O

396) Sual:Elektrona hərisliyin qitməti kiçik olan elementin valent təbəqəsinin elektron formulunu göstərin.

- A) ns²np¹
- B) ns²np³**
- C) ns²np²
- D) ns²np⁵
- E) ns²np⁴

397) Sual:Radioaktivlik nədir?

- A) maddələrin temperaturun təsirindən parçalanması
- B) maddələrin şüa buraxmaq xassəsi**
- C) Günəş işığının təsirindən maddələrin elektronlar ayırması
- D) Rentgen şüalarının təsirindən maddələrin elektronlar ayırması
- E) maddələrin təbiətdə müxtəlif təsirlərdən dəyişikliyə uğraması

398) Sual:Təbii radioaktivlik nədir?

- A) təbii nüvələrin γ –şüaların təsirindən parçalanması
- B) təbii nüvələrin öz-özünə parçalanması prosesi**
- C) təbii nüvələrin Günəş işığının təsirindən parçalanması
- D) təbii nüvələrin α –şüaların təsirindən parçalanması
- E) təbii nüvələrin β –şüaların təsirindən parçalanması

399) Sual:Hansı sırada yalnız izobar elementlər verilmişdir.

- A) Ca, Be, Ar
- B) Ar, K, Ca**
- C) Al, Mn, Co
- D) K, Ca, Be
- E) Mn, Co, K

400) Sual:Həqiqi məhlulların hissəciklərinin ölçüsünü göstərin.

- A) 1 –10 mmk
- B) 1 mmk– dan kiçik**

- C) 100 mmk – dan küçük
D) 1 – 100 mmk
E) 100 mmk – dan büyük

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

Temperaturu 30^0C -den 60^0C -ye atırdıqda hansı madde aqreqat halını deyişir?

401) Sual:

- A) yalnız y
B) x, y
C) y, z
D) x, z
E) yalnız x

Uğunluęu meyyen edin:

Qarışıq

Ayrılna üsulları

I. etil spirti+su

distille

II. şeker+su

durultma

III. yağ+su

buxarlandırma

402) Sual:

- A) yalnız III
B) I, II
C) II, III
D) yalnız I

E) yalnız II

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

A) 6

B) 2

C) 3

D) 4

E) 5

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

A) II, IV

B) III, IV

C) I, II

D) I, III

E) yalnız I

405) Sual:Hansı birləşmədə hidrogenin kütlə payı ən böyükdür?

A) C₃H

B) LiH

C) KH

D) NaH

E) RbH

406) Sual:Hansı birləşmədə oksigenin kütlə payı 50%-dir?

A) CO₂

B) N₂O

C) CO

D) SO₃

E) SO_2

407) Sual:Hansı element allotropik şəkildəyişmələr əmələ gətirir?

- A) H
- B) N
- C) O**
- D) Na
- E) Ca

408) Sual:Hansı halda kimyəvi hadisə baş verir?

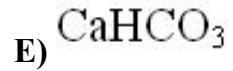
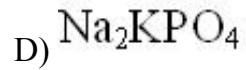
- A) buxarlanma
- B) yanma**
- C) ərimə
- D) kristallaşma
- E) süzmə

409) Sual:Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

- A) spirtin yanması
- B) ağacın yanması
- C) qurğuşunun əriməsi**
- D) dəmirin korroziyası
- E) südün turşuması

410) Sual:Hansı kimyəvi formül düzgün deyil?

- A) CaHPO_4
- B) $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$
- C) $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$



411) Sual:Hansı maddə eyni növ atomlardan əmələ gəlməmişdir?

- A) qrafit
- B) azot
- C) ozon
- D) almaz
- E) ammonyak**

412) Sual:Hansı sıradakı elementlər metallara aiddir?

- A) H, O, Fe
- B) Si, Ca, Cu
- C) Mg, C, N
- D) Ba, Be, Mn**
- E) S, Cl, K

413) Sual:Yalnız qarışıqlar olan sıranı göstərin.

- A) spirt, xəək duzu, polad
- B) dəniz suyu, qrafit, hava
- C) benzin, hava, natrium-silikat
- D) benzin, çuğun, hava**
- E) mis, təbaşir, əhəng

414) Sual:Hansı halda bəsit maddənin adı göstərilib?

- A) malaxit
- B) karbon qazı
- C) ozon**
- D) su

E) hava

415) Sual:Hansı sıradakı bütün elementlər dəyişkən valentlidir?

- A) F, Cl
- B) Fe, P**
- C) S, Ca
- D) C, Na
- E) Na, Mg

416) Sual:Hansı elementin ən yüksək valentliyi onun dövri sistemdə yerləşdiyi qrupun nömrəsinə uyğun deyil?

- A) 13Al
- B) 12Mg
- C) 17Cl
- D) 8O**
- E) 11Na

417) Sual:Hansı metal adi şəraitdə maye haldadır?

- A) Au
- B) Na
- C) Hg**
- D) Ag
- E) Ca

418) Sual:Hansı mürəkkəb maddədir?

- A) qrafit
- B) azot
- C) almaz
- D) dəmir
- E) malaxit**

419) Sual:Hansı qeyri metal deyil?

- A) silisium
- B) fosfor
- C) karbon
- D) azot
- E) xrom**

420) Sual:Hansı metal deyil?

- A) qalay
- B) mis
- C) aliminium
- D) civə
- E) bor**

421) Sual:Hansı maddə eyni növ atomlardan təşkil olunub?

- A) nişasta
- B) qlükoza
- C) malaxit
- D) dəmir**
- E) polad

422) Sual:Qarışığı müəyyən edin:

- A) neft**
- B) ozon
- C) benzol
- D) fenol
- E) azot

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

- A) III, V
- B) II, III
- C) I,II,III**

D) II, IV

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

A) Na_2CO_3 , AuCl_3

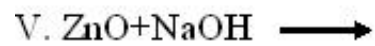
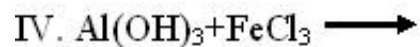
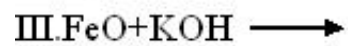
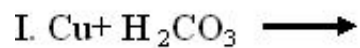
B) CuSO_4 , Na_3PO_4

C) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, K_2SO_4

D) K_2SO_4 , $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$

E) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, AgNO_3

Hansı reaksiyanın getməsi mümkün deyil?



425) Sual:

A) I, III, IV

B) I, III, V

C) II, V

D) II, III, V

E) II, III, IV

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

A) Ni, Cu

B) Cu, Zn

- C) Ca, Zn
- D) Cr, Cu
- E) Mg, Ni

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

- A) Cu, Cr, Al
- B) Cu, Zn, Al
- C) Zn, Be, Al
- D) Fe, Mg, Al
- E) Fe, Cr, Al

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

- A) 10
- B) 5
- C) 25
- D) 40
- E) 20

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

- A) 4,48
- B) 5,6
- C) 2,24
- D) 3,36
- E) 6,72

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

- A) Na, O₂, SO₂
- B) Na, K, H₂
- C) H₂, O₂
- D) SO₂, Na, K
- E) H₂, NO₂

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

- A) 8 q, Cu
- B) 16 q, Cu**
- C) 10 q, H₂
- D) 12 q, Cu
- E) 14 q, H₂

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

- A) 5,6 l O₂
- B) 11,2 l Cl₂
- C) 5,6 l HCl
- D) 5,6 l Cl₂**
- E) 2,8 l Cl₂

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

- A) 11,2 l Cl₂
- B) 2,8 l Cl₂
- C) 5,6 l Cl₂**
- D) 5,6 l HCl
- E) 5,6 l O₂

434) Sual:Kalium sulfid məhlulunun elektrolizi zamanı anodda hansı maddə ayrılır?

- A) SO₂
- B) H₂
- C) O₂
- D) S**
- E) H₂S

435) Sual:Hansı qrup maddələr sənayedə elektroliz üsulu ilə alınır?

- A) Na, P, S

- B) Na, Ca, Cl₂
- C) Cl₂, N₂, Fe
- D) P, Al, N₂
- E) K, Si, C

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

- A) K₂SO₄, Hg(NO₃)₂
- B) NaNO₃, CuCl₂
- C) Na₂S, Ca(NO₃)₂
- D) CuSO₄, Al(NO₃)₃
- E) AgNO₃, CaCl₂

437) Sual: Hansı duz məhlulunun elektrolizi zamanı katodda hidrogen ayrılır?

- A) KNO₃
- B) NaCl
- C) CuSO₄
- D) Ba(NO₃)₂
- E) CaCl₂

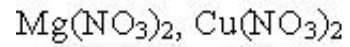
Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı məhlulda qas alınır?

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

438) Sual:

- A) II, III
- B) I, II
- C) II, IV
- D) I, III
- E) III, IV

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



- A)
- B) $AlCl_3, KNO_3$
- C) Na_3PO_4
- D) $Hg(NO_3)_2, CuCl_2$**
- E) $ZnCl_2, Ca(NO_3)_2$

440) Sual: Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı anodda oksigen ayrılır?

- A) KCl
- B) KCl
- C) Na_2S
- D) $CuSO_4$**
- E) NaBr

441) Sual: K_2SO_4 ə $MgCl_2$ duzlarının məhlullarının elektrolizi zamanı katodda hansı maddə ayrılır?

- A) H_2 və Mg
- B) K
- C) Mg
- D) H_2**
- E) K və Mg

442) Sual: Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?

- A) K_2SO_4
- B) $CuCl_2$
- C) $CuSO_4$**
- D) NaCl

E) NaNO_3

443) Sual: Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?

A) Na_2SO_4

B) CuCl_2

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

D) KCN

E) KNO_3

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

A) 4f və 5d; 5s və 4d; 6s və 4f

B) 3d və 4p; 4d və 5p; 4f və 5d

C) 3d və 4p; 5s və 4d; 6s və 4f

D) 5s və 4d; 6s və 4f; 4f və 5d

E) 4d və 5p; 5s və 4d; 6s və 4f

445) Sual: İonlaşma enerjisinin tənliyini göstərin.

A) $E = mc^2$

B) $A^+ = A + e^-$

C) $X = + E$

D) $A + e^- = A^- \pm F$

E) $E = hv$

x^+ , y^{3+} ve z^{3-} ionlarında eyni sayıda elektron var. x, y ve z elementlerini proton

446) Sual: saylarının azalma ardıcılığı ile düzün.

A) x, z, y

- B) x, y, z
- C) z, x, y
- D) y, x, z**
- E) y, z, x

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

447) Soru:

- A) 25
- B) 21
- C) 22
- D) 23
- E) 24**

$^{35}_{17}\text{Cl}$ ve $^{37}_{17}\text{Cl}$ atomları için aynı olan nedir?

I. elektron sayısı

II. proton sayısı

III. neytron sayısı

448) Soru:

- A) yalnız III
- B) I, II**
- C) I, III
- D) II, III
- E) yalnız II

449) Soru: Azot ionunda $^{14}_7\text{N}^{3-}$ kaç? elektron, proton v? neytron var?

- A) $7 \bar{e}, 7p, 7n$
- B) $10 \bar{e}, 10p, 7n$
- C) $4 \bar{e}, 7p, 7n$

- D) ${}^7\text{N}$
E) $10 \bar{e}, 7p, 7n$

${}^8\text{O}^{2-}$ ionunun qısa elektron formulu müəyyən edin.

450) Sual:

- A) ... $2s^2$
B) ... $3s^2$
C) ... $2s^2 2p^4$
D) ... $2s^2 2p^2$
E) ... $2s^2 p^6$

H_2SO_4 molekuluada olan neytron sayını müəyyən edin (${}^1_1\text{H}$ ${}^{32}_{16}\text{S}$ ${}^{16}_8\text{O}$).

451) Sual:

- A) 49
B) 25
C) 269
D) 48
E) 50

452) Sual: ... $4s^2 4p^4$ elektron formuluada malik olan element atomu-nun nüvəsində neçə proton vardır?

- A) 28
B) 24
C) 34
D) 6
E) 18

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

- A) II, III
B) yalnız I

- C) yalnız II
- D) yalnız III
- E) I, II

454) Sual:Alüminum atomunda neçə neytron var?

- A) 27
- B) 14**
- C) 16
- D) 18
- E) 19

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

- A) III, I, II
- B) I, II, III
- C) III, II, I
- D) II, I, III**
- E) II, III, I

456) Sual:Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aid-dir?

- A) $1S^2 2S^2 2P^4$
- B) $1S^2 2S^2 2P^1$
- C) $1S^2 2S^2 2P^2$
- D) $1S^2 2S^2 2P^3$**
- E) $1S^2 2S^2 2P^5$

457) Sual:Hidrolizi axıra qədər gedən duzu göstərin.

- A) $Fe(NO_3)_3$
- B) Cr_2S_3**

- C) NaCl
- D) KNO₃
- E) AlCl₃

458) Sual:Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizində pH kiçikdir 7 olar?

- A) CH₃COONa
- B) AlCl₃**
- C) Ba(CN)₂
- D) KNO₂
- E) Na₂CO₃

459) Sual:Hansı cəvddəki ionlarda elektronların sayı eynidir?

- A) ${}_{19}^{39}\text{K}^+$ və ${}_{16}^{32}\text{S}^{2-}$
- B) ${}_{13}^{27}\text{Al}^{3+}$ və ${}_{19}^{39}\text{K}^+$
- C) ${}_{3}^{7}\text{Li}^+$ və ${}_{9}^{19}\text{F}^-$
- D) ${}_{20}^{40}\text{Ca}^{2+}$ və ${}_{35}^{80}\text{Br}^-$
- E) ${}_{11}^{23}\text{Na}^+$ və ${}_{17}^{35}\text{Cl}^-$

460) Sual:Hansı element: - qeyri-metaldır - proton və neytron sayı bərabərdir - xarici təbəqəsində d-yarımşəviyyəsi yoxdur

- A) ${}_{16}^{32}\text{S}$
- B) ${}_{20}^{40}\text{Ca}$
- C) ${}_{9}^{19}\text{F}$
- D) ${}_{8}^{16}\text{O}$**

E) ${}_{14}^{28}\text{Si}$

461) Sual:Hansı elementlər eyni qrupda yerləşir?

A) ${}_{7}^{\text{X}}{}_{18}\text{Y}$

B) ${}_{12}^{\text{X}}{}_{13}\text{Y}$

C) ${}_{7}^{\text{X}}{}_{17}\text{Y}$

${}_{8}^{\text{X}}{}_{16}\text{Y}$

D)

${}_{12}^{\text{X}}{}_{15}\text{Y}$

E)

462) Sual:Hansı sırada yalnız S-elementlər verilmişdir?

A) Li, B, Fe

B) Ca, Cu, K

C) Na, Al, Cl

D) Ca, Ba, Li

E) Na, K, Ni

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

A) ... 2s22p3

B) ... 2s22p5

C) ... 2s2

D) ... 3s1

E) ... 3s23p5

464) Sual:Xlor atomunda maksimum həyəcanlanmış halda cütlənməmiş neçə elektron vardır?

- A) 6
- B) 1
- C) 3
- D) 5
- E) 7

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

- A) ${}^6\text{C}$
- B) ${}^7\text{N}$
- C) ${}^{15}\text{P}$
- D) ${}^{16}\text{S}$
- E) ${}^{17}\text{Cl}$

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

- A) $N=4n^2$
- B) $N=2n$
- C) $N=2n^2$
- D) $N=2n^3$
- E) $N=4n$

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

- A) 2, 8, 12, 2
- B) 2, 8, 8, 6
- C) 2, 8, 8, 4, 2
- D) 2, 8, 13, 1
- E) 2, 8, 8, 2, 4

468) Sual: Üçüncü energetik səviyyədəki orbitalların maksimum sayını müəyyən edin.

- A) 16
- B) 3
- C) 8
- D) 9**
- E) 12

469) Sual: Yalnız izotoplar olan sıranı göstərin.

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

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

- A) ${}_{11}\text{Na}$
- B) ${}_{19}\text{K}$
- C) ${}_{24}\text{Cr}$
- D) ${}_{29}\text{Cu}$
- E) ${}_{15}\text{P}$

471) Sual: Aşağıda verilən halların hansında sistemin entropiyası artar?

- A) [1 həcm azot və 3 həcm hidrogendən 2 həcm ammoniyakın əmələ gəlməsi]

- B)** bərk maddənin əriməsi
- C) kondensləşmə prosesi
- D) məhlulda maddənin kristallaşması
- E) suyun maye haldan bərk hala keçməsi

472) Sual:Aşağıda verilən halların hansında sistemin entropiyası azalar?

- A) mayenin buxarlanması
- B)** məhlulda maddənin kristallaşması
- C) kristal maddənin həll olması
- D) [sublimasiya
- E) bərk maddənin əriməsi

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

- A) NH_4Cl
- B)** Na_2CO_3
- C) AlCl_3
- D) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$
- E) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

474) Sual:Kimyəvi tarazlıq halında sistemin Hibbs enerjisi hansı qiyməti alar?

- A) $\Delta G \ll 0$
- B)** $\Delta G = 0$
- C) $\Delta G > 0$
- D) $\Delta G < 0$
- E) $\Delta G \gg 0$

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

- A) reaksiya məsullarından birinin qatılığını artırmaq
- B) reaksiya məsullarının qatılığını artırmaq
- C)** ilkin maddələrdən birinin qatılığını artırmaq

D) ilkin maddələrdən birinin qatılığını azaltmaq

E) ilkin maddələrin qatılığını azaltmaq

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

A) reaksiya məsullarının qatılığını azaltmaq

B) reaksiya məsullarından birinin qatılığını artırmaq

C) ilkin maddələrdən birinin qatılığını artırmaq

D) ilkin maddələrin qatılığını arttırmaq

E) reaksiya məsullarından birinin qatılığını azaltmaq

477) Sual: Hansı sırada yalnız molyar kütlənin vahidi verilmişdir?

A) kq/mol

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

B)

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

C)

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

D)

E) q/ mol

478) Sual: Hansı sırada yalnız qazın molyar həcmnin vahidi verilmişdir?

$$\text{A)} \quad l, m^3$$

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

C) $\frac{\text{mol} \cdot \text{m}^3}{\text{mol}}$

D) $\frac{\text{l} \cdot \text{m}^3}{\text{mol}}$

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

479) Sual: HCl molekulu əmələ gələrkən qapanan orbitallar hansı sırada verimişdir?

A) p- və d-

B) s- və p-

C) p- və p-

D) s- və s-

E) s- və d-

480) Sual: Yalnız -rabitəsi olan molekulların formulları yerləşən sıranı göstərin.

A) O₂, F₂, N₂

B) O₂, N₂, CO₂

C) Cl₂, H₂O, F₂

D) Cl₂, H₂O, CO₂

E) H₂O, F₂, N₂

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

A) zəif turşu və amfoter metal

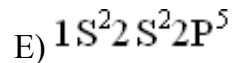
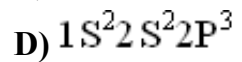
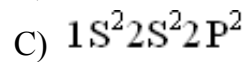
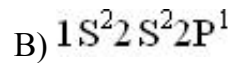
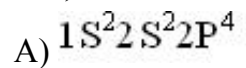
B) qüvvətli turşu və quvvətli əsas

C) zəif əsas və qüvvətli turşu

D) zəif turşu və quvvətli əsas

E) zəif əsas və zəif turşu

482) Sual:Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aid-dir?



483) Sual:Hansı sırada yalnız S-elementlər verilmişdir?

A) Na, K, Ni

B) Na, Al, Cl

C) Ca, Cu, K

D) Ca, Ba, Li

E) Li, B, Fe

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

A) $N=4n^2$

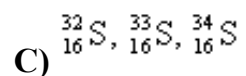
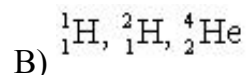
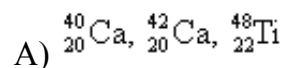
B) $N=2n$

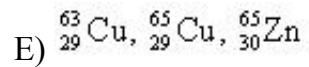
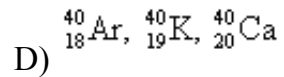
C) $N=2n^2$

D) $N=2n^3$

E) $N=4n$

485) Sual:Yalnız izotoplar olan sıranı göstərin.





486) Sual:Proton sayı 24 olan elementin dövri sistem cədvəlində yerini müəyyən edin: Dövri

A) 3, V B

B) 4, II B

C) 3, II B

D) 4, VI B

E) 3, VI B

487) Sual:Hansı halda ionun zarici elektron konfigurasiyası doğru göstərilməyib?

A) yalnız I

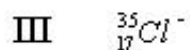
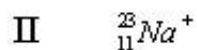
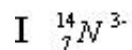
B) I,II

C) II,III

D) yalnız III

E) yalnız II

Hansı ionun tərkibində elektron və neytron sayı bərabərdir?



488) Sual:

A) II,III

B) yalnız I

C) yalnız II

D) yalnız III

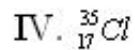
E) I,III

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

A) 18

- B) 50
- C) 26
- D) 49
- E) 32

izotonları müəyyən edin.



490) Sual:

- A) III,IV
- B) I,II
- C) I,III
- D) II,III
- E) II,IV

491) Sual:Sistemdə entropiyanın artmasına səbəb olan prosesi göstərin.

- A) həcm azalması
- B) ərimə
- C) kondensləşmə
- D) kristallaşma
- E) koagulyasiya

492) Sual:Entropiyanın artması ilə müşayiət olunan kimyəvi reaksiyanı göstərin.

- A) $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$
- B) $2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_2 + \text{O}_2$
- C) $3\text{H}_2 + \text{N}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$
- D) $2\text{H}_2\text{S} + \text{SO}_2 \rightarrow 3\text{S} + 2\text{H}_2\text{O}$
- E) $\text{SO}_2 + 2\text{CO} \rightarrow \text{S} + 2\text{CO}_2$

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

- A) bərklik, ionlaşma enerjisi, istilik keçiriciliyi

- B) elektromənfilik, ionlaşma enerjisi, atom radiusu
- C) istilik keçiriciliyi, bərklik, atom radiusu
- D) sıxlıq, istilik keçiriciliyi, bərklik
- E) ionlaşma enerjisi, atom radiusu, bərklik

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

- A) $2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2$
- B) $2\text{H}_2\text{O} - 4\text{e}^- \rightarrow \text{O}_2 + 4\text{H}^+$
- C) $\text{Na}^+ + 1\text{e}^- \rightarrow \text{Na}$
- D) $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$
- E) $4\text{OH}^- - 4\text{e}^- \rightarrow \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

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

- A) $V = k_2 \cdot [\text{NH}_3]^2$
- B) $V = k_1 \cdot [\text{N}_2] \cdot [\text{H}_2]^3$
- C) $V = k_1 \cdot [\text{N}_2] \cdot 3[\text{H}_2]$
- D) $V = [\text{N}_2] \cdot 3[\text{H}_2]$
- E) $V = k_2 \cdot 2[\text{NH}_3]$

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

- A) $V = k_1 \cdot [\text{N}_2] \cdot [\text{H}_2]^3$
- B) $V = k_2 \cdot [\text{NH}_3]^2$
- C) $V = k_1 \cdot [\text{N}_2] \cdot 3[\text{H}_2]$
- D) $V = [\text{N}_2] \cdot 3[\text{H}_2]$
- E) $V = k_2 \cdot 2[\text{NH}_3]$

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

- A) $V = k_2 \cdot 2[\text{NO}] \cdot [\text{O}_2]$
- B) $V = k_2 \cdot [\text{NO}]^2 \cdot [\text{O}_2]$
- C) $V = k_2 \cdot [\text{NO}] \cdot [\text{O}_2]^2$

D) $V = k_1 [NO_2]^2$

E) $V = k_1 \cdot 2[NO_2]$

498) Sual: $2 NO_2 \rightleftharpoons 2 NO + O_2$ döner kimyəvi prosesdə düzünə reaksiyanın sürət düsturunu göstərin.

A) $V = k_2 \cdot 2[NO] \cdot [O_2]$

B) $V = k_1 \cdot [NO_2]^2$

C) $V = k_2 \cdot [NO] \cdot [O_2]^2$

D) $V = k_2 \cdot [NO]^2 \cdot [O_2]$

E) $V = k_1 \cdot 2[NO_2]$

499) Sual: Elektronə hərisliyin tənliyini göstərin.

A) $X = + E$

B) $A + e^- = A^- \pm F$

C) $E = hv$

D) $E = mc^2$

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

ion	Elektron konfigur.
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

500) Sual:

A) x, y ,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,, z

- B) x y, z
C) y x, z
D) y, z x
E) x, z y

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

- A) ... $3d^54s^1$
B) ... $3d^64s^2$
C) ... $3d^44s^2$
D) ... $3d^64s$
E) ... $3d^54s^2$

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

Kationu müeyyen edin.

- 502) **Sual:**
A) x, z
B) yalnız x
C) yalnız y
D) yalnız z

E) x, y

503) Sual:Üçüncü energetik səviyyədəki orbitalların maksimum sayını müəyyən edin.

A) 16

B) 3

C) 8

D) 9

E) 12

504) Sual:Xlor atomunda maksimum həyəcanlanmış halda neçə cütlənməmiş elektron vardır?

A) 6

B) 1

C) 3

D) 5

E) 7

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

A) 2, 8, 12, 2

B) 2, 8, 8, 6

C) 2, 8, 8, 4, 2

D) 2, 8, 13, 1

E) 2, 8, 8, 2, 4

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

A) 28

B) 24

C) 34

D) 6

E) 18

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

507) Soru:

- A) 25
- B) 21
- C) 22
- D) 23
- E) 24

508) Soru: Hansı cərgədəki ionlarda elektronların sayı eynidir?

- A) $^{39}_{19}\text{K}^+$ v? $^{32}_{16}\text{S}^{2-}$
- B) $^{27}_{13}\text{Al}^{3+}$ v? $^{39}_{19}\text{K}^+$
- C) $^7_3\text{Li}^+$ v? $^{19}_9\text{F}^-$
- D) $^{40}_{20}\text{Ca}^{2+}$ v? $^{80}_{35}\text{Br}^-$
- E) $^{23}_{11}\text{Na}^+$ v? $^{35}_{17}\text{Cl}^-$

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

- A) 7 e⁻, 7p, 7n
- B) 10 e⁻, 10p, 7n
- C) 4 e⁻, 7p, 7n
- D) ^7N
- E) 10 e⁻, 7p, 7n

510) Sual: $^{52}_{24}\text{Cr}$ atomun elektron formuluu göst?rin.

- A) ...3d⁵4s¹
- B) ...3d⁶4s²
- C) ...3d⁴4s²
- D) ...3d⁶4s
- E) ...3d⁵4s²

511) Sual: Maksimum h?y?canlanmış halda hansı atomun ?n ?ox sayda c?tl?shm?miş elektronları olur?

- A) ^6C
- B) ^7N
- C) ^{15}P
- D) ^{16}S
- E) ^{17}Cl

512) Sual: Al?minum atomunda ne?e neytron var?

- A) 27
- B) 14**
- C) 16
- D) 18
- E) 19

513) Sual: n = 4 olan energetk s?viyy?d? orbitalların sayını m??yy?n edin.

- A) 8

- B) 10
- C) 18
- D) 20
- E) 16

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

514) Sual:

- A) $Cu^+, Zn^{2+}, Sn^{2+}, Pb^{2+}$
- B) $Cu^+, Zn^{2+}, Cd^{2+}, Ag^+$**
- C) $Ag^+, Cd^{2+}, Sb^{3+}, Bi^{3+}$
- D) $Sb^{3+}, Sn^{2+}, Zn^{2+}, Cu^+$
- E) $Ag^+, Cd^{2+}, Zn^{2+}, Bi^{3+}$

515) Sual: Yalnız kovalent rabitəli hidridlərin yerləşdiyi sıranı göstərin.

- A) NH_3, NaH, CaH_2
- B) SiH_4, NH_3, PH_3**
- C) LiH, CaH_2, NH_3
- D) CaH_2, PH_3, LiH
- E) SiH_4, LiH, CaH_2

516) Sual: d-orbitallarında elektronun spininə görə fərqli vəziyyətlərin sayını göstərin.

- A) 4
- B) 10**
- C) 6
- D) 5
- E) 8

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

- A) əvvəl azalar sonra artar
- B) artar**
- C) dəyişməz
- D) azalar
- E) əvvəl artar sonra azalar

518) Sual: Neytral mühitdə bənövşəyi rəng alan indikatoru göstərin.

- A) fenolftalein, lakmus
- B) lakmus**
- C) fenolftalein
- D) metiloranj
- E) lakmus, metiloranj

519) Sual: Atom β –hissəcik buraxmaqla parçalandıqda hansı dəyişikliyə uğrayır?

- A) sıra nömrəsi bir vahid azalır, kütləsi dəyişir
- B) sıra nömrəsi bir vahid artır, kütləsi dəyişmir**
- C) sıra nömrəsi iki vahid, kütləsi dörd k. v. azalır
- D) atomun yükü və kütləsi dəyişmir
- E) atomun yükü və kütləsi dəyişir

520) Sual: Atom α –hissəcik buraxmaqla parçalandıqda hansı dəyişikliyə uğrayır?

- A) sıra nömrəsi bir vahid artır, kütləsi dəyişmir
- B) sıra nömrəsi iki vahid , kütləsi dörd k. v. azalır**
- C) sıra nömrəsi iki vahid, kütləsi dörd k. v. artır
- D) atomun yükü və kütləsi dəyişmir
- E) sıra nömrəsi bir vahid azalır, kütləsi dəyişir

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

- A) sıra nömrəsi bir vahid artır, kütləsi dəyişmir
- B) yükü və kütləsi dəyişmir**
- C) sıra nömrəsi iki vahid, kütləsi dörd k. v. artır

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

E) sıra nömrəsi bir vahid azalır, kütləsi dəyişir

522) Sual:Azotun atomunda neçə neytron var?

A) 13

B) 5

C) 7

D) 9

E) 11

523) Sual:Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?

A) $1s^2 2s^2 2p^4$

B) $1s^2 2s^2 2p^1$

C) $1s^2 2s^2 2p^2$

D) $1s^2 2s^2 2p^3$

E) $1s^2 2s^2 2p^5$

524) Sual:Hansı sxem səhvdir?

A) $N^{-3} - 6\bar{e} \rightarrow N^{+3}$

B) $N^{+5} + 3\bar{e} \rightarrow N^{+2}$

C) $N^{+3} + 2\bar{e} \rightarrow N^{+5}$

D) $N^{+2} - 3\bar{e} \rightarrow N^{+5}$

E) $N^{+5} + 1\bar{e} \rightarrow N^{+4}$

E)

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

- A) N_2O_5
B) N_2O
C) NO
D) N_2O_3
E) NO_2

526) Sual:Hansı reaksiya doğru deyil?

- A) $PCl_3 + Cl_2 \xrightarrow{t} PCl_5$
B) $P + Mg \xrightarrow{t} Mg_3P_2$
C) $P + O_2 \xrightarrow{t} 2O_5$
D) $P + Cl_2 \xrightarrow{t} PCl_3$
E) $P + H_2 \xrightarrow{t} PH_3$

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

- A) II, III
B) yalnız I
C) yalnız II
D) yalnız III
E) I, II

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

- A) I, III
- B) yalnız I
- C) yalnız II
- D) yalnız III
- E) I, II

529) Sual: Hansı ifadə fosfin üçün düzgün deyil?

- A) turşularla reaksiya zamanı fosfonium duzu əmələ gətirir
- B) davamsız maddədir
- C) zəhərli qaz
- D) sarımsaq iyi var
- E) əsaslıq xassəsi ammoniyakdan çoxdur

530) Sual: Alüminium-hidrofosfatın formülünü göstərin?

- A) $Al_2(HPO_3)_3$
- B) $AlPO_4$
- C) $Al(H_2PO_4)_3$
- D) $Al(PO_3)_3$
- E) $Al_2(HPO_4)_3$

531) Sual: Fosforun hansı birləşməsindən qazların qurudulmasında istifadə edilir?

- A) $Ca_3(PO_4)_2$
- B) P_2O_5
- C) $Mg_3(PO_4)_2$

- D) Na_3PO_4
E) $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$

532) Sual: Azotun oksidləşmə dərəcəsinin +3 olduğu birləşmələr sırasını tapın.

- A) NH_4Cl , NH_3 , N_2O_3
B) N_2O_3 , HNO_3 , KNO_2
C) NH_3 , N_2O_3 , HNO_3
D) NaNO_2 , N_2O_3 , HNO_2
E) KNO_3 , HNO_2 , NH_3

533) Sual: Hansı reaksiyada fosfor (V) oksid alınır?

- A) $\text{PH}_3 + \text{O}_2 \longrightarrow$
B) $\text{P} + \text{O}_2 \xrightarrow{t}$
C) $\text{KClO}_3 + \text{P} \longrightarrow$
D) $\text{H}_3\text{PO}_4 \xrightarrow{t}$
E) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{SiO}_2 \longrightarrow$

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

- A) 400
B) 600
C) 800

D) 1250

E) 1500

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

A) $C_{12}H_{22}O_{11}$, NH_4Cl

B) CO , $NaCl$

C) Na_2CO_3 , $C_{12}H_{22}O_{11}$

D) NH_3 , HCl

E) O_2 , $NaNO_3$

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

A) artır, sonra isə azalır

B) dəyişmir

C) azalır

D) artır

E) azalır, sonra ilə artır

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

A) H_2SO_4

B) KCl

C) $NaNO_3$

D) Na_2O

E) CO_2

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

A) 1

B) 0,1

C) 0,2

D) 0,4

E) 0,5

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

A) q/mol

B) mol/l

C) q/l

D) q·ekv/l

E) mol/kq

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

A) Zn, Cu, Hg

B) Zn, Be, Mg

C) Al, Zn, Be

D) Mg, Ca, Al

E) Hg, Cu, Au

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

A) NH_4Cl , K_2SO_4 , NaCO_3

B) KNO_3 , O_2 , CaCl

C) NaCl , K_2CO_3 , NH_3

D) NH_3 , CO_2 , O_2

E) CO_2 , Na_2SO_4 , KCl

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

A) 100

B) 20

C) 40

D) 50

E) 80

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

- A) 260
- B) 40
- C) 80
- D) 160**
- E) 200

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

- A) 18
- B) 9
- C) 10**
- D) 11
- E) 14

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

- A) 40
- B) 5
- C) 10
- D) 20**
- E) 25

546) Sual: 200 ml 0,5 mol/l H₂SO₄ məhluluna 300 ml su əlavə edilir. Alınan məhlulun molyar qatılığını hesablayın. (Sürət 27.11.2013 11:59:35)

- A) 0,4
- B) 0,1
- C) 0,2**
- D) 0,25
- E) 0,3

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

- A) kationlar və elektronlar
- B) anionlar və elektronlar

- C) yalnız elektronlar
- D) yalnız kationlar
- E) kationlar və anionlar

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

- A) $C_{12}H_{22}O_{11}$, NH_4Cl
- B) CO , $NaCl$
- C) Na_2CO_3 , $C_{12}H_{22}O_{11}$
- D) NH_3 , HCl
- E) O_2 , $NaNO_3$

549) Sual: Hansı sıradakı maddələrin temperaturun artması ilə həll olması azalır?

- A) NH_4Cl , K_2SO_4 , $NaCO_3$
- B) KNO_3 , O_2 , $CaCl$
- C) $NaCl$, K_2CO_3 , NH_3
- D) NH_3 , CO_2 , O_2
- E) CO_2 , Na_2SO_4 , KCl

550) Sual: Hansı birləşmə suda həll olmur?

- A) $CaCO_3$
- B) $NaCl$
- C) $Ca(OH)_2$
- D) KNO_3
- E) Na_2SO_4

551) Sual: Təzyiqin artması ilə hansı birləşmənin həll olması artır?

- A) H_2SO_4
- B) KCl

- C) NaNO_3
- D) Na_2O
- E) CO_2

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

- A) 35
- B) 10
- C) 18
- D) 25**
- E) 30

553) Sual:20 q kalsium xloridi 180 ml suda həll etdilər. Alınmış məhlulda kalsium xloridin kütlə payını tapın.

- A) 18
- B) 9
- C) 10**
- D) 11
- E) 14

554) Sual:Hansı üç metal natrium hidrokسيد məhlulu ilə reaksiyaya girmir?

- A) Zn, Cu, Hg
- B) Zn, Be, Mg
- C) Al, Zn, Be
- D) Mg, Ca, Al
- E) Hg, Cu, Au**

555) Sual:Həllolma haqqında hansı ifadə doğrudur?

- A) təzyiqin artması ilə qazların həllolması azalır
- B) həllolma yalnız fiziki prosesdir
- C) həllolma yalnız kimyəvi prosesdir
- D) həllolma həm fiziki, həm də kimyəvi prosesdir**
- E) temperaturun artması ilə qazların həllolması yüksəlir

556) Sual:Normal məhlulun ölçü vahidini göstərin.

- A) q/mol
- B) mol/l
- C) q/l
- D) q·ekv/l**
- E) mol/kq

557) Sual:Temperaturun artması ilə qazların həll olması necə dəyişir?

- A) artır, sonra isə azalır
- B) dəyişmir
- C) azalır**
- D) artır
- E) azalır, sonra ilə artır

558) Sual:Həllolma əmsalının ölçü vahidini göstərin.

- A) kq/mol
- B) mol/l
- C) q/mol
- D) q/l**
- E) l/kq

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

- A) CaCO₃**
- B) NaCl
- C) Ca(OH)₂
- D) KNO₃
- E) Na₂SO₄

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

- A) həllolma həm fiziki, həm də kimyəvi prosesdir**

- B) temperaturun artması ilə qazların həllolması yüksəlir
- C) təzyiqin artması ilə qazların həllolması azalır
- D) həllolma yalnız fiziki prosesdir
- E) həllolma yalnız kimyəvi prosesdir

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

- A) kq/mol
- B) mol/l
- C) q/mol
- D) q/l**
- E) l/kq

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

- A) 35
- B) 10
- C) 18
- D) 25**
- E) 30

563) Sual: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)

- A) 500
- B) 50
- C) 100**
- D) 200
- E) 250

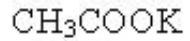
564) Sual:200 ml 0,5 mol/l KOH məhlulu hazırlamaq üçün neçə mol qələvi lazımdır? (Sürət 27.11.2013 11:59:56)

- A) 0,05
- B) 0,1**
- C) 0,2

D) 0,01

E) 0,02

565) Sual:Kaliumun hansı birləşməsi gübrə kimi işlədilir?



A)

B) KCl

C) KOH

D) K_2SiO_3

E) $\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COOK}$

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

A) P, B, K

B) N, P, K

C) N, Fe, K

D) Na, P, K

E) Mg, Zn, N

567) Sual:Hansı mineral gübrə tərkibində əsas 2 qida elementi saxlayır?

A) KCl

B) $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$

C) NaNO_3

D) $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$

E) $\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$

568) Sual:Temperaturu 245C-dən 265C-ə qədər artırırdıqda reaksiyanın sürəti neçə dəfə artar?

A) 18

- B) 9
- C) 27
- D) 3
- E) 81

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

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

569) Sual:

- A) I, III
- B) I, II
- C) II, III
- D) II, IV
- E) I, IV

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

- A) 313
- B) 81
- C) 162
- D) 210
- E) 243

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

- A) 48,6
- B) 5,4
- C) 81
- D) 16,2
- E) 10,8

572) Sual: Temperaturu 30C artırıdıda reaksiyanın sürəti neçə dəfə artar? Temperatur əmsalı 2-dir.

- A) 18
- B) 9
- C) 3
- D) 81
- E) 8**

573) Sual: Temperatur əmsalı 2 olan reaksiyanın sürətini 80C-dən 50C-yə qədər azaltdıda reaksiyanın sürəti necə dəyişilir?

- A) 8 dəfə azalar**
- B) 4 dəfə artar
- C) 2 dəfə artar
- D) 2 dəfə azalar
- E) 8 dəfə artar

574) Sual: Reaksiya 100C temperaturda 40 dəqiqəyə qurtarır. Həmin reaksiya 130C temperaturda neçə dəqiqəyə qurtarar? Temperatur əmsalı 2-dir.

- A) 15
- B) 20
- C) 5**
- D) 10
- E) 120

575) Sual: Reaksiya 30C temperaturda 60 saniyəyə qurtarır. Həmin reaksiya 50C temperaturda neçə saniyəyə qurtarar? Temperatur əmsalı 2-dir.

- A) 90
- B) 60
- C) 15**
- D) 40
- E) 30

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

- A) 16

- B) 180
- C) 120
- D) 60
- E) 20**

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

- A) 2,5**
- B) 26
- C) 10
- D) 160
- E) 5

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

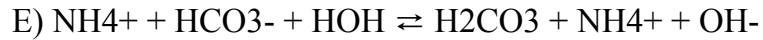
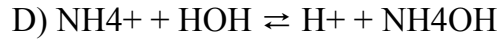
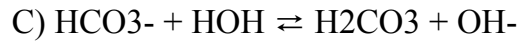
- A) 180
- B) 60
- C) 90
- D) 120**
- E) 140

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

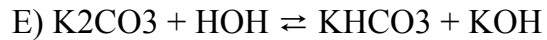
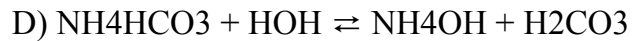
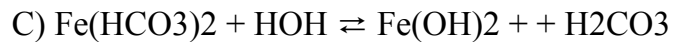
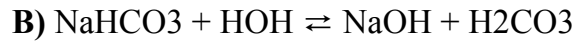
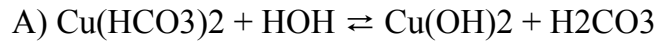
- A) $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$, CrCl_2 , $\text{Cr}(\text{NO}_3)_3$
- B) CrCl_2 , $\text{Cr}(\text{NO}_3)_3$, $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$**
- C) $\text{Cr}(\text{NO}_3)_3$, $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$, CrCl_2
- D) $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$, $\text{Cr}(\text{NO}_3)_3$, CrCl_2
- E) $\text{Cr}(\text{NO}_3)_3$, CrCl_2 , $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$

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

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



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



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

A) maqnezium

B) azot

C) arqon

D) bor

E) silisium

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

A) $3s^2 3p^6$

B) $2s^2 2p^1$

C) $2s^2$

D) $2s^2 2p^3$

E) $2s^2 2p^6$

584) Sual: Nüvənin daxilində orta sıxlıq nədən asılıdır?

A) nuklonların hərəkətində

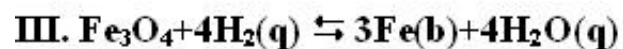
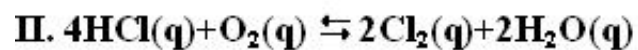
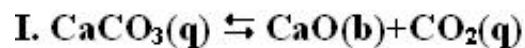
B) nüvə qüvvələrindən

- C) nuklonların sayından
- D) xarici təsirlərdən
- E) kütləsindən

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

- A) $2s^2 2p^1$
- B) $2s^1 2p^2$**
- C) $2s^2 2p^3$
- D) $2s^2 2p^4$
- E) $3s^2 3p^1$

Hansı reaksiyada təzyiğin artırılması tarazlığı başlanğıc maddəyə təsir yönəldir?



586) Sual:

- A) II, III
- B) yalnız I**
- C) yalnız II
- D) I, III
- E) I, II, III

587) Sual:Natrium-hidroksidin ərintisinin elektrolizində hansı məhsullar alınar?

- A) O_2 , Na_2O , H_2O
- B) Na, O_2 , H_2O**
- C) H_2 , Na_2O , NaH
- D) O_2 , H_2O , H_2
- E) Na, NaH, H_2

588) Sual:Hidrogen atomunda elektronun enerjisini xarakterizə edən müddəanı göstərin.

- A) elektronun enerjisi yalnız maqnit kvant ədədindən sılı olur
- B) elektronun enerjisi yalnız baş kvant ədədinin qiymətinədən asılı olur**
- C) elektronun enerjisi baş və orbital kvant ədədlərindən sılı olur
- D) elektronun enerjisi baş və maqnit kvant ədədlərindən sılı olur
- E) elektronun enerjisi orbital və maqnit kvant ədədlərindən sılı olur

589) Sual:Maqnit kvant ədədi üçün göstərilən müddəalardan hansı doğrudur.

- A) energetik səviyyədə yarımşəviyyələrin sayını müəyyən edir
- B) yarımşəviyyələrdə orbitalların sayını və elektron buludlarının yerləşməsini müəyyən edir**
- C) yarımşəviyyələrin nüvədən məsafəsini müəyyən edir
- D) elektron buludunun ölçüsü və enerjisini müəyyən edir
- E) enerji səviyyələri və onların nüvədən məsafəsini müəyyən edir

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

- A) Ekvivalentlər qanunu
- B) Mozli qanunu**
- C) Avoqadro qanunu
- D) Həndəsi nisbətlər qanunu
- E) Həcmi nisbətlər qanunu

591) Sual:Kationa görə hidrolizə uğrayan duzların sırasını göstərin.

- A) KNO_2 , Na_2CO_3 , AlCl_3 , $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- B) NH_4Cl , AlCl_3 , $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$**
- C) KCN , KNO_2 , Na_2CO_3 , K_3PO_4
- D) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$, Na_2CO_3 , K_3PO_4
- E) NH_4Cl , AlCl_3 , KCN , KNO_2 ,

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

- A) BaCO_3 və Na_2SO_4

- B)** Ba(NO₃)₂ və Na₂SO₄
- C) BaO və H₂SO₄
- D) Ba və H₂SO₄
- E) BaCO₃ və K₂SO₄

593) Sual: CO₂(q) + C(b) ⇌ 2CO(q); ΔH > 0 Sistemdə kimyəvi tarazlıq hansı şəraitdə sağa yerini dəyişər?

- A) CO₂-nin qatılığının azalması
- B)** temperaturun artırılması
- C) təzyiqin artırılması
- D) temperaturun azalması
- E) katalizatorun iştirakı

594) Sual: SiO₃²⁻ + 2H⁺ = H₂SiO₃ ↓ Qısa ion tənliyi hansı maddələr arasında gedən reaksiyaya uyğundur?

- A) SiO₂ və Na₂CO₃
- B)** Na₂SiO₃ və H₂SO₄
- C) SiO₂ və H₂O
- D) SiO₂ və H₂SO₄
- E) SiO₂ və K₂CO₃

595) Sual: H₂(q) + Br₂(q) ⇌ 2HBr(q); ΔH kiçikdir 0 Sistemdə kimyəvi tarazlıq hansı şəraitdə sağa yerini dəyişər?

- A) hidrogenin qatılığının azalması
- B)** temperaturun azalması
- C) təzyiqin artması
- D) təzyiqin azalması
- E) katalizatorun iştirakı

596) Sual: Kimyəvi elementlərin təbii təsnifatı nəyə əsaslanır?

- A)** dövrü qanuna
- B) atomun quruluşuna
- C) valentliyə

D) atomun Rezerford modelinə

E) Pauli peinsipinə

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

A) istilik keçiriciliyi

B) elektromənfiliyi

C) ərimə temperaturu

D) oksidləşmə dərəcəsi

E) atom nüvələrinin yükü

598) Sual:Dövri qanunun inkişafında birinci dövr necə adlanır?

A) yatrokimya dövrü

B) kimyəvi dövr

C) əlkimya dövrü

D) fiziki dövr

E) müasir dövr

599) Sual:Dövri qanunun inkişafında ikinci dövr necə adlanır?

A) müasir dövr

B) fiziki dövr

C) kimyəvi dövr

D) əlkimya dövrü

E) yatrokimya dövrü

600) Sual:Dövri qanunun inkişafında kimyəvi dövr nəyə əsaslanırdı?

A) elementlərin məlum olan birləşmələrinin sayına

B) kimyəvi elementlərin və onların birləşmələrinin tərkibi və xassələrinə

C) elementlərin atomlarının quruluşuna

D) elementlərin təbiətdə yayılmasına

E) elementlərin və onların birləşmələrinin fiziki xassələrinə

601) Sual:Dövri qanunun inkişafında fiziki dövr nəyə əsaslanırdı?

- A) elementlərin məlum olan birləşmələrinin sayına
- B) nüvənin yükünün artması ilə müəyyən tip elektron quruluşunun dövri təkrarı**
- C) kimyəvi elementlərin və onların birləşmələrinin tərkibi və xassələrinə
- D) elementlərin təbiətdə yayılmasına
- E) elementlərin və onların birləşmələrinin fiziki xassələrinə

602) Sual:Kimyəvi elementlərin dövri sistemi nədir?

- A) kimyəvi elementlərin fiziki xassələrinin müqayisəsi
- B) kimyəvi elementlərin dövri qanuna əsaslanan təsnifatı**
- C) kimyəvi elementlər haqqında məlumat cədvəli
- D) kimyəvi elementlərin ümumi siyahısı
- E) kimyəvi elementlərin kimyəvi xassələrinin müqayisəsi

603) Sual:Aşağıda verilən müddəalardan hansı atomun quruluşu ilə elementlərin dövri sistemi arasında əlqəni ifadə edir.

- A) energetik səbiyyələrin sayı böyük dövrlərdə dövrün nömrəsinə uyğundur
- B) eyni dövrdə yerləşən elementlərin atomlarında eyni sayda energetik səviyyə olur**
- C) eyni dövrdə yerləşən elementlərin atomlarında müxtəlif sayda energetik səviyyə olur
- D) energetik səviyyələrin sayı elementin dövri sistemdə yerləşməsinə uyğun olmur
- E) energetik səbiyyələrin sayı kiçik dövrlərdə dövrün nömrəsinə Uyğundur

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

- A) p- , f-
- B) s- , p-**
- C) s- , d-
- D) p- , d-
- E) s- , f-

605) Sual:Hansı maddələr adsorbentlər adlanırlar?

- A) mühiti maye olan dispers sistemlər
- B) adsorbsiya olunan maddələr**

- C) səthi aktiv maddələr
- D) üzvi həlledicilərdə həll olan maddələr
- E) suda həll olan bərk maddələr

606) Sual:Absorbsiya prosesi nədir?

- A) səthi aktiv maddələrin səthindən maye və qazların ayrılması
- B) adsorbsiya olunan maddənin həll olaraq adsorbentin daxilinə keçməsi**
- C) temperaturun təsirdən suda həll olmuş qazın ayrılması
- D) qazların mayelərdə həll olması
- E) bərk maddələrin mayelərdə həll olması

607) Sual:Ağac kömürünün adsorbsiyası hansı həlledicidə yüksək olar?

- A) metil spirti
- B) su**
- C) etil spirti
- D) aseton
- E) xloroform

608) Sual:Atomun valent təbəqəsinin normal halına uyğun gələn elektron formülünü göstərin

- A) 3s13p1
- B) 2s22p4**
- C) 2s12p2
- D) 2s12p3
- E) 3s13p1

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

- A) CH_4 -ün qatılığının azalması
- B) temperaturun artması**
- C) təzyiqin artması
- D) temperaturun azalması

E) katalizatorun iştirakı

610) Sual: $L=2$ olan yarımsəviyyədə maksimum neçə elektron olar?

A) 20

B) 10

C) 8

D) 6

E) 18

611) Sual: Kalium-sulfatın suda məhlulunun elektrolizində katodda hansı proses gedər?

A) $\text{SO}_4^{2-} + 2e^- \rightarrow \text{SO}_2 + \text{O}_2$

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

C) $\text{K}^+ + e^- \rightarrow \text{K}^0$

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

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

612) Sual: Hansı sıradakı elementlər xassə etibarilə oxşardır?

A) Al, H, Ca

B) Li, Rb, Cs

C) O, F, P

D) Cu, Mg, Na

E) H, O, S

613) Sual: Hansı sıradakı bütün elementlər uçucu hidrogenli birləş-mələr əmələ gətirirlər?

A) N, Fe, Cu

B) C, N, F

C) O, K, P

D) Ca, Cl, S

E) Na, Br, S

614) Sual: Hansı sıradakı bütün elementlər uçucu hidrogenli birləş-mələr əmələ gətirmirlər?

- A) Mg, Na, Ca
- B) C, N, Si
- C) O, F, P
- D) C, Cl, S
- E) Si, P, S

615) Sual:Hansı sırada yalnız s-elementləri yerləşmişdir?

- A) Na, K, Ni
- B) Na, Al, Cl
- C) Ca, Cu, K
- D) Ca, Ba, Li**
- E) Di, B, Fe

616) Sual:Elektron formulu ...3s23p3 olan elementin yuxarı və aşağı oksidləşmə dərəcələri neçədir?

- A) +3 və -2
- B) +3 və -3
- C) +2 və -2
- D) +5 və -3**
- E) +2 və -3

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

mövqeyini müəyyən edin

Grup

Dövr

617) Sual:

- A) IV A, 2
- B) II A, 4
- C) VI A, 2
- D) IV A, 5
- E) IV B, 3

618) Sual: Neytral atom bir elektron aldıqda I. radiusu artır II. nüvə yükü artır III. mənfi yüklü iona çevrilir İfadələrindən hansıları doğrudur?

- A) I,III
- B) yalnız I
- C) yalnız II
- D) yalnız III
- E) I,II

619) Sual: Y +5 ionunda 10 elektron və 16 neytron var. Y-in nisbi atom kütləsini müəyyən edin.

- A) 31
- B) 21
- C) 26
- D) 27
- E) 25

620) Sual: 3p yarım səviyyəsində 3 elektron olan elementin sıra nömrəsini müəyyən edin.

- A) 18
- B) 8
- C) 12
- D) 15
- E) 16

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

621) Sual:

- A) ... 3s²3p⁶
- B) ... 3s²3p⁴
- C) ... 3s²3p⁵
- D) ... 3s²3p³
- E) ... 3d³4s²

622) Sual: x atomunun maksimum həyacanlanma halı $ns1np3$ ndy kimidir. Uyğunluğu müəyyən edin. x atomu y I. 7N 1 II. 15P 2 III. 17Cl 3

- A) II, III
- B) yalnız I
- C) yalnız II
- D) yalnız III**
- E) I, III

623) Sual:9 protonu və 10 neytronu olan elemetin nisbi atom kütləsini tapın.

- A) 90
- B) 9
- C) 10
- D) 1
- E) 19**

624) Sual:Atomları valent elektronlarının artma ardıcılığı ilə düzün. I. 15x II. 17y III. 20z

- A) [yeni cavab]
- B) x, y, z
- C) z, y, x
- D) z, y, x**
- E) y, x, z

625) Sual:Elektron formulu ... $3d84s2$ olan elementin dövri sistem cədvəlindəki yerini tapın. dövr ; qrup

- A) 3 7A
- B) 4 7B
- C) 3 8B
- D) 3 8A
- E) 4 8B**

626) Sual:Elektron formulu ... $3s23p3$ olan elementin yuxarı və aşağı oksidləşmə dərəcələri neçədir?

- A) +3 və -2

- B) +3 və -3
- C) +2 və -2
- D) +5 və -3**
- E) +2 və -3

627) Sual:Hansı sırada yalnız s-elementləri yerləşmişdir?

- A) Na, K, Ni
- B) Na, Al, Cl
- C) Ca, Cu, K
- D) Ca, Ba, Li**
- E) Li, B, Fe

628) Sual:Hansı sıradakı bütün elementlər uçucu hidrogenli birləşmələr əmələ gətirirlər?

- A) N, Fe, Cu
- B) C, N, F**
- C) O, K, P
- D) Ca, Cl, S
- E) Na, Br, S

629) Sual:Hansı sıradakı elementlər xassə etibarilə oxşardır?

- A) Al, H, Ca
- B) Li, Rb, Cs**
- C) O, F, P
- D) Cu, Mg, Na
- E) H, O, S

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

- A) 15
- B) 2
- C) 3
- D) 5**

E) 10

631) Sual:Hansı maddənin məhlulu mis və sink ilə qarşılıqlı təsirdə olur?

A) $MgSO_4$

B) NaOH

C) KOH

D) HCl

E) HNO_3

632) Sual:Hansı metal ilə kontaktda olduqda dəmir daha çox korroziyaya məruz qalır?

A) Ca

B) Mg

C) Al

D) Zn

E) Cu

633) Sual:Hansı reaksiya üzrə mis 1-oksidi alınır?

A) $Cu_2O + Cu_2S$

B) $CuCO_3 \xrightarrow{t}$

C) $CuOH \xrightarrow{t}$

D) $Cu(NO_3)_2 \xrightarrow{t}$

E) $Cu(OH)_2 \xrightarrow{t}$

634) Sual:Xrom üçün hansı ifadə doğru deyil?

A) qatı nitrat turşusu ilə adi şəraitdə reaksiyaya girir

- B) gümüşü-ağ metal
- C) korroziyaya davamlı
- D) d-elementdir
- E) +2, +3, +6 oksidləşmə dərəcələri davamlıdır

635) Sual: Sink qabda hansı maddənin məhlulunu saxlamaq olar?

- A) Na_2SO_4
- B) HCl
- C) NaOH
- D) CuSO_4
- E) AgNO_3

636) Sual: Hansı maddənin köməyi ilə gümüşü sink qarışığından təmizləmək olar?

- A) NaCl
- B) H_2SO_4 (qatı)
- C) HNO_3
- D) Na_2SO_4
- E) NaOH

637) Sual: Hansı maddənin məhlulunu mis qabda saxlamaq olmaz?

- A) AgNO_3
- B) HCl
- C) H_3PO_4
- D) NaNO_3

E) ZnSO_4

638) Sual: Cu(OH)_2 hansı reaksiya ile almır?

A) $\text{CuO} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$

B) $\text{Cu(NO}_3)_2 + \text{Al(OH)}_3 \longrightarrow$

C) $\text{Cu} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{t}$

D) $\text{CuO} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \xrightarrow{t}$

E) $\text{CuCl}_2 + \text{Ba(OH)}_2 \longrightarrow$

639) Sual: Hansı maddə nə xlorid turşusu, nə də xlorla reaksiyaya daxil olmur?

A) Cu

B) CuO

C) Fe

D) NH_3

E) SO_3

640) Sual: Hansı maddə nə xlorid turşusu, nə də xlorla reaksiyaya daxil olmur?

A) CO_2

B) Cu

C) Ca

D) S

E) KOH

641) Sual:Həm xlorla, həm də xlorid turşusu ilə reaksiyaya daxil olan maddəni göstərin?

- A) Mg
- B) Hg
- C) Si
- D) O_2
- E) CO_2

642) Sual:Hansı maddə həm xlorla, həm də xlorid turşusu ilə qarşılıqlı təsirdə olur?

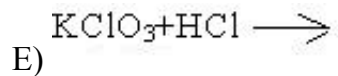
- A) H_2
- B) NaOH**
- C) Cu
- D) CO
- E) H_2O

643) Sual:Halogenlərin elektromənfilik və sıxlığı flüordan yoda qədər necə dəyişir? elektromənfilik sıxlıq

- A) azalır azalır
- B) artır artır
- C) azalır artır**
- D) artır azalır
- E) artır dəyişmir

644) Sual:Hansı sxem üzrə laboratoriyada xlor alınır?

- A) $K_2Cr_2O_7 + HCl \longrightarrow$
- B) $MnO_2 + HCl \longrightarrow$
- C) $KMnO_4 + HCl \longrightarrow$
- D) $Fe_2O_3 + HCl \longrightarrow$**



645) Sual: Hansı reaksiya üzrə xlor ayrılır?

- A) $HCl + MnO_2 \rightarrow$
- B) $HCl + Mg \rightarrow$
- C) $HCl + MgO \rightarrow$
- D) $HCl + MgBr_2 \rightarrow$
- E) $HCl + Br_2 \rightarrow$

646) Sual: Göstərilənlərdən hansı ifadə xlor üçün səhvdir?

- A) havadan təxminən 2,5 dəfə ağırdır
- B) sarı-yaşıl rəngli qaz
- C) bərk halda atom kristal qəfəsinə malikdir
- D) oksigenlə reaksiyaya girmir
- E) kəskin boğucu qazdır

647) Sual: Hansı metallar xlorid turşusu ilə qarşılıqlı təsirdə olur? I. Mg II. Cu III. Fe IV. Ag

- A) II, III
- B) I, II
- C) I, III
- D) I, III, IV
- E) III, IV

Cl⁻ ionu hansı kationlarla çöküntü ?m?!? g?tirir?

I. Fe⁺² II. Pb⁺² III. Ag⁺ IV. Al⁺³

648) Sual:

- A) yalnız III
- B) I, II
- C) II, III
- D) III, IV

E) II, IV

649) Sual:Xlorid turşusu ilə hansı sıradakı bütün metallar reaksiyaya girir?

A) Zn, Cu, Fe

B) Na, Mg, Cu

C) Fe, Pb, Ag

D) Cu, Hg, Ag

E) Zn, Mg, Al

650) Sual:Həm xlorla, həm də xlorid turşusu ilə reaksiyaya daxil olan maddələrin formulunu göstərin. I. Na₂SO₄ II. Al III. Cu IV. NaOH

A) I, III

B) I, II

C) II, IV

D) II, III

E) I, IV

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

A) 2

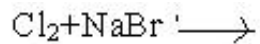
B) 1

C) 4,5

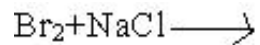
D) 4

E) 3

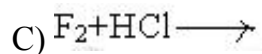
652) Sual:Hansı reaksiya getməz?

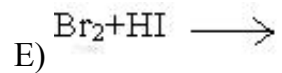


A)



B)





Xlorid turşusu ilə hansı maddələr reaksiyaya daxil olurlar?

I. KMnO_4 II. K_2SO_4 III. $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ IV. Ag

653) Sual:

- A) I, IV
- B) yalnız I
- C) II, IV
- D) I, II, III
- E) I, III

1 mol xlorid turşusunun artıq miqdarda MnO_2 ilə qarşılıqlı təsirdən neçə

litr (n.ş.) xlor alınır?

654) Sual:

- A) 44,8
- B) 2,8
- C) 11,2
- D) 5,6
- E) 22,4

Hansı duzlar hidrolizə uğramır?

**I. KCl II. NH_4Cl III. Al_2S_3
IV. CH_3COOK V. NaNO_3 VI. Na_2SO_4**

655) Sual:

- A) III, IV, V
- B) I, II, VI
- C) IV, V, VI
- D) I, V, VI
- E) I, II, III

Məhlulə turşu əlavə etdikdə hansı duzların hidrolizi zəifləyir?

I. CuCl_2 II. Na_2S III. FeCl_3 IV. K_2CO_3

656) Sual:

- A) I, III, IV
- B) I, II, III
- C) II, III
- D) II, IV
- E) I, III

657) Sual: Hansı duzun suda məhlulunda fenolftaleunun rəngi dəyişir?

- A) Al_2S_3
- B) CaCl_2
- C) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- D) NH_4Cl
- E) Na_2SO_3

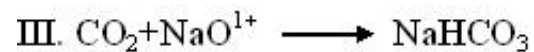
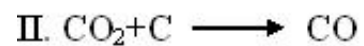
658) Sual: Hansı duzun elektroliz tənliyi suyun elektroliz tənliyi ilə eynidir? I. CuSO_4 II. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ III. CuCl_2 IV. CaF_2

- A) yalnız II
- B) I, III
- C) II, IV
- D) I, II
- E) III, IV

659) Sual: Hansı reaksiyadan alınan duz hidroliz etmir?

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

Hansı reaksiyada CO₂ oksidləşdiricidir?



660) Sual:

- A) yalnız II
- B) I,II**
- C) II,III
- D) yalnız III
- E) yalnız I

661) Sual: $4\text{KClO}_3 \text{ ----- } \text{KCl} + 3\text{KClO}_4$ reaksiyasında xlorun neçə faizi rediksiya olunmuşdur?

- A) 80
- B) 25**
- C) 20
- D) 50
- E) 75

662) Sual: Hansı ion yalnız oksidləşdiricidir?

- A) Cr^{2+}
- B) Cl^-
- C) Fe^{2+}
- D) Al^{3+}**
- E) S^{2-}

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

- A) 8
- B) 1
- C) 2**

D) 3

E) 6

664) Sual: Hansı reaksiyada alınan normal duzun suda həll olma-sından turş mühit yaranır?

A) $\text{BaCl}_2 + \text{AgNO}_3 \rightarrow$

B) $\text{CH}_3\text{COONa} + \text{NaOH} \xrightarrow{t}$

C) $\text{K}_2\text{O} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$

D) $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$

E) $\text{FeCl}_3 + \text{NaOH} \rightarrow$

Hansı duzun hidrolizindən yaranan mühit şəhv göstərilmişdir?

I. Na_2SO_3 – neytral II. FeCl_3 – turş III. NaCl – qələvi

665) Sual:

A) II, III

B) yalnız I

C) yalnız II

D) yalnız III

E) I, III

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. $\text{Ca(OH)}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow$

666) Sual:

A) I, III

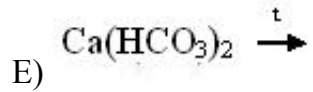
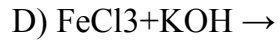
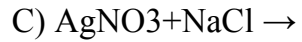
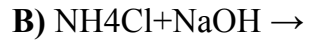
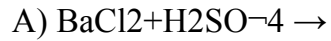
B) yalnız I

C) yalnız II

D) yalnız III

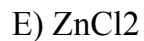
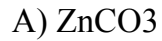
E) I, II

667) Sual: Hansı reaksiyada çöküntü alınmır?



Hansı duzum məhlulda hidrolizi $\text{X}^{2+} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HX}^+ + \text{OH}^-$ ion tənliyi ilə ifadə olunur?

668) Sual:



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

A) 6

B) 0,2

C) 1

D) 2

E) 6

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

A) 2

B) 8

- C) 4
- D) 5
- E) 6

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

- A) 10 Na 2Na
- B) Na 5Na**
- C) 5Na Na
- D) Na Na
- E) 2Na 10Na

672) Sual: $\text{Cu} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$ Oksidləşmə reduksiya reaksiyasında reduksiyaediciyin əmsalını tapın.

- A) 8
- B) 2
- C) 3**
- D) 4
- E) 6

673) Sual: Anionları oksidləşmə qabiliyyətlərinin artması ardıcılığı ilə düzün. I. F- II. Cl- II. OH-

- A) III,II,I
- B) I,II,III
- C) III,II,I
- D) II,III,I
- E) I,III,II**

674) Sual: 393 q NaCl məhlulunun elektrolizi zamanı (n.ş –də) 44,8 l qaz ayrılmışdır. Alınan məhlulda NaOH –in kütlə payını (% -lə) hesablayın. (Mr NaOH=40)

- A) 50**
- B) 20
- C) 25

D) 30

E) 40

675) Sual:Hansı ifadə doğrudur?

A) qazların suda həll olması təzyiq artdıqda azalır

B) həllolma həm fiziki, həm də kimyəvi prosesdir

C) həllolma yalnız fiziki prosesdir

D) həlloma yalnız kimyəvi prosesdir

E) qazların suda həll olması temperatur artdıqda artır

676) Sual:Temperaturun artırılması qazların həll olmasını necə dəyişir?

A) azaldır, sonra isə artırır

B) azaldır

C) dəyişmir

D) artır

E) artırır, sonra azaldır

677) Sual:Təzyiqin artırılması qazların həll olmasını necə dəyişir?

A) artırır, sonra isə azaldır

B) artırır

C) azaldır

D) dəyişmir

E) azaldır, sonra isə artırır

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

A) 12

B) 8

C) 16

D) 32

E) 4

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

A) 5

680) Sual: Hansı qrupda olan duzlar hidrolizə uğramır?

$Al_2S, AlCl_3, Al_2(SO_4)_3$

A)

B) KCl, K_2CO_3, K_3PO_4

C) $NaNO_3, NaCl, Na_2SO_4$

D) $Na_2CO_3, CH_3COONa, Na_2SO_4$

E) $NaNO_3, NaSO_3, Na_2S$

Hansı duzların hidrolizində eyni mühit alınır?

I. Na_2CO_3

II. $NaCl$

III. $FeCl_3$

IV. $AgNO_3$

681) Sual:

A) II, IV

B) II, III

C) I, III

D) I, II

E) III, IV

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

götürülməlidir?

682) Sual:

A) $Cu(NO_3)_2, KOH$

B) $Cu, NaOH$

C) $CuO, NaOH$

D) $CuSO_4, Na_2SO_4$

E) CuO, H₂O

Hansı duzun hidrolizinin qısa ion t?nliyi $X^{2+} + 2H_2O \rightarrow X(OH)_2 + 2H^+$ kindir?

I. FeCl₂

II. CaCl₂

III. BaCl₂

683) Sual:

A) I, III

B) yalnız I

C) yalnız II

D) yalnız III

E) II, III

684) Sual: Hansı duzun hidrolizi zamanı əsasi duz alınır?

A) NH₄NO₃

B) MgSO₄

C) NaCl

D) Na₂SO₄

E) ZnCl₂

NH⁺ və SO₄⁻² ionlarını hansı maddənin məhlulu ilə təyin etmək olar?

685) Sual:

A) Ba(OH)₂

B) NaOH

C) BaCl₂

D) Ba(NO₃)₂

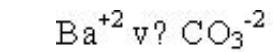
E) KOH

686) Sual: Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

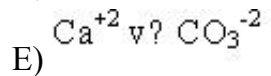
A) Na⁺ və CH₃COO⁻

B) Ag⁺ və Cl⁻

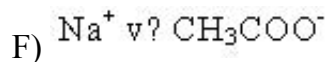
C) Ag⁺ və I⁻



D)

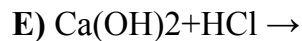
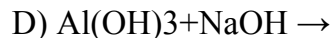
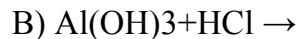


E)

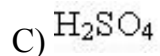


F)

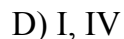
687) Sual:Qısa ion tənliyi $H^++OH^- \rightarrow H_2O$ olan reaksiyanı göstərin.



688) Sual: CH_3COONa duzunun hidrolizini zəiflətmək üçün məhlula hansı maddə əlavə olunur?



689) Sual:Hansı metalın qatı sulfat turşusu ilə qarşılıqlı təsirindən SO_2 , duru sulfat turşusu ilə isə H_2 alınır? I. Na II. Cu III. Fe IV. Zn



690) Sual:Oksigen və kükürd üçün ümumi olan nədir?



- C) xlorla reaksiyaya girmələri
- D) qızıl ilə qarşılıqlı təsirdə olması
- E) suda yaxşı həll olmaları

691) Sual:Hansı ifadəni kükürdə aid etmək olar? I. qatı HNO₃ ilə reaksiyaya girmir II. sulfat turşusu istehsalında istifadə olunur III. təbiətdə ancaq birləşmə şəklində rast gəlinir

- A) yalnız II
- B) I, II
- C) I, II, III
- D) yalnız III
- E) II, III

SO₄⁻² ionu hansı kationlar ilə çöküntü təşkil edir?

I. Cu⁺² II. Pb⁺² III. Ba⁺² IV. Fe⁺²

692) Sual:

- A) yalnız III
- B) I, II
- C) II, III
- D) III, IV
- E) I, III

693) Sual:Hansı sıradakı bütün maddələr kükürd ilə reaksiyaya daxil olurlar?

- A) Cl₂, F₂, I₂
- B) H₂O, H₂SO₃, CaCl₂
- C) H₂O, HNO₃
- D) H₂, O₂, Ca
- E) Br₂, Al, I₂

694) Sual:Kristallik kükürd üçün nə xarakterikdir?

- A) yaxşı istilik keçirmə
- B) yüksək elektrik keçiricilik
- C) qara rəng
- D) suda həll olmaması
- E) çətin əriməsi

695) Sual:Kristallik kükürd üçün nə xarakterik deyil?

- A) suda həll olmamaq qabiliyyəti
- B) sarı rəng
- C) yüksək elektrik keçiricilik
- D) pis istilik keçirmə
- E) asan ərimə

696) Sual:Qatı sulfat turşusu ilə hansı qrup metal qızdırıldıqda SO₂ alınır?

- A) Cu, Hg
- B) Ca, Al
- C) Cu, Sr
- D) K, Hg
- E) Ba, Ag

697) Sual:Hansı sıradakı bütün maddələr qatı sulfat turşusu ilə reaksiyaya girir?

- A) Mg(HCO₃)₂, FeO, N₂
- B) Na₂O₂, Na₂SO₄, Cu
- C) Ba(NO₃)₂, CaSiO₃
- D) KCl, MgO, CO₂

E) NaHCO_3 , C, Si

698) Sual: 160 q kükürd ilə maksimum neçə litr flüor reaksiyaya girir?

- A) 672
- B) 112
- C) 224
- D) 336**
- E) 448

699) Sual: Hansı metalın duru sulfat turşusu ilə reaksiyasından H_2 alınır, lakin bu metal $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ məhlulundan mısı sığışdırıb çıxara bilmir?

- A) Fe, Ag
- B) Zn, Hg
- C) Na, Fe
- D) Na, K**
- E) Zn, Fe

700) Sual: 1 mol sulfat turşusunu neytrallaşdırmaq üçün neçə mol KOH lazımdır?

- A) 0,5
- B) 1,5
- C) 3
- D) 2**
- E) 1