

Test: AAA_1316y#01#Q16#01 Eduman

Fenn: 1316Y Kimya-1

Sual sayi: 672

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) 6,8

B) 10,6

C) 3,2

D) 2,4

E) 4,8

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 çatır?

A) 15

B) 10

C) 25

D) 30

E) 20

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

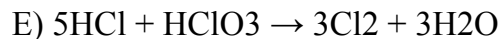
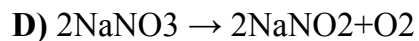
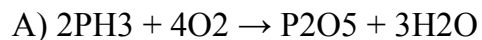
B) $\text{Ca}(\text{b}) + \text{H}_2(\text{q}) \rightarrow \text{CaH}_2(\text{b})$

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) NO, H₂, O₂, N₂

B) HF, H₂O, N₂, NH₃

C) HCl, NO, H₂, O₂

D) HCl, HBr, H₂O, NH₃

E) O₂, NH₃, H₂O, N₂

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

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

24) Sual: Radioaktiv izotopun başlanğıc miqdarının yarısının parçalanmasına sərfl 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 ,

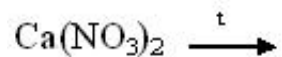
38) Sual: Rezerford atomun kütləsinə dair hansı müddəanı təklif etmişdir?

- 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

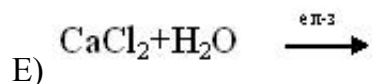
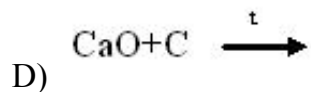
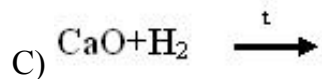
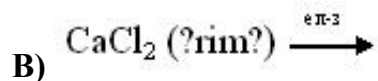
39) Sual: Rezerford modelində elektronların atomda yeri necə xarakterizə olunmuşdur?

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

40) Sual: Sənayedə kalsiumu hansı sxem üzrə alırlar?



A)



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

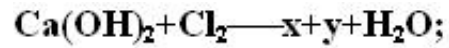
44) Sual: Suda hansı ionlar müvəqqəti codluğu yaradırlar?

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

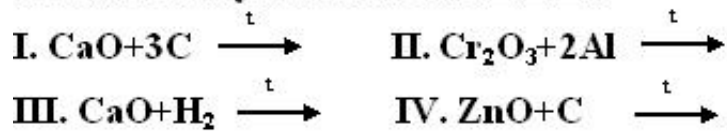


$y + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{HClO}$ reaksiyalarında y maddəsinin müəyyən edin.

46) Sual:

- A) CaCl₂
- B) Ca(ClO)₂
- C) CaO
- D) Ca(ClO₃)₂
- E) Ca(ClO)₂

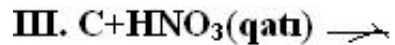
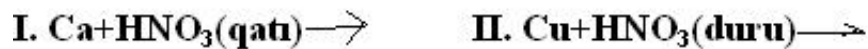
. Hansı reaksiyalarda metal alınır?



47) Sual:

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

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



48) **Sual:**

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

49) **Sual:** Hansı reaksiyanın köməyi ilə daimi codluğu 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) $CaCl_2 + 2AgNO_3 \rightarrow Ca(NO_3)_2 + 2AgCl$

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

- A) NF_3
- B) NH_3
- C) HNO_2
- D) HNO_3
- E) $NOCl_3$



oksidləşdiricinin əmsalını müəyyən edin.

51) **Sual:**

- A) H_2S , 4
- B) H_2S , 1
- C) SO_2 , 1
- D) H_2S , 5
- E) SO_2 , 2

52) **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

53) **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

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

- A) 34
- B) 7
- C) 28

- D) 14
- E) 32

55) 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

56) 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

57) 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**

58) 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

59) 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**

60) 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

61) 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

62) 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

63) 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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

69) 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

70) Sual:

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

71) 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

72) Sual:600 q 40%-li Na_2SO_4 məhlulunu 200 ml su ilə qarışdırıldıqda Na_2SO_4 -ün kütlə payını müəyyən edin.

A) 10

B) 30

C) 40

D) 20

E) 25

73) 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

74) Sual:660 q suya 224 l H_2S əlavə etdikdə neçə faizli turşu məhlulu alınar? ($M_{\text{H}_2\text{S}}=34$)

A) 25

B) 30

C) 17

D) 20

E) 34

75) 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
rehlulda 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 %

76) Sual:

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

77) 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

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

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

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

- A) heksaakvasulfato manqan(II)
- B) sulfatoheksaakva manqan(II)
- C) manqan(II) heksaakvasulfat**

- D) heksaakvamanqan(II) sulfat
- E) heksaakvamanqanat(II) sulfat

80) 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)

81) 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

82) 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

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

- A) heksaflüorokalium kobaltat(III)
- B) kobalt(III)heksaflüoro kalium
- C) kalium heksaflüorokobalt(III)
- D) kalium heksaflüorokobaltat(III)
- E) kobaltat(III)heksaflüoro kalium

84) 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)

85) 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

86) 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

87) 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) qoşalaşmamış valent elektronlarının sayı**
- E) qrupun nömrəsi

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

- A) H_2S
- B) NH_3

- C) HCl
- D) HF**
- E) HBr

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

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

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

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

91) Sual:Natrium-sulfatın suda məhlulunun elektrolizindən hansı məhsullar alınır?

- 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

92) Sual:Xətti quruluşa malik olan molekulu göstərin?

- A) CH₄
- B) BH₃
- C) H₂O
- D) CO₂**
- E) NH₄⁺

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

- A) Fe_2O_3
- B) Na_2O
- C) CaO
- D) H_2O_2**
- E) Cu_2O

94) Sual:Deyterium hansı elementin izotopudur?

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

95) Sual:Tritium hansı elementin izotopudur?

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

96) 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

97) 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

98) 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 almar? (Mr

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

99) 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

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

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

101) 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

102) 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

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

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

104) 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) 68
- B) 34**
- C) 22
- D) 17
- E) 51

105) 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

106) 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

107) 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**

108) 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

109) 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

110) 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

111) 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

112) 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

113) 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

114) 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

115) 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

116) 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) 40
- B) 10
- C) 25
- D) 30**
- E) 20

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

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

118) 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) KNO₃, KClO₄, Na₂CO₃**

- C) CH₄, N₂, H₂
- D) SO₃, NO₂, P₂O₅
- E) FeCl₃, Ca(NO₃)₂, NO₂

119) 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)

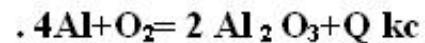
- A) 10
- B) 30**
- C) 40
- D) 20
- E) 25

120) 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**

121) 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 $\frac{Q}{4}$ kç/mol-dur.

II. Al_2O_3 -ün emelegelme $\frac{Q}{4}$ kç/mol-dur.

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

122) Sual:

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

123) 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

124) Sual: $2\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{S}$ Reaksiyasında H_2S 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

125) 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**

126) 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

127) Sual: Baş kvant ədədinin qiyməti eyni olan yarım səviyyələrdə 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) $4f > 4d > 4s > 4p$

128) 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

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

- A) HCl, KCl, H₂O
- B) H₂, O₂, N₂
- C) CH₄, CO₂, CaO

D) NaCl, HCl, Cl₂

E) NH₃, H₂S, HCl

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

A) ərimə, sublimasiya, kondensləşmə, həcm azalması

B) kristallaşma, kondensləşmə, ərimə, sublimasiya,

C) ərimə, sublimasiya, buxarlanma, həcm artması

D) kristallaşma, kondensləşmə, həcm azalması, koagulyasiya

E) həcm azalması, koagulyasiya, buxarlanma, ərimə

131) 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

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

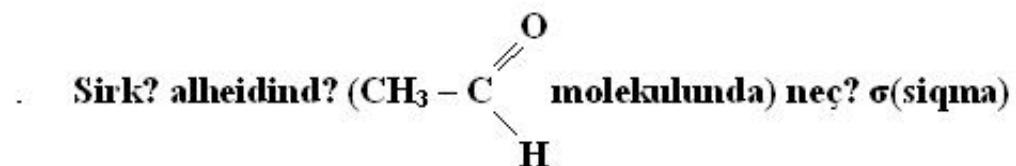
A) CaS, KF, HCl

B) CaO, Mg₃N₂, SCl₂

C) CaH₂, SO₂, SO₃

D) KF, CaBr₂, NaCl

E) N₂O₅, CCl₄, SiF₄



133) 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) $6\sigma, 1\pi$**

134) 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

135) 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

136) 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

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

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

E) 5p4d5s

138) 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

139) 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

140) Sual: entalpiyanın termodinamik ifadəsini göstərin.

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

141) Sual: Orbitaların 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) $f \rightarrow s \rightarrow p \rightarrow d$

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

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

143) Sual:Süni radioaktivliyə aid olan müddəanı göstərin.

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

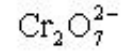
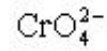
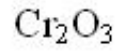
144) Sual:Maddənin plazma halına aid olan müddəanı göstərin.

- 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

145) 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.



146) Soru:

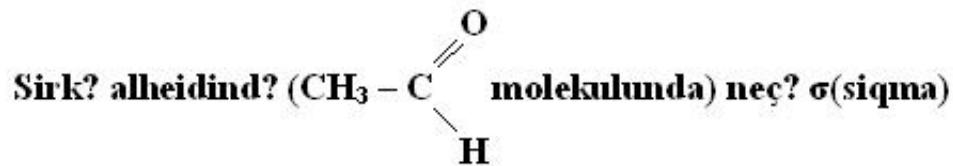
- A) +3 +7 +7
B) +6 +6 +7
C) +3 +6 +7
D) +3 ,..... +6 +6
E) +6+6 +7

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

Hansı element sabit valentlidir?

147) Soru:

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




v? neç? π (pi) rabit? var?

148) Sual:

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

149) Sual: x elementi hidrogenlə polyar kovalent rabitəli XH_3 tipli birləşmə əmələ gətirirsə, onun oksigenlə baş oksidinin formulu müəyyən edin.

- A) XO
- B) X_2O_5
- C) X_2O_3
- D) X_2O
- E) XO_2

150) Sual: Azot üçün hansı ifadə doğru deyil? 

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

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

- A) MgCl_2
- B) SCl_2

C) OF₂

D) CaCl₂

E) SO₂

152) 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

153) 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

154) 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

155) 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

156) 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

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

A) 60

B) 40

C) 30

D) 10

E) 50

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

A) I,III

B) II,III

C) yalnız II

D) yalnız I

E) I,II

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

A) 3π

B) 2σ , 1π

C) 2σ , 2π

D) 1σ , 2π

E) 3σ

160) Sual: Verilmiş birləşmələr sırasında kimyəvi rabitənin 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

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

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

162) 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

163) 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

164) 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

165) Sual:Xarici elektron konfigurasiyasi $...ns^3np^3$ 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

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

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

167) 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

168) 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

169) 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

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

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

171) 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

172) Sual: I qrupun əsas yarımqrup elementləri VII qrupun əsas yarımqrup elementləri ilə hansı rəbitə əmələ gətirməklə birləşirlər?

- 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

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

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

174) 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

175) Sual: Alüminium hidroortofosfatın formulunu göstərin.

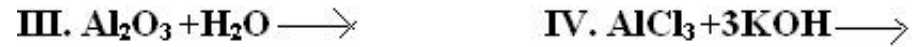
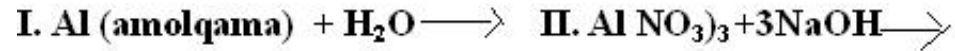
- A) $Al_2(HPO_3)_3$
- B) $AlPO_4$
- C) $Al(H_2PO_4)_3$
- D) $Al(PO_3)_3$
- E) $Al_2(HPO_4)_3$**

176) 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?



177) Sual:

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

Hansı duzum hidrolizinin kısa ion t?nliyi aşağıdaki kimidir?

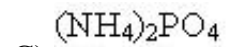


- A) Na_2HPO_4
- B) AgPO_4
- C) $(\text{NH}_4)_2\text{PO}_4$
- D) K_3PO_4
- E) Na_3PO_3

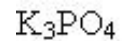
Hansı duzum hidrolizinin kısa ion t?nliyi aşağıdaki kimidir?



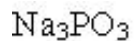
- A) Na_2HPO_4
- B) Ag_3PO_4



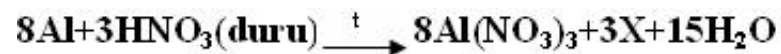
C)



D)

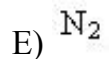
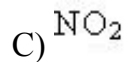
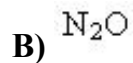
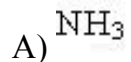


E)

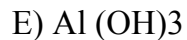
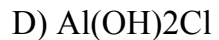
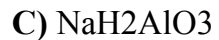
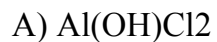


X madd?sin?ni tapm.

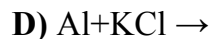
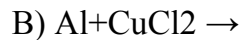
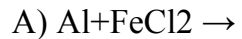
180) Sual:



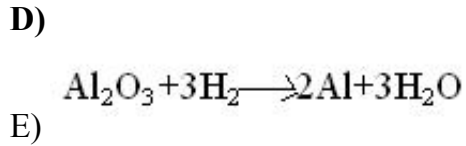
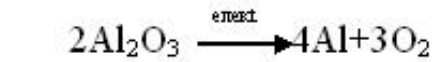
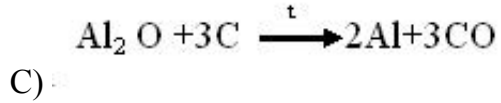
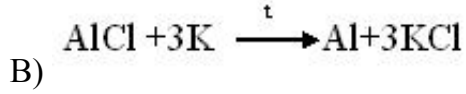
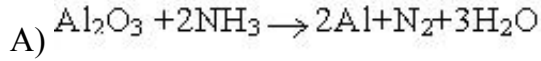
181) Sual: 1 mol AlCl_3 -l? 4 mol NaOH -in sulu m?hlulunda ?m?l? g?l?n madd? hansıdır ?



182) Sual: Hansı reaksiya getmir?



183) Suat: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. t?ziqin artması IV. t?ziqin azalması

184) Suat: (Sürət 27.11.2013 11:54:03)

A) II, IV

B) yalnız II

C) II, III

D) yalnız I

E) I, III, IV

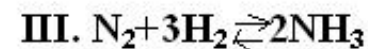
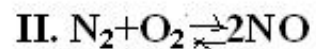
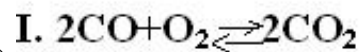
. $2SO_2 + O_2 \rightarrow 2SO_3$ reaksiyasında 20 saniye erzinde 0,6 mol SO_2 serf olunur.

Onun qatılığını 2 defe artırdıqda reaksiyanın SO_2 -ye göre sürətini müeyyen edin.

185) Suat: (Sürət 27.11.2013 11:54:06)

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

2. Hansı reaksiyada təzyiq dəyişməsi tarazlığa təsir edir?



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

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

187) 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) $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2 + Q$

188) 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

189) 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) 230

B) 280

C) 240

D) 120

E) 180

190) 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

191) 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) $3Fe + 3O_2 \rightarrow Fe_3O_4$

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

193) Sual:Hansı halda tarazlıq həmişə reaksiya məhsulları istiqamətində yönəlidir? 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

194) 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) $C+CO_2 \rightleftharpoons 2CO$

195) 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) $N_2O_4 \rightleftharpoons 2NO_2$

196) 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

197) 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

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

199) 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

200) 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

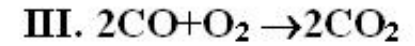
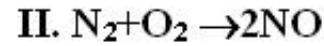
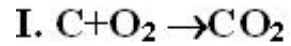
Reaksiya geden qatın temperaturu $^{\circ}\text{C}$	Reaksiyanın sürəti
30	0,04
40	0,08

60⁰C-de reaksiyanın sürətini müəyyən edin.

201) 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?



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

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

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

CO O_2

203) 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

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

205) Sual: Təbiətdə geniş yayılmış metalı göstərin.

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

206) 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

207) Sual: Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.

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

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

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

209) **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

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

210) **Sual:**

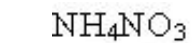
- A) 8
- B) 5
- C) 7
- D) 4
- E) 6

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

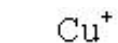
212) **Sual:** Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

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

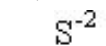


E)

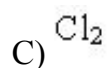
213) Sual: Yalnız reduksiyaedicini göstərin.



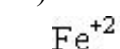
A)



B)



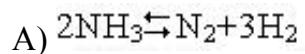
C)



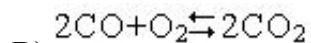
D)

E)

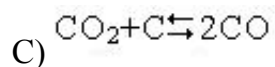
214) Sual: Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?



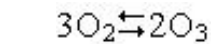
A)



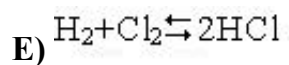
B)



C)

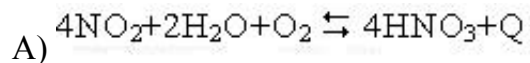


D)

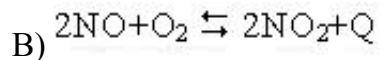


E)

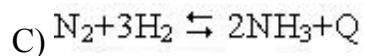
215) Sual: Hansı halda təzyiqin artması və temperaturun azalması tarazlığı başlanğıc maddələr alınan tərəfə yönəldir?



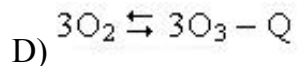
A)



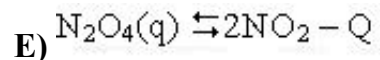
B)



C)



D)



216) 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) 200**
- C) 150
- D) 100
- E) 250

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

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

218) 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**

219) Sual:Adsorbsiya nədir?

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

220) 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

221) 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

222) Sual:

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

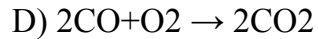
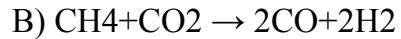
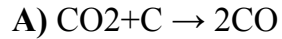
223) Sual: 240 q 25%-li məhluldakı suyun mol sayını müəyyən edin.

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

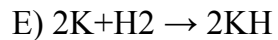
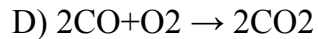
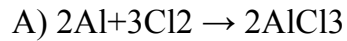
D) 18

E) 12

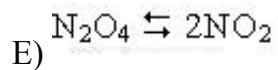
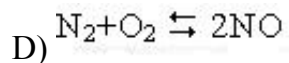
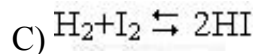
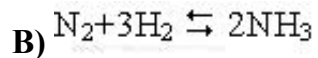
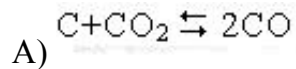
224) Sual:Heterogen sistemi göstərin.



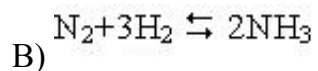
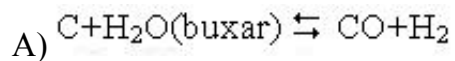
225) Sual:Hansı reaksiyanın sürətinə tarazlığın dəyişməsi təsir etmir?

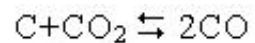
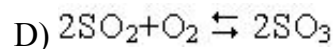
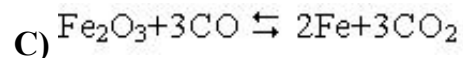


226) Sual:Hansı halda təzyiqin azalması tarazlığı başlanğıc maddələr istiqamətinə yönəldir?



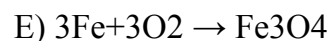
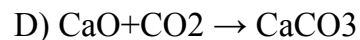
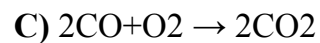
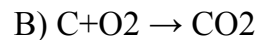
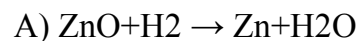
227) Sual:Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?





E)

228) Sual: Homogen reaksiyanı göstərin.



229) Sual: Kimyəvi reaksiyanın sürətinin ölçü vahidini göstərin.

A) mol/san

B) mol/l·san

C) mol·l/san

D) mol/l

230) Sual: Kimyəvi tarazlığa hansı faktor təsir etmir?

A) temperatur

B) təzyiq

C) reaksiya məhlullarının qatılığı

D) başlanğıc maddələrin qatılığı

E) katalizator

231) 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, III

C) I, IV

- D)** II, IV
E) yalnız II

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

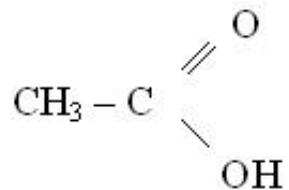
233) Sual: Hansı faktorlar kimyəvi tarazlığa təsir edir? I. qatılıq II. inhibitor III. temperatur IV. katalizator

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

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

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

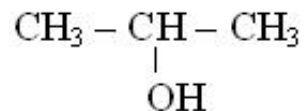
235) Sual: Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur?



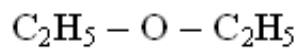
- A)

B) HF

C) C_2H_5OH



D)



E)

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

A) H_2SO_4

B) CH_3NH_2

C) CH_3OH

D) Na_2SiO_3

E) KBr

Hansı orbitalların örtülməsi π -rabitə yarada bilər?

237) Sual:

A) $SP^2 - S$

B) $SP^2 - SP^2$

C) $SP^2 - P$

D) $P - P$

E) $SP - P$

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

A) $Mg(OH)_2 + HNO_3 \rightarrow$

B) $Fe_2O_3 + H_2 \rightarrow$

C) $NO + O_2 \rightarrow$

D) $\text{NaCl} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$

E) $\text{NH}_3 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$

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

A) CaO

B) Na_2O_2

C) O_2

D) NO_2

E) OF_2

240) 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

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

A) O_3 ; Cl_2

B) C_2H_4 ; P_4

C) PH_3 ; C_2H_4

D) CO; NH_3

E) C_2H_2 ; N_2

242) 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

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

A) CaCl₂

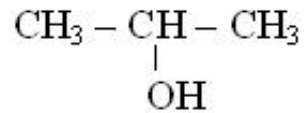
B) C₆H₁₂O₆

C) CH₄

D) Na₂SO₄

E) C₂H₅OH

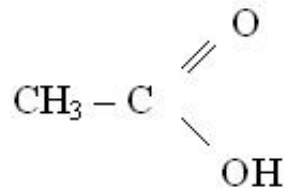
244) Sual:Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur?



A)

B) HF

C) C₂H₅OH



D)

E) C₂H₅ - O - C₂H₅

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

A) NH₃+H₃PO₄ →

B) NO+O₂ →

C) Fe₂O₃+H₂ →

D) NaCl+H₂SO₄ →

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

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

A) CO , CaSO_4

B) NH_4Cl , NH_4NO_3

C) CH_3COONa , $\text{CH}_3\text{COONH}_4$

D) $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$, KMnO_4^-

E) HBr , KNO_3

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

A)) F_2 , O_2 , N_2

B) NH_3 , N_2 , NO_2

C) HCl , NaCl , Cl_2

D) H_2S , H_2SO_4 , C_2H_6

E) NH_3 , H_2O , CH_4

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

A) HCl , HF , HBr

B) H_2 , F_2 , O_2

C) SO_2 , CO_3 , SO_3

D) MgO , ZnO , FeO

E) NaCl , LiCl , KCl

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

A) NO_2 , SO_2 , CO_2

B) NaCl , LiCl , KCl

C) N_2 , O_2 , Br_2

D) MnO , CaO , FeO

E) KCl , KBr , KI

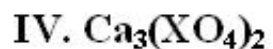
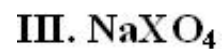
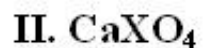
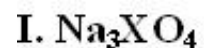
250) Sual: Qeyri-polyar kovalent rabitələr birləşmələr sırasını göstərin.

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

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

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

Hansı birləşmələrdə x elementinin oksidləşmə dərəcəsi eynidir?



252) Sual:

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

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

- A) CH₃OH
- B) H₂SO₄
- C) Na₂SiO₃**
- D) KBr

E) CH_3NH_2

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

A) 4:1

B) 4:2

C) 3:1

D) 5:1

E) 5:2

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

A) CH_3COONa , $\text{CH}_3\text{COONH}_4$

B) NH_4Cl , NH_4NO_3

C) CO , CaSO_4

D) HBr , KNO_3

E) $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$, KMnO_4^-

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

A) 0, +7

B) 0 +5

C) -1, +5

D) -1, 0

E) -1, +7

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

A) ... $3s^2$, ... $2s^2 2p^4$

B) ... $3s^2 3p^1$, ... $2s^2 2p^5$

C) ... $2s^2 3p^1$, ... $3s^2 3p^5$

D) ... $3s^2 3p^1$, ... $2s^2 2p^4$

E) ... $3s^2 3p^1$, ... $3s^2 3p^5$

ClO_4^- ionunda xlor atomunun elektron formülünü müəyyən edin (

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

258) Sual:

- A) ... 3s23p33d2
- B) ... 3S23p43d1
- C) ... 3s13p33d2
- D) ... 2s22p6
- E) ... 3s23p33d2

Hansı orbitalların örtülməsi π -rabitə yarada bilər?

259) Sual:

- A) SP – P
- B) SP^2 – P
- C) SP^2 – SP^2
- D) P – P
- E) SP^2 – S

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

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

261) Sual: S-elementlərin sırasını göstərin.

- A) H, K, Ca

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

262) Sual:Hansı duz suya müvəqqəti codluq verir?

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

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

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

264) Sual:Suda hansı ionlar codluq yaradır?

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

- D) K^+, Na^+
E) NH_4^+, Na^+

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

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

266) Sual: Hansı kimyəvi formula düzdür?

- A) $CaHPO_4$
B) $CaHSO_4$
C) CaH_2PO_4
D) $Ca(CO_3)_2$
E) $CaHCO_3$

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

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

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

- A) $NaHCO_3$
B) $KMnO_4$

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

KClO_3

D)

NH_4NO_3

E)

269) Sual: Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

A) Cl_2

B) C

Cu^+

C)

D) Fe^{+2}

S^{-2}

E)

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

A) 6

B) 5

C) 7

D) 4

E) 8

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

A) 3

B) 4

C) 6

D) 1

E) 2

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

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

273) **Sual:** Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.

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

274) **Sual:** Dəmir xlorla hansı mol nisbətində reaksiyaya girir?

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

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

275) **Sual:**

- A) Br^-
- B) Cl^-
- C) S^{2-}
- D) OH^-**
- E) CO_3^{2-}

Fe^{+2} ionu m?hlulda hansı ionun k?m?yi il? t?yin olunur?

276) Sual:

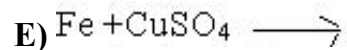
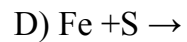
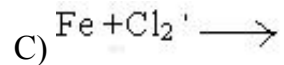
- A) Br^-
- B) OH^-**
- C) NO_3^-
- D) Cl^-
- E) SO_4^{2-}

277) Sual:D?mir 2-hidroksidi d?mir 3-hidroksidd?n nec? ayırmaq olar?

- A) sulfat turşusunda h?ll olmasına g?r?
- B) iyinə g?r?
- C) su ilə reaksiyaya daxil olmasına g?r?
- D) r?nginə g?r?**
- E) nitrat turşusunda h?ll olmasına g?r?

278) Sual:Hansı reaksiyada sađ v? sol t?r?fd?ki ?msalların c?mi b?r?b?rdir?

- A) $\text{Fe} + \text{O}_2 \longrightarrow$
- B) $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$



279) Sual: Hansı mol nisbətində dəmir duru sulfat turşusu ilə reaksiya-ya girir?

A) 1:1

B) 2:1

C) 1:2

D) 1:3

E) 3:1

280) 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) 2

B) 0,5

C) 0,6

D) 1

E) 3

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

A) 2

B) 6

C) 4

D) 1

E) 3

282) Sual: $\text{Cl}^{+7} \longrightarrow \text{Cl}^{-1}$ sxeminə neçə elektron qəbul edilmişdir?

A) 6

B) 7

- C) 5
- D) 4
- E) 8

283) Sual: Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

- A) Cu+
- B) C
- C) Cl₂
- D) S-2
- E) Fe+2

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

- A) NaHCO₃
- B) KMnO₄
- C) Cu(NO₃)₂
- D) KClO₃
- E) NH₄NO₃

Hansı duz hidroliz etmir?

I. K₂CO₃ II. AgCl III. KCl IV. AgNO₃

285) Sual:

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

286) Sual: Hidroliz etməyən maddəni göstərin.

- A) KBr
- B) K₂CO₃
- C) (NH₄)₂SO₄

- D) FeCl_3
- E) CuSO_4

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

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

288) Sual:Hansı duz suda pis həll olur?

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

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

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

290) Sual:Hansı duzun hidrolizindən əsasi duz alınır?

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

291) 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

292) Sual:Hansı sıradakı duzlar hidrolizə uğrayır?

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

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

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

294) Sual: BaCl_2 məhluluna artıq miqdarda K_2SO_4 əlavə etdikdə məhlulda hansı ionlar qalmaz?

Ba^{+2} və SO_4^{2-}

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

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

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

296) Sual: $\text{Ca} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{N}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$ Reaksiya tenliyində oksidləşdiricinin əmsalını müəyyən edin.

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

297) Sual: Hansı maddənin köməyi ilə Fe^{+3} , Zn^{+2} , Cu^{+2} kationlarını təyin etmək olar?

- A) $\text{Fe}(\text{OH})_2$
- B) NaCl
- C) NaNO_3
- D) NaOH**
- E) Na_2CO_3

298) Sual: Hansı maddənin adı düzgün göstərilməmişdir?

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

299) Sual: Hansı oksid qələvilərlə reaksiyaya girmir?

- A) SO_3
- B) CO_2**

- C) N_2O_5^-
- D) SO_2
- E) Na_2O

300) Sual: Hansı sıradakı bütün elementlər sabit valentlidirlər?

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

301) Sual: Natrium-xloratın formülünü göstərin.

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

302) Sual: Hansı formül doğru deyil?

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

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

- A) 48
- B) 56

- C) 28
- D) 32
- E) 64

304) Sual: Qələvi metalların ümumi elektron formulunu göstərin?

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

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

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

- E) $\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{Na} \xrightarrow{t}$

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

- A) 37,5 q
- B) 35,5 q
- C) 40 q
- D) 28 q
- E) 31,3 q

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

- A) 46,2
- B) 32
- C) 26
- D) 38,4
- E) 43,5**

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

- A) NaNO₃
- B) CaCO₃**
- C) NH₄NO₃
- D) KClO₃
- E) AgNO₃

309) Sual: Hansı duzun adı düzgün deyil?

- A) Na₂MnO₄ – natrium manqanat
- B) NaMnO₄ – natrium permanqanat
- C) NaPO₃ – natrium metafosfat
- D) NaHSO₃ – natrium hidrosulfat**
- E) NaHS – natrium hidrosulfid

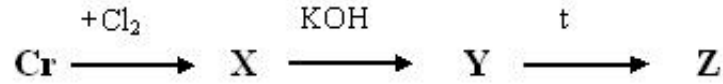
310) Sual: Natrium-perxloratın formulunu göstərin.

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

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

- A) KHSO₄

- B) Na₂SO₄
- C) NaHSO₄
- D) NaKSO₃
- E) NaKSO₄



Z- maddəsinin müəyyən edin.

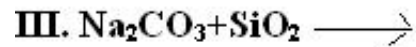
312) Sual:

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

313) 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 şüşə istehsalı zamanı gedir?



314) Sual:

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

- D) I, II
E) yalnız I

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

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

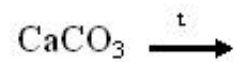
316) Sual:Hansı reaksiyada karbon həm oksidləşdirici, həm də reduksiyaedici?

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

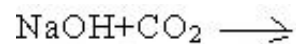
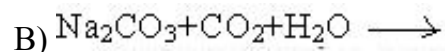
317) Sual:Silisium hansı maddələrlə reaksiyaya daxil olur? I. F₂ II. HCl III. HF IV. NaOH

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

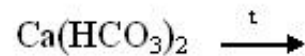
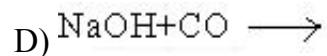
318) Sual: Hansı reaksiyalarda duz əmələ gəlmişdir?



A)

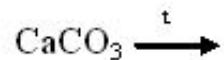


C)

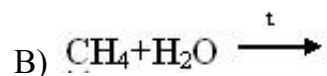


E)

319) Sual: Hansı reaksiya nəticəsində karbonmonooksid alınmışdır?



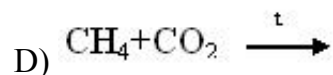
A)



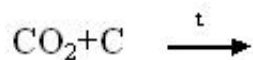
B)



C)

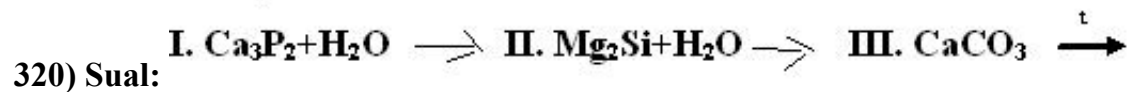


D)



E)

Hansı reaksiyadan alınan qaz bəsit maddənin birbaşa sintez yolu ilə alınmışdır?



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

Hansı silikatlar h?ll olan şüŝ? adlanır?

I. BaSiO₃ II. Na₂SiO₃ III. K₂SiO₃ IV. ZnSiO₃

321) Sual:

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

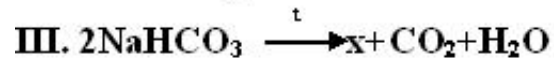
Hansı madd?r suda h?ll olur?

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

322) Sual:

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

Hansı reaksiyada x-natrium-karbonatdır?



323) Sual:

- A) yalnız II

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

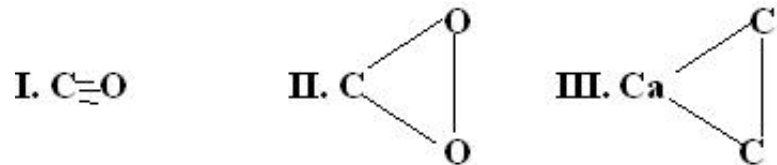
$\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{y} + 2\text{H}_2\text{O}$ reaksiyasında y maddəsinin təbii sahəsi hansı halda

düzgün göstərilmişdir?

324) Sual:

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

Hansı quruluş formulları doğru deyil?



325) 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 qəfəslərdir

III. hər ikisi Mg ilə reaksiyaya daxil olur

IV. hər ikisi HF ilə reaksiyaya daxil olur

326) Sual:

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

327) Sual: Hansı duz suda müvəqqəti çözümlü yaradır?

- A) MgCl₂
- B) MgSO₄
- C) Mg(HCO₃)₂
- D) NaHCO₃
- E) CaSO₄

328) Sual: Hansı ionlar suda müvəqqəti çözümlü yaradırlar?

- A) NH₄⁺, Na⁺
- B) Ca⁺², Na⁺
- C) Ca⁺², Mg⁺²
- D) K⁺, Na⁺

E) Mg^{+2}, K^+

329) Sual:Hansı duz suda daimi codluq yaradır?

- A) $NaHCO_3$
- B) $Ca(HCO_3)_2$
- C) $MgSO_4$
- D) $NaCl$
- E) $Mg(HCO_3)_2$

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

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

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

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

332) Sual:Hansı ifadə doğru deyil?

- A) dissosiasiya zamanı həm H^+ , həm də OH^- ionlarını verən elektrolitlərə amfoter hidrosidlər deyilir
- B) məhlulların elektrik keçiriciliyi məhluldakı ionların sayından asılıdır
- C) ionlar quruluşuna və xassələrinə görə atomlardan fərqlənir

D) normal duzlar birbaşa (pilləsiz) dissosiasiya edir

E) əsasi duzlar birbaşa dissosiasiya edir

333) 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

334) Sual:Yalnız zəif elektrolitlərdən ibarət sıranı göstərin.

A) NaOH, Cu(OH)₂

B) H₂O, HCl

C) K₂SO₄, NaCl

D) H₃BO₃, H₂CO₃

E) H₂SO₄, NaCl

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

A) NO₂

B) NH₃

C) CO₂

D) SO₂

E) H₂S

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

etmək olar?

336) Sual:

A) K⁺, Ag⁺, Ca⁺²

B)

B) Ca⁺², Ag⁺, Na⁺

- C) $\text{Ba}^{+2}, \text{Ag}^+, \text{H}^+$
D) $\text{K}^+, \text{Na}^+, \text{Ca}^{+2}$
E) $\text{Ca}^{+2}, \text{Na}^+, \text{H}^+$

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

götürülməlidir?

337) Sual:

- A) $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2, \text{NaOH}$
B) Mg, NaOH
C) MgO, NaOH
D) $\text{MgSO}_4, \text{Mg}(\text{OH})_2$
E) $\text{MgO}, \text{H}_2\text{O}$

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

- A) $12,04 \cdot 10^{23}$
B) $24,08 \cdot 10^{23}$
C) $6,02 \cdot 10^{23}$
D) $3,01 \cdot 10^{23}$
E) $24,08 \cdot 10^{24}$

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

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

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

A) II, III, IV

B) I, IV

C) I, II, III

D) II, IV

E) yalnız I

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

A) Na⁺ və CH₃COO⁻

B) Ag⁺ və Cl⁻

C) Ag⁺ və I⁻

D) Ba⁺² və CO₃⁻²

E) Ca⁺² və CO₃⁻²

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

A) CuSO₄+NaNO₃ →

B) NaCl + AgNO₃ →

C) KOH+FeCl₃ →

D) CuSO₄+Na₂S →

E) CuO+HCl →

343) Sual:K₂S-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

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

A) O₂ → N₂ → F₂

- B)** $N_2 \rightarrow O_2 \rightarrow F_2$
- C) $F_2 \rightarrow N_2 \rightarrow O_2$
- D) $O_2 \rightarrow F_2 \rightarrow N_2$
- E) $N_2 \rightarrow F_2 \rightarrow O_2$

345) 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

346) 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

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

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

348) 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

349) 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

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

A) 250

B) 100

C) 200

D) 300

E) 400

351) 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

352) Sual:Hansı sırada yalnız izoton elementlər verilmişdir.

A) Ba, La, K, Ca

B) Xe, Ba, La, Ce

C) La, Ce, Be, Ar

D) Xe, Ba, Mn, Co

E) K, Ca, La, Ce

353) 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

354) Sual:Hansı element allotropik şəkildəyişmələr əmələ gətirir?

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

355) 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

356) Sual:Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

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

357) 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

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

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

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

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

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

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

E) I,II,V

361) Sual:Kimyəvi atomistikanın əsasını hansı alim qoymuşdur?

A) C.Tomson

B) C. Dalton

C) P. Kuri

D) M. Kuri

E) E, Rezerford

362) Sual:Oksigenin ekvivalent həcmi göstərin.

A) 33,6

B) 5,6

C) 22,4

D) 11,2

E) 44,8

363) 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) $2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_2 + \text{O}_2$

D) $\text{N}_2\text{O}_4 \rightarrow 2\text{NO}_2$

E) $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{NO}$

364) 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

365) Sual:Hidrogenin ekvivalent həcmi göstərin.

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

366) 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

367) Sual:Elektrona hərisliyin qitməti kiçik olan elementi göstərin.

- A) S
- B) N**
- C) Cl
- D) F
- E) O

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

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

369) Sual:Radioaktivlik nədir?

- A) Günəş işığının təsirindən maddələrin elektronlar ayırması
- B) maddələrin şüa buraxmaq xassəsi**
- C) maddələrin temperaturun təsirindən parçalanması

- D) maddələrin təbiətdə müxtəlif təsirlərdən dəyişikliyə uğraması
- E) Rentgen şüalarının təsirindən maddələrin elektronlar ayırması

370) Sual:Təbii radioaktivlik nədir?

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

371) 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

372) Sual:Həqiqi məhlulların hissəciklərinin ölçüsünü göstərin.

- A) 1 –10 mmk
- B) 1 mmk– dan kiçik**
- C) 100 mmk – dan kiçik
- D) 1 – 100 mmk
- E) 100 mmk – dan böyük

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

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

373) Sual:

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

Uğunluęu meyyen edin:

Qarışiq

Ayrılnma üsulları

I. etil spirti+su

distille

II. şeker+su

durultma

III. yağ+su

buxarlandırma

374) Sual:

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

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

- A) 5

B) 3

C) 2

D) 4

E) 6

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

A) yalnız I

B) I, II

C) I, III

D) III, IV

E) II, IV

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

A) NaH

B) LiH

C) C₃H

D) RbH

E) KH

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

A) N₂O

B) CO

C) SO₂

D) CO₂

E) SO₃

379) Sual:Hansı element allotropik şəkildəyişmələr əmələ gətirir?

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

380) Sual:Hansı halda kimyəvi hadisə baş verir?

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

381) Sual:Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

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

382) Sual:Hansı kimyəvi formul düzgün deyil?

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

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

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

384) 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

385) Sual:Yalnız qarışıqlar olan sıranı göstərin.

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

386) Sual:Hansı halda bəsit maddənin adı göstərilib?

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

387) Sual:Hansı sıradakı bütün elementlər dəyişkən valentlidir?

- A) Fe, P**
- B) S, Ca

- C) Na, Mg
- D) F, Cl
- E) C, Na

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

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

389) Sual:Hansı metal adi şəraitdə maye haldadır?

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

390) Sual:Hansı mürəkkəb maddədir?

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

391) Sual:Hansı qeyri metal deyil?

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

392) Sual:Hansı metal deyil?

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

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

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

394) Sual:Qarışıqı müəyyən edin:

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

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

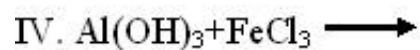
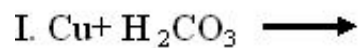
- A) III, V
- B) II, III
- C) I,II,III**
- D) II, IV

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

- A) Na_2CO_3 , AuCl_3

- B) $\text{CuSO}_4, \text{Na}_3\text{PO}_4$
 C) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2, \text{K}_2\text{SO}_4$
 D) $\text{K}_2\text{SO}_4, \text{Hg}(\text{NO}_3)_2$
 E) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2, \text{AgNO}_3$

Hansı reaksiyanın getin?si mümkün deyil?



397) Sual:

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

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

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

399) 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,Zu,Al
- C) Zn,Be,Al
- D) Fe,Mg,Al
- E) Fe,Cr,Al

400) 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

401) 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

402) 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

403) 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

404) 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

405) 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

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

A) SO₂

B) H₂

C) O₂

D) S

E) H₂S

407) 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

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

- A) K_2SO_4 , $Hg(NO_3)_2$
- B) $NaNO_3$, $CuCl_2$
- C) Na_2S , $Ca(NO_3)_2$
- D) $CuSO_4$, $Al(NO_3)_3$
- E) $AgNO_3$, $CaCl_2$

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

- A) KNO_3
- B) $NaCl$
- C) $CuSO_4$
- D) $Ba(NO_3)_2$
- E) $CaCl_2$

Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı katodda qas alınır?

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

410) Sual:

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

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

- A) $Mg(NO_3)_2$, $Cu(NO_3)_2$
- B) $AlCl_3$, KNO_3

- C) Na_3PO_4
- D) $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2, \text{CuCl}_2$
- E) $\text{ZnCl}_2, \text{Ca}(\text{NO}_3)_2$

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

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

413) 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

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

- A) K_2SO_4
- B) CuCl_2
- C) CuSO_4
- D) NaCl
- E) NaNO_3

415) 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

416) 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

417) 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+} və z^{3-} ionlarında eyni sayıda elektron var. x, y və z elementlərini proton

418) Sual: saylarının azalma ardıcılığı ilə düzün.

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

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

419) Sual:

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

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

I. elektron sayı

II. proton sayı

III. nøytron sayı

420) Sual:

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

421) Sual: Azot ionunda $^{14}_7\text{N}^{3-}$ neç? elektron, proton v? nøytron var?

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

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

422) Sual:

- A) ... 2s²
- B) ... 3s²
- C) ... 2s²2p⁴
- D) ... 2s²2p²
- E) ... 2s²p⁶

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

423) Sual:

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

424) Sual: ... 4S²4P⁴ elektron formulu malik olan element atomunun nüvəsində neçə proton vardır?

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

425) 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

426) Sual: Alüminum atomunda neçə neytron var?

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

427) 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

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

- A) $1S^22S^22P^4$
- B) $1S^22S^22P^1$
- C) $1S^22S^22P^2$
- D) $1S^22S^22P^3$**
- E) $1S^22S^22P^5$

429) Sual:Hidrolizi axıra qədər gedən duzu göstərin.

- A) Fe(NO3)3
- B) Cr2S3**
- C) NaCl
- D) KNO3
- E) AlCl3

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

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

431) Sual:Hansı cəvdəldəki 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 ${}_{17}^{35}\text{Cl}^{-}$

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

- A) ${}_{16}^{32}\text{S}$
- B) ${}_{20}^{40}\text{Ca}$
- C) ${}_{9}^{19}\text{F}$
- D) ${}_{8}^{16}\text{O}$
- E) ${}_{14}^{28}\text{Si}$

433) 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)

434) 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

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

A) ... $2s^2 2p^3$

B) ... $2s^2 2p^5$

C) ... $2s^2$

D) ... $3s^1$

E) ... $3s^2 3p^5$

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

A) 6

B) 1

C) 3

D) 5

E) 7

437) 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) ${}^{17}\text{Cl}$

438) 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) $N=4n$

439) 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

440) Sual:Üçüncü energetik səviyyədəki orbitalların maksimum sayını müəyyən edin.

A) 16

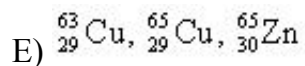
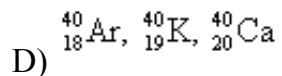
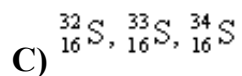
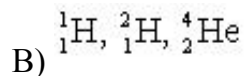
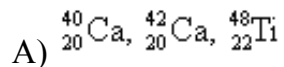
B) 3

C) 8

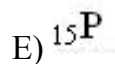
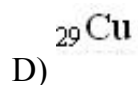
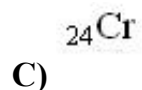
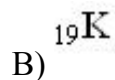
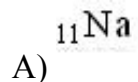
D) 9

E) 12

441) Sual: Yalnız izotoplar olan sıranı göstərin.



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



443) 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

444) 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

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

446) 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) $\Delta G \gg 0$

447) 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

448) 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

449) Sual:Hansı sırada yalnız molyar kütlənin vahidi verilmişdir?

A) kq/mol

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

B)

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

C)

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

D)

E) q/ mol

450) Sual:Hansı sırada yalnız qazın molyar həcmnin vahidi verilmişdir?

A) l, m³

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

B)

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

C)

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

D)

E) $\frac{l}{mol}, m^3$

451) 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-

452) Sual:Yalnız -rabitəsi olan molekulların formulları yerləşən sıranı göstərin.

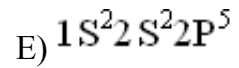
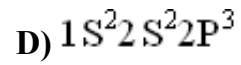
- A) O₂, F₂, N₂
- B) O₂, N₂, CO₂**
- C) Cl₂, H₂O, F₂
- D) Cl₂, H₂O, CO₂
- E) H₂O, F₂, N₂

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

- 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

454) Sual:Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?

- A) $1s^2 2s^2 2p^4$
- B) $1s^2 2s^2 2p^1$**
- C) $1s^2 2s^2 2p^2$



455) 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

456) 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) $N=4n$

457) Sual:Yalnız izotoplar olan sıranı göstərin.

A) $^{40}_{20}\text{Ca}$, $^{42}_{20}\text{Ca}$, $^{48}_{22}\text{Ti}$

B) ^1_1H , ^2_1H , ^4_2He

C) $^{32}_{16}\text{S}$, $^{33}_{16}\text{S}$, $^{34}_{16}\text{S}$

D) $^{40}_{18}\text{Ar}$, $^{40}_{19}\text{K}$, $^{40}_{20}\text{Ca}$

E) $^{63}_{29}\text{Cu}$, $^{65}_{29}\text{Cu}$, $^{65}_{30}\text{Zn}$

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

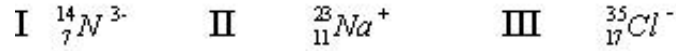
A) 3, V B

- B) 4, II B
C) 3, II B
D) 4, VI B
E) 3, VI B

459) Soru: Hangisi halde iyonun zarici elektron konfigurasiyasi dogru gostarilmeyib?

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

Hangisi iyonun terki binde elektron ve neytron sayi beraber dir?



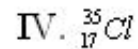
460) Soru:

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

461) Soru: ClO_4^{-} iyonunda nece elektron var? (${}_{17}\text{Cl}$, ${}_{8}\text{O}$)

- A) 18
B) 50
C) 26
D) 49
E) 32

izotonları müəyyən edin.



462) Sual:

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

463) Sual:Sistemdə entropiyanın artmasına səbəb olan prosesi göstərin.

- A) həcm azalması
- B) ərimə
- C) kondensləşmə
- D) kristallaşma
- E) koagulyasiya

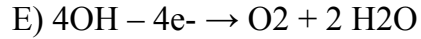
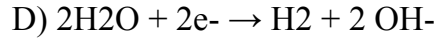
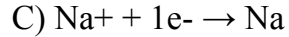
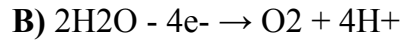
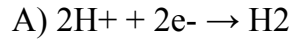
464) Sual:Entropiyanın artması ilə müşayiət olunan kimyəvi reaksiyanı göstərin.

- A) $2CO + O_2 \rightarrow 2CO_2$
- B) $2H_2O \rightarrow 2H_2 + O_2$
- C) $3H_2 + N_2 \rightarrow 2NH_3$
- D) $2H_2S + SO_2 \rightarrow 3S + 2H_2O$
- E) $SO_2 + 2CO \rightarrow S + 2CO_2$

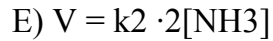
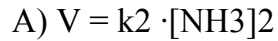
465) Sual:Yalnız kimyəvi elementlərin atomlarının dövrü dəyişən xassələrinin yerləşdiyi sıranı göstərin.

- 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

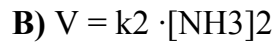
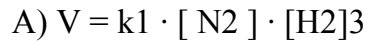
466) Sual:Natrium-sulfatın suda məhlulunun elektrolizində anodda hansı proses gedər?



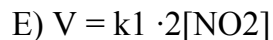
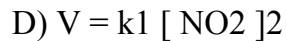
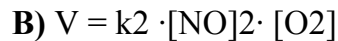
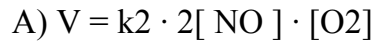
467) Sual: $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$ dönər kimyəvi prosesdə düzünə reaksiyanın sürət düsturunu göstərin.



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



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



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

- A) $V = k_2 \cdot 2[\text{NO}] \cdot [\text{O}_2]$
 B) $V = k_1 \cdot [\text{NO}_2]^2$
 C) $V = k_2 \cdot [\text{NO}] \cdot [\text{O}_2]^2$
 D) $V = k_2 \cdot [\text{NO}]^2 \cdot [\text{O}_2]$
 E) $V = k_1 \cdot 2[\text{NO}_2]$

471) Sual:Elektrona hər isliyin 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+}	$\dots 2s^2 2p^6$
y^{2-}	$\dots 2s^2 2p^6$
z^{5+}	$\dots 2s^2 2p^6$

S ve p-elementlərini müəyyən edin.

s-elementi p-elementi

472) Sual:

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

473) Sual: $^{52}_{24}\text{Cr}$ atomun elektron formulu göst?rin.

- A) ...3d⁵4s¹
B) ...3d⁶4s²
C) ...3d⁴4s²
D) ...3d⁶4s
E) ...3d⁵4s²

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

Kationu müeyyen edin.

474) Sual:

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

475) Sual:Üçüncü energetik səviyyədəki orbitalların maksimum sayını müəyyən edin.

- A) 16

- B) 3
- C) 8
- D) 9**
- E) 12

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

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

477) 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

478) 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 ... 3d¹4s² olan ⁴⁵X atomunda ne?? neytron vardır?

479) Sual:

- A) 25
- B) 21
- C) 22**

D) 23

E) 24

480) **Sual:** Hansı cərgədəki ionlarda elektronların sayı eynidir?

A) ${}_{19}^{39}\text{K}^+$ v? ${}_{16}^{32}\text{S}^{2-}$

B) ${}_{13}^{27}\text{Al}^{3+}$ v? ${}_{19}^{39}\text{K}^+$

C) ${}_{3}^7\text{Li}^+$ v? ${}_{9}^{19}\text{F}^-$

D) ${}_{20}^{40}\text{Ca}^{2+}$ v? ${}_{35}^{80}\text{Br}^-$

E) ${}_{11}^{23}\text{Na}^+$ v? ${}_{17}^{35}\text{Cl}^-$

481) **Sual:** Azot ionunda ${}_{7}^{14}\text{N}^{3-}$ neç? elektron, proton v? neytron var?

A) 7 e⁻, 7p, 7n

B) 10 e⁻, 10p, 7n

C) 4 e⁻, 7p, 7n

D) ${}_{7}^{14}\text{N}$

E) 10 e⁻, 7p, 7n

E) 10 e⁻, 7p, 7n

482) **Sual:** ${}_{24}^{52}\text{Cr}$ atomun elektron formulu göst?rin.

A) ...3d⁵4s¹

- B) ...3d⁶4s²
- C) ...3d⁴4s²
- D) ...3d⁶4s
- E) ...3d⁵4s²

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

- A) ⁶C
- B) ⁷N
- C) ¹⁵P
- D) ¹⁶S
- E) ¹⁷Cl

484) Sual: Alüminium atomunda neçə neytron var?

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

485) Sual: n = 4 olan energetk səviyyədə orbitalların sayını müəyyən 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.

486) 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) $Ag^+, Cd^{2+}, Zn^{2+}, Bi^{3+}$

487) 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

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

- A) 4
B) 10
C) 6
D) 5
E) 8

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

- A) əvvəl azalar sonra artar
B) artar
C) dəyişməz
D) azalar

E) əvvəl artar sonra azalar

490) Sual: Neytral mühitdə bənövşəyi rəng alan indikatoru göstərin.

A) fenolftalein, lakmus

B) lakmus

C) fenolftalein

D) metiloranj

E) lakmus, metiloranj

491) 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

492) 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

493) Sual: (iqrıq) – 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

494) Sual: Azotun atomunda neçə neytron var?

- A) 13
- B) 5
- C) 7
- D) 9
- E) 11

495) 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) $1s^2 2s^2 2p^5$

496) 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) $N^{+5} + 1\bar{e} \rightarrow N^{+4}$

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

- A) N_2O_5

- B) N₂O
- C) NO
- D) N₂O₃
- E) NO₂

498) **Sual:** Hansı reaksiya doğru deyil?

- A) $\text{PCl}_3 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{\quad} \text{PCl}_5$
- B) $\text{P} + \text{Mg} \xrightarrow{\quad} \text{Mg}_3\text{P}_2$
- C) $\text{P} + \text{O}_2 \xrightarrow{\quad} \text{P}_2\text{O}_5$
- D) $\text{P} + \text{Cl}_2 \xrightarrow{\quad} \text{PCl}_3$
- E) $\text{P} + \text{H}_2 \xrightarrow{\quad} \text{PH}_3$

499) **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

500) **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

501) 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

502) Sual:Alüminium-hidrofosfatın formulunu göstərin?

A) $Al_2(HPO_3)_3$

B) $AlPO_4$

C) $Al(H_2PO_4)_3$

D) $Al(PO_3)_3$

E) $Al_2(HPO_4)_3$

503) 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

D)

E) $(NH_4)_3PO_4$

504) Sual:Azotun oksidləşmə dərəcəsinin +3 olduğu birləşmələr sırasını tapın.

- A) NH_4Cl , NH_3 , N_2O_3
 N_2O_3 , HNO_3 , KNO_2
- B)
 NH_3 , N_2O_3 , HNO_3
- C)
 NaNO_2 , N_2O_3 , HNO_2
- D)
- E) KNO_3 , HNO_2 , NH_3

505) 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) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{SiO}_2 \longrightarrow$

506) 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

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

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

B) CO, NaCl

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

D) NH_3 , HCl

E) O_2 , NaNO_3

508) 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

509) 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

510) 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

511) 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

512) Sual:Hansı üç metal natrium hidroksid 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**

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

- A) NH₄Cl, K₂SO₄, NaCO₃
- B) KNO₃, O₂, CaCl
- C) NaCl, K₂CO₃, NH₃
- D) NH₃, CO₂, O₂**
- E) CO₂, Na₂SO₄, KCl

514) 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**

515) 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

516) 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

517) 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

518) 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

519) 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**

520) 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 , $NaNO_3$

521) 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

522) Sual: Hansı birləşmə suda həll olmur?

A) $CaCO_3$

B) $NaCl$

C) $Ca(OH)_2$

D) KNO_3

E) Na_2SO_4

523) Sual: Təzyiqin artması ilə hansı birləşmənin həll olması artır?

A) H_2SO_4

B) KCl

C) $NaNO_3$

D) Na_2O

E) CO_2

524) 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

525) Sual:20 q kalsium xloridi 180 ml suda həll etdilər. Alınmış məh-lulda kalsium xloridin kütlə payını tapın.

- A) 18
- B) 9
- C) 10**
- D) 11
- E) 14

526) 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**

527) 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

528) Sual:Normal məhlulun ölçü vahidini göstərin.

- A) q/mol
- B) mol/l
- C) q/l**

D) q·ekv/l

E) mol/kq

529) 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

530) Sual: Həllolma əmsalının ölçü vahidini göstərin.

A) kq/mol

B) mol/l

C) q/mol

D) q/l

E) l/kq

531) 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

532) 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

533) 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

534) 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

535) 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

536) 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

537) Sual:Kaliumun hansı birləşməsi gübrə kimi işlədilir?

- CH₃COOK
A)
B) KCl
C) KOH
D) K₂SiO₃
E) C₁₇H₃₃COOK

538) 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

539) Sual: Hansı mineral gübrə tərkibində əsas 2 qida elementi saxlayır?

- A) KCl
B) (NH₄)₂SO₄
C) NaNO₃
D) CO(NH₂)₂
E) NH₄H₂PO₄

540) Sual: Temperaturu 245C-dən 265C-ə qədər artırıqda 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. təzyiqlə azaltmaqla
III. temperaturu artırmaqla IV. təzyiqlə artırmaqla

541) Sual:

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

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

- A) 313
- B) 81
- C) 162
- D) 210
- E) 243

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

- A) 48,6
- B) 5,4
- C) 81
- D) 16,2
- E) 10,8

544) Sual: Temperaturu 30°C artırırdıqda reaksiyanın sürəti neçə dəfə artar? Temperatur əmsalı 2-dir.

- A) 18
- B) 9

- C) 3
- D) 81
- E) 8**

545) Sual: Temperatur əmsalı 2 olan reaksiyanın sürətini 80C-dən 50C-yə qədər azaltdıqda reaksiyanın sürəti necə dəyişilir?

- A) 8 dəfə azalar**
- B) 4 dəfə artar
- C) 2 dəfə artar
- D) 2 dəfə azalar
- E) 8 dəfə artar

546) 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

547) 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

548) 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**

549) 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

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

- A) 180
- B) 60
- C) 90
- D) 120**
- E) 140

551) 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 , $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$

552) 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) $\text{NH}_4^+ + \text{HCO}_3^- + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{NH}_4\text{OH} + \text{H}_2\text{CO}_3$**
- C) $\text{HCO}_3^- + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{CO}_3 + \text{OH}^-$
- D) $\text{NH}_4^+ + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{NH}_4\text{OH}$
- E) $\text{NH}_4^+ + \text{HCO}_3^- + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{CO}_3 + \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$

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

A) $\text{Cu}(\text{HCO}_3)_2 + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{CO}_3$

B) $\text{NaHCO}_3 + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{NaOH} + \text{H}_2\text{CO}_3$

C) $\text{Fe}(\text{HCO}_3)_2 + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{CO}_3$

D) $\text{NH}_4\text{HCO}_3 + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{NH}_4\text{OH} + \text{H}_2\text{CO}_3$

E) $\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{KHCO}_3 + \text{KOH}$

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

A) maqnezium

B) azot

C) arqon

D) bor

E) silisium

555) 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) $2s^2 2p^6$

556) Sual: Nüvənin daxilində orta sıxlıq nədən asılıdır?

A) nuklonların hərəkətində

B) nüvə qüvvələrindən

C) nuklonların sayından

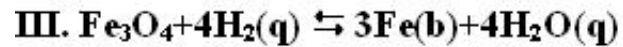
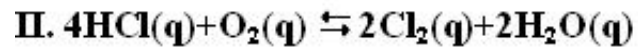
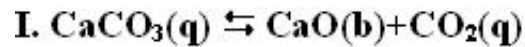
D) xarici təsirlərdən

E) kütləsindən

557) Sual:Atomun valent təbəqəsinin həyəcanlanmış halına uyğun gələn elektron formulu göstərin.

- A) 2s²2p¹
- B) 2s¹2p²**
- C) 2s²2p³
- D) 2s²2p⁴
- E) 3s²3p¹

Hansı reaksiyada təzyiğin artırılması tarazlığı başlanğıc maddəyə təsir yönəlidir?



558) Sual:

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

559) Sual:Natrium-hidroksidin ərintisinin elektrolizində hansı məhsullar alınar?

- A) O₂, Na₂O, H₂O
- B) Na, O₂, H₂O**
- C) H₂, Na₂O, NaH
- D) O₂, H₂O, H₂
- E) Na, NaH, H₂

560) Sual:Hidrogen atomunda elektronun enerjisini xarakterizə edən müddəanı göstərin.

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

561) Sual:Maqnit kvant ədədi üçün göstərilən müddələrdən 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

562) 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

563) 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 ,

564) 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) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ və Na_2SO_4**
- C) BaO və H_2SO_4
- D) Ba və H_2SO_4
- E) BaCO_3 və K_2SO_4

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

- A) CO_2 -nin qatılığının azalması
- B) temperaturun artırılması**
- C) təzyiqin artırılması
- D) temperaturun azalması
- E) katalizatorun iştirakı

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

- A) SiO_2 və Na_2CO_3
- B) Na_2SiO_3 və H_2SO_4**
- C) SiO_2 və H_2O
- D) SiO_2 və H_2SO_4
- E) SiO_2 və K_2CO_3

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

- A) hidrogenin qatılığının azalması
- B) temperaturun azalması**
- C) təzyiqin artması
- D) təzyiqin azalması
- E) katalizatorun iştirakı

568) Sual: Kimyəvi elementlərin təbii təsnifatı nəyə əsaslanır?

- A) dövrü qanuna**
- B) atomun quruluşuna
- C) valentliyə
- D) atomun Rezerford modelinə
- E) Pauli peinsipinə

569) 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

570) Sual:Dövri qanunun inkişafında birinci dövr necə adlanır?

- A) yatrokimya dövrü
- B) kimyəvi dövr**
- C) əlkimya dövrü
- D) fiziki dövr
- E) müasir dövr

571) Sual:Dövri qanunun inkişafında ikinci dövr necə adlanır?

- A) müasir dövr
- B) fiziki dövr**
- C) kimyəvi dövr
- D) əlkimya dövrü
- E) yatrokimya dövrü

572) 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

573) 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

574) 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

575) Sual: Aşağıda verilən müddələrdən 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 səbiyyələrin sayı elementin dövri sistemdə yerləşməsinə uyğun olmur
- E) energetik səbiyyələrin sayı kiçik dövrlərdə dövrün nömrəsinə uyğundur

576) 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-

577) Sual: Hansı maddələr adsorbentlər adlanır?

- 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

578) Sual: Absorbsiya prosesi nədir?

- A) səthi aktiv maddələrin səthindən maye və qazların ayrılması
- B) adsorbsiya olunan maddənin həll olaraq adsorbentin daxilinə keçməsi**
- C) temperaturun təsirindən suda həll olmuş qazın ayrılması
- D) qazların mayelərdə həll olması
- E) bərk maddələrin mayelərdə həll olması

579) Sual: Ağac kömürünün adsorbsiyası hansı həlledicidə yüksək olar?

- A) metil spirti
- B) su**
- C) etil spirti
- D) aseton
- E) xloroform

580) Sual: Atomun valent təbəqəsinin normal halına uyğun gələn elektron formulunu göstərin

- A) $3s^1 3p^1$
- B) $2s^2 2p^4$**
- C) $2s^1 2p^2$
- D) $2s^1 2p^3$
- E) $3s^1 3p^1$

581) 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

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

- A) 20

- B) 10
- C) 8
- D) 6
- E) 18

583) 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) $4\text{OH}^- - 4e^- \rightarrow \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

584) 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

585) 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

586) 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

587) 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

588) 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

Qrup

Dövr

589) Sual:

A) IV A, 2

B) II A, 4

C) VI A, 2

D) IV A, 5

E) IV B, 3

590) 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

591) 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

592) 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 formulunu müəyyən edin.

593) Sual:

- A) ... 3s23p6
- B) ... 3s23p4
- C) ... 3s23p5
- D) ... 3s23p3**
- E) ... 3d34s2

594) Sual: x atomunun maksimum həyacanlanma halı ns1np3ndy 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

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

- A) 90
- B) 9
- C) 10
- D) 1
- E) 19**

596) 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

597) 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**

598) 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

599) 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

600) 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

601) 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

602) 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

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

- A) $MgSO_4$
- B) NaOH
- C) KOH
- D) HCl
- E) HNO_3

604) Sual:Hansı metal ilə kontaktı olduqda dəmir daha çox korroziyaya məruz qalır?

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

605) 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) $Cu(OH)_2 \xrightarrow{t}$

606) 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

607) Sual: Sink qabda hansı maddənin məhlulunu saxlamaq olar?

A) Na_2SO_4

B) HCl

C) NaOH

D) CuSO_4

E) AgNO_3

608) 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

609) Sual: Hansı maddənin məhlulunu mis qabda saxlamaq olmaz?

A) AgNO_3

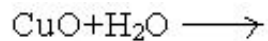
B) HCl

C) H_3PO_4

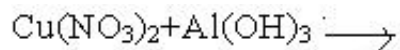
D) NaNO_3

E) ZnSO_4

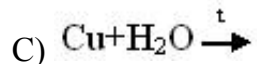
610) Sual: Cu(OH)_2 hansı reaksiya ilə alınır?



A)



B)



D)



E)

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

A) Cu

B) CuO

C) Fe

D) NH_3

E) SO_3

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

A) CO_2

B) Cu

C) Ca

D) S

E) KOH

613) 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

614) 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

615) 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

616) 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) $Fe_2O_3 + HCl \longrightarrow$

E) $KClO_3 + HCl \longrightarrow$

617) Sual: Hansı reaksiya üzrə xlor ayrılır?

A) $HCl + MnO_2 \rightarrow$

- B) $\text{HCl} + \text{Mg} \rightarrow$
- C) $\text{HCl} + \text{MgO} \rightarrow$
- D) $\text{HCl} + \text{MgBr}_2 \rightarrow$
- E) $\text{HCl} + \text{Br}_2 \rightarrow$

618) 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

619) 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 əmələ gətirir?

620) Sual: I. Fe^{+2} II. Pb^{+2} III. Ag^+ IV. Al^{+3}

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

621) 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

622) Sual:Həm xlorla, həm də xlorid turşusu ilə reaksiyaya daxil olan maddələrin formülünü göstərin. I. Na₂SO₄ II. Al III. Cu IV. NaOH

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

623) 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

624) Sual:Hansı reaksiya getməz?

- A) $\text{Cl}_2 + \text{NaBr} \longrightarrow$
- B) $\text{Br}_2 + \text{NaCl} \longrightarrow$
- C) $\text{F}_2 + \text{HCl} \longrightarrow$
- D) $\text{Cl}_2 + \text{KBr} \longrightarrow$
- E) $\text{Br}_2 + \text{HI} \longrightarrow$

Xlorid turşusu ilə hansı maddələr reaksiyaya daxil olurlar?

I. KMnO_4 II. K_2SO_4 III. $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ IV. Ag

625) 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?

626) Sual:

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

Hansı duzlar hidrolizə uğraşır?

**I. KCl II. NH_4Cl III. Al_2S_3
IV. CH_3COOK V. NaNO_3 VI. Na_2SO_4**

627) 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

628) Sual:

A) I, III, IV

B) I, II, III

C) II, III

D) II, IV

E) I, III

629) 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

630) Sual: Hansı duzun elektroliz təniyi suyun elektroliz təniyi 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

631) Sual: Hansı reaksiyadan alınan duz hidroliz etmir?

A) $2\text{NaOH} + \text{CO}_2 \rightarrow$

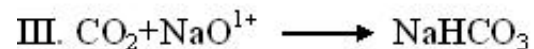
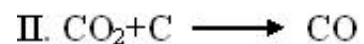
B) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{HNO}_3 \rightarrow$

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?



632) Sual:

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

633) 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

634) Sual: Hansı ion yalnız oksidləşdiricidir?

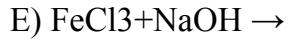
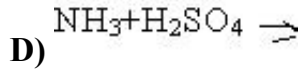
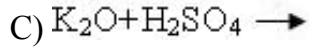
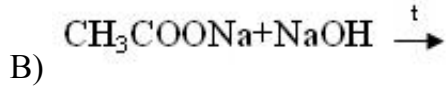
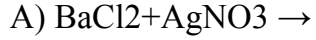
- A) Cr^{2+}
- B) Cl^-
- C) Fe^{2+}
- D) Al^{3+}**
- E) S-2

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

- A) 8
- B) 1
- C) 2
- D) 3**

E) 6

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



Hansı duzun hidrolizindən yaranan mühit s?lv göst?rilmişdir?

I. Na_2SO_3 – neytral II. FeCl_3 – turş III. NaCl – q?l?vi

637) Sual:

A) II, III

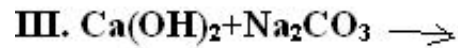
B) yalnız I

C) yalnız II

D) yalnız III

E) I, III

Hansı reaksiyanın qısa ion t?nliyi $\text{Ca}^{2+} + \text{CO}_3^{2-} \rightarrow \text{CaCO}_3$ kimidir?



638) Sual:

A) I, III

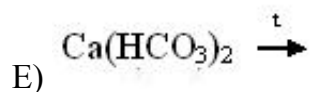
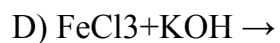
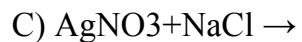
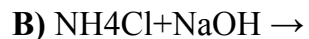
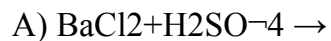
B) yalnız I

C) yalnız II

D) yalnız III

E) I, II

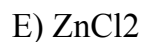
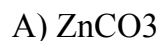
639) Sual:Hansı reaksiyada çöküntü alınmır?



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

olunur?

640) Sual:



641) 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 tənliyində 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

642) 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

643) 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

644) 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

645) Sual: Anionları oksidləşmə qabiliyyətlərinin artması ardıcılığı ilə düzün. I. F- II. Cl- III. OH-

A) III,II,I

B) I,II,III

C) III,II,I

D) II,III,I

E) I,III,II

646) 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

647) 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

648) Sual:Temperaturun artırılması qazların həll olmasını necə dəyişir?

- A) azaldır, sonra isə artırır
- B) azaldır**
- C) dəyişmir
- D) artır
- E) artırır, sonra azaldır

649) Sual:Təzyiqin artırılması qazların həll olmasını necə dəyişir?

- A) artırır, sonra isə azaldır
- B) artırır**
- C) azaldır
- D) dəyişmir
- E) azaldır, sonra isə artırır

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

- A) 12
- B) 8**
- C) 16
- D) 32
- E) 4

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

A) 5

652) 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 hidrolizindən eyni mühit alınır?

I. Na_2CO_3

II. $NaCl$

III. $FeCl_3$

IV. $AgNO_3$

653) 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?

654) Sual:

A) $Cu(NO_3)_2, KOH$

B) $Cu, NaOH$

C) $CuO, NaOH$

D) $CuSO_4, Na_2SO_4$

E) CuO, H_2O

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

I. $FeCl_2$

II. $CaCl_2$

III. $BaCl_2$

655) Sual:

A) I, III

B) yalnız I

C) yalnız II

D) yalnız III

E) II, III

656) Sual: Hansı duzun hidrolizi zamanı əsasi duz alınır?

A) NH_4NO_3

B) $MgSO_4$

C) $NaCl$

D) Na_2SO_4

E) $ZnCl_2$

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

657) Sual:

A) $Ba(OH)_2$

B) $NaOH$

C) $BaCl_2$

D) $Ba(NO_3)_2$

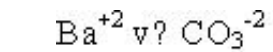
E) KOH

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

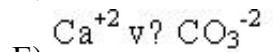
A) Na^+ və CH_3COO^-

B) Ag^+ və Cl^-

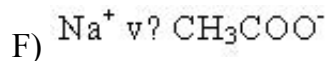
C) Ag^+ və I^-



D)

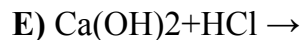
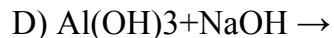
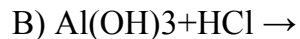


E)

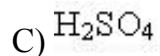


F)

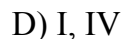
659) Sual:Qısa ion tənliyi $H^++OH^- \rightarrow H_2O$ olan reaksiyanı göstərin.



660) Sual: CH_3COONa duzunun hidrolizini zəiflətmək üçün məhlula hansı maddə əlavə olunur?



661) 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



662) Sual:Oksigen və kükürd üçün ümumi olan nədir?



- C) xlorla reaksiyaya girmələri
- D) qızıl ilə qarşılıqlı təsirdə olması
- E) suda yaxşı həll olmaları

663) 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 əmələ gətirir?

I. Cu⁺² II. Pb⁺² III. Ba⁺² IV. Fe⁺²

664) Sual:

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

665) 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

666) Sual:Kristallik kükürd üçün nə xarakterikdir?

- A) yaxşı istilik keçirmə
- B) yüksək elektrik keçiricilik
- C) qara rəng
- D) suda həll olmaması**
- E) çətin əriməsi

667) 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

668) 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

669) 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

670) Sual: 160 q kükürd ilə maksimum neçə litr flüor reaksiyaya girir?

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

671) Sual: Hansı metalın duru sulfat turşusu ilə reaksiyasından H_2 alınır, lakin bu metal $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ məhlulundan mısı sıxışdırıb çıxara bilmir?

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

672) Sual: 1 mol sulfat turşusunu neytrallaşdırmaq üçün neçə mol KOH lazımdır?

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