

Test: 1328_Az_Æyani_Yekun imtahan

Fenn: 1328 Kimya I

Sual sayi: 674

1) Suat:əgər neytrallaşma reaksiyasında (mol/l·san) 1 san ərzində 0,1 mol HCl (qabın həcmi 1 l) sərf olunmuşsa, həmin reak-siyanın sürətini hesablayın.

A) 10

B) 3,65

C) 7,3

D) 0,1

E) 0,2

2) Suat:Temperaturu 60C-dən 80C-ə qədər artırıdıda reak-siya-nın sürəti 16 dəfə artır. Sürətin temperatur əmsalını tapın.

A) 4

B) 2

C) 2,5

D) 3

E) 3,5

3) Suat:Temperaturu 300C!dən 330C qədər artırıdıda reak-si-ya-nın sürəti neçə dəfə artar? Temperatur əmsalı 3-ə bərabərdir.

A) 9

B) 12

C) 27

D) 54

E) 81

4) Suat:Göstərilən sıraların hansında yalnız kimyəvi rabitənin yaranmasında mərkəzi atomun sp² hibrid orbitalları iştirak edən molekullar verilmişdir?

AlCl₃, BCl₃, BF₃, CF₄

A)

BF₃, BCl₃, AlF₃, AlCl₃

B)

BF₃, BCl₃, CF₄, CCl₄

C)

BF₃, BCl₃, AlF₃, CCl₄

D)

CF₄, BCl₃, AlCl₃, CCl₄

E)

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

A) molyar

B) faizli

C) titrli

D) molyal

E) normal

6) Sual: Temperatur əmsalı 2 olan kimyəvi reaksiyanın temperatu-ru 20C-dən 60C yüksəltərsən reaksiyanın sürəti neçə dəfə artır?

A) 32

B) 8

C) 6

D) 9

E) 16

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

A) 5

B) 1

C) 2

D) 3

E) 4

8) 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) 2,4
- C) 3,2
- D) 10,6
- E) 4,8

9) 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) 0,8
- C) 1,6
- D) 3,2
- E) 0,1

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

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

11) 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) $\text{C} + \text{H}_2 \rightarrow \text{CO} + \text{H}_2\text{O}$
- B) $\text{C} + \text{CO}_2 \rightarrow 2\text{CO}$
- C) $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$
- D) $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}$
- E) $\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CO} + 3\text{H}_2$

12) Sual: $4\text{NO}_2 + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 4\text{HNO}_3$ reaksiyanın O_2 –nə görə sürəti 0,05 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 1

C) yalnız 2

D) yalnız 3

E) 1,3

13) 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 proton verən, əsaslar isə proton qəbul edən maddələrdir

C) turşular proton qəbul edən, əsaslar isə proton verən maddələrdir

D) turşular elektron cütünü qəbul edən, əsaslar isə elektron cütünü verən maddələrdir

E) turşular elektron cütünü verən, əsaslar isə elektron cütünü qəbul edən maddələrdir

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

A) CF_4 , CCl_4 , CH_4 , BF_3

B) CH_4 , CF_4 , CCl_4 , SiF_4

C) BF_3 , $AlCl_3$, SiF_4 , CH_4

D) CCl_4 , CH_4 , SiF_4 , $AlCl_3$

E) CCl_4 , CH_4 , BF_3 , $AlCl_3$

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

A) $2H^+ + 2e^- \rightarrow H_2$

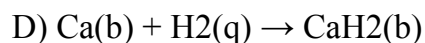
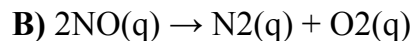
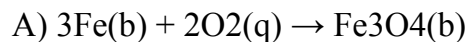
B) $4OH^- - 4e^- \rightarrow O_2 + 2H_2O$

C) $2H_2O - 4e^- \rightarrow O_2 + 4H^+$

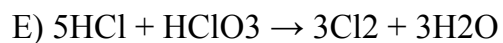
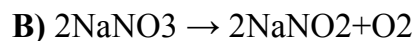
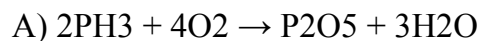
D) $2OH^- - 2e^- \rightarrow O_2 + H_2$

E) $Na^+ + e^- \rightarrow Na^0$

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



17) Sual: Molekul daxili oksidləşmə-reduksiya reaksiyasını müəyyən edin.



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

A) qalay

B) hidrogen

C) xlor

D) oksigen

E) mis

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

A) faizli

B) normal

C) molyal

D) titirli

E) molyar

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

A) NO, H₂, O₂, N₂

- B)** HCl, HBr, H₂O, NH₃
- C) HCl, NO, H₂, O₂
- D) HF, H₂O, N₂, NH₃
- E) O₂, NH₃, H₂O, N₂

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

- A) Cu(NO₃)₂, NaOH, KCl
- B)** Cu(NO₃)₂, AgNO₃, AuCl₃
- C) NiCl₂, Na₂SO₄, AlCl₃
- D) MgSO₄, AgNO₃, K₂SO₄
- E) K₂SO₄, CaCl₂, MgSO₄

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

- A) 3A(q) + B₂(b) →
- B)** 2A(b) + 2B(q) →
- C) 2A(q) + B₂(b) →
- D) A(q) + B(q) →
- E) 3A(q) + B₂(b) →

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

- A) A₂(b) + B₂(q) → 2AB(b)
- B)** 2A₂(q) → B(q)
- C) A₂(q) + B(b) → BA₂(b)
- D) A₂(q) + B₂(q) → 2AB(q)
- E) 2A₂(b) → B(b) + C(q)

24) Sual:Hidrogen rabitələrindən hansı davamlıdır?

- A) H – N . . . H –
- B)** H – F . . . H –
- C) H – S . . . H –
- D) H – O . . . H –

E) $\text{H} - \text{Cl} \dots \text{H} -$

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

A) radioaktiv izotopun parçalanmasının sürəti

B) yarımparçalanma dövrü

C) təbii radioaktivliyin sürəti

D) spontan parçalanmanın sürəti

E) süni radioaktivliyin sürəti

26) Sual:Süni radioaktivlik nədir?

A) deytוןların törətdiyi reaksiyalar

B) süni üsullarla alınan nüvələrin öz-özünə parçalanması

C) neytronların təsirindən uran nüvəsinin bölünməsi

D) yüksək temperaturda plazmada gedən reaksiyalar

E) protonların törətdiyi reaksiyalar

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

A) oksidləşmə dərəcəsi

B) Si, Al və başqa elementlərlə davamlı rabitə əmələ gətirməsi

C) nüvənin quruluşu

D) radioaktivliyi

E) qeyri-üzvi üzvi maddələrin parçalanmasının əsas məhsulu olması

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

A) I,II,III

B) II, III

C) III, V

D) II, IV

29) Sual:Hansı halda bəsit maddənin adı göstərilib?

A) hava

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

30) Sual:Hansı sıradakı bütün elementlər dəyişkən valentlidir?

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

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

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

32) Sual:Hansı metal adi şəraitdə maye haldadır?

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

33) Sual:Hansı mürəkkəb maddədir?

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

E) dəmir

34) Sual:Hansı qeyri metal deyil?

A) silisium

B) fosfor

C) karbon

D) azot

E) xrom

35) Sual:Hansı metal deyil?

A) aliminium

B) mis

C) qalay

D) bor

E) civə

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

A) nişasta

B) qlükoza

C) malaxit

D) dəmir

E) polad

37) Sual:Qarışıq müəyyən edin:

A) neft

B) fenol

C) benzol

D) ozon

E) azot

Xlorid turşusu ilə hansı maddələr reaksiyaya daxil olurlar?

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

38) 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 təsirindən neçə litr (n.ş.) xlor alınır?

39) Sual:

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

40) Sual: Hansı sxem üzrə laboratoriyada xlor alınır?

- A) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{HCl} \longrightarrow$
- B) $\text{MnO}_2 + \text{HCl} \longrightarrow$
- C) $\text{KMnO}_4 + \text{HCl} \longrightarrow$
- D) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{HCl} \longrightarrow$
- E) $\text{KClO}_3 + \text{HCl} \longrightarrow$

41) Sual: Hansı reaksiya üzrə xlor ayrılır?

- A) $\text{HCl} + \text{MnO}_2 \rightarrow$
- B) $\text{HCl} + \text{Mg} \rightarrow$

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

42) Sual:Göstərilənlərdən hansı ifadə xlor üçün səhvdir?

- A) oksigenlə reaksiyaya girmir
B) sarı-yaşıl rəngli qaz
C) havadan təxminən 2,5 dəfə ağırdır
D) kəskin boğucu qazdır
E) bərk halda atom kristal qəfəsinə malikdir

43) Sual:Hansı metallar xlorid turşusu ilə qarşılıqlı təsirdə olur? I. Mg II. Cu III. Fe IV. Ag

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

Cl⁻ ionu hansı kationlarla çöküntü ?m?l? g?tirir?

44) 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

45) 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**

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

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

47) Sual:1 mol Na ilə 2 mol xlor reaksiyaya girdikdə neçə mol NaCl alınır?

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

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

- A) Cu
- B) CuO
- C) Fe
- D) NH_3
- E) SO_3**

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

- A) CO_2**
- B) Cu
- C) Ca

- D) S
- E) KOH

50) 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

51) Sual:Hansı maddə həm xlorla, həm də xlorid turşusu ilə qarşılıqlı təsirdə olur?

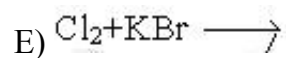
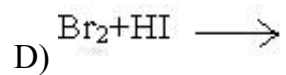
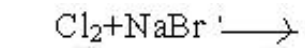
- A) H_2
- B) NaOH
- C) Cu
- D) CO
- E) H_2O

52) Sual:Halogenlərin elektromənfilik və sıxlığı flüordan yoda qədər necə dəyişir? elektromənfilik sıxlıq

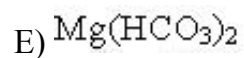
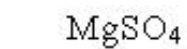
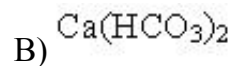
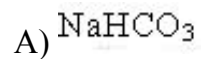
- A) azalır azalır
- B) artır artır
- C) azalır artır
- D) artır azalır
- E) artır dəyişmir

53) Sual:Hansı reaksiya getməz?

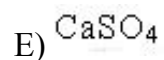
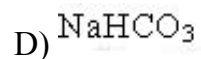
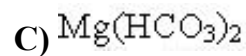
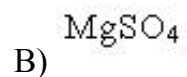
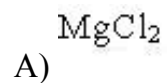
- A) $F_2 + HCl \longrightarrow$
 $Br_2 + NaCl \longrightarrow$
- B)



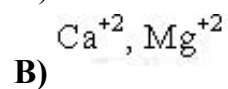
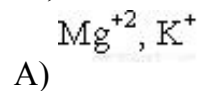
54) Sual: Hansı duz suda daimi codluq yaradır?



55) Sual: Hansı duz suda müvəqqəti codluq yaradır?



56) Sual: Hansı ionlar suda müvəqqəti codluq yaradırlar?



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

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

- A) $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}, \text{NH}_4\text{Cl}$
- B) CO, NaCl
- C) $\text{Na}_2\text{CO}_3, \text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$
- D) NH_3, HCl
- E) $\text{O}_2, \text{NaNO}_3$

58) 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

59) 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

60) 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**

61) 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

62) 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**

63) Sual:Hansı birləşmə suda həll olmur?

- A) CaCO₃**
- B) NaCl
- C) Ca(OH)₂
- D) KNO₃
- E) Na₂SO₄

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

- A) H₂SO₄
- B) KCl
- C) NaNO₃
- D) Na₂O**

E) CO₂

65) 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

66) 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

67) Sual:Hansı üç metal natrium hidroksid məhlulu ilə reaksiyaya girmir?

A) Zn, Cu, Hg

B) Zn, Be, Mg

C) Al, Zn, Be

D) Mg, Ca, Al

E) Hg, Cu, Au

68) 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

69) Sual:Normal məhlulun ölçü vahidini göstərin.

- A) q/mol
- B) mol/l
- C) q/l
- D) q·ekv/l**
- E) mol/kq

70) 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

71) Sual: Həllolma əmsalının ölçü vahidini göstərin.

- A) kq/mol
- B) mol/l
- C) q/mol
- D) q/l**
- E) l/kq

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

- A) NH_4Cl , K_2SO_4 , NaCO_3
- B) KNO_3 , O_2 , CaCl
- C) NaCl , K_2CO_3 , NH_3
- D) NH_3 , CO_2 , O_2**
- E) CO_2 , Na_2SO_4 , KCl

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

- A) CaCO_3**
- B) NaCl
- C) $\text{Ca}(\text{OH})_2$

- D) KNO_3
- E) Na_2SO_4

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

- 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

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

- A) kg/mol
- B) mol/l
- C) q/mol
- D) q/l**
- E) l/kg

76) 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

77) 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

78) 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

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

- A) 1500
- B) 400
- C) 600**
- D) 800
- E) 1250

80) 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**

81) 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

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

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

83) 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

84) Sual: 200 ml 0,5 mol/l H_2SO_4 məhluluna 300 ml su əlavə edilir. Alınan məhlulun molyar qatılığı hesablayın. (Sürət 27.11.2013 11:59:35)

- A) 0,4
- B) 0,1
- C) 0,2**
- D) 0,25
- E) 0,3

85) Sual: Elektrolitlərin suda məhlullarının elektrik cərəyanını keçirməsində hansı hissəciklər iştirak edir?

- A) yalnız kationlar
- B) kationlar və anionlar**
- C) kationlar və elektronlar
- D) anionlar və elektronlar
- E) yalnız elektronlar

86) Sual: Temperaturun yüksəlməsi ilə hansı iki maddənin suda həll olması azalır?

- 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

87) 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

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

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

89) Sual:Hansı ifadə doğru deyil?

- A) əsasi duzlar birbaşa dissosiasiya edir
B) ionlar quruluşuna və xassələrinə görə atomlardan fərqlənir
C) məhlulların elektrik keçiriciliyi məhluldakı ionaların sayından asılıdır
D) normal duzlar birbaşa (pilləsiz) dissosiasiya edir
E) dissosiasiya zamanı həm H^+ , həm də OH^- ionlarını verən elektrolitlərə amfoter hidrosidlər deyilir

90) 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

91) Sual: Yalnız zəif elektrolitlərdən ibarət sıranı göstərin.

A) NaOH, Cu(OH)₂

B) H₂O, HCl

C) K₂SO₄, NaCl

D) H₃BO₃, H₂CO₃

E) H₂SO₄, NaCl

92) 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?

93) Sual:

A) K⁺, Ag⁺, Ca⁺²

B) Ca⁺², Ag⁺, Na⁺

C) Ba⁺², Ag⁺, H⁺

D) K⁺, Na⁺, Ca⁺²

E) Ca⁺², Na⁺, H⁺

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

94) Sual:

- A) $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$, NaOH
- B) Mg, NaOH
- C) MgO, NaOH
- D) MgSO_4 , $\text{Mg}(\text{OH})_2$
- E) MgO, H_2O

95) 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) $24,08 \cdot 10^{24}$

96) 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) $\text{Ca}(\text{OH})_2$

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

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

E) yalnız I

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

A) Na^+ və CH_3COO^-

B) Ag^+ və Cl^-

C) Ag^+ və I^-

D) Ba^{+2} və CO_3^{-2}

E) Ca^{+2} və CO_3^{-2}

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

A) $\text{CuSO}_4 + \text{NaNO}_3 \rightarrow$

B) $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow$

C) $\text{KOH} + \text{FeCl}_3 \rightarrow$

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

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

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

A) yalnız III

B) I, II

C) II, III

D) I, III

E) yalnız I

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

A) HCl

B) NaOH

C) H_2SO_4

D) H_2O

E) HNO_3

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

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

103) 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

104) 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

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

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

106) 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

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

A) $O_2 \rightarrow N_2 \rightarrow F_2$

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) $N_2 \rightarrow F_2 \rightarrow O_2$

108) 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

109) Sual: Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.

A) $2KClO_3 \xrightarrow{t^0} 2KCl + 3O_2$

B) $MgO + 2HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2O$

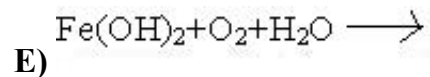
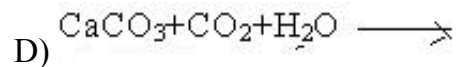
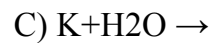
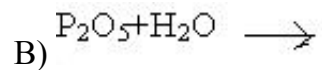
C) $SO_3 + NaOH \rightarrow NaOH\cdot SO_3$

D) $CaCO_3 \xrightarrow{t^0} CaO + CO_2$

E) $Cu(OH)_2 \xrightarrow{t} CuO + H_2O$

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

A) $Cu + HNO_3 \longrightarrow$



111) 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

112) Sual: Cl^{+7} ? Cl^{-1} sxeminidə neçə elektron qəbul edilmişdir?

A) 8

B) 5

C) 7

D) 4

E) 6

113) Sual: Yalnız reduksiyaediciyi göstərin.

A) Cu^{+}

B) C

C) Cl_2

D) S^{-2}

E) Fe^{+2}

114) Sual:Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduk–siya reaksiyası deyil?

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

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

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

116) Sual:Kaliumun hansı birləşməsi gübrə kimi işlədilir?

- A) CH_3COOK
- B) KCl
- C) KOH
- D) K_2SiO_3
- E) $\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COOK}$

117) 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

118) Sual:Hansı mineral gübrə tərkibində əsas 2 qida elementi sax-layır?

- A) KCl
- B) $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- C) NaNO_3
- D) $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$
- E) $\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$

119) Sual:Kimyəvi reaksiyanın sürətinin ölçü vahidini göstərin.

- A) mol/san
- B) mol/l·san**
- C) mol·l/san
- D) mol/l

120) Sual:Kimyəvi tarazlığa hansı faktor təsir etmir?

- A) reaksiya məhlullarının qatılığı
- B) temperatur
- C) təzyiq
- D) katalizator**
- E) başlanğıc maddələrin qatılığı

121) 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) I, IV
- C) II, III

D) II, IV

E) yalnız II

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

A) suyun qatılığını artırmaqla

B) H_2 -nin qatılığını artırmaqla

C) temperaturu azaltmaqla

D) təzyiqi artırmaqla

E) katalizator tətbiq etməklə

123) 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) II, III

E) III, IV

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

A) $2\text{NH}_3 \rightleftharpoons \text{N}_2 + 3\text{H}_2$

B) $3\text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{O}_3$

C) $\text{CO}_2 + \text{C} \rightleftharpoons 2\text{CO}$

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

E) $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightleftharpoons 2\text{HCl}$

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

A) $4\text{NO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 4\text{HNO}_3 + Q$

- B) $3\text{O}_2 \rightleftharpoons 3\text{O}_3 - Q$
- C) $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3 + Q$
- D) $2\text{NO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO}_2 + Q$
- E) $\text{N}_2\text{O}_4(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{NO}_2 - Q$

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

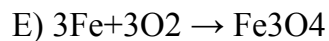
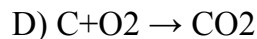
- A) $\text{C} + \text{CO}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}$
- B) $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO}$
- C) $\text{H}_2 + \text{I}_2 \rightleftharpoons 2\text{HI}$
- D) $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$
- E) $\text{N}_2\text{O}_4 \rightleftharpoons 2\text{NO}_2$

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

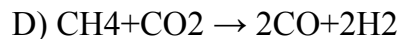
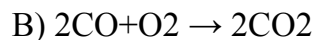
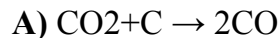
- A) $\text{C} + \text{H}_2\text{O}(\text{buxar}) \rightleftharpoons \text{CO} + \text{H}_2$
- B) $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{SO}_3$
- C) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} \rightleftharpoons 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$
- D) $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$
- E) $\text{C} + \text{CO}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}$

128) Sual: Homogen reaksiyanı göstərin.

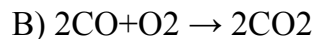
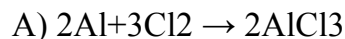
- A) $\text{ZnO} + \text{H}_2 \rightarrow \text{Zn} + \text{H}_2\text{O}$
- B) $\text{CaO} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3$
- C) $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$



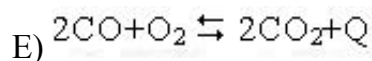
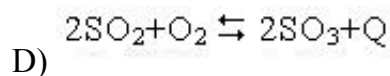
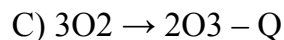
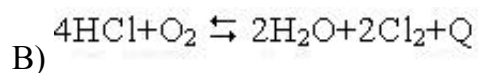
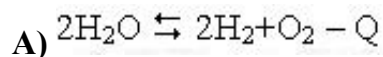
129) Sual: Heterogen sistemi göstərin.



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



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



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

I. O_2 -nin qatılığınnın artması

II. Cl_2 -nin qatılığınnın artması

III. t?zyiqin artması

IV. t?zyiqin azalması

132) Sual:

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

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

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

134) Sual: 240 q 25%-li məhluldaki suyun mol sayını müəyyən edin.

- A) 8
- B) 18
- C) 16
- D) 10**
- E) 12

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

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

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

- A) 30
- B) 25
- C) 30**

D) 40

E) 50

137) Sual: Adsorbsiya nədir?

A) səthi aktiv maddələrin səthindən maye və qazların ayrılması

B) səthi aktiv maddələrin səthində maye və qazların udulması

C) temperaturun təsirindən suda həll olmuş qazın ayrılması

D) qazların mayelərdə həll olması

E) bərk maddələrin mayelərdə həll olması

138) Sual: Hansı maddələr adsorbatlar adlanır?

A) səthi aktiv maddələr

B) adsorbsiya olunan maddələr

C) üzvi həlledicilərdə həll olan maddələr

D) suda həll olan bərk maddələr

E) mühiti maye olan dispers sistemlər

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

A) yüksək temperaturda elektronlarını qismən itirmiş atomlardan ibarət sistem

B) elektron örtüklərini tamamilə itirmiş atomların ionlaşmış halı

C) atom nüvələrinin bölünmə məhsullarından biri

D) elektron örtüklərini qismən itirmiş atomların ionlaşmış halı

E) atom nüvələrinin neytronların təsirindən parçalanmasının temperatur şəraiti

140) Sual: Süni radioaktivliyə aid olan müddəanı göstərin.

A) atom nüvələrinin neytronlarla qarşılıqlı təsiri

B) süni üsullarla alınan nüvələrin öz-özünə parçalanması

C) atom nüvələrinin alfa hissəcikləri ilə qarşılıqlı təsiri

D) atom nüvələrinin qamma şüaları ilə qarşılıqlı təsiri

E) uran birləşmələrinin kənar təsirlər olmadan şüa buraxması

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

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

142) Sual:Orbitalların nüvə ilə rabitəsinin zəifləməsinin ardıcılığı hansı sxemdə düzgün verilmişdir?

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

143) Sual:entalpiyanın termodinamik ifadəsini göstərin.

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

144) Sual: Göstərilən sıraların hansında rabitənin uzunluğu qanunauyğun artır?

- A) $H - J \rightarrow H - Br \rightarrow H - F \rightarrow H - Cl$
- B) $H - F \rightarrow H - Cl \rightarrow H - Br \rightarrow H - J$**
- C) $H - F \rightarrow H - Cl \rightarrow H - J \rightarrow H - Br$
- D) $H - Cl \rightarrow H - Br \rightarrow H - J \rightarrow H - F$
- E) $H - Br \rightarrow H - J \rightarrow H - F \rightarrow H - Cl$

145) Sual:Valent rabitələri nəzəriyyəsinə aid olan müddəanı göstərin.

- A) atomlar arasında kimyəvi rabitə yaranarkən valent elektronları delokallaşır
- B) atomlar arasında kimyəvi rabitə elektron cütləri vasitəsilə yaranır**

- C) atomlar arasında kimyəvi rabitə çoxmərkəzlidir
- D) atomlar arasında kimyəvi rabitənin yaranmasında bir elektron iştirak edir
- E) kimyəvi rabitə elektrostatik xarakterlidir

146) Sual:Orbitalların elektronlarla dolmasının ardıcılığı hansı sırada düzgün verilmişdir?

- A) 5s5p4d
- B) 5s4d5p**
- C) 4d5s5p
- D) 4d5p5s
- E) 5p4d5s

147) Sual:NO iştirakı ilə aparılan $2\text{SO}_2(\text{q}) + \text{O}_2(\text{q}) \rightarrow 2\text{SO}_3(\text{q})$ reaksiyanın aid olduğu kataliz prosesini göstərin.

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

148) Sual:V₂O₅ iştirakı ilə aparılan $2\text{SO}_2(\text{q}) + \text{O}_2(\text{q}) \rightarrow 2\text{SO}_3(\text{q})$ reaksiyanın aid olduğu kataliz prosesini göstərin.

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

149) Sual:Atomun nüvəsinə aid olan xassələri göstərin.

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

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

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

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

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

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

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

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

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

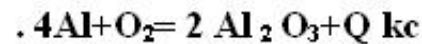
154) Sual: $2H_2S + O_2 \rightarrow 2H_2O + 2S$ Reaksiyasında H_2S qabılığını 3 dəfə azaldıb O_2 - in qatılığını isə 3 dəfə artırıqda sürət neçə dəfə dəyişər?

- A) 1,2

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

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

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



Termo kimyevi tenliyi üçün hansı ifadə doğrudur?

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

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

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

156) Sual:

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

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

- A) 5200
- B) 650

- C) 1300
- D) 1950
- E) 2600

158) Sual: P 2 O₅ molekulunda pi(pi) rabitələr ümumi rabitələrin neçə faizini təşkil edir?

- A) 60
- B) 10
- C) 30
- D) 40**
- E) 50

159) Sual: Hansı molekullar mayi halda hidrogen rabitəsi əmələ yetirir? I. HF II. C₂H₅OH III. CH₄

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

160) Sual: Maddələri kükürdün oksidləşmə dərəcəsinin artma ardıcılığı ilə düzün. 1. H₂SO₄ 2. Na₂S 3. CaSO₄

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

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

- A) CaCO₃
- B) HClO₃**
- C) NaHSO₄
- D) XCl
- E) NaOH

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

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

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

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

164) Sual: $CH = CH - CH = CH$ molekulunda sıqma (σ) və pr (π) rabitələrin sayıml müəyyən edin. $\sigma \pi$

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

165) Sual:I qrupun əsas yarımqrup elementləri VII qrupun əsas ya-rım-qrup elementləri ilə hansı rabitə əmələ gətirməklə birlə-şərlər?

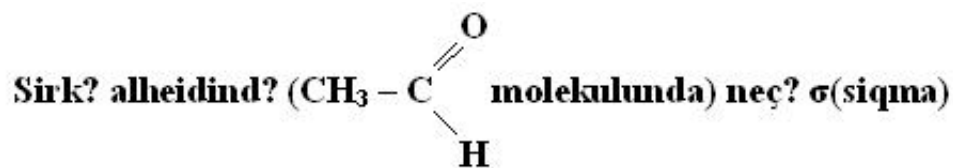
- A) dono-akseptor mexanizmi ilə əmələ gəlmiş polyar-kovalent rabitə
- B) metal rabitəsi
- C) qeyri-polyar kovalent rabitə
- D) polyar kovalent rabitə
- E) ion rabitə**

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

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

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

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



və neçə π (pi) rabitə var?

168) Sual:

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

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

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

E) N_2O_5 , CCl_4 , SiF_4

170) 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) CaCl_2

C) OF_2

D) SCl_2

E) SO_2

171) Sual: N_2 molekulunda rabitələrin yaranmasında neçə elektron iştirak edir?

A) 5

B) 2

C) 4

D) 6

E) 3

172) Sual: Verilmiş birləşmələr sırasında kimyəvi rabitənin xarakteri necə dəyişir? $\text{Br}_2 - \text{HBr} - \text{KBr}$

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

173) Sual: Verilmiş birləşmələr sırasında kimyəvi rabitənin xarakteri necə dəyişir? $\text{Br}_2 - \text{HBr} - \text{KBr}$

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

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:N₂ molekulunda rabitələrin yaranmasında neçə elektron iştirak edir?

A) 5

B) 2

C) 4

D) 6

E) 3

176) Sual:I qrupun əsas yarımqrup elementləri VII qrupun əsas yarımqrup elementləri ilə hansı rabitə əmələ gətirməklə birləşərlər?

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

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

A) CH₄, CO₂, CaO

B) H₂, O₂, N₂

C) NH₃, H₂S, HCl

D) HCl, KCl, H₂O

E) NaCl, HCl, Cl₂

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

A) CaS, KF, HCl

B) KF, CaBr₂, NaCl

- C) CaH_2 , SO_2 , SO_3
- D) CaO , Mg_3N_2 , SCl_2
- E) N_2O_5 , CCl_4 , SiF_4

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

- A) CH_2Cl_2
- B) H_2O_2
- C) CO_2
- D) C_3H_4**
- E) H_2SO_4

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

181) Sual: Hansı maddənin molekulu polyardır? I. CH_4 II. H_2S III. CO_2 —

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

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

- A) BaCl_2 , NO_2
- B) H_2O , NaCl
- C) CO_2 , CH_4**
- D) BaO , C_2H_6
- E) Mg_3N_2 , CaCl_2

183) Sual:Hansı birləşmədə oksigenin valentliyi oksidləşmə dərəcəsi ədədi qiymətlə bərabərdir? I. H_2O II. CO III. H_2O_2 IV. OF_2

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

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

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

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

- A) $MgCl_2$
- B) $CaCl_2$
- C) OF_2
- D) SCl_2**
- E) SO_2

186) Sual:Azot üçün hansı ifadə doğru deyil? 

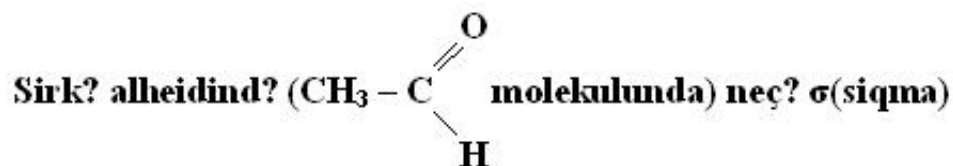
- A) I, III
- B) yalnız I
- C) yalnız II
- D) yalnız III
- E) II, III**

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

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

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

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



və neçə π (pi) rabitə var?

189) Sual:

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

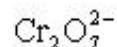
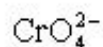
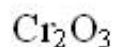
Element	Elektron konfigurasiyası
x	... 3d ⁵ 4s ¹
y	... 3d ⁰ 4s ¹
z	... 3d ¹⁰ 4s ¹

Hansı element sabit valentlidir?

190) Sual:

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

Cr₂O₃ molekulunda, CrO₄²⁻ ve Cr₂O₇²⁻ ionlarında xromun oksidləşmə dərəcəsini müəyyən edin.



191) Sual:

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

192) Sual:Orbital radiusuna aid olan müddəanı göstərin.

- A) bərk cisimlərdə bir-birinə yaxın yerləşən atomlar arasındakı məsafə
- B) atomun nüvəsindən xarici elektron orbitalının maksimum sıxlığına qədər olan məsafə
- C) molekullarda kimyəvi rabitədə olan atomların nüvələri arasında olan məsafə
- D) kristallarda kimyəvi rabitədə olan atomlar arasındakı məsafə

E) mayelərdə bir-birinə yaxın yerləşən molekullar arasındakı məsafə

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

A) 16

B) 3

C) 8

D) 9

E) 12

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

A) 6

B) 1

C) 3

D) 5

E) 7

195) Sual:Sıra nömrəsi 24 olan elementin atomunda elektronların energetik səviyyədə paylanması hansı halda düzgün veril-mişdir?

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

196) Sual:... 4S²4P⁴ elektron formuluna malik olan element atomu-nun nüvəsində neçə proton vardır?

A) 28

B) 24

C) 34

D) 6

E) 18

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

197) Sual:

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

198) Sual: Hansı cərgədəki ionlarda elektronların sayı eynidir?

- A) $^{39}_{19}\text{K}^+$ v? $^{32}_{16}\text{S}^{2-}$
- B) $^{27}_{13}\text{Al}^{3+}$ v? $^{39}_{19}\text{K}^+$
- C) $^7_3\text{Li}^+$ v? $^{19}_9\text{F}^-$
- D) $^{40}_{20}\text{Ca}^{2+}$ v? $^{80}_{35}\text{Br}^-$
- E) $^{23}_{11}\text{Na}^+$ v? $^{35}_{17}\text{Cl}^-$

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

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

200) Sual: $^{52}_{24}\text{Cr}$ atomun elektron formülünü göstərin.

- A) $\dots 3d^5 4s^1$
- B) $\dots 3d^6 4s^2$
- C) $\dots 3d^4 4s^2$
- D) $\dots 3d^6 4s$
- E) $\dots 3d^5 4s^2$

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

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

202) Sual: Alüminum atomunda neçə neytron var?

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

203) 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) $1S^2 2S^2 2P^5$

204) 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

205) 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) $N=4n$

206) 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) $^{63}_{29}\text{Cu}$, $^{65}_{29}\text{Cu}$, $^{65}_{30}\text{Zn}$

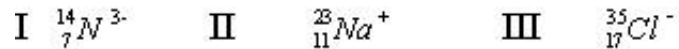
207) Sual:Proton sayı 24 olan elementin dövrü sistem cədvəlində yerini müəyyən edin: Dövrü

- A) 3, V B
- B) 4, II B
- C) 3, II B
- D) 4 , VI B**
- E) 3, VI B

208) Sual:Hansı halda ionun zarici elektron konfigurasiyası doğru göstərilməyib?

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

Hansı ionun tərkibində elektron və neytron sayı bərabərdir?



209) Sual:

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

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

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

izotonları müəyyən edin.

I. $^{32}_{16}S$

II. $^{33}_{16}S$

III. $^{31}_{15}P$

IV. $^{35}_{17}Cl$

211) Sual:

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

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

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

213) 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) $SO_2 + 2CO \rightarrow S + 2CO_2$

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

- A) bərklik, ionlaşma enerjisi, istilik keçiriciliyi
- B) elektromənilik, ionlaşma enerjisi, atom radiusu**
- C) istilik keçiriciliyi, bərklik, atom radiusu
- D) sıxlıq,istilik keçiriciliyi, bərklik
- E) ionlaşma enerjisi, atom radiusu, bərklik

215) Sual: $n = 4$ olan energetk səviyyədə orbitalların sayını müəyyən edin.

- A) 20
- B) 16
- C) 8
- D) 10
- E) 18**

Yalnız $ns^2 np^6 nd^{10}$ elektron konfigurasiyasına malik olan ionların verildiyi sıranı göstərin.

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

217) 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

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

- A) 4
- B) 10**
- C) 6
- D) 5

E) 8

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

A) əvvəl azalar sonra artar

B) artar

C) dəyişməz

D) azalar

E) əvvəl artar sonra azalar

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

A) fenolftalein, lakmus

B) lakmus

C) fenolftalein

D) metiloranj

E) lakmus, metiloranj

221) 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

222) 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

223) Sual: (iqriq) – şüalanmaya məruz qalan atomun yükü və kütləsi hansı dəyişikliyə uğrayır?

- A) sıra nömrəsi bir vahid artır, kütləsi dəyişmir
B) yükü və kütləsi dəyişmir
C) sıra nömrəsi iki vahid, kütləsi dörd k. v. artır
D) sıra nömrəsi iki vahid , kütləsi dörd k. v. azalır
E) sıra nömrəsi bir vahid azalır, kütləsi dəyişir

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

- A) $2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2$
B) $2\text{H}_2\text{O} - 4\text{e}^- \rightarrow \text{O}_2 + 4\text{H}^+$
C) $\text{Na}^+ + 1\text{e}^- \rightarrow \text{Na}$
D) $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$
E) $4\text{OH}^- - 4\text{e}^- \rightarrow \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

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

- A) $V = k_2 \cdot [\text{NH}_3]^2$
B) $V = k_1 \cdot [\text{N}_2] \cdot [\text{H}_2]^3$
C) $V = k_1 \cdot [\text{N}_2] \cdot 3[\text{H}_2]$
D) $V = [\text{N}_2] \cdot 3[\text{H}_2]$
E) $V = k_2 \cdot 2[\text{NH}_3]$

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

- A) $V = k_1 \cdot [\text{N}_2] \cdot [\text{H}_2]^3$
B) $V = k_2 \cdot [\text{NH}_3]^2$
C) $V = k_1 \cdot [\text{N}_2] \cdot 3[\text{H}_2]$
D) $V = [\text{N}_2] \cdot 3[\text{H}_2]$
E) $V = k_2 \cdot 2[\text{NH}_3]$

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

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

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

D) $V = k_1 [\text{NO}_2]^2$

E) $V = k_1 \cdot 2[\text{NO}_2]$

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

A) $V = k_2 \cdot 2[\text{NO}] \cdot [\text{O}_2]$

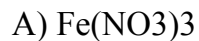
B) $V = k_1 \cdot [\text{NO}_2]^2$

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

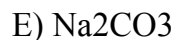
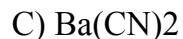
D) $V = k_2 \cdot [\text{NO}]^2 \cdot [\text{O}_2]$

E) $V = k_1 \cdot 2[\text{NO}_2]$

229) Sual: Hidrolizi axıra qədər gedən duzu göstərin.



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



231) 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

232) 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

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

234) Sual:Kimyəvi tarazlıq halında sistemin Hibbs enerjisi hansı qiyməti alar?

A) $\Delta G < 0$

B) $\Delta G = 0$

C) $\Delta G > 0$

D) $\Delta G < 0$

E) $\Delta G >> 0$

235) 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 məsullarının qatılığını artırmaq

B) ilkin maddələrdən birinin qatılığını artırmaq

C) ilkin maddələrdən birinin qatılığını azaltmaq

D) ilkin maddələrin qatılığını azaltmaq

E) reaksiya məsullarından birinin qatılığını artırmaq

236) 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

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

A) kq/mol

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

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

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

D)

E) q/ mol

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

A) l, m^3

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

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

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

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

239) 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-

240) 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

241) 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 qüvvətli əsas

C) zəif əsas və qüvvətli turşu

D) zəif turşu və qüvvətli əsas

E) zəif əsas və zəif turşu

242) Sual: Yalnız n + L cəmi bərabər olan orbitaların yerləşdiyi 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

243) Sual:İonlaşma enerjisinin tənliyini göstərin.

A) $E = mc^2$

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

C) $X = + E$

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

E) $E = h\nu$

244) Sual:Elektrona hərəisliyin tənliyini göstərin.

A) $X = + E$

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

C) $E = h\nu$

D) $E = mc^2$

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

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

S ve p-elementlerini müeyyen edin.

s-elementi

p-elementi

245) Sual:

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

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

I. elektron sayı

II. proton sayı

III. neytron sayı

246) Sual:

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

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

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

${}_8O^{2-}$ ionunun kısa elektron formülünü müeyyen edin.

248) Sual:

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

H_2SO_4 molekulunda olan neytron sayını müeyyen edin (${}_1^1H$ ${}_{16}^{32}S$ ${}_{8}^{16}O$).

249) Sual:

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

250) Sual: ${}_{24}^{52}Cr$ atomun elektron formülünü göst?rin.

- A) ... $3d^5 4s^1$

- B) $\dots 3d^6 4s^2$
 C) $\dots 3d^4 4s^2$
 D) $\dots 3d^6 4s$
 E) $\dots 3d^5 4s^2$

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

Kationu müeyyen edin.

251) Sual:

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

x^+ , y^{3+} ve z^{3-} ionlarında aynı sayıda elektron var. x, y ve z elementlerini proton sayılarının azalma ardıcılığı ile düzün.

252) Sual:

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

D) y, x, z

E) y, z, x

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

253) Sual:

A) 25

B) 21

C) 22

D) 23

E) 24

254) Sual: ... $4S^2 4P^4$ elektron formuluna malik olan element atomu-nun nüvəsində neçə proton vardır?

A) 28

B) 24

C) 34

D) 6

E) 18

255) Sual: ^{11}Na və ^{19}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

256) Sual: Alüminum atomunda neçə neytron var?

A) 27

B) 14

C) 16

D) 18

E) 19

257) 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

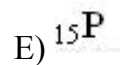
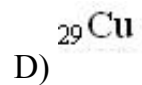
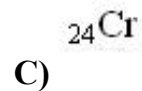
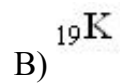
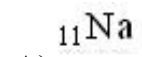
258) Sual: Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?

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

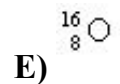
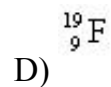
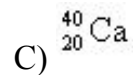
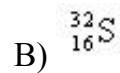
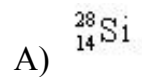
259) Sual: Hansı cəvəldəki ionlarda elektronların sayı eynidir?

- 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 ${}_{17}^{35}\text{Cl}^-$

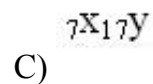
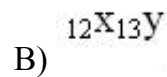
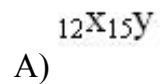
260) Sual: Hansı element atomunun xarici elektron təbəqəsində normal halda daha çox cütləşməmiş elektron var?

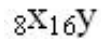


261) Sual: Hansı element: - qeyri-metaldır - proton və neytron sayı bərabərdir - xarici təbəqəsində d-yarımşəviyyəsi yoxdur

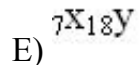


262) Sual: Hansı elementlər eyni qrupda yerləşir?





D)



263) 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

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

A) ... 2s22p3

B) ... 2s22p5

C) ... 3s1

D) ... 2s2

E) ... 3s23p5

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

A) 6

B) 1

C) 3

D) 5

E) 7

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

A) ${}^6\text{C}$

B) ${}^7\text{N}$

C) ^{15}P

D) ^{16}S

E) ^{17}Cl

267) 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) $N=4n$

268) Sual:Sıra nömrəsi 24 olan elementin atomunda elektronların energetik səviyyədə paylanması hansı halda düzgün veril-mişdir?

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

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

A) 16

B) 3

C) 8

D) 9

E) 12

270) 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) $^{63}_{29}\text{Cu}$, $^{65}_{29}\text{Cu}$, $^{65}_{30}\text{Zn}$

271) Sual: Temperaturu 245C-dən 265C-ə qədər artırıdıda reak-tsi-yanın 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. təzyiqi azaltmaqla

III. temperaturu artırmaqla IV. təzyiqi artırmaqla

272) Sual:

A) I, III

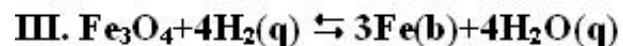
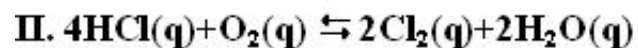
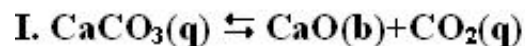
B) I, II

C) II, III

D) II, IV

E) I, IV

Hansı reaksiyada təzyiqin artırılması tarazlığı başlanğıc maddələrin tərkibi yönəldir?



273) Sual:

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

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

- A) O_2 , Na_2O , H_2O
- B) Na, O_2 , H_2O**
- C) H_2 , Na_2O , NaH
- D) O_2 , H_2O , H_2
- E) Na, NaH, H_2

275) 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 asılı olur
- D) elektronun enerjisi baş və maqnit kvant ədədlərindən asılı olur
- E) elektronun enerjisi orbital və maqnit kvant ədədlərindən asılı olur

276) Sual: Maqnit kvant ədədi üçün göstərilən müddəalardan hansı doğrudur.

- A) energetik səviyyədə yarımsəviyyələrin sayını müəyyən edir
- B) yarımsəviyyələrdə orbitalların sayını və elektron buludlarının yerləşməsinə müəyyən edir**

- C) yarım səviyyələrin nüvədən məsafəsini müəyyən edir
- D) elektron buludunun ölçüsü və enerjisini müəyyən edir
- E) enerji səviyyələri və onların nüvədən məsafəsini müəyyən edir

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

- A) maqnezium
- B) azot**
- C) argon
- D) bor
- E) silisium

278) 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) $2s^2 2p^6$

279) Sual: Nüvənin daxilində orta sıxlıq nədən asılıdır?

- A) nuklonların hərəkətində
- B) nüvə qüvvələrindən**
- C) nuklonların sayından
- D) xarici təsirlərdən
- E) kütləsindən

280) Sual: Atomun valent təbəqəsinin həyəcanlanmış halına uyğun gələn elektron formulunu göstərin.

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

281) 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) $3s^1 3p^1$

282) 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**

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

- A) 2,5**
- B) 26
- C) 10
- D) 160
- E) 5

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

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

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

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

286) 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

287) 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

288) Sual: L= 2 olan yarımsəviyyədə maksimum neçə elektron olar?

- A) 20
- B) 10**
- C) 8
- D) 6
- E) 18

289) 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) CH₄-ün qatılığının azalması
- B) temperaturun artması**

- C) təzyiqin artması
- D) temperaturun azalması
- E) katalizatorun iştirakı

290) 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 ,

291) 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

292) 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

293) 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

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

A) hidrogenin qatılığının azalması

B) temperaturun azalması

C) təzyiqin artması

D) təzyiqin azalması

E) katalizatorun iştirakı

295) Sual: Kimyəvi elementlərin təbii təsnifatı nəyə əsaslanır?

A) Pauli peinsipinə

B) dövri qanuna

C) atomun quruluşuna

D) valentliyə

E) atomun Rezerford modelinə

296) Sual: Mozli qanununa görə kimyəvi elementlərin təbii təsnifatı atomların hansı xasəsinə əsaslanır?

A) elektromənfiliyi

B) atom nüvələrinin yükü

C) oksidləşmə dərəcəsi

D) ərimə temperaturu

E) istilik keçiriciliyi

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

A) müasir dövr

B) kimyəvi dövr

C) fiziki dövr

D) əlkimya dövrü

E) yatrokimya dövrü

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

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

299) 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

300) Sual:Dövri qanunun inkişafında fiziki dövr nəyə əsaslanırdı?

- A) elementlərin məlum olan birləşmələrinin sayına
- B) nüvənin yükünün artması ilə müəyyən tip elektron quruluşunun dövrü təkrarı**
- C) kimyəvi elementlərin və onların birləşmələrinin tərkibi və xassələrinə
- D) elementlərin təbiətdə yayılmasına
- E) elementlərin və onların birləşmələrinin fiziki xassələrinə

301) Sual:Kimyəvi elementlərin dövrü sistemi nədir?

- A) kimyəvi elementlərin fiziki xassələrinin müqayisəsi
- B) kimyəvi elementlərin dövrü qanuna əsaslanan təsnifatı**
- C) kimyəvi elementlər haqqında məlumat cədvəli
- D) kimyəvi elementlərin ümumi siyahısı
- E) kimyəvi elementlərin kimyəvi xassələrinin müqayisəsi

302) Sual:Aşağıda verilən müddəalardan hası atomun quruluşu ilə elementlərin dövrü sistemi arasında əlqəni ifadə edir.

- A) energetik səbiyyələrin sayı böyük dövrlərdə dövrün nömrəsinə uyğundur
- B) eyni dövrdə yerləşən elementlərin atomlarında eyni sayda energetik səviyyə olur**

- C) eyni dövrdə yerləşən elementlərin atomlarında müxtəlif sayda energetik səviyyə olur
- D) energetik səviyyələrin sayı elementin dövrü sistemdə yrləşməsinə uyğun olmur
- E) energetik səbiyyələrin sayı kiçik dövrlərdə dövrün nömrəsinə Uyğundur

303) 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

304) 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

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

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

306) Sual: Temperaturu 30C artırıdıda reaksiyanın sürəti neçə dəfə artar? Temperatur əmsalı 2-dir.

- A) 18
- B) 9
- C) 3
- D) 81
- E) 8**

307) Sual:İkinci dövr elementlərinin atomları üçün hansı tip elektron konfiqurasiyası xarakterikdir?

- A) p- , f-
- B) s- , p-**
- C) s- , d-
- D) p- , d-
- E) s- , f-

308) Sual:Hansı maddələr adsorbentlər adlanır?

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

309) Sual:Absorbsiya prosesi nədir?

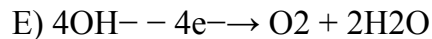
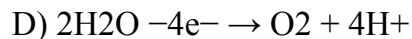
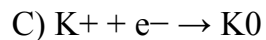
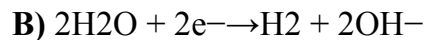
- A) səthi aktiv maddələrin səthindən maye və qazların ayrılması
- B) adsorbsiya olunan maddənin həll olaraq adsorbentin daxilinə keçməsi**
- C) temperaturun təsirindən suda həll olmuş qazın ayrılması
- D) qazların mayelərdə həll olması
- E) bərk maddələrin mayelərdə həll olması

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

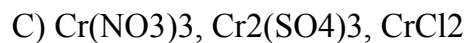
- A) metil spirti
- B) su**
- C) etil spirti
- D) aseton
- E) xloroform

311) Sual:Kalium-sulfatın suda məhlulunun elektrolizində katodda hansı proses gedər?

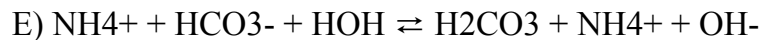
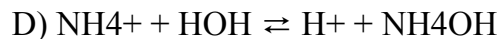
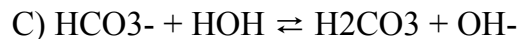
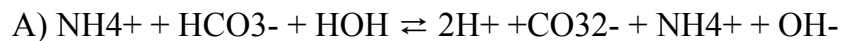
- A) $\text{SO}_4^{2-} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{SO}_2 + \text{O}_2$



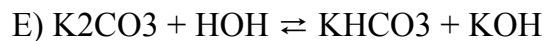
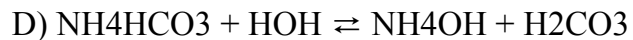
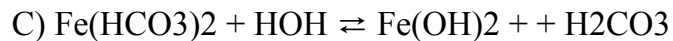
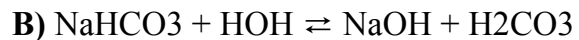
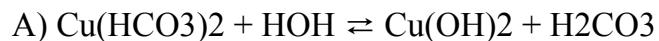
312) Sual: Məhlulda duzların bir molunun dissosiasiyasından əmələ gələn ionların ümumi sayının ardıcıl artmasının sırasını göstərin.



313) 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.



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



315) 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

$\text{Cl}^{+7} \longrightarrow \text{Cl}^{-1}$ sxemində neçə elektron qəbul edilmişdir?

316) Sual:

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

317) Sual: Yalnız reduksiyaedici göstərin.

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

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

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

Hansı duz hidroliz etmir?

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

319) Sual:

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

320) Sual:Hidroliz etməyən maddəni göstərin.

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

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

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

322) Sual:Hansı duz suda pis həll olur?

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

323) 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

324) Sual: Hansı duzun hidrolizindən əsasi duz alınır?

A) K_2SO_4

B) Na_3PO_4

C) Na_2CO_3

D) CuCl_2

E) $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$

325) 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

326) 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

327) 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

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

Ba^{+2} və SO_4^{2-}

A)

B) yalnız Ba²⁺

C) yalnız Cl⁻

D) yalnız K⁺

yalnız SO_4^{2-}

E)

329) Sual: Tərkibində 0,2 mol TeCl₃ duzu olan 200 ml məhlulda Cl⁻ ionlarının molyar qatılığını (mol/l-lə) hesablayın. (TeCl₃-ün dissosiasiyasını 100% qəbul etməli)

A) 3

B) 0,5

C) 0,6

D) 1

E) 2

330) 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

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

A) 10

B) 1

C) 4

D) 2

E) 8

332) Sual: K_2SO_4 və $MgCl_2$ duzlarının məhlullarının elektrolizi zamanı katodda hansı maddə ayrılır?

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

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

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

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

- A) Na_2SO_4
- B) $CuCl_2$
- C) $Cu(NO_3)_2$**
- D) KCN
- E) KNO_3

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

- A) $Ca(NO_3)_2, K_2SO_4$**
- B) $CuSO_4, Na_3PO_4$

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

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

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

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

- A) $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2, \text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- B) $\text{AlCl}_3, \text{KNO}_3$
- C) Na_3PO_4
- D) $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2, \text{CuCl}_2$**
- E) $\text{ZnCl}_2, \text{Ca}(\text{NO}_3)_2$

Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı məhlulda qas alınır?

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

338) Sual:

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

D) III, IV

E) I, III

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

A) CuSO_4

B) NaCl

C) KNO_3

D) CaCl_2

E) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$

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

A) Na_2S , $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$

B) NaNO_3 , CuCl_2

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

D) AgNO_3 , CaCl_2

E) CuSO_4 , $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$

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

A) Na, P, S

B) Na, Ca, Cl_2

C) P, Al, N_2

D) Cl_2 , N_2 , Fe

E) K, Si, C

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

A) H_2S

B) O_2

C) H_2

D) S

E) SO₂

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

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

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

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

345) 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

346) 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

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

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

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

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

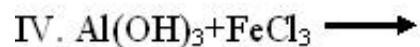
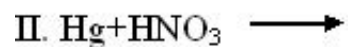
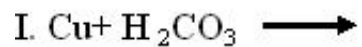
349) Sual: Cu, Zn, Be, Al və Fe metalları qarışığına KOH məhlulu ilə təsir edib qızdırdıqda hansı metallar məhlula keçər?

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

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

Hansı reaksiyanın getin?si mümkün deyil?



351) Sual:

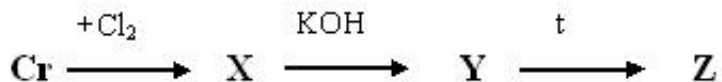
A) II,III,IV

B) II,V

C) I,III,V

D) II,III,V

E) I,III,IV



352) Sual: Z- madd?sini mü?yy?n edin.

A) K_2CrO_4

B) $\text{Cr}(\text{OH})_2$

C) Cr_2O_3

D) $\text{Cr}(\text{OH})_3$

E) CrO

353) Sual: Hansı metalın duru nitrat terşusu ilə reaksiyası zamanı $\text{N}+5 \rightarrow \text{N}+2$ reduksiya prosesi baş verir?

A) Na

B) Al

C) Fe

D) Zn

E) Cu

354) Sual: CuSO₄ məhculuna salınmış dəmir lövhənin kütləsi 8q artır. Neçə qram Cu reduksiya olunar?

A) 48

B) 56

C) 28

D) 32

E) 64

355) 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

356) Sual: Natrium-perxloratın formülünü göstərin.

A) NaCl

B) NaClO₃

C) NaClO₄

D) NaClO₂

E) NaClO

357) Sual: Hansı formül doğru deyil?

A) Na(OH)Cl

B) NaH₃PO₄

C) Na₂HPO₄

D) (NH₄)₃PO₄

E) NH_4HSO_4

358) Sual: Hansı duzun adı düzgün deyil?

A) Na_2MnO_4 – natrium manqanat

B) NaMnO_4 – natrium permanqanat

C) NaPO_3 – natrium metafosfat

D) NaHSO_3 – natrium hidrosulfat

E) NaHS – natrium hidrosulfid

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

A) NaNO_3

B) CaCO_3

C) NH_4NO_3

D) KClO_3

E) AgNO_3

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

A) 46,2

B) 32

C) 26

D) 38,4

E) 43,5

361) 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

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

362) Sual:

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

363) Sual: Natrium-xloratın formülünü göstərin.

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

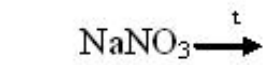
364) Sual: Hansı sıradakı bütün elementlər sabit valentlidirlər?

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

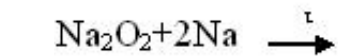
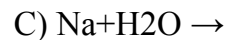
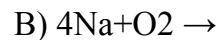
365) Sual: Hansı oksid qələvilərlə reaksiyaya girmir?

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

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



A)



E)

367) 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

368) 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) $\dots nd^{10} ns^2$

369) Sual: Silisium hansı maddələrlə reaksiyaya daxil olur? I. F_2 II. HCl III. HF IV. NaOH

A) I, II, III

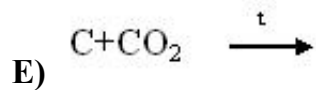
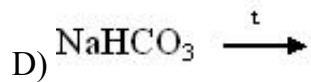
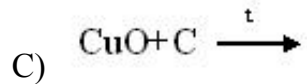
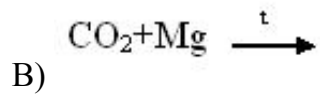
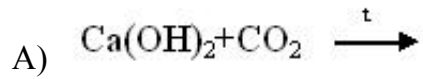
B) I, II, IV

C) II, III, IV

D) I, III, IV

E) II, III

370) Sual: Hansı reaksiyada karbon həm oksidləşdirici, həm də reduksiyaediciyədir?



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

A) yalnız II

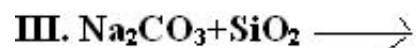
B) I, II

C) I, III

D) II, III

E) yalnız I

7. Hansı reaksiya adi şüşə istehsalı zamanı gedir?



372) Sual:

A) I, III

B) yalnız II

- C) I, II
D) yalnız III
E) yalnız I

SiO₂ v? CO₂ için ümumi olan n?dir?

I. h?r ikisi tursu oksididir

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

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

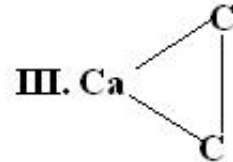
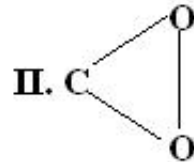
IV. h?r ikisi HF il? reaksiyay daxil olur

373) Sual:

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

Hansı quruluş formulları doğru deyil?

I. C $\equiv$ O



374) Sual:

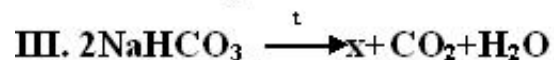
- A) II, III
B) I, III
C) yalnız I
D) yalnız II
E) I, II

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

375) Sual:

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

Hansı reaksiyada x-natrium-karbonatdır?



376) Sual:

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

Hansı maddələr suda həll olunur?



377) Sual:

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

Hansı silikadlar h?ll olan şüş? adlanır?

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

378) Sual:

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

Hansı reaksiyadan alınan qazı b?sit madd?l?rd?n birbaşa sintez yolu ilə alınmaq olmur?

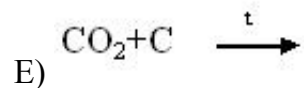
I. Ca₃P₂+H₂O → II. Mg₂Si+H₂O → III. CaCO₃ $\xrightarrow{t}$

379) Sual:

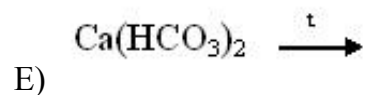
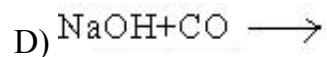
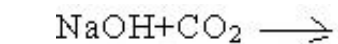
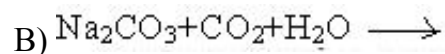
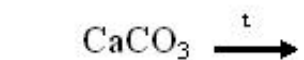
- A) II, III
- B) yalnız I
- C) yalnız II
- D) yalnız III
- E) I, II

380) Sual: Hansı reaksiya nəticəsində karbonmonooksid alınmır?

- A) CaCO₃ $\xrightarrow{t}$
- B) CH₄+H₂O $\xrightarrow{t}$
- C) HCOOH $\xrightarrow{t}$
- D) CH₄+CO₂ $\xrightarrow{t}$



381) Sual: Hansı reaksiyalarda duz əmələ gəlir?



382) 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

A) III, IV

B) I, III, IV

C) II, III, IV

D) I, IV

E) II, III, IV

383) 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

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

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

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

- A) aqreqat halı (n.ş.)
- B) təbiətdə sərbəst halda tapılmaları
- C) xlorla reaksiyaya girmələri
- D) qızıl ilə qarşılıqlı təsirdə olması
- E) suda yaxşı həll olmaları

386) 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 ?m?l? g?tirir?

I. Cu⁺² II. Pb⁺² III. Ba⁺² IV. Fe⁺²

387) Sual:

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

388) Sual:Hansı sıradakı bütün maddələr kükürd ilə reaksiyaya daxil olurlar?

- A) $\text{Cl}_2, \text{F}_2, \text{I}_2$
- B) $\text{H}_2\text{O}, \text{H}_2\text{SO}_3, \text{CaCl}_2$
- C) $\text{H}_2\text{O}, \text{HNO}_3$
- D)** $\text{H}_2, \text{O}_2, \text{Ca}$
- E) $\text{Br}_2, \text{Al}, \text{I}_2$

389) Sual:Kristallik kükürd üçün nə xarakterikdir?

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

390) 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

391) Sual:Qatı sulfat turşusu ilə hansı qrup metal qızdırıldıqda SO_2 alınır?

- A)** Cu, Hg
- B) Ca, Al
- C) Cu, Sr
- D) K, Hg
- E) Ba, Ag

392) Sual: Hansı sıradakı bütün maddələr qatı sulfat turşusu ilə reaksiyaya girir?

- A) $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$, FeO , N_2
B) Na_2O_2 , Na_2SO_4 , Cu
C) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$, CaSiO_3
D) KCl , MgO , CO_2
E) NaHCO_3 , C , Si

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

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

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

394) Sual:

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

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

395) Sual:

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

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

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

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

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

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

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

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

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

400) 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**

401) Sual:Alüminium-hidrofosfatın formulunu göstərin?

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

402) Sual:Fosforun hansı birləşməsindən qazların qurudulmasında istifadə edilir?

- A) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
- B) P_2O_5**
- C) $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$

- Na_3PO_4
D)
E) $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$

403) Sual:Hansı reaksiyada fosfor (V) oksid alınmır?

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

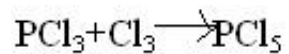
404) Sual:Ağ və qırmızı fosfor üçün eyni olan nədir? I. kristal qəfəsin tipi II. suda həll olma qabiliyyəti III. CS₂-də həllolma qabiliyyəti

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

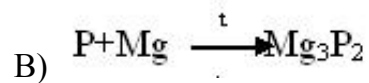
405) Sual:Fosforun hansı allotropik şəkildəyişməsi - atom kristal qəfəsinə malikdir - suda həll olmur - qaranlıqda işıq saçmır? I. ağ fosfor II. qırmızı fosfor III. qara fosfor

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

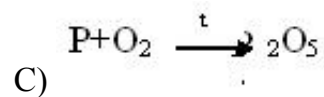
406) Sual:Hansı reaksiya doğru deyil?



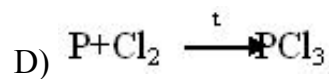
A)



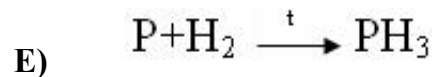
B)



C)

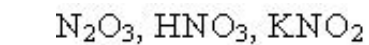
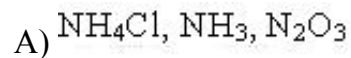


D)

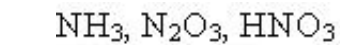


E)

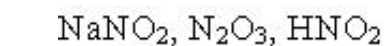
407) Sual: Azotun oksidləşmə dərəcəsinin +3 olduğu birləşmələr sırasını tapın.



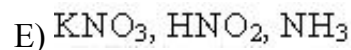
B)



C)

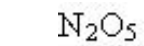


D)



E)

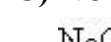
408) Sual: Hansı azot oksidi: - qaz halındadır; - turşu oksidi deyil; - misin duru nitrat turşusu ilə reaksiyasından alınır?



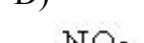
A)



B)



C)

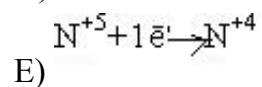
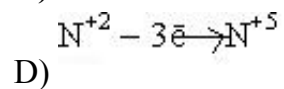
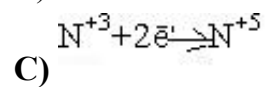
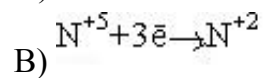
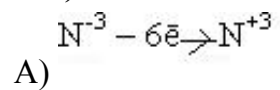


D)

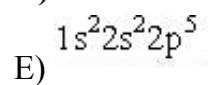
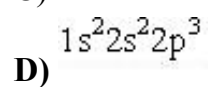
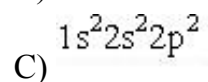
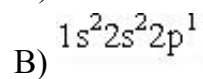
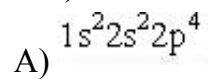


E)

409) Sual:Hansı sxem səhvdir?



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



411) Sual:Azotun atomunda neçə neytron var?

A) 13

B) 5

C) 7

D) 9

E) 11

$\text{Ca} + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{qatı}) \longrightarrow \text{CaSO}_4 + x + \text{H}_2\text{O}$ reaksiyasında x maddəsinin v?

oksidləşdiricinin faizini müəyyən edin.

412) Sual:

A) H_2S , 4

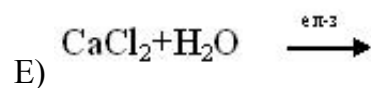
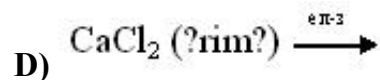
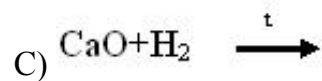
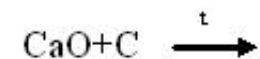
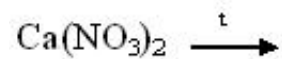
B) H_2S , 5

C) SO_2 , 1

D) H_2S , 1

E) SO_2 , 2

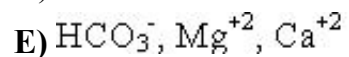
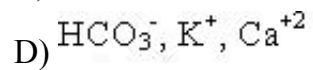
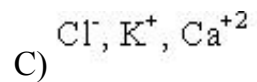
413) Sual: Sənayedə kalsiumu hansı sxem üzrə alırlar?



414) Sual: Suda hansı ionlar müvəqqəti codluğu yaradırlar?

A) PO_4^{-3} , Ca^{+2} , Mg^{+2}

B) SO_4^{-2} , Na^+ , Mg^{+2}



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

A) MgSO_4 əlavə etməklə

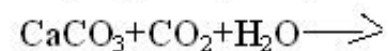
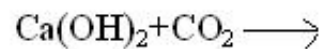
B) filtr kağızından suyu buraxmaqla

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

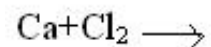
D) Na_2CO_3 əlavə etməklə

E) xlorlaşdırmaqla

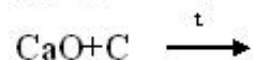
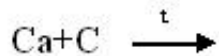
416) Sual: Hansı reaksiya cütündən eyni maddə alınmır?



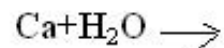
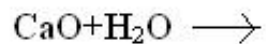
A)



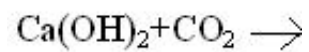
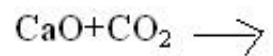
B)



C)

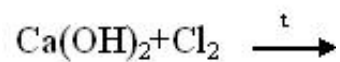


D)

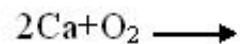


E)

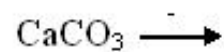
417) Sual: Hansı reaksiyadan sönmüş əhəng alınır?



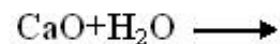
A)



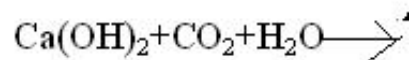
B)



C)



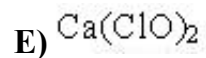
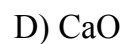
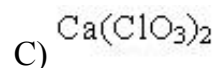
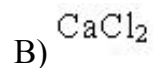
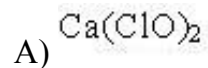
D)



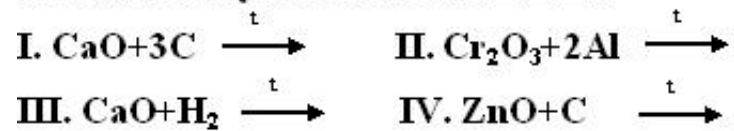
E)



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



. Hansı reaksiyalar da metal alınır?



419) Sual:

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

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

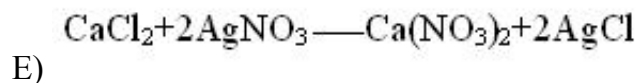
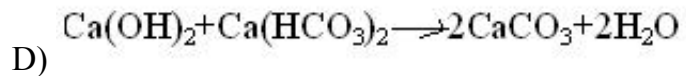


420) Sual:

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

421) Sual: Hansı reaksiyanın köməyi ilə daimi codluğu aradan qaldırmaq olar?

- A) $\text{MgSO}_4 + \text{BaCl}_2 \rightarrow \text{BaSO}_4 + \text{MgCl}_2$
- B) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 \xrightarrow{+} \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
- C) $\text{CaSO}_4 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{Na}_2\text{SO}_4$



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

A) NF₃

B) HNO₃

C) HNO₂

D) NH₃

E) NCl₃

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

A) NF₃

B) NH₂OH

C) HNO₂

D) NH₃

E) KNO₂

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

A) -4

B) -3

C) -2

D) -5

E) -1

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

A) -4

B) -2

C) -6

D) -3

E) -1

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

A) NH_2OH

B) NF_3

C) NCl_3

D) HNO_3

E) NH_4NO_3

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

A) bərklik

B) oksidləşmə dərəcəsi

C) istilik keçiriciliyi

D) oksidləşmə-reduksiya potensialı

E) elektrik keçiriciliyi

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

A) reaksiyanın sürəti artar

B) tərsinə reaksiya istiqamətinə

C) düzünə reaksiya istiqamətinə

D) yerini dəyişməz

E) reaksiyanın sürəti azalar

429) Sual:Şüalanmanın kvant nəzəriyyəsinin riyazi ifadəsini göstərin.

A) $n\lambda = 2\pi r$

B) $\Delta E = E_y - E_a = h\nu$

C) $E = mc^2$

D) $n + 1$

E) $E = E_p + E_k$

430) Sual:Zəif elektrolitlərin yerləşdiyi sıranı göstərin.

- A) CH_3COOH , H_3BO_3 , CaCl_2
- B) NH_4OH , CH_3COOH , H_3BO_3**
- C) KNO_3 , CaCl_2 , HNO_3
- D) CaCl_2 , HNO_3 , H_3BO_3
- E) NH_4OH , CH_3COOH , KNO_3 ,

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

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

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

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

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

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

434) Sual:Mozli qanunundan çıxan nəticəni göstərin

- A) elektronların sayı müsbət yüklərin sayından iki dəfə çoxdur

- B)** nüvənin yükü elementin sıra nömrəsinə bərabərdir
- C) nüvənin yükü elektronların sayına bərabərdir
- D) elektronların sayı müsbət yüklərin sayından azdır
- E) elektronların sayı müsbət yüklərin sayından iki dəfə azdır

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

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

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

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

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

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

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

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

E) $n = 3$

439) Sual:S-elementlərin sırasını göstərin.

A) Si, P, O

B) H, N, Cl

C) Na, Al, Ba

D) H, K, Ca

E) Zn, Al, Fe

440) Sual:Hansı duz suya müvəqqəti codluq verir?

A) NaHCO_3

B) CaSO_4

C) MgCl_2

D) MgSO_4

E) $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$

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

A) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$

B) CaSO_4

C) CaSiO_3

D) CaCO_3

E) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$

442) Sual:Suda hansı ionlar codluq yaradır?

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

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

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

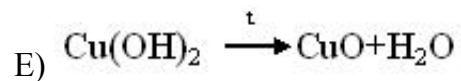
- A) II, IV
 B) I, II
 C) II, III
 D) III, IV
 E) I, III

444) Sual: Hansı kimyəvi formula düzdür?

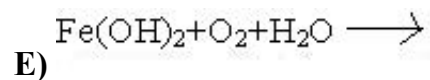
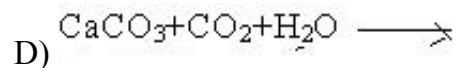
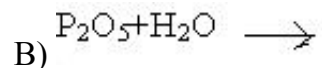
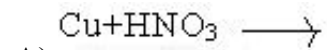
- A) CaH_2PO_4
 B) CaHSO_4
 C) CaHPO_4
 D) CaHCO_3
 E) $\text{Ca}(\text{CO}_3)_2$

445) Sual: Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.

- A) $2\text{KClO}_3 \xrightarrow{t^0} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$
 B) $\text{MgO} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
 C) $\text{SO}_3 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaOH}\cdot\text{SO}_3$
 D) $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{t^0} \text{CaO} + \text{CO}_2$



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



447) 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

448) Sual: Cl^{+7} ? Cl^{-1} sxeminid? neçə elektron qəbul edilmişdir?

A) 8

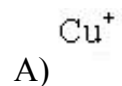
B) 5

C) 7

D) 4

E) 6

449) Sual: Yalnız reduksiyaediciyi göstərin.



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

450) Sual:Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduktsiya reaksiyası deyil?

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

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

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

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

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

453) 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

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

- A)) F₂, O₂, N₂
- B) NH₃, N₂, NO₂
- C) H₂S, H₂SO₄, C₂H₆
- D) HCl, NaCl, Cl₂
- E) NH₃, H₂O, CH₄**

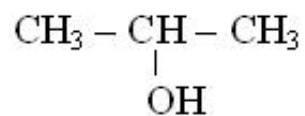
455) Sual:Hansı sıra birləşmələrində donor-akseptor mexanizmi üzrə əmələ gələn kimyəvi rabitə var?

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

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

- A) Mg(OH)₂+HNO₃ →
- B) Fe₂O₃+H₂ →
- C) NO+O₂ →
- D) NaCl+H₂SO₄ →
- E) NH₃+H₃PO₄ →**

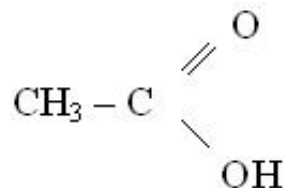
457) Sual:Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur?



A)

B) HF

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



D)

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

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

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

B) $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$

C) CH_4

D) Na_2SO_4

E) CaCl_2

459) 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

460) 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

461) Sual: Hansı element cütünün maksimum valentliyi dövrü sistem cədvəlində qrup nömrəsinə bərabər deyil?

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

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

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

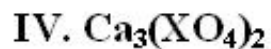
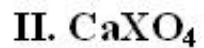
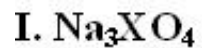
463) Sual: Hansı birləşmədə həm ion, həm də polyar-kovalent rabitə var?

- A) CH_3OH
- B) H_2SO_4
- C) KBr
- D) Na_2SiO_3
- E) CH_3NH_2

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

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

Hansı birləşmələrdə x elementinin oksidləşmə dərəcəsi eynidir?



465) Sual:

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

Hansı orbitalların örtülməsi π -rabitə yarada bilər?

466) Sual:

- A) $\text{SP}^2 - \text{S}$
- B) $\text{SP}^2 - \text{SP}^2$
- C) $\text{SP}^2 - \text{P}$
- D) $\text{P} - \text{P}$**
- E) $\text{SP} - \text{P}$

ClO_4^- ionunda xlor atomunun elektron formulu müəyyən edin (

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

467) Sual:

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

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

- A) ...2S23p1 , ...3S23p5
- B) ...3S23p1 , ...2S22p5**
- C) ...3S2 , ...2S22p4
- D) ...3S23p1 , ...3S23p5
- E) ...3S23p1 , ...2S22p4

469) Sual:... 2S22p5 elektron formulu 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

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

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

471) 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

472) 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) $NaCl + H_2SO_4 \rightarrow$
- E) $NH_3 + H_3PO_4 \rightarrow$

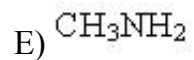
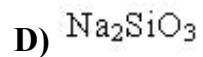
Hansı orbitalların örtülməsi π -rabitə yarada bilər?

473) Sual:

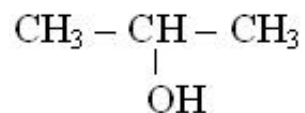
- A) $sp^2 - s$
- B) $sp^2 - sp^2$
- C) $sp^2 - p$
- D) $p - p$
- E) $sp - p$

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

- A) CH_3OH
- B) H_2SO_4
- C) KBr

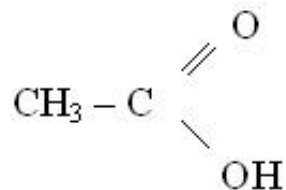
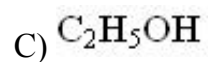


475) Sual: Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur?

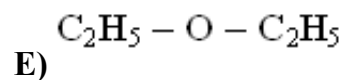


A)

B) HF



D)



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

A) N_2 , O_2 , Br_2

B) NaCl , LiCl , KCl

C) KCl , KBr , KI

D) NO_2 , SO_2 , CO_2

E) MnO , CaO , FeO

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

A) 3:1

B) 4:2

C) 4:1

D) 5:2

E) 5:1

478) 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

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

A) CaCl₂

B) Na₃AlF₃

C) Al₂O₃

D) Al₂O₃·nH₂O

E) CaF₂

480) Sual: Təbiətdə geniş yayılmış metalı göstərin.

A) Mg

B) Fe

C) Ca

D) Zn

E) Al

481) Sual: Alüminium – dihidroortofosfatın formülünü göstərin.

A) Al(OH)₂PO₃

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

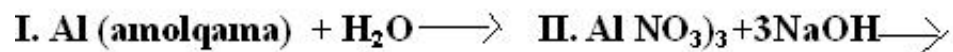
482) Sual: Alüminium hidroortofosfatın formülünü göstərin.

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

483) 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?



484) Sual:

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

Hansı duzun hidrolizinin kısa ion t?nliyi aşağıdaki kimidir?

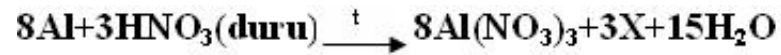
485) Sual: $\text{PO}_4^{3-} + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{HPO}_4^{2-} + \text{OH}^-$

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

Hansı duzun hidrolizinin kısa ion t?nliyi aşağıdaki kimidir?

486) Sual: $\text{PO}_4^{3-} + \text{HOH} \rightleftharpoons \text{HPO}_4^{2-} + \text{OH}^-$

- A) Na_2HPO_4
- B) Ag_3PO_4
- C) $(\text{NH}_4)_2\text{PO}_4$
- D) K_3PO_4
- E) Na_3PO_3



X maddə?sini tapın.

487) Sual:

- A) NH_3
- B) N_2O
- C) NO_2
- D) NO
- E) N_2

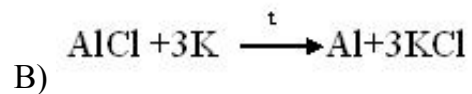
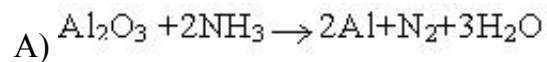
488) Sual: 1 mol AlCl_3 -lə 4 mol NaOH -in sulu məhlulunda əmələ gələn maddə hansıdır ?

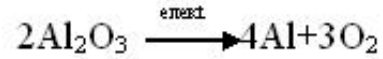
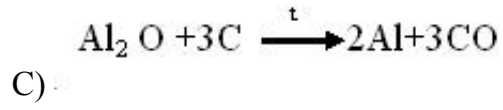
- A) $\text{Al}(\text{OH})\text{Cl}_2$
- B) NaAlO_2
- C) NaH_2AlO_3
- D) $\text{Al}(\text{OH})_2\text{Cl}$
- E) $\text{Al}(\text{OH})_3$

489) Sual: Hansı reaksiya getmir?

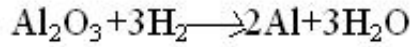
- A) $\text{Al} + \text{FeCl}_2 \rightarrow$
- B) $\text{Al} + \text{CuCl}_2 \rightarrow$
- C) $\text{Al} + \text{AgNO}_3 \rightarrow$
- D) $\text{Al} + \text{KCl} \rightarrow$
- E) $\text{Al} + \text{FeSO}_4 \rightarrow$

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





D)



E)

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

I. O_2 -nin qatılığının artması

II. Cl_2 -nin qatılığının artması

III. t° zyiqin artması

IV. t° zyiqin azalması

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

A) II, IV

B) yalnız II

C) II, III

D) yalnız I

E) I, III, IV

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

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

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

A) 0,15

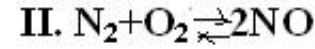
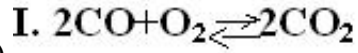
B) 0,03

C) 0,06

D) 0,09

E) 0,12

2. Hansı reaksiyada tezyiq deyişmesi tarazlığa tesir edir?



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

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

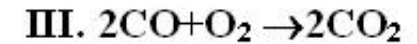
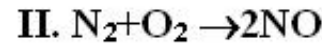
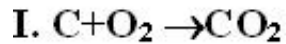
$2\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2$ reaksiyasında CO ve O_2 -in tarazlıq qatılığı uyğun olaraq 1,2 ve 0,8 mol/l kimidir. Tarazlıq anında CO_2 -in qatılığı 0,8 mol/l olarsa CO ve O_2 -in başlanğıc qatılığını müeyyen edin.

CO O_2

494) 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

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



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

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

E) I, II

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

60°C -də reaksiyanın sürətini müəyyən edin.

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

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

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

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

498) Sual: 60°C -də reaksiyanın sürəti 0,01 mol/l.san-dir. Reaksiyanın 110°C -də sürətini hesablayın. Temperatur hər 10 $^{\circ}\text{C}$ 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

499) 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? (Sürət 27.11.2013 11:54:27)

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

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

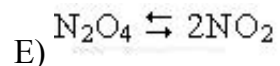
- A) yalnız IV
- B) I, IV
- C) II, III
- D) II, IV**
- E) yalnız II

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

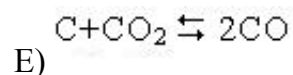
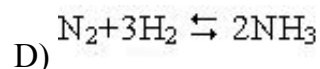
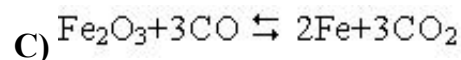
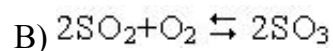
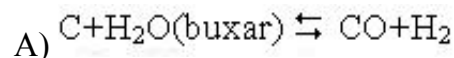
- A) I, II, IV
- B) I, II, III
- C) I, III**
- D) II, III
- E) III, IV

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

- A) $\text{C} + \text{CO}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}$
- B) $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO}$
- C) $\text{H}_2 + \text{I}_2 \rightleftharpoons 2\text{HI}$
- D) $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$**



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



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

A) yalnız I

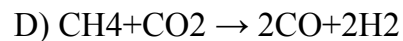
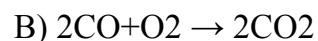
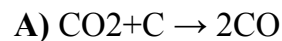
B) I, III

C) I, IV

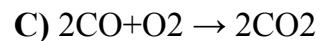
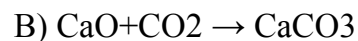
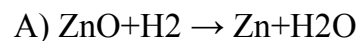
D) II, IV

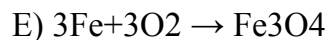
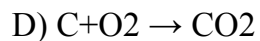
E) II, III

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



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





507) 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

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

A) 240

B) 120

C) 180

D) 230

E) 280

509) 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

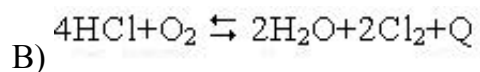
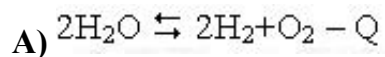
B) 10

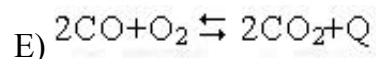
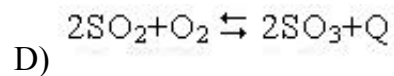
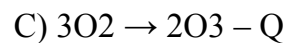
C) 20

D) 30

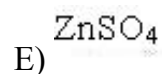
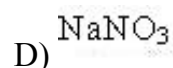
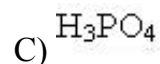
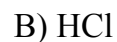
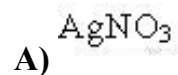
E) 40

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

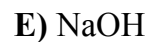
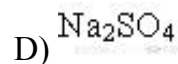
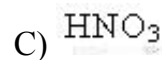
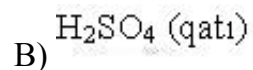




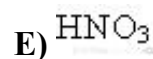
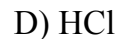
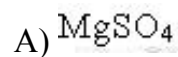
511) Sual: Hansı maddənin məhlulunu mis qabda saxlamaq olmaz?



512) Sual: Hansı maddənin köməyi ilə gümüşü sink qarışığından təmizləmək olar?



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



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

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

515) Sual:Hansı reaksiya üzrə mis 1-oksidi alınır?

- A) $\text{Cu}_2\text{O} + \text{Cu}_2\text{S}$
- B) $\text{CuCO}_3 \xrightarrow{t}$
- C) $\text{CuOH} \xrightarrow{t}$
- D) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \xrightarrow{t}$
- E) $\text{Cu}(\text{OH})_2 \xrightarrow{t}$

516) 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

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

- A) Na_2SO_4
- B) HCl

- C) NaOH
- D) CuSO_4
- E) AgNO_3

Cu(OH)_2 hansı reaksiya ilə almır?

518) Sual:

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

519) 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

520) 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

521) 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

522) 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

523) Sual:Elektron formulu ...3s23p3 olan elementin yuxarı və aşağı oksidləşmə dərəcələri neçədir?

- A) +3 və -2
- B) +3 və -3
- C) +2 və -2
- D) +5 və -3**
- E) +2 və -3

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

mövqeyini müəyyən edin

Grup

Dövr

524) Sual:

- A) IV B, 3
- B) IV A, 2**
- C) II A, 4

D) VI A, 2

E) IV A, 5

525) 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

526) 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

527) 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
berabərdir. x atomunun elektron formülünü müəyyən edin.**

528) Sual:

A) ... 3s²3p⁶

B) ... 3s²3p⁴

C) ... 3s²3p⁵

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

E) ... $3d^3 4s^2$

529) Sual: x atomunun maksimum həyacanlanma halı $ns^1 np^3$ ndy kimidir. Uyğunluğu müəyyən edin. x atomu y I. 7N 1 II. 15P 2 III. 17Cl 3

A) II, III

B) yalnız I

C) yalnız II

D) yalnız III

E) I, III

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

A) 90

B) 9

C) 10

D) 1

E) 19

531) 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

532) Sual: Elektron formulu ... $3d^8 4s^2$ olan elementin dövri sistem cədvəlindəki yerini tapın. dövr ; qrup

A) 3 7A

B) 4 7B

C) 3 8B

D) 3 8A

E) 4 8B

533) 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

534) 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

535) 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

536) 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

537) Sual:x³⁺ ionunun qısa elektron formulu ... 3d¹⁰4s² ilə qurtarır. x-atomunun valent elektronlarının sayını müəyyən edin.

- A) 15
- B) 2**

- C) 3
- D) 5**
- E) 10

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

kütlə payı %

542) Sual:

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

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

- A) 25
- B) 5
- C) 10
- D) 15
- E) 20

544) 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

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

- A) 300
- B) 50

- C) 100
- D) 150
- E) 250

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

- A) C_2H_6 , NaOH, $Ca(OH)_2$
- B) KNO_3 , $KClO_4$, Na_2CO_3**
- C) CH_4 , N_2 , H_2
- D) SO_3 , NO_2 , P_2O_5
- E) $FeCl_3$, $Ca(NO_3)_2$, NO_2

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

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

552) Sual:

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

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

- A) 34
- B) 14
- C) 28**
- D) 7

E) 32

554) 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) 20

C) 40

D) 30

E) 25

555) 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) 0,1

C) 0,2

D) 0,25

E) 0,4

556) 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) 20

C) 17

D) 30

E) 34

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

A) 250

B) 80

C) 100

D) 150

E) 200

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

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

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

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

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

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

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

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

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

- A) kobaltat(III) dixlorotetrammin xlorid
- B) dixlorotetramminkobalt(III) xlorid**
- C) dixlorotetramminakobaltat(III) xlorid

- D) tetraamminkobalt(III) dixloroxlorid
- E) kobalt(III)dixlorotetraammin xlorid

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

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

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

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

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

- A) trioksalatoferrat(III)kaliyum
- B) kaliyum trioksalatoksromat(III)**
- C) kaliyum trioksalatoksrom(III)
- D) dəmir(III) trioksalatokaliyum
- E) trioksalatokaliyum dəmir(III)

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

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

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

A) HNO_3

B) HNO_2

C) N_2H_4

D) NH_2OH

E) N_2

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

A) valent təbəqəsində elektron cütlərinin sayı

B) qoşalaşmamış valent elektronlarının sayı

C) sərbəst orbitalların sayı

D) valent təbəqəsində olan elektronların sayı

E) qrupun nömrəsi

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

A) H_2S

B) HF

C) HCl

D) NH_3

E) HBr

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

A) BaCl_2

B) CH_3COONa

C) Na_2SO_4

D) NaCl

E) NaNO_3

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

A) mis (II) oksid

B) xlor

- C) oksigen
- D) mis
- E) hidrogen

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

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

573) Sual:Xətti quruluşa malik olan molekulu göstərin?

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

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

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

575) Sual:Deyterium hansı elementin izotopudur?

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

576) Sual: Tritium hansı elementin izotopudur?

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

577) Sual: Tarazlıqda olan sistemin uzun müddət sabit qalması hansı şəəitdə mümmkündür?

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

578) Sual: Aktivləşmə enerjisi nədir?

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

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

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

125 q $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ -nu 275 q suda həll etdikdə neçə faizli məhlul almar? (M_r $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O} = 250$ M_r $\text{CuSO}_4 = 160$).

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

- A) 50
- B) 10
- C) 20**
- D) 25
- 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?

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

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

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

582) 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) 15
- C) 20
- D) 25**
- E) 30

583) 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) 14
- C) 18**

D) 22

E) 26

584) 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) 60

B) 35

C) 40

D) 45

E) 50

585) 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) 17

C) 22

D) 34

E) 51

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

A) 150

B) 1500

C) 600

D) 375

E) 60

587) Sual: 20°C-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) 10

C) 20

D) 25

E) 40

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

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

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

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

590) 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) 5
- C) 10
- D) 15
- E) 20**

591) 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) 0,2
- C) 0,4
- D) 0,5
- E) 1

592) 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) 10**

- C) 20
- D) 15
- E) 25**

593) 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) 10
- C) 15**
- D) 20
- E) 25

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

- A) 400
- B) 50
- C) 100
- D) 200
- E) 250**

595) 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) 300**
- C) 500
- D) 800
- E) 250

596) 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) 0,2
- C) 0,5
- D) 1

E) 1,5

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

A) 10

B) 20

C) 40

D) 30

E) 25

598) 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) 98

C) 196

D) 49

E) 9,8

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

A) C_2H_6 , NaOH , Ca(OH)_2

B) KNO_3 , KClO_4 , Na_2CO_3

C) CH_4 , N_2 , H_2

D) SO_3 , NO_2 , P_2O_5

E) FeCl_3 , $\text{Ca(NO}_3)_2$, NO_2

600) 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) 50

C) 100

D) 150

E) 250

601) 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) 14
- C) 28**
- D) 7
- E) 32

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

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

603) 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) 500
- C) 200
- D) 410**
- E) 162

604) 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) 98
- C) 196**
- D) 49
- E) 9,8

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

- A) 10
- B) 20**

- C) 40
D) 30
E) 25

Hansı duzun hidrolizind?n yaranan m?h?it s?lv g?st?rilmi?dir?

I. Na₂SO₃ – neytral II. FeCl₃ – tur? III. NaCl – q?l?vi

606) Sual:

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

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

I. $\text{CaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow$ II. $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \rightarrow$

III. $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow$

607) Sual:

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

608) Sual:Hansı reaksiyada ??k?nt? alınmır?

A) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 \xrightarrow{t}$

- B) $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
C) $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{NaOH} \rightarrow$
D) $\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} \rightarrow$

E) $\text{FeCl}_3 + \text{KOH} \rightarrow$

Hansı duzun məhlulda hidrolizi $\text{X}^{2+} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HX} + \text{OH}^-$ ion tənliyi ilə ifadə

olunur?

609) Sual:

A) ZnCO_3

B) CuSO_4

C) CH_3COONa

D) K_2CO_3

E) ZnCl_2

Məhlulda turşu təlavə etdikdə hansı duzlarm hidrolizi zəifləyir?

I. CuCl_2

II. Na_2S

III. FeCl_3

IV. K_2CO_3

610) Sual:

A) I, III, IV

B) I, II, III

C) II, III

D) II, IV

E) I, III

611) Sual: Hansı duzun suda məhlulunda fenolftaleinun rəngi dəyişir?

A) Al_2S_3

B) CaCl_2

C) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$

D) NH_4Cl

E) Na_2SO_3

Hansı duzlar hidroliz? uğramır?

I. KCl

II. NH₄Cl

III. Al₂S

IV. CH₃COOK

V. NaNO₃

VI. Na₂SO₄

612) Sual:

A) III, IV, V

B) I, II, VI

C) IV, V, VI

D) I, V, VI

E) I, II, III

613) Sual:CH₃COONa duzunun hidrolizini zəiflətmək üçün məhlula hansı maddə əlavə olunur?

A) HCl

B) NaOH

C) H₂SO₄

D) H₂O

E) HNO₃

614) Sual:Qısa ion tənliyi H⁺⁺OH⁻⁻→ H₂O olan reaksiyanı göstərin.

A) Na₂CO₃+HCl →

B) Al(OH)₃+HCl →

C) Cu+H₂SO₄ →

D) Al(OH)₃+NaOH →

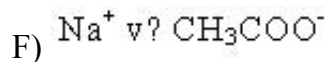
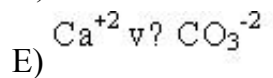
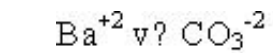
E) Ca(OH)₂+HCl →

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

A) Na⁺ və CH₃COO⁻

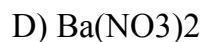
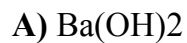
B) Ag⁺ və Cl⁻

C) Ag⁺ və I⁻

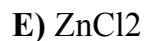
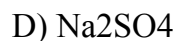


NH^+ və SO_4^{-2} ionlarını hansı maddənin məhlulu ilə təyin etmək olar?

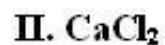
616) Sual:



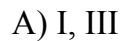
617) Sual: Hansı duzun hidrolizi zamanı əsasi duz alınır?



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



618) Sual:



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

619) Sual:

- A) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, KOH
- B) Cu , NaOH
- C) CuO , NaOH
- D) CuSO_4 , Na_2SO_4
- E) CuO , H_2O

Hansı duzların hidrolizində eyni mühit alınır?

I. Na_2CO_3 II. NaCl III. FeCl_3 IV. AgNO_3

620) Sual:

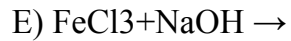
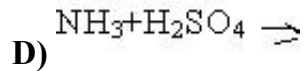
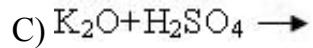
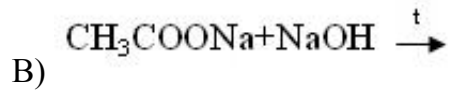
- A) I, III
- B) I, II
- C) III, IV
- D) II, IV
- E) II, III

621) Sual: Hansı qrupda olan duzlar hidrolizə uğramır?

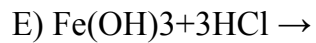
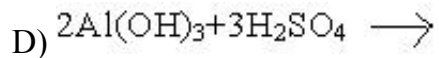
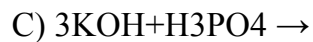
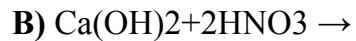
- A) Al_2S_3 , AlCl_3 , $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- B) KCl , K_2CO_3 , K_3PO_4
- C) NaNO_3 , NaCl , Na_2SO_4
- D) Na_2CO_3 , CH_3COONa , Na_2SO_4
- E) NaNO_3 , NaSO_3 , Na_2S

622) Sual: Hansı reaksiyada alınan normal duzun suda həll olmasından turş mühit yaranır?

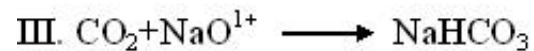
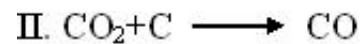
- A) $\text{BaCl}_2 + \text{AgNO}_3 \rightarrow$



623) Sual: Hansı reaksiyadan alınan duz hidroliz etmir?



Hansı reaksiyada CO_2 oksidləşdiricidir?



624) Sual:

A) yalnız II

B) I, II

C) II, III

D) yalnız III

E) yalnız I

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

A) 80

B) 25

C) 20

- D) 50
- E) 75

626) Sual:Hansı ion yalnız oksidləşdiricidir?

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

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

- A) 8
- B) 1
- C) 2
- D) 3
- E) 6**

628) 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**

629) 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 reduksiyaediciyənin əmsalları cəmini müəyyən edin.

- A) 2
- B) 8**
- C) 4
- D) 5
- E) 6

630) 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

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

A) 8

B) 2

C) 3

D) 4

E) 6

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

A) III,II,I

B) I,II,III

C) III,II,I

D) II,III,I

E) I,III,II

633) Sual: Hansı duzun elektroliz tənliyi suyun elektroliz tənliyi ilə eynidir? I. CuSO_4 II. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ III. CuCl_2 IV. CaF_2

A) yalnız II

B) I,III

C) II,IV

D) I,II

E) III,IV

634) Sual: 393 q NaCl məhlulunun elektrolizi zamanı (n.ş –də) 44,8 l qaz ayrılmışdır. Alınan məhlulda NaOH –ın kütlə payını (% -lə) hesablayın.

(Mr NaOH=40)

A) 50

B) 20

C) 25

D) 30

E) 40

635) 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) həllolma yalnız kimyəvi prosesdir

E) qazların suda həll olması temperatur artdıqda artır

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

A) azaldır, sonra isə artırır

B) azaldır

C) dəyişmir

D) artır

E) artırır, sonra azaldır

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

A) artırır, sonra isə azaldır

B) artırır

C) azaldır

D) dəyişmir

E) azaldır, sonra isə artırır

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

A) 12

B) 8

C) 16

D) 32

E) 4

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

A) 5

640) Sual:Hansı element allotropik şəkildəyişmələr əmələ gətirir?

A) Ca

B) N

C) O

D) Na

E) H

641) 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

642) Sual:Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

A) spirtin yanması

B) ağacın yanması

C) qurğuşunun ərیمəsi

D) dəmirin korroziyası

E) südün turşuması

643) 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

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

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

645) 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

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

- A) yalnız II,V
- B) I,II,V

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

647) Sual:Kimyəvi atomistikanın əsasını hansı alim qoymuşdur?

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

648) Sual:Oksigenin ekvivalent həcmi göstərin.

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

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

650) 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

651) 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

652) Sual:Hidrogenin ekvivalent həcmi göstərin.

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

653) 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

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

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

655) Sual:Elektrona hərisliyin qitməti kiçik olan elementin valent təbəqəsinin elektron formulu göstərin.

- A) ns^2np^1

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

656) Sual:Radioaktivlik nədir?

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

657) Sual:Təbii radioaktivlik nədir?

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

658) 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

659) 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

660) 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

661) 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 atdıqda hansı maddə agregat halını dəyişir?

662) Sual:

A) yalnız y

B) x, y

C) y, z

D) x, z

E) yalnız x

Uğunluğu meyyen edin:

Qarışıq	Ayrılma üsulları
I. etil spirt+su	distille
II. şeker+su	durultma
III. yağ+su	buxarlandırma

663) Sual:

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

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

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

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

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

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

- A) C₃H

- B) LiH
- C) NaH
- D) KH
- E) RbH

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

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

668) Sual:Hansı element allotropik şəkildəyişmələr əmələ gətirir?

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

669) Sual:Hansı halda kimyəvi hadisə baş verir?

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

670) Sual:Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

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

671) Sual:Hansı kimyəvi formül düzgün deyil?

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

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

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

673) 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

674) Sual:Yalnız qarışıqlar olan sıranı göstərin.

A) mis, təbaşir, əhəng

B) spirt, xöək duzu, polad

C) benzin, çuğun, hava

D) dəniz suyu, qrafit, hava

E) benzin, hava, natrium-silikat