

**1315Y\_Az\_Q2017\_Yekun imtahan testinin sualları****Fənn : 1315Y Kimya**

1 16 q kükürd ilə neçə qram alüminium reaksiyaya girir?

- 9
- 45
- 36
- 27
- 18

2 160 q kükürd ilə maksimum neçə litr flüor reaksiyaya girir?

- 672
- 336
- 224
- 112
- 448

3 Hansı sıradakı bütün maddələr qatı sulfat turşusu ilə reaksiyaya girir?

- $\text{Cl}_2$ ,  $\text{MgO}$ ,  $\text{CO}_2$
- $\text{Al}_2\text{O}_3$ ,  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{Cu}$
- $\text{CaHCO}_3$ ,  $\text{C}$ ,  $\text{Si}$
- $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$ ,  $\text{FeO}$ ,  $\text{N}_2$
- $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ ,  $\text{CaSiO}_3$

4 Qatı sulfat turşusu ilə hansı qrup metal qızdırıldıqda  $\text{SO}_2$  alınır?

- Ca, Al
- K, Hg
- Cu, Hg
- Ba, Ag
- Cu, Sr

5 Kristallik kükürd üçün nə xarakterik deyil?

- yüksək elektrik keçiricilik
- sarı rəng
- asan ərimə
- suda həll olmamaq qabiliyyəti
- pis istilik keçirmə

6 Kristallik kükürd üçün nə xarakterikdir?

- çətin əriməsi
- yüksək elektrik keçiricilik
- qara rəng
- yaxşı istilik keçirmə
- suda həll olmaması

7 Xlor üçün hansı mülahizə doğru deyildir?

- güclü oksidləşdiricidir

- xarakterik iyi qazdır
- p-elementdir
- bərk halda molekulyar kristal qəfəsinə malikdir
- aktivliyinə görə bromdan zəifdir

8 Hansı maddə hidrogenlə daha asan reaksiyaya daxil olur?



9 Xlor üçün hansı ifadə doğrudur? I. adı şəraitdə Sb ilə  $\text{SbCl}_3$  birləşməsi əmələ gətirir II. metallar ilə reaksiyada oksidləşirlər III. havadan ağır qazdır

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

10 Kalium xlorat ilə xlorid turşusunun qarşılıqlı təsirindən hanəsi qaz alınır?



11 Hansı birləşmə hidrogenlə, kükürdlə və mislə reaksiyaya daxil olur?



12 Normal şəraitdə hansı maddələr qaz halindadır?

I.  $\text{Br}_2$       II. P      III.  $\text{O}_2$       IV.  $\text{F}_2$       V.  $\text{I}_2$

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

13 Hansı turşu mövcud deyildir?



HF<sub>3</sub> ClO<sub>4</sub> HF BrO<sub>3</sub> ClO<sub>3</sub>

14 Hansı maddə adı şəraitdə maye halındadır?

 O<sub>2</sub> O<sub>2</sub> O<sub>2</sub> CO C

15 Hansı maddənin xlorla reaksiyasından NaCl almaq mümkin deyildir?

 Na NaBr NaF NaI NaOH

16 Hansı birləşmə xlorid turşusu ilə reaksiyaya daxil olur?

 Ca(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> S<sub>2</sub>O<sub>3</sub> Hg H<sub>3</sub> Cu

17 Xlorid ionunu hansı maddənin məhlulu ilə təyin etmək olar?

 NO<sub>3</sub> Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> Mg(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> gNO<sub>3</sub> a(NO<sub>3</sub>)

18 **Hansı maddələrin rənglidirlər?**

**I. Cl<sub>2</sub>****II. S****III. I<sub>2</sub>****IV. O<sub>2</sub>****V. N<sub>2</sub>** I, II, IV II, III, IV I, IV, V IV, V I, II, III

19 Müvəqqəti codluğu aradan qaldırmaq üçün hansı üsuldan istifadə edilir?

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

20 Suda hansı ionlar müvəqqəti codluğu yaradırlar?

- CO<sub>3</sub><sup>-2</sup>, Ca<sup>+2</sup>, Mg<sup>+2</sup>
- CO<sub>3</sub><sup>-</sup>, K<sup>+</sup>, Ca<sup>+2</sup>
- Cl<sup>-</sup>, K<sup>+</sup>, Ca<sup>+2</sup>
- CO<sub>3</sub><sup>-2</sup>, Na<sup>+</sup>, Mg<sup>+2</sup>
- CO<sub>3</sub><sup>-</sup>, Mg<sup>+2</sup>, Ca<sup>+2</sup>

21 Sənayedə kalsiumu hansı sxem üzrə alırlar?

- Ca(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>  $\xrightarrow{t}$
- CaCl<sub>2</sub> (?rim?)  $\xrightarrow{e\pi-3}$
- CaO+H<sub>2</sub>  $\xrightarrow{t}$
- CaO+C  $\xrightarrow{t}$
- CaCl<sub>2</sub>+H<sub>2</sub>O  $\xrightarrow{e\pi-3}$

22  $\text{Ca} + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{qatı}) \longrightarrow \text{CaSO}_4 + \text{x} + \text{H}_2\text{O}$  reaksiyasında x maddəsinin vəsiqəsi növbəti oksidləşdiricinin təmsahını müvafiq olaraq s-s və s-p orbitallarının qapanmasından əmələ gələn molekullardır.

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

23 Hansı sıradə yalnız müvafiq olaraq s-s və s-p orbitallarının qapanmasından əmələ gələn molekullar verilmişdir?

- O<sub>2</sub> və CO<sub>2</sub>
- S<sub>8</sub> və CO<sub>2</sub>
- O<sub>2</sub> və CH<sub>4</sub>
- H<sub>2</sub> və HCl
- Cl<sub>2</sub> və NH<sub>3</sub>

24 Zəif elektrolitlərin yerləşdiyi sıranı göstərin.

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

- NH<sub>4</sub>OH, CH<sub>3</sub>COOH, KNO<sub>3</sub>,

25 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?

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

26 kimyəvi elementilərin atomlarının dövri dəyişən xassəsini göstərin.

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

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

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

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

- 4
- 3
- 6
- 2
- 1

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

- 4
- 5
- 2
- 3
- 1

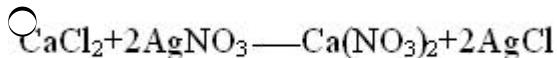
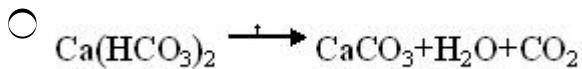
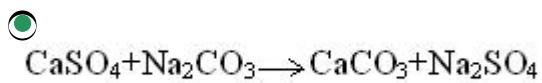
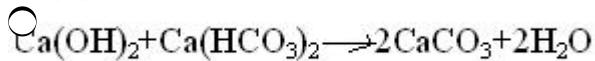
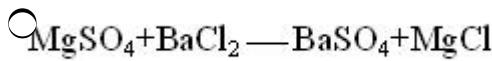
30 Aşağıda verilən birləşələrinin hansında azotun oksidləşmə dərəcəsi -1-ə bərabərdir?

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

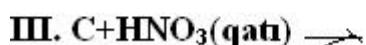
31 Aşağıda verilən birləşələrinin hansında azotun oksidləşmə dərəcəsi valentliyinə bərabər deyil?

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

32 Hansı reaksiyanın köməyi ilə daimi codluğu aradan qaldırmaq olar?

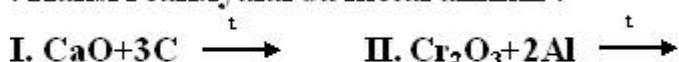


33 Hansı reaksiya nəticəsində  $\text{N}^{+5} \rightarrow \text{N}^{+2}$  reaksiya prosesi baş verir?



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

34. Hansı reaksiyalarda metal alınır?



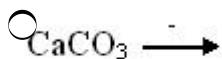
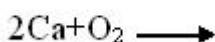
- II, IV
- I, II
- I, IV
- I, III
- II, III

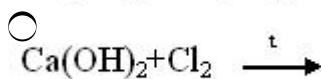
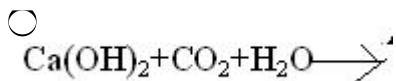
35  $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{x} + \text{y} + \text{H}_2\text{O};$

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

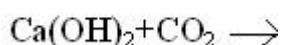
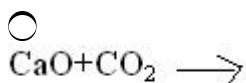
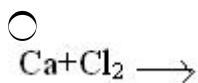
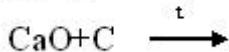
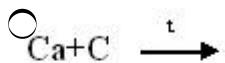
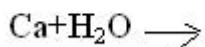
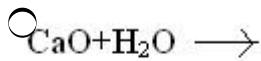
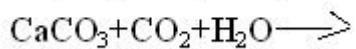
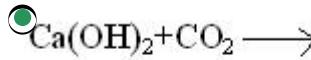
- $\text{Ca}(\text{ClO})_2$
- $\text{CaO}$
- $\text{Ca}(\text{ClO}_3)_2$
- $\text{CaCl}_2$
- $\text{Ca}(\text{ClO})_2$

36 Hansı reaksiyadan sönmüş əhəng alınır?

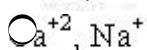
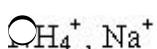
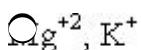
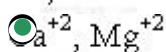
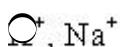




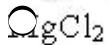
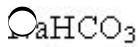
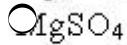
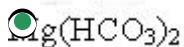
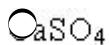
37 Hansı reaksiya cütündən eyni maddə alınmır?



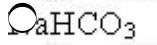
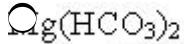
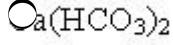
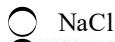
38 Hansı ionlar suda müvəqqəti codluq yaradırlar?

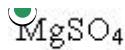


39 Hansı duz suda müvəqqəti codluq yaradır?

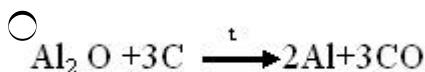
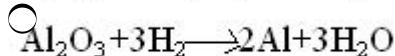
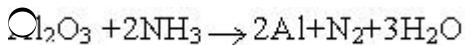
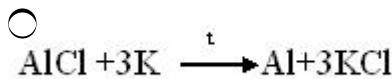


40 Hansı duz suda daimi codluq yaradır?





41 Sənayedə Al-i hansı üsulla alırlar?

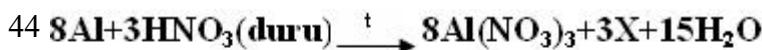


42 Hansı reaksiya getmir?

- Al + CuCl<sub>2</sub>  $\rightarrow$
- Al + FeCl<sub>2</sub>  $\rightarrow$
- Al + FeSO<sub>4</sub>  $\rightarrow$
- Al + KCl  $\rightarrow$
- Al + AgNO<sub>3</sub>  $\rightarrow$

43 1 mol AlCl<sub>3</sub>-lə 4 mol NaOH-in sulu məhlulunda əmələ gələn maddə hansıdır?

- NaAlO<sub>2</sub>
- Al(OH)<sub>3</sub>
- Al(OH)Cl<sub>2</sub>
- Al(OH)<sub>2</sub>Cl
- NaH<sub>2</sub>AlO<sub>3</sub>



X maddəsinə tapın.

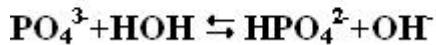
- NO
- OH<sub>3</sub>
- O<sub>2</sub>
- O<sub>2</sub>O
- OO<sub>2</sub>

45 Hansı duzun hidrolizinin qısa ion tənliyi aşağıdakı kimidir?



- Ag<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>
- O<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>
- O<sub>3</sub>PO<sub>3</sub>
- O<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub>
- O(H<sub>4</sub>)<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>

46 Hansı düzün hidrolizinin qısa ion tənliyi aşağıdakı kimidir?



$\text{Al}_2\text{HPO}_4$

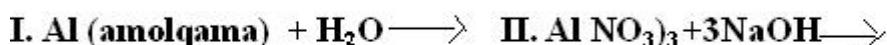
$\text{Al}_3\text{PO}_4$

$\text{Al}_3\text{PO}_4$

$(\text{H}_4\text{Al})_2\text{PO}_4$

$\text{Al}_3\text{PO}_4$

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



II, III

I, II, IV

II, III, IV

I, III, IV

I, II, III

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

6

2

3

4

5

49 Alüminium hidroortofosfatın formulunu göstərin.

$\text{Al}_2(\text{HPO}_4)_3$

$\text{AlPO}_4$

$\text{Al}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3$

$\text{Al}(\text{PO}_4)_3$

$\text{Al}_2(\text{HPO}_4)_3$

50 Alüminium – dihidroortofosfatın formulunu göstərin.

$\text{Al}(\text{OH})_2\text{PO}_4$

$\text{AlPO}_4$

$\text{Al}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3$

$\text{Al}(\text{HPO}_4)_3$

$\text{Al}(\text{PO}_4)_3$

51 Təbiətdə geniş yayılmış metalı göstərin.

- Ca
- Fe
- Mg
- Al
- Zn

52 Al-u elektroliz yolu ilə aldiqda elektrolit qismində hansı maddədən istifadə edilir?

- $\text{Al}_2\text{O}_3$
- $\text{Al}_3\text{AlF}_3$
- $\text{AlCl}_2$
- $\text{AlF}_2$
- $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$

53 Hansı sıradə bir maddənin adları verilmişdir?

- metilasetilen, propin
- metiletilasetilen, pentin-1
- dimetilasetilen, butin-1
- propin, butin-1
- etin, eten

54 Hansı karbohidrogenin 0,5 molu yandıqda 9q su alınar?

- $\text{C}_2\text{H}_2$
- $\text{CH}_4$
- $\text{C}_2\text{H}_4$
- $\text{C}_3\text{H}_8$
- $\text{C}_4\text{H}_{10}$

55  $\text{CaC}_2 + \text{H}_2\text{O} \quad$  reaksiyası üçün hansı ifadə doğrudur. I.Oksidləşmə- reduksiya reaksiyasıdır.  
II.Asetilen alınır. III.Karbonun valentliyi dəyişmir.

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

56 Asetilenin trimerləşməsindən hansı birləşmə alınır?

- metilsikloheksan
- heksan
- tsikloheksan
- tsikloheksen
- benzol

57 Asetileni etilendən hansı reaktiv vasitəsilə fərqləndirmək olar?

- $\text{H}_2\text{O}_2$  məhlulu ilə
- bromlu su ilə
- $\text{KMnO}_4$  məhlulu ilə
- $\text{Ag}_2\text{O}$  – in amonyaklı məhlulu ilə
- 2 – metilbutin – 2

58 Asetilen molekulunda neçə qeyri-polyar siqma rabitə vardır?

- 4
- 1
- 5
- 3
- 2

59 Alkinlər üçün hansı tip reaksiyalar xarakterikdir? I oksidləşmə II polimerləşmə III birləşmə IV polikondensinləşmə

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

60 Alkinlər üçün hansı tip reaksiyalar xarakterikdir? I oksidləşmə II polimerləşmə III birləşmə IV polikondensinləşmə

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

61 78 q asetilen neçə qram su ilə reaksiyaya daxil olar?

- 54
- 36
- 108
- 18
- 72

62  $3C_2H_2$  reaksiyası üçün hansı ifadələr doğrudur. I.Oksidləşmə- reduksiya reaksiyasıdır. II.siqlma rabitələrin sayı artır. III.Sp<sub>2</sub> - hibrid orbitalları olan birləşmə alınır.

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

63 1 mol asetilenin 1 mol hidrogen bromidlə reaksiyasından hansı maddə alınar?

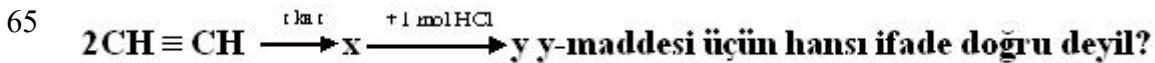
- $CH_2=CBBr_2$
- $CH_2=CHBr$
- $CH_3CH_2Br$
- $CH_2Br-CH_2Br$
- $CH_3-CHBr_2$

64 . Hansı reaksiyadan vinilxlorid alınır?



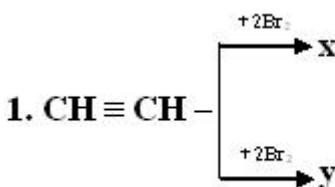
- II, III
- yalnız III
- yalnız II

- yalnız I  
 I, II



- kauçuk istehsalında istifadə olunur  
 doymamış birləşmədir  
 molekulunda bütün karbon atomları Sp<sub>2</sub>-hibrid vəziyyətindədir  
 polimerləşir  
 izoprenin izomeridir

66

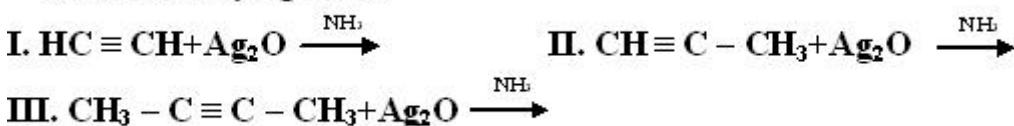


x ve y üçün eyni olan nedir?

- I. karbon atomlarının hibridleşme veziyeti**  
**II. karbon atomlarının valentiyi**  
**III. Birleşmə reaksiyasına daxil olma qabiliyyeti**

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

67 Hansı reaksiya getmir?



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

68 3p yarım səviyyəsində 3 elektron olan elementin sıra nömrəsini müəyyən edin.

- 18  
 15  
 12  
 8  
 16

69 Y<sup>+5</sup> ionunda 10 elektron və 16 neytron var. Y-in nisbi atom kütləsini müəyyən edin.

- 31  
 27  
 26

- 21  
 25

70 Neytral atom bir elektron alıqda I. radiusu artır II. nüvə yükü artır III. mənfi yüklü iona çevrilir Ifadələrindən hansıları doğrudur?

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

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

### mövqeyini müeyyen edin

Qrup

Dövr

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

72 Elektron formulu ...3s23p3 olan elementin yuxarı və aşağı oksidləşmə dərəcələri neçədir?

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

73 Hansı sıradə yalnız s-elementləri yerləşmişdir?

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

74 Hansı sıradakı bütün elementlər uçucu hidrogenli birləş-mələr əmələ gətirmirlər?

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

75 Hansı sıradakı bütün elementlər uçucu hidrogenli birləş-mələr əmələ gətirirlər?

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

76 9 protonu və 10 neytronu olan elemətin nisbi atom kütləsini tapın.

- 90
- 1
- 10
- 9
- 19

77 Hansı sıradakı elementlər xassə etibarilə oxşardır?

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

78 Xətti quruluşa malik olan molekulu göstərin?

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

79 Tritium hansı elementin izotopudur?

- tellurun
- fosforun
- hidrogenin
- arqonun
- heliumun

80 Deyterium hansı elementin izotopudur?

- oksigenin
- hidrogenin
- qalayın
- azotun
- heliumun,

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

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

82 Molekulların davamlılığının ardıcıl azalmasına dair verlən sxemlərdən hansı doğrudur?

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

83 Natrium –hidrokarbonat məhlulunu qızdırıldıqda mühit necə dəyişər?

- neytral mühit yaranar
- mühitin qələviliyi artar

- mühitin qələviliyi dəyişməz
- mühitin qələviliyi azalar
- mühitin turşuluğu artar

84 . Hansı duzun hidrolizindən turş duz alınar? I.  $\text{CaCl}_2$  II.  $\text{NaNO}_3$  III.  $\text{K}_2\text{S}$

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

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

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

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

- 250
- 200
- 300
- 400
- 100

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

- $\text{HCl}$
- $\text{HNO}_3$
- $\text{NaOH}$
- $\text{H}_2\text{SO}_4$
- $\text{H}_2\text{O}$

88  $\text{K}_2\text{S}$ -in suda məhlulu üçün düzgün ifadə: I. elektrik keçirir II. qələvi mühit yaradır III. turş mühit yaradır

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

89 Hansı reaksiya sulu məhlulda axıra qədər getmir?

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

90 Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

- $\text{Na}^+$  və  $\text{CH}_3\text{COO}^-$
- $\text{Ag}^+$  və  $\text{Cl}^-$
- $\text{Ag}^+$  və  $\text{I}^-$
- $\text{Ba}^{+2}$  və  $\text{CO}_3^{-2}$

Ca+2 və CO3-2

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

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

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

- CaCl2
- Cu(NO3)2
- Al(NO3)3
- Fe2(SO4)3
- Ca(OH)2

93 Hansı maddəni suda həll etdikdə məhlulda qələvi mühit yaranır?

- NO2
- NH3
- CO2
- SO2
- H2S

94 Yalnız zəif elektrolitlərdən ibarət sıramı göstərin.

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

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

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

96 Hansı ifadə doğru deyil?

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

97 CuCl2-nin suda məhlulu üçün düzgün ifadə hansıdır? I. elektrik keçirir II. qələvi mühiti yaradır III. turş mühit yaradır

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

98  $\text{Cu}^{2+} + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2$  reaksiyasını aparmaq üçün hansı maddələr götürülməlidir?

- CuO, NaOH
- CuSO<sub>4</sub>, Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, KOH
- Cu, NaOH
- CuO, H<sub>2</sub>O

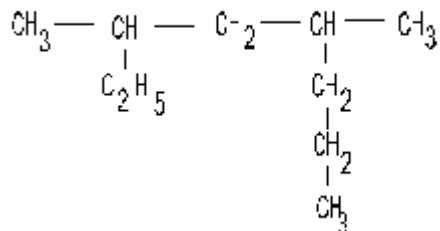
99 1 mol KCl və 1 mol CaCl<sub>2</sub> duzlarını suda həll etdikdə məh-lulda olan Cl<sup>-</sup> ionlarının sayını müəyyən edin (hər iki elektrolit üçün  $\alpha=100\%$ ).

$408 \cdot 10^{24}$

$602 \cdot 10^{24}$

$2 \cdot sp^2$

Ortaşməni Beynəlxalq üsulla adlandırın?



$8,06 \cdot 10^{23}$

100 Hansı maddələrin bir molunu tam dissosiasiya etdikdə bərabər sayıda ionlar əmələ gəlir? I. (NH<sub>4</sub>)<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>  
II. AlCl<sub>3</sub> III. Fe<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub> IV. Fe(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

- II və IV
- I və II
- I və II
- II və III
- III və IV

101 Hansı maddə ilə aşağıda verilmiş ionların hamısını təyin etmək olar? PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>, Cl<sup>-</sup>, Br<sup>-</sup>, I<sup>-</sup>

- Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
- MgCl<sub>2</sub>
- KCl
- FeSO<sub>4</sub>
- AgNO<sub>3</sub>

102 Hansı reaksiyanın qısa ion tənliyi  $\text{NH}_4^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}$  kimidir?

- NH<sub>3</sub>+H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> →
- NH<sub>4</sub>Cl+Cu(OH)<sub>2</sub> →
- NH<sub>4</sub>Cl+Ba(OH)<sub>2</sub> →
- (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>+Fe(OH)<sub>3</sub> →
- (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>S+H<sub>2</sub>O →

103 160 qram NaOH ərintisini elektroliz etdikdə katodun kütləsi neçə qram artar. Mr(NaOH)=40 Ar(Na)=23

- 80
- 46
- 40
- 69
- 92

104 CuSO<sub>4</sub> suda məhlulunu elektroliz etdikdə anodda (n.ş-də) 2,24 l qaz ayrılmıştır. Katodda ayrılan maddənin kütləsini hesablayın.

- 12,8
- 6,4
- 64
- 3,2
- 25,6

105 . Fe SO<sub>4</sub> və Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> duzları üçün ümumi olan nədir? I. Suda məhlullarının elektrolizi zamanı katodda ayrılan məhsul. II. Suda məhlullarının elektroldizi zamanı anodda ayrılan məhsul. III. Dissosiasiya mərhələlərinin sayı.

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

106 Verilmiş duzların suda məhlullarında hansı mühit qazanar? NaNO<sub>3</sub> CuSO<sub>4</sub> K<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>

- qələvi , turş, qələvi
- neytral, turş, neytral
- neytral , qələvi , turş
- neytral, turş, qələvi
- turş, qələvi , qələvi

107 250 ml FeCl<sub>3</sub> məhlulunda cəmi 0,2 mol ion var. Buna görə FeCl<sub>3</sub>-ün molyar qatılığını hesablayın.

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

108 0,2 mol / l qatıqlı Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub> məhlulunun 300 ml-də neçə mol ionu var?

- 0,06
- 0,18
- 0,12
- 0,1
- 0,02

109 Qatılığı həllədicinin 1000 qramında həll olan maddənin mollarının sayı ilə ifadə olunan məhlul necə adlanır

- molyal
- molyar
- normal
- titrli
- faizli

110 Reaksiya aparılan qabin həcmini iki dəfə artırıqda 2NO+O<sub>2</sub> → 2NO<sub>2</sub> reaksiyanın sürəti necə dəyişər?

- dəyişməz
- 4 dəfə azalar
- 8 dəfə artar
- 8 dəfə azalar
- 4 dəfə artar

111 Sistemə katalizator daxil etdikdə reaksiyanın sürətinin artmasını necə izah etmək olar?

- aktiv molekulların sayı azalır
- molekulların kinetik enerjisi artır
- aktivləşmə enerjisi artır
- aktivləşmə enerjisi azalır
- molekulların orta kinetik enerjisi azalır

112 Aşağıda göstərilən faktorlardan hansı reaksiyanın sürət sabitinin dəyişməsinə səbəb olar?

- temperaturun sabit qalması
- reaksiya qabının həcmnin dəyişməsi
- təzyiqin dəyişməsi
- temperaturun dəyişməsi
- reaksiyaya daxil olan maddələrin qatılığının dəyişməsi

113 Temperaturun yüksəlməsi ilə reaksiyanın sürətinin artmasının səbəbini göstərin.

- molekullarn orta kinetik enerjisinin azalması
- molekulların toqquşmalarının sayının artması
- aktiv molekulların sayının azalması
- aktiv molekulların sayının artması
- molekullarn orta kinetik enerjisinin artması

114 Sistemin entalpiya dəyişikliyinin termodinamik ifadəsini göstərin.

- $\Delta H = \Delta G + T\Delta S$
- $\Delta H = \Delta U + T\Delta S$
- $\Delta H = \Delta U - P\Delta V$
- $\Delta H = \Delta U + P\Delta V$
- $\Delta H = \Delta U - T\Delta S$

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

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

116 Məhlulun titrini ifadə edən müddəəni göstərin.

- həllədicinin 1000 qramında həll olan maddənin mollarının sayı
- məhlulun 1 litrində həll olan maddənin mollarının sayı
- məhlulun 1 litrində həll olan maddənin ekvivalentlərinin sayı
- məhlulun 1 ml-də həll olan maddənin qramlarla miqdarı
- məhlulun 1000 qramında həll olan maddənin mollarının sayı

117 Emulsiya dispers sistemi hansı cavabda düzgün xarakterizə olunub?

- bərk hissəciklərin qazda yayılması
- qaz hissəciklərinin qazda yayılması
- qaz hissəciklərinin mayedə yayılması
- bir mayenin onu həll etməyən başqa mayedə damlalar halında olması
- bərk hissəciklərin mayedə yayılması

118 Məhlulda hidrogen ionlarının qatılığı artdıqda yarana biləcək dəyişikliyi göstərin.

- dəyişiklik olmaz

- hidroksid ionlarının qatılığı artar
- pH-ın ədədi qiyməti artar
- pH-ın ədədi qiyməti azalar
- turşuluq azalar

119 Reduksiya prosesinə aid olan müddəəni göstərin.

- atomun elektron vermə prosesi
- ionun müsbət yükü artır
- neytral atomlar müsbət yüklü ionlara çevrilirlər
- neytral atomlar mənfi yüklü ionlara çevrilirlər
- ionun mənfi yükü azalır

120 Oksidləşmə prosesini xarakterizə edən müddəəni göstərin.

- atoma elektron birləşməsi prosesi
- ionun müsbət yükü azalır
- neytral atomlar mənfi yüklü ionlara çevrilirlər
- neytral atomlar müsbət yüklü ionlara çevrilirlər
- ionun mənfi yükü artır

121 Natrium-hidroksidin NaOH suda məhlulunun elektrolizində katodda hansı maddə ayrılır?

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

122 Kimyəvi tarazlığı xarakterizə edən müddəəni göstərin.

- tarazlıq halında düzünə reaksiyanın sürəti tərsinə reaksiyanın sürətindən böyük olur
- tarazlıq halında sistemdə reaksiya getmir
- tarazlıq halında ilkin maddələrin qatılığı həmişə alınan məhsulların qatılığından böyük olur
- kimyəvi tarazlıq halında ilkin maddələrin və reaksiya məhsullarının qatılığı zaman anında dəyişmir
- tarazlıq halında ilkin maddələrin qatılığı məhsulların qatılığından böyük olur

123 Kimyəvi element anlayışı hansı cavabda düzgün verilmişdir?

- elektronlarının sayı eyni olan atomlar növü
- maddənin kimyəvi bölünməz ən kiçik hissəciyi
- müsbət yüklü nüvə və elektronlardan ibarət elektroneutral hissəcik
- nüvələrinin yükü eyni olan atomlar növü
- kütlələri eyni olan atomlar növü

124 Mis(II) sulfatın CuSO<sub>4</sub> elektrolizində hansı məhsullar alınar?

- H<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>, CuO
- S, O<sub>2</sub>, CuO
- CuO, H<sub>2</sub>, SO<sub>2</sub>
- Cu, O<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- Cu<sub>2</sub>O, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

125 . Qüvvətli elektrolitlərin yerləşdiyi sırası göstərin.

- CH<sub>3</sub>COOH, HCN, CaCl<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- CaCl<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, HCN, H<sub>2</sub>S
- NH<sub>4</sub>OH, CH<sub>3</sub>COOH, HCN, H<sub>2</sub>S
- KNO<sub>3</sub>, HClO<sub>4</sub>, CaCl<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

- KNO<sub>3</sub>, HClO<sub>4</sub>, NH<sub>4</sub>OH, CH<sub>3</sub>COOH,

126 Aşağıda verilən duzların hansının suda məhlulunun elektrolizində katodda metal və hidrogen alınar?

- Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- AgNO<sub>3</sub>
- CuSO<sub>4</sub>
- FeCl<sub>3</sub>
- HgBr<sub>2</sub>

127 Hibridləşmə nəzəriyyəsinə görə aşağıda verilənlərdən hansı doğrudur?

- Hibridləşmə yalnız atomun normal halına aiddir
- hibridləşmə prosesində orbitalların sayı dəyişir
- hibridləşmə prosesində orbitalların forması dəyişmir
- hibridləşmə prosesində orbitalların forması dəyişir
- hibrid orbitallar eherjilərinə görə fərqlənilirlər

128 Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizi nəticəsində əsasi mühit yaranar?

- Fe(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
- AlCl<sub>3</sub>
- NH<sub>4</sub>Cl
- KCN
- Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

129 Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizi nəticəsində turş mühit yaranar?

- Ba(CN)<sub>2</sub>
- CH<sub>3</sub>COONa
- KCN
- Fe(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
- KNO<sub>2</sub>

130 Aşağıda verilən duzlardan hansı hidrolizə uğramaz?

- Fe(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
- AlCl<sub>3</sub>
- KCN
- K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

131 Kationa görə hidrolizə uğrayan duzu göstərin.

- Ba(CN)<sub>2</sub>
- CH<sub>3</sub>COONa
- KCN
- NH<sub>4</sub>NO<sub>3</sub>
- KNO<sub>2</sub>

132 Yalnız aniona görə hidrolizə uğrayan duzların yerləşdiyi sırası göstərin.

- Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, KNO<sub>2</sub>, NH<sub>4</sub>Cl, AlCl<sub>3</sub>
- NH<sub>4</sub>Cl, AlCl<sub>3</sub>, Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, Ba(CN)<sub>2</sub>
- KCN, Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, KNO<sub>2</sub>, Ba(CN)<sub>2</sub>
- NH<sub>4</sub>Cl, AlCl<sub>3</sub>, Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, KNO<sub>2</sub>
- Fe(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, KNO<sub>2</sub>, AlCl<sub>3</sub>

133 Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizi nəticəsində məhlulda pH > 7 olar?

- Fe(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
- AlCl<sub>3</sub>
- NH<sub>4</sub>Cl
- K<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>
- Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

134 Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizi nəticəsində məhlulda pH kiçikdir 7 olar?

- KCN
- CH<sub>3</sub>COONa
- Ba(CN)<sub>2</sub>
- AlCl<sub>3</sub>
- KNO<sub>2</sub>

135 Hansı sıradə yalnız suda məhlullarında hidrolizə uğramayan duzlar verilmişdir?

- NaCl, Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
- KNO<sub>2</sub>, AlCl<sub>3</sub>, K<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>
- Ba(CN)<sub>2</sub>, Fe(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, CH<sub>3</sub>COONa
- NaCl, Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, KNO<sub>3</sub>
- Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, NH<sub>4</sub>NO<sub>3</sub>, KNO<sub>3</sub>

136 Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizi axıra qədər gedər?

- Fe(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>
- AlCl<sub>3</sub>
- Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>
- Al<sub>2</sub>S<sub>3</sub>
- FeCl<sub>3</sub>

137  $2\text{NO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO}_2$ ;  $\Delta H > 0$  Kimyəvi reaksiyada tarazlığın sağa yönəlməsi üçün şərait necə dəyişməlidir?

- reaksiya məhsulunun qatılığının artırılması
- təzyiqin azaldılması
- temperaturun azaldılması
- temperatutun artırılması
- ilkin maddələrin qatılığının artırılması

138 BeH<sub>2</sub> molekulunda berillium atomunun hansı orbitalları hibridləçir?

- sp<sup>3</sup>d<sup>2</sup>
- d<sup>2</sup>sp<sup>3</sup>
- sp<sup>2</sup>
- sp
- sp<sup>3</sup>

139 BeH<sub>2</sub> molekulu hansı duruluşa malikdir?

- bucaq
- oktaedr
- kvadrat
- xətti
- tetraedr

140 Ca+HNO<sub>3</sub> ----- Ca(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>+N<sub>2</sub>O+H<sub>2</sub>O Reaksiya tenliyində oksidləşdiricinin əmsalını müəyyən edin.

- 1
- 4
- 2
- 8

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

- 1200
- 1800
- 1500
- 1600
- 1000

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

- 3
- 0,5
- 0,6
- 1
- 2

143  $\text{BaCl}_2$  məhluluna artıq miqdarda  $\text{K}_2\text{SO}_4$  əlavə etdikdə məhlulda hansı ionlar qalmaz?

- $\text{Ba}^{+2}$  və  $\text{SO}_4^{2-}$
- yalnız  $\text{Ba}^{+2}$
  - yalnız  $\text{Cl}^-$
  - yalnız  $\text{K}^+$
  - yalnız  $\text{SO}_4^{2-}$

144 Hansı duz hidroliz etmir? I.  $\text{K}_2\text{CO}_3$  II.  $\text{AgCl}$  III.  $\text{KCl}$  IV.  $\text{AgNO}_3$

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

145 Hansı sıradakı duzlar hidrolizə uğrayır?

- $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{CuCl}_2$
- $\text{BaCO}_3$ ,  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
- $\text{AgI}$ ,  $\text{AgSO}_4$
- $\text{AgCl}$ ,  $\text{AgBr}$
- $\text{CaCO}_3$ ,  $\text{MgCO}_3$

146 Hansı sıradada olan hər iki duzu suda həll etdikdə turş mühit yaranır?

- $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ ,  $\text{ZnCl}_2$
- $\text{Na}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{FeCl}_3$
- $\text{AlCl}_3$ ,  $\text{Al}_2\text{S}$
- $\text{CaCl}_2$ ,  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ ,  $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$

147 Hansı duzun hidrolizindən əsasi duz alınır?

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

148 Hansı duzu suda həll etdikdə turş mühit yaranır?

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

149 Hansı duz suda pis həll olur?

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

150 Hidroliz etməyən maddəni göstərin.

- KBr
- K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>
- (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- FeCl<sub>3</sub>
- CuSO<sub>4</sub>

151 **Hansı duz hidroliz etmir?**

**I. K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>**      **II. AgCl**      **III. KCl**      **IV. AgNO<sub>3</sub>**

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

152 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

- NaHCO<sub>3</sub>
- KMnO<sub>4</sub>
- Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
- KClO<sub>3</sub>
- NH<sub>4</sub>NO<sub>3</sub>

153 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

- Cl<sub>2</sub>
- C
- Cu<sup>+</sup>
- Fe<sup>+2</sup>
- S<sup>-2</sup>

154 Cl<sup>+7</sup> → Cl<sup>-1</sup> sxemini dəyişdir? ne?? elektron qəbul edilmişdir?

- 8
- 7
- 4
- 6
- 5

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

- 2
- 3
- 6
- 4
- 1

156 Hansı maddəni suda həll etdikdə qələvi mühit yaranar?

- $\text{K}_2\text{CO}_3$
- $\text{LiCl}$
- $\text{BaSO}_4$
- $\text{HClO}_4$
- $\text{CuSO}_4$

157  $\text{A} = \text{Z} + \text{N}$  düsturu nəyi göstərir?

- elementin atom kütləsi neytrondan aslidir
- elementin atom kütləsi proton və neytronların cəmindən kiçikdir
- elementin atom kütləsi proton və neytronların cəmindən böyükdir
- elementin atom kütləsi proton və neytronların cəminə bərabərdir
- elementin atom kütləsi protondan asılıdır

158 Hansı ifadə doğrudur?

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

159 393 q  $\text{NaCl}$  məhlulunun elektrolizi zamanı ( $n_{\text{ş}} - d_{\text{ə}}$ ) 44,8 l qaz ayrılmışdır. Alınan məhlulda  $\text{NaOH}$  -ın kütlə payını (% -lə) hesablayın. ( $\text{Mr NaOH}=40$ )

- 50
- 30
- 25
- 20
- 40

160 Hansı duzun elektroliz tənliyi suyun elektroliz tənliyi ilə eynidir? I.  $\text{CuSO}_4$  II.  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$  III.  $\text{CuCl}_3$  IV.  $\text{CaF}_2$

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

161 Anionları oksidləşmə qabiliyyətlərinin artması ardıcılılığı ilə düzün. I.  $\text{F}^-$  II.  $\text{Cl}^-$  II.  $\text{OH}^-$

- III,II,I

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

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

- 8
- 4
- 3
- 2
- 6

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

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

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

- 2
- 5
- 4
- 8
- 6

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

- 6
- 2
- 1
- 0,2
- 6

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

- 8
- 3
- 2
- 1
- 6

167 Hansı ion yalnız oksidləşdiricidir?

- $\text{Cr}_2+$
- $\text{Al}_3+$
- $\text{Fe}_2+$
- $\text{Cl}^-$
- $\text{S}_2^-$

168  $4\text{KClO}_3 \rightarrow 2\text{KCl} + 3\text{KClO}_4$  reaksiyasında xlorun neçə faizi redaksiya olunmuşdur?

- 80
- 50
- 20
- 25
- 75

169 Hansı reaksiyada  $\text{CO}_2$  oksidilendiricidir?

- I.  $\text{CO}_2 + \text{Mg} \longrightarrow \text{MgO} + \text{C}$
- II.  $\text{CO}_2 + \text{C} \longrightarrow \text{CO}$
- III.  $\text{CO}_2 + \text{NaO}^{1+} \longrightarrow \text{NaHCO}_3$

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

170 Hansı reaksiyadan alınan duz hidroliz etmir?

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

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

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

172 Hansı qrupda olan duzlar hidrolizə uğramır?

- $\text{Al}_2\text{S}, \text{AlCl}_3, \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- $\text{Ca}_2\text{CO}_3, \text{CH}_3\text{COONa}, \text{Na}_2\text{SO}_4$
- $\text{NaNO}_3, \text{NaCl}, \text{Na}_2\text{SO}_4$
- $\text{Cl}, \text{K}_2\text{CO}_3, \text{K}_3\text{PO}_4$
- $\text{NaNO}_3, \text{NaSO}_3, \text{Na}_2\text{S}$

173 Hansı duzlarm hidrolizindən eyni mühit almır?

- I.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$
- II.  $\text{NaCl}$
- III.  $\text{FeCl}_3$
- IV.  $\text{AgNO}_3$

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

174  $\text{Cu}^{2+} + 2\text{OH}^- \longrightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2$  reaksiyasını aparmaq üçün hansı maddəlidir?

- Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, KOH
- CuSO<sub>4</sub>, Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- CuO, NaOH
- Cu, NaOH
- CuO, H<sub>2</sub>O

175 Hansı duzun hidrolizinin qısa ion tənliyi  $\text{X}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{X}(\text{OH})_2 + 2\text{H}^+$  kimdir?

- I.  $\text{FeCl}_2$       II.  $\text{CaCl}_2$       III.  $\text{BaCl}_2$

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

176 Hansı duzun hidrolizi zamanı əsasi duz alınır?

- NH<sub>4</sub>NO<sub>3</sub>
- Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- NaCl
- MgSO<sub>4</sub>
- ZnCl<sub>2</sub>

177  $\text{NH}^+$  və  $\text{SO}_4^{2-}$  ionlarını hansı maddənin məhlulu ilə təyin etmək olar?

- Ba(OH)<sub>2</sub>
- Ba(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
- BaCl<sub>2</sub>
- NaOH
- KOH

178 Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

- $\text{Ag}^+ + \text{CH}_3\text{COO}^-$
- $\text{Ag}^{+2} + \text{CO}_3^{2-}$
- $\text{Ag}^+ + \text{I}^-$
- $\text{Ag}^{+2} + \text{CO}_3^{2-}$
- $\text{Ag}^+ + \text{Cl}^-$
- $\text{Ag}^+ + \text{CH}_3\text{COO}^-$

179 Qısa ion tənliyi  $\text{H}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O}$  olan reaksiyani göstərin.

- Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + HCl  $\rightarrow$
- Al(OH)<sub>3</sub> + NaOH  $\rightarrow$
- Cu + H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>  $\rightarrow$
- Al(OH)<sub>3</sub> + HCl  $\rightarrow$
- Ca(OH)<sub>2</sub> + HCl  $\rightarrow$

180 CH<sub>3</sub>COONa duzunun hidrolizini zəiflətmək üçün məhlula hansı maddə əlavə olunur?

- HCl

H<sub>2</sub>O H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> NaOH HNO<sub>3</sub>

181 Hansı duzlar hidroliz ugranır?

**I.** KCl**II.** NH<sub>4</sub>Cl**III.** Al<sub>2</sub>S**IV.** CH<sub>3</sub>COOK**V.** NaNO<sub>3</sub>**VI.** Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> III, IV, V I, V, VI IV, V, VI I, II, VI I, II, III

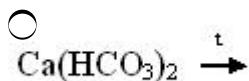
182 Hansı duzun suda məhlulunda fenolftaleunun rəngi dəyişir?

 Al<sub>2</sub>S<sub>3</sub> NH<sub>4</sub>Cl Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub> CaCl<sub>2</sub> Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>

183 Məhlula turşu əlavə etdikdə hansı duzların hidrolizi zəifləyir?

**I.** CuCl<sub>2</sub>**II.** Na<sub>2</sub>S**III.** FeCl<sub>3</sub>**IV.** K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> I, III, IV II, IV II, III I, II, III I, III184 Hansı duzun məhlulda hidrolizi X<sup>2-</sup>+HOH ⇌ HX<sup>-</sup>+OH<sup>-</sup> ion tənliyi ilə ifadə olunur? ZnCO<sub>3</sub> CuSO<sub>4</sub> CH<sub>3</sub>COONa K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> ZnCl<sub>2</sub>

185 Hansı reaksiyada çöküntü alınmır?

 AgNO<sub>3</sub>+NaCl → NH<sub>4</sub>Cl+NaOH → BaCl<sub>2</sub>+H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> → FeCl<sub>3</sub>+KOH →

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

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

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

187 Hansı duzun hidrolizindən yaranan mülhüt səhvi göstərilmişdir?

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

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

188 Tərkibində 32,43% Na, 22,55% S və 45,02% oksigen olan birləşmənin formulunu tapın.

- $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_5$
- $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4$
- $\text{Na}_2\text{SO}_3$
- $\text{Na}_2\text{SO}_4$
- $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$

189 Həyəcanlanmış halda xlorun maksimum valenti neçədir?

- 3
- 5
- 6
- 7
- 4

190 Oksidləşmə nödir?

- elementin müsbət yüksək olması
- elementin peroksid hala keçməsi
- elementin elektron alması
- elementin elektron verməsi
- elementin qismən elektron alması

191  $N = 2n^2$  ifadəsi nəyi göstərir?

- energetik səviyyədə yarımsəviyyələrin sayını
- böyük dövrdə elementin sayını
- kiçik dövrlərdə elementin sayını
- energetik səviyyədə elektronun sayını
- əlavə yarım qrupda elementin sayını

192 Mol nödir?

- maddənin kütləsidir
- ölçü vahididir
- maddənin miqdardır ölçüsüdür

- kimyəvi elementin kütlə vahididir  
 reaksiyaya daxil olan maddənin miqdarıdır

193  $\text{H}_3\text{PO}_2$  turşusu nə cür xassə göstərir?

- ancaq turşu xassə göstərir  
 reduksiyaedici  
 oksidləşdirici  
 həm oksidləşdirici, həm də reduksiyaedici  
 oksidləşdirici və reduksiyaedici deyil

194  $\text{NH}_4\text{Cl}$  molekulunda azotun oksidləşmə ədədi neçədir?

- 4  
 +5  
 +4  
 -3  
 -2

195 d-orbitalda maksimum neçə elektron ola bilər.

- 6  
 7  
 5  
 10  
 8

196  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O}$  oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında suyun əmsalını tapın.

- 4  
 11  
 3  
 8  
 16

197  $\text{P} + \text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{P}_2\text{O}_5$  reaksiyası tənliyində oksidləşdirici və reduksiyaedicinin əmsallarının cəmini müəyyən edin.

- 13  
 10  
 9  
 11  
 12

198  $\text{Al} + \text{KClO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$  reaksiya tənliyində reduksiyaedici və suyun əmsallarının cəmini tapın.

- 15  
 11  
 10  
 20  
 16

199  $\text{Mg}$  və  $\text{MgO}$  qarışığının 10 qramına artırılması ilə götürülmüş xlorid turşusu ilə təsir etdikdə 2,24 l (n.ş.) qaz ayrılib. İlkinqarışqda  $\text{Mg}$  metalının kütlə payını (%-lə) tapın.  $\text{Ar}(\text{Mg}) = 24$ .

- 75  
 30

- 25
- 24
- 50

200  $4X + 5O_2 \rightarrow 4NO + 6H_2O$  tənliyinə əsasən X maddəsinin müəyyənləşdirin.

- HNO<sub>2</sub>
- NH<sub>2</sub>OH
- N<sub>2</sub>H<sub>4</sub>
- NH<sub>3</sub>
- HNO<sub>3</sub>

201. Birvalentli metalın sulfat düzunun molyar kütləsi 174 q/mol-a bərərərdir. Metalın nisbi atom kütləsi neçədir?

- 78
- 64
- 23
- 39
- 7

202 Kükürd 6-oksiddə kükürdün kütlə payını (%-lə) hesablayın. Ar(O)=16, Ar(S)=32

- 48
- 33
- 20
- 40
- 60

203 Hansı sıradakı elementlərin hamısı dəyişkən valentlidir?

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

204 Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

- spirtin yanması
- dəmirin korroziyası
- ağacın yanması
- qurğunun əriməsi
- südün turşuması

205 Hansı halda kimyəvi hadisə baş verir?

- spirtin qaynaması
- dəmirin parçalanması
- yodun sublimasiyası
- buzun əriməsi
- suyun buxarlanması

206 Hansı maddə su ilə müxtəlifcinsli qarışq əmələ gətirir?

- qlükoza
- metil spiriti
- sirkə turşusu
- benzol

saxaroza

207 Hansı sıradakı elementlər qeyri-metallara aiddir?

- O, P, Ca
- Mg, Si, S
- Na, S, P
- B, Si, Br
- Cu, Mg, Mn

208 Hansı sıradakı elementlər metallara aiddir?

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

209 90 q xörək duzunu neçə qram suda həll etmək lazımdır ki, 18%-li məhlul alınsın?

- 450
- 500
- 200
- 410
- 165

210 300 q 20%-li duz məhlulu hazırlamaq üçün neçə qram 30%-li məhlul lazımdır?

- 500
- 300
- 100
- 200
- 400

211 20%-li məhlul hazırlamaq üçün 800 q suda neçə qram natrium-nitrat həll etmək lazımdır?

- 240
- 160
- 120
- 200
- 220

212 40 q xörək duzu 160 q suda həll edildi. Alınmış məhlulda xörək duzunun kütlə payını (%-lə) hesablayın.

- 25
- 10
- 5
- 20
- 15

213 135 q suda 15 q duzun həll edilməsindən alınan məhlulda həll olunmuş maddənin kütlə payını (%-lə) hesablayın.

- 20
- 12
- 5
- 10
- 15

214 760 ml suda 40 q natrium-hidroksid həll edildi. Alınmış məhlulda natrium-hidroksidin kütlə payını hesblayın (%-lə).

- 2
- 36
- 40
- 5
- 20

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

- 12
- 32
- 16
- 8
- 4

216 Təzyiqin artırılması qazların həll olmasını necə dəyişir?

- azaldır, sonra isə artırır
- azaldır
- artırır
- artırır, sonra isə azaldır
- dəyişmir

217 Temperaturun artırılması qazların həll olmasını necə dəyişir?

- azaldır, sonra isə artırır
- artırır
- dəyişmir
- azaldır
- artırır, sonra azaldır

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

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

219 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

- MnO<sub>4</sub>
- aHCO<sub>3</sub>
- u(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
- ClO<sub>3</sub>
- H<sub>4</sub>NO<sub>3</sub>

220 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

- C
- +2
- A<sub>2</sub>
-

O<sup>2-</sup> O<sub>2</sub><sup>+</sup>

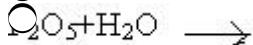
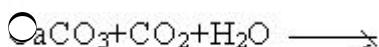
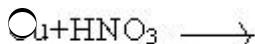
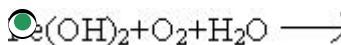
221 Cl<sup>-7</sup>? Cl<sup>1</sup> sxemini dənəç? elektron qəbul edilmişdir?

- 8
- 7
- 5
- 4
- 6

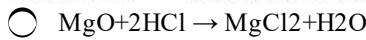
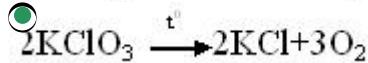
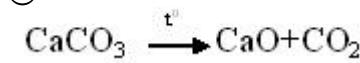
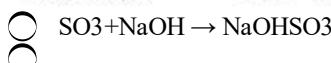
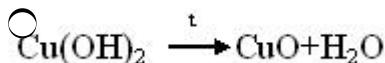
222 Fe+HCl → sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyalarında oksidləşdiricinin əmsalı neçədir?

- 4
- 6
- 2
- 3
- 1

223 Həm birləşmə, həm də oksidləşmə-reduksiya reaksiyalarının tənliyini göstərin.



224 Oksidləşmə-reduksiya reaksiyalarının tənliyini göstərin.



225 0,25 mol/e qatılıqlı 600 ml AgNO<sub>3</sub> məhlulundakı Ag<sup>+</sup> ionlarını çökdürmək üçün neçə ml 0,3 mol /l qatılıqlı NaCl məhlulu lazımdır.

- 50
- 300
- 500
- 1000
- 5000

226 Hansı duzların hidrolezindən eyni mühit alınır? I. Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> II. NaCl III. FeCl<sub>3</sub> IV. AgNO<sub>3</sub>

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

227 Hansı ionlar suda məhlulda eyni zamanda mövcud ola bilər?

- S<sub>2</sub><sup>-</sup>, Pb<sup>2+</sup>
- S<sub>2</sub><sup>-</sup>, H<sup>+</sup>
- Br<sup>-</sup>, Ag<sup>+</sup>
- OH<sup>-</sup>, Te<sup>2+</sup>
- NO<sub>3</sub><sup>-</sup>, Zn<sup>2+</sup>

228 Hansı duzun suda məhlulunu elektroliz etdikdə elektrodlarda (n.ş –də) qaz halında olan maddələr ayrılır ? I. NaCl II. CuSO<sub>4</sub> III. AgNO<sub>3</sub> IV. KBr

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

229 I. NaCl II ZnSO<sub>4</sub> III. Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> Hansı duz məhlulunun elektrolizi zamanı katodda yalnız su reduksiya olunur.

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

230 CaCO<sub>3</sub> +HCl----- Reaksiyasının qısa ion tənliyindəki bütün əmsalların ləmini müəyyən edin.

- 8
- 3
- 4
- 5
- 6

231 1. Hansı duzun elektroliz tənliyi XY<sub>2</sub>+H<sub>2</sub>O  $\xrightarrow{\text{elektroz}}$  kimidir.

I. CaF<sub>2</sub>      II. CuCl<sub>2</sub>      III. CaCl<sub>2</sub>

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

232 Hansı reaksiyada xlor həm oksidləşir və həm də reduksiya olunur?

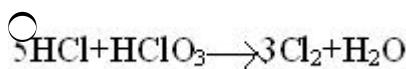
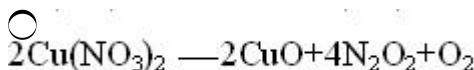
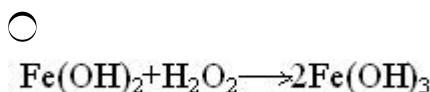
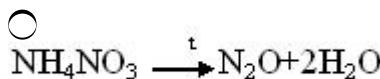
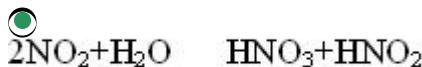
- O<sub>2</sub>+2KBr  $\longrightarrow$  2KCl+Br<sub>2</sub>
- NaCl+F<sub>2</sub>  $\longrightarrow$  2NaF+Cl<sub>2</sub>
- HCl+K<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>  $\longrightarrow$  2KCl+2CrCl<sub>3</sub>+3Cl<sub>2</sub>+7H<sub>2</sub>O
- ClO<sub>3</sub>+6HCl  $\longrightarrow$  KCl+3Cl<sub>2</sub>+3H<sub>2</sub>O
- O<sub>2</sub>+CH<sub>4</sub>  $\longrightarrow$  CH<sub>3</sub>Cl+HCl

233 Hansı maddənin CO<sub>2</sub> ilə reaksiyası oksidləşmə-reduksiya tiplidir?

- Mg

- CaO
- MgO
- Ba(OH)<sub>2</sub>
- KOH

234 Aşağıdakı reaksiyalardan hansı disproporsiyalı reaksiyadır?



235 Ammonyakın oksigenlə katalitik oksidləşmə reaksiyasının tənliyini tərtib edin və reduksiyaedicinin əmsalını göstərin.

- 4
- 3
- 8
- 6
- 5

236  $\text{FeSO}_4 + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$  tənliyini başa vurun və reaksiya tənliyində oksidiricinin əmsalını tapın.

- 5
- 1
- 2
- 3
- 4

237  $\text{FeSO}_4 + \text{KClO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$  tənliyində reduksiyaedicinin əmsalını tapın.

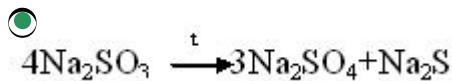
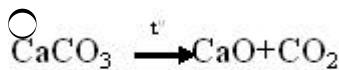
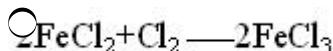
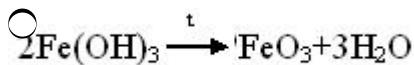
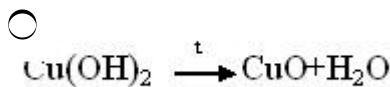
- 3
- 6
- 1
- 8
- 10

238  $\text{Si} + \text{NaOH} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{t}}$  reaksiya tənliyini tamamlayın və reaksiya məhsullarının əmsalları cəminini göstərin.

- 4
- 3
- 7

- 6  
 5

239 Verilmiş tənliklərdən həm oksidləşmə-reduksiya və həm də parçalanma reaksiyasını göstərin.



240 Hansı element daha güclü oksidləşdiricidir?

- 3s<sup>2</sup>3p<sup>1</sup>

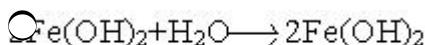
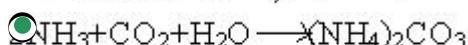
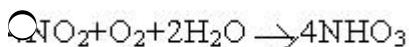
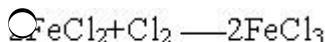
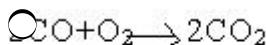
- 3s<sup>2</sup>3p<sup>6</sup>

- 4s<sup>2</sup>4p<sup>5</sup>

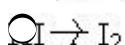
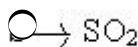
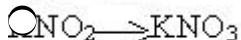
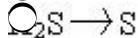
- 3s<sup>2</sup>3p<sup>5</sup>

- 3s<sup>2</sup>3p<sup>4</sup>

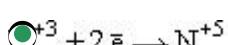
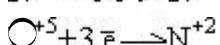
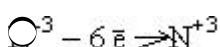
241 Hansı tənlik oksidləşmə-reduksiyi reaksiyasını əks etdirmir?



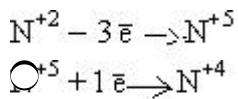
242 Hansı çevrilmədə reduksiya prosesi baş verir?



243 Hansı sxem səhvdir?



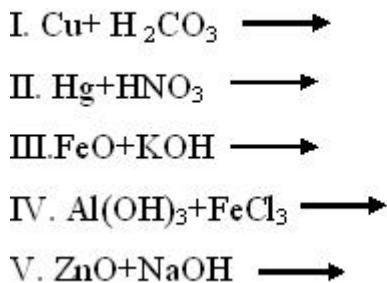
-



244 Na+, F- ionları və Ne atomu üçün eyni olan əlaməti göstərin.

- kimyəvi xassələri
- elektronların sayı
- neytronların sayı
- protonların sayı
- atom kütlələri

245 Hansı reaksiyanın getin?si mümkün deyil?



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

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

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

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

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

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

- 25
- 5
- 10
- 20
- 40

249 0,2 mol dəmirin artıqlaması ilə götürülmüş duru sulfat turşusu ilə reaksiyasından (n.s –də) neçə litr hidrogen qazı alınar?

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

250  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  və  $\text{KNO}_3$  məhlullarının elektrolizi zamanı elek-trod-larda hansı maddələr alınır?

- $\text{H}_2, \text{NO}_2$
- $\text{H}_2, \text{O}_2$
- $\text{Na}, \text{K}, \text{H}_2$
- $\text{SO}_2, \text{Na}, \text{K}$
- $\text{Na}, \text{O}_2, \text{SO}_2$

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

- 12 q, Cu
- 10 q,  $\text{H}_2^-$
- 8 q, Cu
- 16 q, Cu
- 14 q,  $\text{H}_2$

252  $\text{KCl}$ -in doymuş məhlulunun elektrolizi zamanı katodda 5,6 l hidrogen ayrılmışdır. Anodda hansı qaz və hansı həcmdə ayrılmışdır?

- 5,6 l  $\text{Cl}_2$
- 2,8 l  $\text{Cl}_2$
- 5,6 l  $\text{O}_2$
- 11,2 l  $\text{Cl}_2$
- 5,6 l  $\text{HCl}$

253  $\text{KCl}$ -in doymuş məhlulunun elektrolizi zamanı katodda 5,6 l hidrogen ayrılmışdır. Anodda hansı qaz və hansı həcmdə ayrılmışdır?

- 5,6 l  $\text{Cl}_2$
- 5,6 l  $\text{HCl}$
- 2,8 l  $\text{Cl}_2$
- 5,6 l  $\text{O}_2$
- 11,2 l  $\text{Cl}_2$

254 Kalium sulfid məhlulunun elektrolizi zamanı anodda hansı maddə ayrılır?

- $\text{H}_2\text{S}$
- $\text{O}_2$
- $\text{H}_2$
- S
- $\text{SO}_2$

255 Hansı qrup maddələr sənayedə elektroliz üsulu ilə alınır?

- K, Si, C
- Na, Ca,  $\text{Cl}_2$
- P, Al,  $\text{N}_2$
- $\text{Cl}_2, \text{N}_2, \text{Fe}$
- Na, P, S

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

- NaNO<sub>3</sub>, CuCl<sub>2</sub>
- K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, Hg(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
- AgNO<sub>3</sub>, CaCl<sub>2</sub>
- CuSO<sub>4</sub>, Al(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>
- Na<sub>2</sub>S, Ca(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

257 Hansı duz məhlulunun elektrolizi zamanı katodda hidrogen ayrılmır?

- CuSO<sub>4</sub>
- NaCl
- KNO<sub>3</sub>
- CaCl<sub>2</sub>
- Ca(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

258 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı məhlulda əsas alınır?

- I. Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>      II. KCl      III. NiSO<sub>4</sub>      IV. CaCl<sub>2</sub>

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

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

- Mg(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
- AlCl<sub>3</sub>, KNO<sub>3</sub>
- Ca<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>
- Mg(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, CuCl<sub>2</sub>
- HCl<sub>2</sub>, Ca(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

260 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı anodda oksigen ayrılır?

- KCl
- KC<sub>l</sub>
- Ca<sub>2</sub>S
- CuSO<sub>4</sub>
- NaBr

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

- Ca(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, AgNO<sub>3</sub>
- CuSO<sub>4</sub>, Na<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>
- Ca(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, Hg(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
- Ca<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, AuCl<sub>3</sub>

262 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?

-

Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> KCN CuNO<sub>3</sub> CuCl<sub>2</sub>

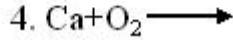
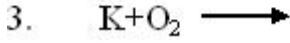
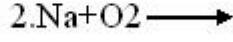
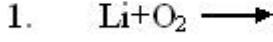
263 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?

 Cu<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> CaNO<sub>3</sub> CuCl<sub>2</sub> CuSO<sub>4</sub> NaCl

264 K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> aə MgCl<sub>2</sub> duzlarının məhlullarının elektrolizi zamanı katodda hansı maddə ayrılır?

 Mg K H<sub>2</sub> və Mg K və Mg H<sub>2</sub>

265 Hansı reaksiyadan oksigenin oksidleşme derecesi olan birleşme emrlər gelir?

 1,4 1,2,4 2,3 2,4 1,3

266 Hansı maddə su ilə adı şəraitdə 1:1 mol nisbetində reaksiyaya daxil olur? I. Na<sub>2</sub>O II.NaH III.Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub>

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

267 İki valentli metal oksidinin 16,2 qramının hidrogen qazı ilə reaksiyası nisfi atom kütləsini hesablayın. Ar(O)=16

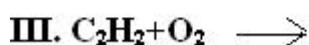
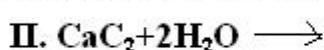
 24 64 137 65 40

268 Hidrogen hansı maddə ilə reaksiyaya daxil olmur?

 Si

- CuO
- C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>
- Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>
- Ca

269 Hansı reaksiyalar metalların qaynaq edilməsində istifadə olunur?



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

270 Metalların reduksiyaedicilik xassəsinin artması sırasını göstərin.

- K, Na, Ca
- Na, Li, K
- Ca, Al, Mg
- Na, Ca, Mg
- Al, Mg, Na

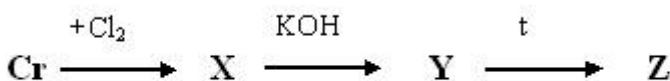
271 Metalların elektrik keçiriciliyinin artması sırasını göstərin.

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

272 Hansı metalin duru nitrat terşusu ilə reaksiyası zamanı N+5---- N+2 reduksiya prosesi baş verir?

- Fe
- Na
- Cu
- Zn
- Al

273

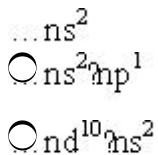


Z- maddəsini müəyyən edin.

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

274 Qələvi metalların ümumi elektron formulunu göstərin?

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



275 CuSO<sub>4</sub> məhculuna salınmış dəmir lövhənin kütləsi 8q artır. Neçə qram Cu reduksiya olunar?

- 28
- 56
- 48
- 64
- 32

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

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

277 Natrium-perxloratın formulunu göstərin.

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

278 Hansı formul doğru deyil?

- Na(OH)Cl
- CaH<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>
- Ca<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub>
- (NH<sub>4</sub>)<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>
- H<sub>4</sub>HSO<sub>4</sub>

279 Hansı duzun adı düzgün deyil?

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

280 Göstərilən duzların hansının termiki parçalanması nəticə-sində eyni vaxtda əsasi və turşu oksidləri əmələ gəlir?

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

281 28 q KOH ilə H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>-ün qarşılıqlı təsirində neçə qram K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> alınar? Mr(KOH)=56, Mr(K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>)=174

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

282 250 q 15% məhlul hazırlamaq üçün nə qədər xörək duzu götürmək lazımdır?

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

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

- $\text{NaNO}_3$
- $\text{NaCl}$
- $\text{Fe(OH)}_2$
- $\text{Na}_2\text{CO}_3$
- $\text{NaOH}$

284 Natrium-xloratın formulunu göstərin.

- $\text{NaClO}$
- $\text{NaCl}$
- $\text{NaClO}_4$
- $\text{NaClO}_3$
- $\text{NaClO}_2$

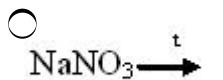
285 Hansı sıradakı bütün elementlər sabit valentlidirlər?

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

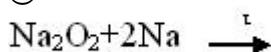
286 Hansı oksid qələvilərlə reaksiyaya girmir?

- $\text{SO}_3$
- $\text{CO}_2$
- $\text{N}_2\text{O}_5^-$
- $\text{SO}_2$
- $\text{Na}_2\text{O}$

287 Bu reaksiyaların hansının köməyi ilə natrium-oksid almaq olar?



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



288 Hansı maddənin adı düzgün göstərilməmişdir?

- KO<sub>2</sub> – kalium-oksid
- Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub> – natrium-peroksid
- KNH<sub>2</sub> – kalium amid
- CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OK – kalium etilat
- Li<sub>2</sub>O – litium-oksid

289 Suda hansı ionlar codluq yaradır?

- Ca<sup>+2</sup>, Na<sup>+</sup>
- Mg<sup>+2</sup>, K<sup>+</sup>
- OH<sub>4</sub><sup>-</sup>, Na<sup>+</sup>
- O<sup>-</sup>, Na<sup>+</sup>
- Ca<sup>+2</sup>, Mg<sup>+2</sup>

290 Sənayedə CaO-di hansı birləşmədən alırlar?

- Ca(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
- Ca<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>
- CaSO<sub>4</sub>
- CaSiO<sub>3</sub>
- CaCO<sub>3</sub>

291 Hansı duz suya müvəqqəti codluq verir?

- CaHCO<sub>3</sub>
- CaSO<sub>4</sub>
- MgCl<sub>2</sub>
- MgSO<sub>4</sub>
- Mg(HCO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

292 S-elementlərin sırasını göstərin.

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

293 Hansı kimyəvi formula düzdür?

- CaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>
- CaHSO<sub>4</sub>
- CaHPO<sub>4</sub>
- CaHCO<sub>3</sub>
- Ca(CO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

294 CaCO<sub>3</sub> – nəyin əsas tərkib hissəsidir? I. əhəng daşı II. sönmüş əhəng III. təbaşir IV. gips

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

I, III

295 1 mol Na ilə 2 mol xlor reaksiyaya girdikdə neçə mol NaCl alınır?

- 4,5
- 1
- 3
- 2
- 4

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

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

297 Xlorid turşusu ilə hansı sıradakı bütün metallar reaksiyaya girir?

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

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

- CO<sub>2</sub>
- Cu
- Ca
- S
- KOH

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

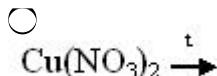
- CO<sub>3</sub>
- CuO
- Fe
- OH<sub>3</sub>
- Cu

300 Xrom üçün hansı ifadə doğru deyil?

- +2, +3, +6 oksidləşmə dərəcələri davamlıdır
- qatı nitrat turşusu ilə adi şəraitdə reaksiyaya girir
- gümüşü-ağ metal
- korroziyaya davamlı
- d-elementdir

301 Hansı reaksiya üzrə mis 1-oksid alınır?

- CuCO<sub>3</sub>  $\xrightarrow{t}$
- Cu<sub>2</sub>O + Cu<sub>2</sub>S
- Cu(OH)<sub>2</sub>  $\xrightarrow{t}$



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

- Al
- Ca
- Mg
- Cu
- Zn

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

- NaOH
- MgSO<sub>4</sub>
- NO<sub>3</sub>
- HCl
- KOH

304 Cu(OH)<sub>2</sub> hansı reaksiya ilə alır?

- Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>+Al(OH)<sub>3</sub> →
- CuCl<sub>2</sub>+Ba(OH)<sub>2</sub> →
- CuO+H<sub>2</sub>O →
- CuO+C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH →
- Cu+H<sub>2</sub>O →

305 Sink qabda hansı maddənin məhlulunu saxlamaq olar?

- CuSO<sub>4</sub>
- Ba<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- MgNO<sub>3</sub>
- HCl
- NaOH

306 Hansı maddənin köməyi ilə gümüşü sink qarışığından təmizləmək olar?

- S<sub>2</sub>O<sub>4</sub> (qatı)
- NaCl
- Ba<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- NaOH
- Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

307 Hansı maddənin məhlulunu mis qabda saxlamaq olmaz?

- BaNO<sub>3</sub>
-

ZnSO<sub>4</sub> AgNO<sub>3</sub> Al<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> HCl

308 Hansı karbohidrogen hidrogenlə reaksiyaya girir?

- propan
- metan
- pentan
- buten
- etan

309 Hansı halda hər iki sinif birləşmələr C<sub>n</sub>H<sub>2n</sub> formuluna malikdir?

- alkenlər və tsikloparafinlər
- alkinlər və tsikloalkanlar
- alkenlər və alkadienlər
- alkinlər və alkenlər
- alkinlər və alkadienlər

310 2-xlor-2-metil-butanın Na metalı ilə qarşılıqlı təsirində alınan birləşməni adlandırın.

- 3,3,4,4-tetrametilheksan
- 2-metil butan
- 2-metil-1-buten
- 3,4-dimetilheksan
- 2,3,4,5-tetrametilheksan

311 1-pentenin HBr-la reaksiyası nəticəsində hansı maddə ali-nır?

- 2-brompentan
- 3-brom-1-peten
- 2,2-dibrompentan
- 2-brom-1-peten
- 1-brompentan

312 Hansı sinif karbohidrogenlər bromlu suyu rəngsizləşdirir? I. alkenlər II. alkanlar III. alkadienlər IV. alkinlər V. tsikloparafinlər

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

313 Hansı karbohidrogendən başlayaraq izomerlik hadisəsi yaranır?

- propandan
- etandan
- heksandan
- pentandan
- butandan

314 Hansı karbohidrogen tərkibində nisbətən az xlorlu törəmə vardır?

- pentan

- metan
- etan
- propan
- butan

315 Butan 2-metilpropan prosesi necə adlanır?

- piroliz
- krekinq
- izomerləşmə
- hidrogenləşmə
- dehidrogenləşmə

316 Nisbi molekul kütləsi 142 olan alkanın tərkibində neçə karbon atomu vardır?

- 8
- 10
- 12
- 14
- 6

317 4f- orbitalı hansı dövrün elementlərinin atomlarında elektronlarla tamamlanmağa başlayır?

- birinci dövrün
- üçüncü dövrün
- dördüncü dövrün
- altıncı dövrün
- ikinci dövrün

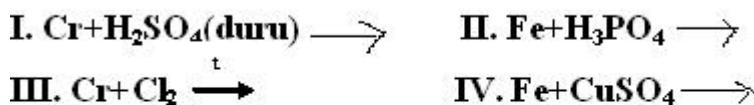
318 Verilmiş nitratlardan hansıları parçalandıqda sərbəst metal alınır?  $Hg(NO_3)_2$ ,  $Cu(NO_3)_2$ ,  $Ca(NO_3)_2$ ,  $AgNO_3$ ,  $Fe(NO_3)_3$

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

319 Hansı ifadələr doğru deyil? 1. Alüminium tebiətdə sərbəst halda mövcuddur. 2. Misi senayedə pirometallurgiya üsulu ilə almaq olar? 3. Kalsiumun su ilə reaksiyası ehəngin söndürülməsi reaksiyası adlanır 4.  $Na_2O_2$  və  $K_2O_4$  –dən kosmik gəmilərdə oksigen almaq üçün istifadə edilir.

- 1,3
- 3,4
- 2,4
- 1,2
- 1,4

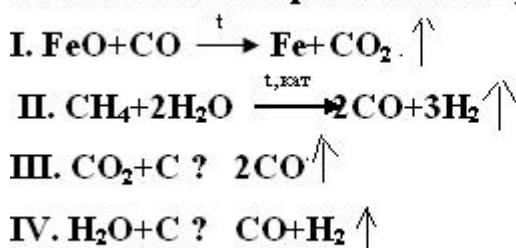
320 **Hansı sxemlər üzr? metalların ikiyalentli duzları alınır?**



- I, II, IV

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

321 Hansı reaksiyalar polad istehsalı prosesində baş verir?

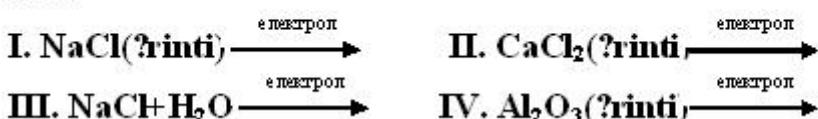


- II, III  
 I, II, IV  
 I, III  
 I, II, III  
 II, III, IV

322 50% çıxımıla 260 q Zn almaq üçün neçə qram ZnS götürmək lazımdır?  $\text{Mr}(\text{ZnS})=97$

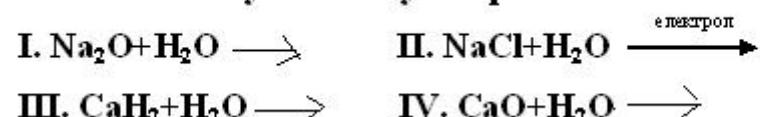
- 586  
 776  
 388  
 624  
 842

323 Hansı reaksiyalar səməyed? metal aluminasında tətbiq olunur?



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

324 Hansı reaksiyalar səməyed? qətvi istehsalını yüksətdirir?



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

325 Dördüncü dövr elementlərinin atomlarında hansı orbitallar mövcuddur?

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

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

326 Üçüncü dövr elementlerinin atomlarında hansı orbitallar mövcuddur?

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

327 Üçüncü dövr elementlerinin atomlarında elektronlar hansı orbitallarda yerləşirlər?

- p- və f-
- p- və d-
- s- və d-
- s- və p-
- s- və f-

328 4 mol natrium və natrium hidrid qarışığının su ilə reaksiyasından ( $n \cdot \frac{1}{2} - d \cdot 1$ ) 67,2 l qaz ayrılmışdır. İlkin qarışığda natriumun mol sayını hesablayın.

- 2,3
- 1,5
- 1
- 0,5
- 2

329  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{KNO}_3$  və  $\text{CaCl}_2$  duzlarının məhlulları qarışdırıldığda hansı maddə çöküntü şəklində ayrılır?

- $\text{CaCO}_3$
- $\text{NaCl}$
- $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- $\text{NaNO}_3$
- $\text{K}_2\text{CO}_3$

330 Hansı maddənin tərkibində kalsium yoxdur?

- təbəşir
- potaş
- xlorlu əhəng
- gips
- sönmüş əhəng

331 KOH -nın tətbiq sahəsinə aid deyil?

- berk sabunun alınmasında
- javel suyunun alınmasında
- akkumulyatorlarda elektrolit kimi
- maye sabunun alınmasında
- kağız istehsalında

**332 Daimi ve müveqqeti codluğun aradan kaldırılması üssünlərdə hansı maddeler dem istifadə olunur?**

- |                  |                             |                             |                             |
|------------------|-----------------------------|-----------------------------|-----------------------------|
| 1. $\text{NaOH}$ | 2. $\text{Na}_2\text{CO}_3$ | 3. $\text{Na}_3\text{PO}_4$ | 4. $\text{Ca}(\text{OH})_2$ |
| Daimi            | Müveqqeti                   |                             |                             |

- 1,2 --- 2,4
- 1,2,4 ---- 3,4
- 2,3 ---- 1,3,4
- 2,3 --- 1,2,4
- 1,2 --- 2,4

**333 4.Hansı reaksiyalarda metal alınır?**

- |  |  |
|--|--|
| I. $\text{CaO} + 3\text{C} \xrightarrow{\text{t}}$ | II. $\text{Cr}_2\text{O}_3 + 2\text{Al} \longrightarrow$ |
| III. $\text{CaO} + \text{H}_2 \longrightarrow$     | IV. $\text{ZnO} + \text{C} \longrightarrow$              |

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

**334 Hansı metalların nitratlarının termiki parçalanmasından  $\text{NO}_2$  alınır?**

- |                                |                     |                                 |
|--------------------------------|---------------------|---------------------------------|
| I. $\text{NaNO}_3$             | II. $\text{LiNO}_3$ | III. $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ |
| IV. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ | V. $\text{AgNO}_3$  |                                 |

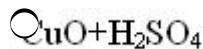
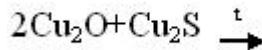
- II, III, IV
- III, IV, V
- II, IV, V
- I, II, V
- I, II, III

**335 3d-orbitalı hansı dövrün elementlərinin atomlarında elektronlarla tamlanmağa başlayır?**

- beşinci dövrün
- birinci dövrün
- üçüncü dövrün
- dördüncü dövrün
- ikinci dövrün

**336 Hansı reaksiya nəticəsində mis alınır?**

- $\text{Eu(OH)}_2 \xrightarrow{\text{t}}$
- $\text{Eu}(\text{NO}_3)_2 \xrightarrow{\text{t}}$
- $\text{Eu}_2\text{S} + 3\text{O}_2 \longrightarrow$
-



337 Hansı reaksiyada sağ və sol tərəfdəki əmsalların cəmi bərabərdir?

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

338 Hansı mol nisbətində dəmir duru sulfat turşusu ilə reaksiya-ya girir?

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

339 Dəmir xlorla hansı mol nisbətində reaksiyay girir?

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

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

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

341 Hansı mürəkkəb maddədir?

- dəmir
- almaz
- qrafit
- azot
- malaxit

342 Hansı metal adı şəraitdə maye haldadır?

- Au
- Na
- Hg
- Ag
- Ca

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

- 13Al
- 11Na
- 12Mg

- 17Cl  
 8O

344 Hansı sıradakı bütün elementlər dəyişkən valentlidir?

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

345 Hansı halda bəsit maddənin adı göstərilib?

- ozon  
 karbon qazı  
 hava  
 malaxit  
 su

346 Üzvi maddələrin tərkibində C elementinin 4 valentli olması kim tərəfindən öyrənilmişdir?

- Bertselius  
 Loran  
 Völer  
 Libix  
 Kekule

347 Üzvi birləşmələrin tərkibində hansı elementlər daha çoxdur?

- N, C, O, S, P  
 C, N, H, S, P  
 S, C, P, O, H  
 C, H, O, N, S, P  
 O, C, N, S, P

348 Üzvi birləşmələrdə kimyəvi rabitənin hansı növləri vardır?

- donor-akseptor, ion, metallik, kovalent  
 metallik, kovalent, ion, hidrogen  
 donor-akseptor, hidrogen, ion, kovalent  
 kovalent, ion, metallik, hidrogen  
 ion, hidrogen, kovalent, metallik

349 Tsiklopropanın hidrogenə görə sıxlığı 28. Bu tsiklopropanın formulunu təyin edin.

- $C_4H_8$   
  $C_4H_{10}$   
  $C_4H_6$   
  $C_6H_{12}$   
  $C_5H_{10}$

350 Radikallar nəzəriyyəsinin banisi kim olmuşdur?

- Loran  
 Bertselius  
 Libix

- Völer  
 Jerar

351 Hansı sıradakı bütün maddələr natrium ilə reaksiyaya daxil olur?

- etilenqlikol; touol, propanol;  
 1- propanol, propion turşusu, stirol;  
 1,4 – dixlorbutan; 2- xlor propan, qliserin;  
 benzol; etanol; aminsirkə turşusu  
 fenol, sirkə turşusu; propilen;

352 Hansı maddələr fraksiyalı distillə yolu ilə təmizlənir?

- qızdırıldıqda parçalanan və suda həll olmayan  
 suda həll olmayan  
 qaynama temperaturunda parçalanmayan  
 qaynama temperaturunda parçalanan  
 qaynama temperaturları bir-birinə yaxın olan və bir-birində yaxşı həll olan

353 Eyni mol miqdərində götürülmüş metan və propan qarışığını yandırıldıqda 12 mol karbon qazı əmələ gəlir. Yanma nəticəsində neçə qram su əmələ gəlir?

- 265  
 216  
 324;  
 32,4;  
 378;

354 Eyni mol miqdərində götürülmüş metan və propan qarışığını yandırıldıqda 12 mol karbon qazı əmələ gəlir. Yanma nəticəsində neçə qram su əmələ gəlir?

- 265  
 216  
 324;  
 32,4;  
 378;

355 Bir-birində həll olan mayeləri hansı yolla ayırmaq olar?

- adi distillə  
 sublimasiya  
 ekstraksiya  
 fraksiyalı distillə  
 su buxarı ilə distillə

356 Asetil radikalını göstərin?

- CH<sub>3</sub>-CH-CH<sub>3</sub>  
 CH<sub>3</sub>CO.  
 C<sub>7</sub>H<sub>5</sub>O.  
 C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CO.  
 CH=CH.

357 Alknlarda hansı xüsusiyyətlərə görə izomerlik yaranır?

- benzol həlqəsində radikalların vəziyyətinə görə;  
 karbon zəncirinin quruluşuna görə;  
 fəzada yerləşmə qaydasına görə;  
 funksional qrupun vəziyyətinə görə;

- doymamış rabitələrin yerləşməsinə görə;

358 2- metil – 1,3 – dibrompropanın sink metalı ilə reaksiyasından hansı karbohidrogen alınır?

- metilsiklopropan;  
 2- metil – 1 – propen;  
 2- buten;  
 1- buten;  
 tsiklobutan;

359 1,12 l etanın xlorlaşmasından 7,3 q HCl alınmışdır. Etan molekulunda neçə atom hidrogen xlorla əvəz olunmuşdur?

- 5  
 3  
 2  
 1  
 4

360 1 mol hansı alkanın yanmasından alınan karbon qazının kütləsi əmələ gələn suyun kütləsindən 86 q çoxdur?

- $\text{C}_3\text{H}_{12}$   
  $\text{C}_3\text{H}_8$   
  $\text{C}_2\text{H}_6$   
  $\text{CH}_4$   
  $\text{C}_4\text{H}_{10}$

361 1 l tetraxlormetan almaq üçün neçə litr xlor (n.ş.) metan ilə reaksiyaya daxil olmalıdır? (xüsusi çəki=1,54 q/ml)?  $\text{Mr} (\text{CCl}_4)=154$

- 1120  
 672;  
 336;  
 224;  
 896

362 Vitalizm nəzəriyyəsinin banisi kim olmuşdur?

- Jerar  
 Bertselius  
 Loran  
 Völer  
 Libix

363 Vitalizm nəzəriyyəsinə görə orqanizmdəki üzvi maddələr nəyin təsiri ilə yaranmışdır?

- təsadüflərin  
 radikatların  
 qeyri-üzvi maddələrin  
 həyatı qüvvələrin  
 ilahi qüvvələrin

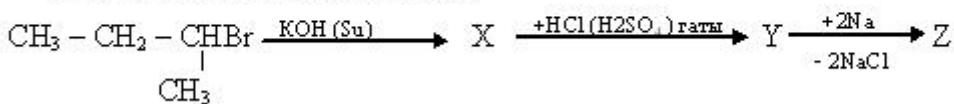
364 Hansı maddələr izomeridlər?

- quruluş və molekul çekisi müxtəlif olan.

- Quruluş və molekul çəkisi eyni olan
- Quruluş və molekul formulu eyni olan
- molekul formulu və molekul çəkisi eyni olan
- molekul formulu və molekul çəkisi müxtəlif olan

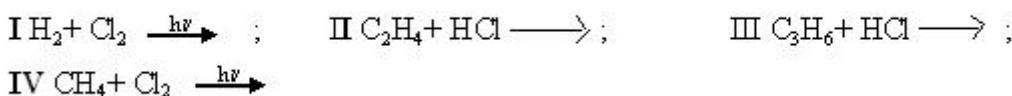
365

Sxemd? Z maddəsinə təyin edin:



- 4,5 - dimetiloktan
- 2,5- dimetilheksan;
- n- aktan;
- 3,4 dimetilheksan;
- 3,3,4,4 – tetrametilheksan;

366 Hansı reaksiya sərbəst radikal mexanizm üzrə baş verir?



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

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

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

368 Qarışığı müəyyən edin:

- neft
- ozon
- benzol
- fenol
- azot

369 Hansı maddə eyni növ atomlardan təşkil olunub?

- nişasta
- dəmir
- malaxit
- qlükoza
- polad

370 Hansı metal deyil?

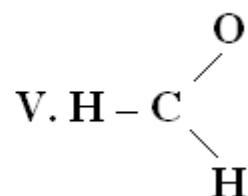
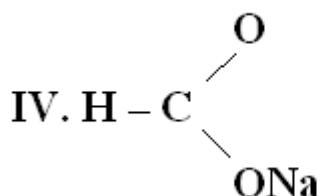
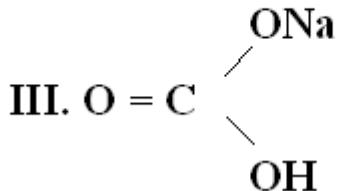
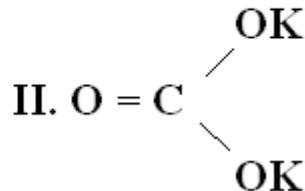
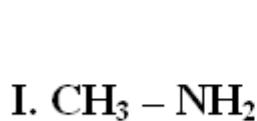
- aliminium
- bor
- qalay
- mis

civə

371 Hansı qeyri metal deyil?

- silisium
- azot
- karbon
- fosfor
- xrom

372 Karbon birləşmələrinin hansıları qeyri-üzvi birləşmədir?



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

373 Bəsət maddələr verilmişdir: duda (his), ozon, qrafit, oksigen, qırmızı fosfor. Bu maddələrin tərkibinə neçə kimyəvi element daxildir?

- 6
- 2
- 3
- 4
- 5

374 Hansı element allotropik şəkildəyişmələr əmələ gətirir?

- Ca
- N
- O
- Na
- H

375 Hansı birləşmədə hidrogenin kütlə payı ən böyükdür?

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

376 Hansı halda kimyəvi hadisə baş verir?

- yanma
- ərimə
- süzmə
- buxarlanma
- kristallaşma

377 Hansı sıradakı elementlər metallara aiddir?

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

378 Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

- spirtin yanması
- qurğunun əriməsi
- dəmirin korroziyası
- südün turşuması
- ağacın yanması

379 Hansı kimyəvi formul düzgün deyil?

- $\text{CaHPO}_4$
- $\text{CaHCO}_3$
- $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$
- $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- $\text{Ca}_2\text{KPO}_4$

380 Hansı birləşmədə oksigenin kütlə payı 50%-dir?

- $\text{R}_2\text{O}$
- $\text{CO}$
- $\text{SO}_2$
- $\text{O}_2$
- $\text{SO}_3$

381 Bəsit maddələri müəyyən edin: I azon II karbon qazı III metan IV almaz

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

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

- yalnız II,V
- I,II,V
- II,III, IV

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

383 Oksigenin ekvivalent həcmi尼 göstərin.

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

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

- M. Lomonosov
- C. Dalton
- A. Avoqadro
- M. Perren
- J. Berzelius

385 Hidrogenin ekvivalent həcmi尼 göstərin.

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

386 Elektrona hərisliyin qitməti kiçik olan elementi göstərin.

- S
- N
- Cl
- F
- O

387 Elektrona hərisliyin qitməti kiçik olan elementin valent təbəqəsinin elektron formulunu göstərin.

- ns<sub>2</sub>np<sub>1</sub>
- ns<sub>2</sub>np<sub>4</sub>
- ns<sub>2</sub>np<sub>3</sub>
- ns<sub>2</sub>np<sub>2</sub>
- ns<sub>2</sub>np<sub>5</sub>

388 Radioaktivlik nədir?

- maddələrin temperaturun təsiridən parçalanması
- maddələrin şüa buraxmaq xassəsi
- Günəş ışığının təsirindən madələrin elektronlar ayırması
- Rentgen şüalarının təsirindən maddələrin elektronlar ayırması
- madələrin təbiətdə müxtəlif təsirlərdin dəyişikliyə uğraması

389 Təbii radioaktivlik nədir?

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

390 Hansı sıradı yalnız izobar elementlər verilmişdir.

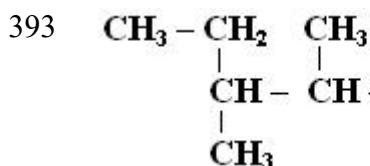
- K, Ca, Be
- Ar, K ,Ca
- Ca, Be ,Ar
- Mn, Co, K
- Al, Mn, Co

391 Hansı sıradı yalnız izoton elementlər verilmişdir.

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

392 Həqiqi məhlulların hissəciklərinin ölçüsünü göstərin.

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

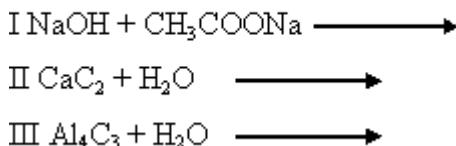


**birleşməsindəki ikili ve üçlü karbon atomlarının sayını müəyyən edin.**

ikili                      üçlü

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

394 Hansı reaksiyalardan metan alınır?



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



- 2- meil 3 – etil oktan

- 2,3, - dimetil heptan
- 6- etil 5 – etil heptan
- 2- metil 3 – butil pentan
- 2 – metil 3- etil heptan

396



I karbonun valentiyi; II karbon z?ncirinin quruluşu; III hidrogen atomunun sayı.

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

397 1. Alkanların aqreqat halini müeyyen edin.

- I.  $\text{C}_4\text{H}_{10}$                           II.  $\text{C}_5\text{H}_{12}$                           III.  $\text{C}_6\text{H}_{14}$
- gaz                          maye

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

398 . Hansı reaksiyada x – etandır?

- I.  $\text{CH}_3\text{COONa} + \text{NaOH} \rightarrow x + \text{Na}_2\text{CO}_3$
- II.  $\text{C}_4\text{H}_{10} \xrightarrow{t} x + \text{C}_2\text{H}_4$
- III.  $2\text{CH}_4 \xrightarrow{550^{\circ}\text{ kat}} x + 2\text{H}_2$

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

399 1 mol oktanın yanmasından neçə mol  $\text{CO}_2$  alınır?

- 12
- 4
- 6
- 8
- 10

400 1 mol pentanın yanmasından neçə mol su ayrılır?

- 4
- 8
- 5
- 12

6

401 1,12 l (n.ş.) metanın xlorlaşmasından 6,16 q tetraxlormetan alınır. Məhsulun çıxımını hesablayın. (MrCCl<sub>4</sub>)=154

- 88
- 80
- 90
- 85
- 70

402 1. Hansı karbohidrogenlər normal şəraitdə qaz halındadırlar? I C<sub>3</sub> H<sub>8</sub>; II C<sub>5</sub> H<sub>12</sub>; III C<sub>4</sub> H<sub>8</sub>; IV C<sub>6</sub> H<sub>6</sub>;

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

403 2- metil -1,4 dibrompentanın natrium metalı ilə reaksiyasından hansı karbohidrogen alınır?

- etilsiklobutan
- 1,2 – dimetilsiklobutan
- 1,2 – dimetilsiklopropan;
- metilsiklopantan;
- 1,3 – dimetilsiklobutan;

404 5 mol etandakı atomların sayı 2 mol metandakı atomların sayından neçə dəfə çoxdur?

- 4
- 8
- 6
- 2,5
- 1,6

405 Alkanlar hansı ümumi formula malikdir?

- C<sub>n</sub>H<sub>2n-2</sub>
- C<sub>n</sub>H<sub>2n</sub>
- C<sub>n</sub>H<sub>2n+6</sub>
- C<sub>n</sub>H<sub>2n+4</sub>
- C<sub>n</sub>H<sub>2n+2</sub>

406 Brometan laboratoriyada hansı üsulla alınır?

- C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH + HBr →
- C<sub>2</sub>H<sub>6</sub> + HBr →
- C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OCH<sub>3</sub> + HBr →
- C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OCH<sub>3</sub> + Br<sub>2</sub> →
- C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH + Br<sub>2</sub> →

407 Butanın homoloqunu göstərin?

- 2-metil buten-1
- buten-1

- tsiklobutan
- butin-2
- heksan

408 Doymuş karbohidrogenin 0,1 molu yandıqda 10,8 q su əmədə gəlir. Karbohidrogenin formulunu müəyyən edin.

- C5H12
- CH4
- C2H6
- C3H8
- C4H10

409 Etan üçün hansı ifadələr doğrudur? I molekulunda 6 siqma rabitə var II əvəzətmə reaksiyası xarakterikdir III HCl- ilə reaksiyasından etil-xlorid alınır

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

410 Etanın tam yanması zamanı etan və oksigen hansı həcm nisbətində reaksiyaya daxil olur?

- 1:3
- 2:5;
- 3:2;
- 2:7;
- 2:3

411 Hansı alkanın 0,2 molu 14,4 qramdır?

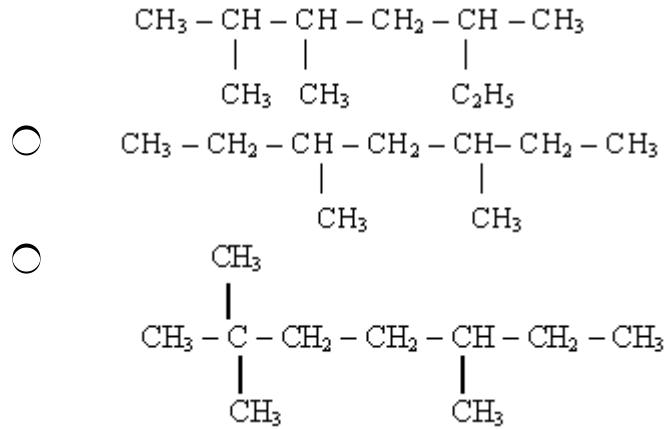
- heksan
- propan
- butan
- pentan
- etan

412 Hansı alkanın 7,2 qramında 6q karbon vardır?

- $\text{C}_3\text{H}_{12}$
- $\text{C}_4\text{H}_{10}$
- $\text{CH}_4$
- $\text{C}_2\text{H}_6$
- $\text{C}_5\text{H}_8$

413 Hansı kanbohidrogen 2,4,6 –trimetil heptandır.

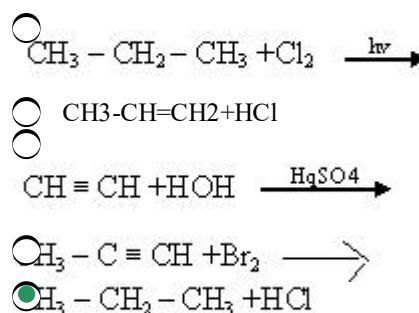
- $$\begin{array}{ccccccccc} \text{CH}_3 & - & \text{CH} & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH} & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH} & - & \text{CH}_3 \\ & | & & | & & & | & & & & & | & & \\ & \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & & & \text{CH}_3 & & & & & & & \end{array}$$
- $$\begin{array}{ccccccccc} \text{CH}_2 & - & \text{CH} & - & \text{CH} & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH}_3 \\ & | & & | & & | & & & & & | & & \\ & \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & & & & & & & \end{array}$$
-



414 Hansı maddənin 1 molu normal şəraitdə 22,4 l həcm tutmur?

- $\text{C}_3\text{H}_{12}$
- $\text{CH}_4$
- $\text{C}_2\text{H}_6$
- $\text{C}_3\text{H}_8$
- $\text{C}_4\text{H}_{10}$

415 Hansı reaksiya getmir?



416 Heptanın neçə izomeri var?

- 9
- 8
- 6
- 10
- 7

417 Neftin distilləsi zamanı alınan daha yüngül fraksiyani göstərin?

- liqroin
- benzin
- solyar yağı
- qazoyl
- kerosin

418 Propan üçün hansı reaksiyalar xarakterikidir? I əvəzətmə II İzomerləşmə III Parçalanma

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

419 Təbii qazın tərkibində hansı karbohidrogen yoxdur?

- etin
- metan
- etan
- propan
- butan

420 Tərkibində 10 karbon atomu olan doymuş karbohidrogenin molekul kütləsini hesablayın.

- 138
- 102
- 142
- 120
- 132

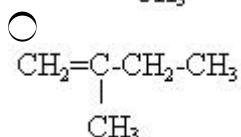
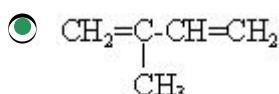
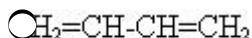
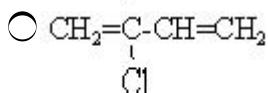
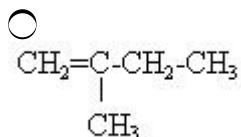
421 Yanacaq kimi istifadə olunan mayeləşdirilmiş qaz hansı karbohidrogenlərdən ibarətdir?

- butan və oktan
- metan və etan
- propan və butan
- pentan və heksan
- metan və pentan

422 Yanma reaksiyasında etan oksigenlə hansı kütlə nisbətində reaksiyaya daxil olur?

- 60:32
- 60:224
- 60:112
- 30:224
- 30:32

423 Təbii kauçukun monomerinin formulunu göstərin.



424 Pentin-2-ni səmərəli üsulla adlandırın.

- dietilasetilen
- metilpropilasetilen
- metilizopropilasetilen
- dimetilasetilen
- metiletilasetilen

425 İzopen oksigendə yandıqda hansı nisbətdə reaksiya gedir?

- 68:32;
- 34:224;
- 68:224;
- 68:112;
- 34:56;

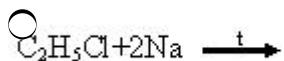
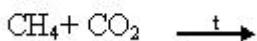
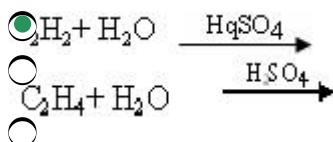
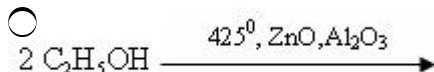
426 Hansı sıradə yalnız maye yanacaq verilmişdir?

- benzin, kerosin, qonur kömür;
- benzin, kerosin, mazut;
- neft, kerosin, daş kömür
- metan, qonur kömür, torf;
- daş kömür, mazut, torf;

427 Hansı sıradə yalnız homoloqlar verilmişdir?

- etin, propen
- 1-heksin, dimetilasetilen;
- butadien, metilpropen;
- vinilasetilen, propin;
- metilasetilen, 2-buten;

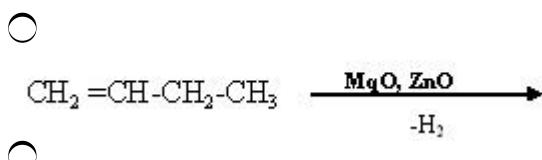
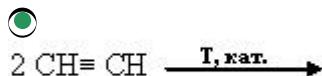
428 Hansı reaksiya Kuçerov reaksiyası adlanır?

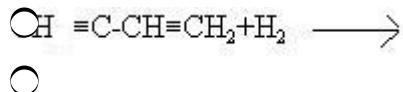
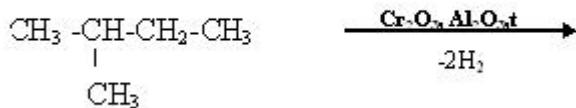


429 Hansı maddənin dehidrogenləşməsindən izopren alınır?

- etil spirti
- 2-metilpentan;
- buten-1;
- buton;
- 2-metilbutan;

430 Hansı halda dien karbohidrogeni alınır?





431 Hansı birləşmə bromlu suyu rəngsizləşdirir?

- 2-metilpropan
- butan
- asetilen
- etan
- benzol

432 Hansı alkinin 10 qramı yandıqda 9 q su əmələ gəlir?

- C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>
- C<sub>4</sub>H<sub>6</sub>
- C<sub>3</sub>H<sub>4</sub>
- C<sub>2</sub>-H<sub>2</sub>
- C<sub>5</sub>H<sub>8</sub>

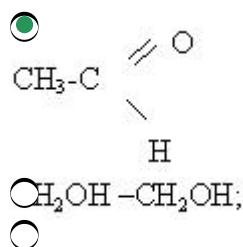
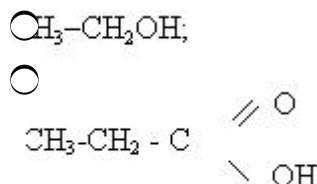
433 Butin-1 molekulunda neçə rabitə s orbitalların sp<sub>3</sub>-orbitallarla örtülməsi ilə yaranır?

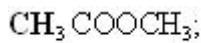
- 12
- 6
- 8
- 9
- 5

434 Butin – 1-in homoloqunu göstərin?

- 2-metilbutan
- pentin-2
- butin-2
- butan
- buten-1

435 Asetilenin su ilə qarşılıqlı təsirindən hansı maddə alınır?





436 Alkinlərdə neçə hidrogen atomu var?

- 2n-1
- 2n+2
- 2n
- 2n-2
- 2n+1

437 Alkinlər hansı ümumi formula malikdir?

- $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$
- $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$
- $\text{C}_n\text{H}_{2n}$
- $\text{C}_n\text{H}_{2n-4}$
- $\text{C}_n\text{H}_{2n-6}$

438 Alkadienlər üçün hansı reaksiya xarakterikdir?

- birləşmə
- polikondensasiya;
- hidroliz;
- əvəzətmə;
- dehidratlaşma;

439 Açıq zəncirli karbohidrogendə karbon atomlarının sayı 5, pi rabitlərinin sayı isə 2-dir. siqma rabitələrinin sayını müəyyən edin.

- 5
- 12
- 8
- 10
- 4

440 8 q texniki kalsium-karbidin su ilə tam reaksiyasından (ne.ş.-də) 2,24 l asetilen alınır. Qarışıqda kalsium-karbidin kütlə payını (%-lə) hesablayın.

- 80
- 50
- 40
- 20
- 60

441 21 q propilenin (n.ş.-də) tutduğu həcmi neçə qram asetilen tutar?

- 52
- 26
- 6,5
- 13
- 39

442 2 mol metanda olan hidrogen atomu neçə mol asetilendə vardır?

- 8
- 4
- 3
- 1

6

443 12,8 q kalsium-karbiddən alınan asetilendən neçə qram sirkə aldehidi almaq olar?

- 13,2
- 8,8
- 4,4
- 2,2
- 11

444 11,21 asetilen (n-ş) ən çoxu neçə qram brom birləşdirər?

- 160
- 450
- 50
- 320
- 120

445 10. Reaksiyada hansı rabitə yoxdur? Divinil+2 mol brom ----- 1,2,3,4-tetrabrombutan?

- C-H;
- H-Br;
- C-C;
- C=C;
- Br-Br;

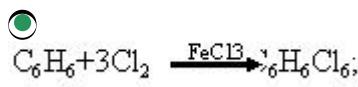
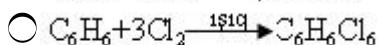
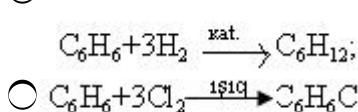
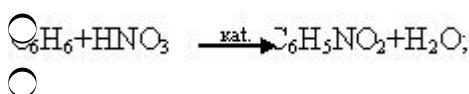
446 . Bir alkinin 0,25 molunu yandırmaq üçün (n.ş.-də) 22,4 litr O<sub>2</sub> sərf olunur. Karbohidrogeni müəyyən edin.

- C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>
- C<sub>4</sub>H<sub>6</sub>
- C<sub>3</sub>H<sub>4</sub>
- C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>
- C<sub>5</sub>H<sub>8</sub>

447 . Bir alkinin 0,25 molunu yandırmaq üçün (n.ş.-də) 22,4 litr O<sub>2</sub> sərf olunur. Karbohidrogeni müəyyən edin.

- C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>
- C<sub>4</sub>H<sub>6</sub>
- C<sub>3</sub>H<sub>4</sub>
- C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>
- C<sub>5</sub>H<sub>8</sub>

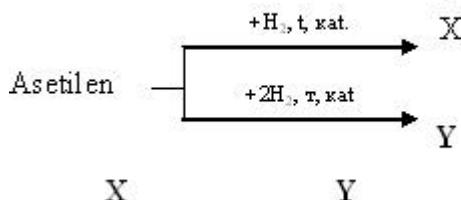
448 Hansı reaksiya səhvdir?



449 6 mol asetilendən 75% çıxımıla neçə mol benzol alınar?

- 3
- 1,5
- 1
- 0,5
- 2

450 Sxemd? X və Y maddələrini təyin edin.



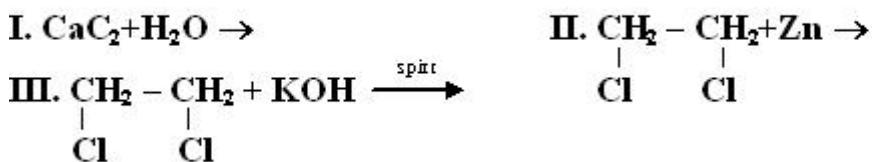
- eten etin
- etin etan
- eten etan
- etan eten
- etan etin

451 Hansı birleşmeler mis(1) oksidin ammoniyakda mehlulu ile reaksiyaya daxil olur?

1.  $H - C \equiv C - H$                   2.  $CH_3 - CH_2 - C \equiv CH$   
 3.  $CH_3 - C \equiv C - CH_3$

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

452 Hansı reaksiyadan asetilen almar?



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

453

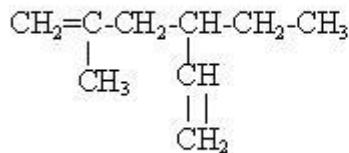


Hansı maddələr polimerləşir?

- yalnız Z;
- Y,Z; D
- X,Y,Z;
- yalnız X

X,Y

454 Birleşməni Beynəlxalq nomenklatura ilə adlandırın.



- 2-metil-4-ethylheksadien-1,5;
- 2-metil-4-vinilpen;
- 3-izobutilpenten-1;
- 2-metilheksadien-1,5;
- 5-metil-3-ethylheksadien-1,5;

455  $(-\text{CH}_2-\underset{\text{CH}_3}{\overset{|}{\text{C}}}=\text{CH}-\text{CH}_2-)_n + n\text{S} \rightarrow$  reaksiya nöticəsindən nə alınır?

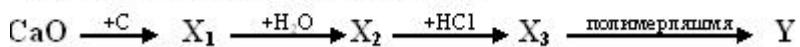
- tüstüsüz barit.
- zülal;
- rezin;
- kauçuk;
- duz;

456  $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$  formulu hansı karbohidrogenə uyğundur?

- $\text{CH}_3-\underset{\text{CH}_3}{\overset{|}{\text{C}}}=\text{CH}-\text{CH}_3$
- $\text{CH}_2=\underset{\text{CH}_3}{\overset{|}{\text{C}}}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
- $\text{CH}_3-\underset{\text{CH}_3}{\overset{|}{\text{C}}}=\text{CH}-\text{CH}_3$
- $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$ ;
- $\text{CH}_2=\underset{\text{CH}_3}{\overset{|}{\text{C}}}-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}_2$

457

Sxemdə Y maddəsinə təyin edin.



- polipropilen
- vinilxlorid;
- polivinilxlorid;
- xlorpren kauçuku;
- polietilen;

458 Tərkibində karbonun kütlə payı 75 % olan karbohidrogenin sadə formulunu göstərin?

C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>

- CH<sub>3</sub>
- C<sub>3</sub>H<sub>8</sub>
- CH<sub>2</sub>
- CH<sub>4</sub>

459 Sıxlığı 2,5 q/l olan alkenin neçə qramına 44,8 litr HCl birləşər?(n.ş)?

- 42
- 56
- 112
- 28
- 14

460 Sıxlığı 2,5 q/l olan alkenin 112 qramına neçə litr HCl birləşər (n.ş)?

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

461 Sıxlığı 1,25 q/l (n.ş.)olan alkenin və hidrogenləşmə məhsulunun molyar kütləsinin hesablayın?

- 34
- 30
- 26
- 28
- 32

462 Sıxlığı 1,25 q/l (n.s.)olan alkenin hidratlaşma məhsulunun molyar kütləsinin (q/mol)hesablayın?

- 26
- 30
- 46
- 28
- 42

463 Sadə formulları CH - a uyğun olan maddələr sırasını göstərin?

- C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>,C<sub>5</sub>H<sub>12</sub>
- C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>,C<sub>6</sub>H<sub>14</sub>
- CH<sub>4</sub>C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>
- C<sub>4</sub>H<sub>6</sub>,C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>
- C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>,C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>

464 Propilen molekulunda II və III karbon atomlarının hibridləşmə vəziyyətini müəyyən edin?

- |   |               |
|---|---------------|
| <input type="radio"/> $\text{Q}^3$            | $\text{sp}^3$ |
| <input type="radio"/> $\text{Q}$              | $\text{sp}^3$ |
| <input type="radio"/> $\text{Q}^2$            | $\text{sp}^2$ |
| <input checked="" type="radio"/> $\text{Q}^2$ | $\text{sp}^3$ |
| <input type="radio"/> $\text{Q}$              | $\text{sp}^2$ |

465 Propilen almaq üçün 2-Brompropana hansı maddə ilə təsir etmək lazımdır?

- qatı H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> ilə
- KOH - in suda məhlulu ilə

- KOH -in spirtdə məhlulu ilə
- Na metalı ilə
- Ag<sub>2</sub>O - in ammonyakta məhlulu ilə

466 Propan və propilendən ibarət 10 litr qaz qarışığını tam doydurmaq üçün 8 litr H<sub>2</sub> sərf olunub. İlkinqarışqda propan həcmcə neçə faiz təşkil edirdi?

- 10
- 40
- 60
- 80
- 20

467 Pentenin neçə izomeri var?

- 6
- 4
- 3
- 2
- 5

468 Normal şəraitdə sıxlığı 2,5 q/l qaz halında olan alkenin 0,2 molunun tam yanmasından alınan qaz artıqlaması ilə götürülmüş sönmüş əhəng məhlulundan keçirilərsə neçə mol çöküntü alınar?

- 0,08
- 0,4
- 1
- 0,80
- 0,5

469 Normal şəraitdə sıxlığı 1,25 q/l qaz halında olan alkenin 0,1 molunun tam yanmasından alınan qaz sönmüş əhəng məhlulundan keçirilərsə neçə mol çöküntü alınar?

- 0,4
- 0,2
- 1
- 0,05
- 0,01

470 Nisdi molekul kütləsi 98 və uzun zəncirində 4 karbon atomu olan alkeni Beynəlxalq üsulla adlandırır.

- 2-metil - 2 buten
- 3,3 - dimetilbuten
- 2,3- dimetil 2 -buten
- 2,3,3 - trimetil - 1 buten
- 2 - metil- 1-butene

471 Nisbi molekul kütləsi 84 olan və sis-trans izomerlərə malik olan alkeni Beynəlxalq üsulla adlandırın.

- 3 – metil – 2 – buten
- 2 – penten
- 2 – buten
- 3 – metil – 2 – penten
- 2 – metil – 2 – penten

472 Molekulunda 22 hibrid orbitalı olan alkenin neçə hidrogen atomu var?

- 16
- 10

- 8
- 6
- 12

473  $X \text{C}_2\text{H}_4 \text{ YKMnO}_4 + \text{ZH}_2\text{O}$ -reaksiyasında ( $x+Y+Z$ ) cəmini müəyyən edin.

- 7
- 9
- 6
- 3
- 8

474 Hansı reaksiya Markovnikov qaydasının əksinə gedər.

- $\text{CH}_2=\text{CCl}-\text{CH}_2\text{Cl}+\text{HCl}----$
- $\text{CHCl}=\text{CH}-\text{CH}_3 + \text{HCl}----$
- $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O}-----$
- $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3 + \text{HBr}---$
- $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2\text{Cl}+\text{HCl}----$

475 Hansı maddə həm etan, həm də etilenlə reaksiyaya daxil olur?

- $\text{H}_2$
- $\text{KMnO}_4$
- $\text{Cl}_2$
- $\text{HBr}$
- $\text{H}_2\text{O}$

476 Hansı karbohidrogtnin hidratlaşmasından üçlü - butil spirti alınar?

- 1 - buten
- propen
- 2 -metil - 1 buten
- 2-metilpropen
- 2 - buten

477 Hansı karbohidrogenin 4 litrnin 24 litr oksigendə tam yanmasından 16 litr karbon qazı alınar?

- $\text{C}_5\text{H}_{10}$
- $\text{C}_4\text{H}_6$
- $\text{C}_4\text{H}_{10}$
- $\text{C}_5\text{H}_{12}$
- $\text{C}_4\text{H}_8$

478 Hansı karbohidrogenin 3 litr yandıqda 9 litr  $\text{CO}_2$  və 9 litr su buxarı alınar?

- $\text{C}_4\text{H}_8$
- $\text{C}_3\text{H}_8$
- $\text{C}_2\text{H}_4$
- $\text{C}_2\text{H}_6$
- $\text{C}_3\text{H}_6$

479 Hansı karbohidrogenin 0,2 molunun yanmasından 14,4 q su alınar?

- $\text{C}_3\text{H}_6$
- $\text{C}_4\text{H}_8$
- $\text{C}_6\text{H}_{12}$
- $\text{C}_8\text{H}_{10}$
- $\text{C}_4\text{H}_{10}$

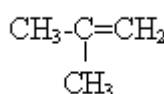
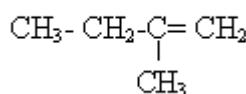
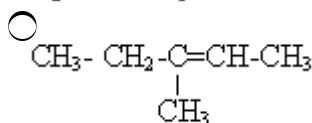
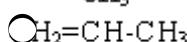
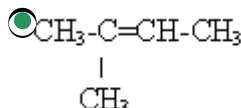
480 Hansı ifadə alkenlər üçün doğrudur?

- Katalizator iştirakında hidratlaşmırlar
- Ümumi formulları  $C_nH_{2n-2}$  - dir.
- polimerləşmirlər
- Spirtlərin dehidratlaşmasından almaq olar
- Hidrogenləşdikdə alkinlər alınır.

481 Hansı ifadə alkenlər üçün doğru deyil?

- pi - rabiəsinə malikdirlər
- polimerləşirlər
- Hidratlaşmasından spirtlər alınır
- Hidrogenlə reaksiyaya daxil olmurlar.
- Karbon və hidrogendən ibarətdirlər.

482 Hansı halda fəza izomerliyi mümkündür?



483 Hansı birləşmənin Zn tozu ilə qarşılıqlı təsirindən 2 - metilpropen alınar?

- 1,2 - dixlor- 2 - metilbutanın
- 1,2 - dixlor- 2 - metilpropanın
- 2-xlor - 2 - metilpropanın
- 1,3 - dixlor - 2 - metilpropanın
- 1 - xlor-2 -metilpropanın

484 Hansı birləşmə  $Sp^3$ - $Sp^2$  hibrid orbitallarının örtülməsi hesabına 3 ədəd siqma rabiə yaranır.

- 2,3 dimetilbuten-2
- 2 metilbuten-2
- buten-2
- 2 metilbuten-1
- 2 metilpropen

485 Hansı birləşmə katalizator iştirakı ilə qızdırıldıqda hidrogeni birləşdirir?

- $C_2H_4$
- $CH_4$
- $C_2H_5Br$
- $C_3H_8$
- $C_2H_4Br_2$

486 Hansı birləşmə ilə sink metalının qarşılıqlı təsirindən 2 - buten alınar

- 2,3 - dixlorbutan
- 1,1 - dixlorbutan
- 1,4 - dixlorbutan
- 1,3 - dixlorbutan
- 1,2 - dixlorbutan

487 Hansı birləşmə bromlu suyu rəngsizləşdirir?

- pentan
- tsikloheksan
- benzol
- butan
- propilen

488 Həcmi 4,48 litr (n.ş) olan etilen 3,2% brom saxlayan məhlulu rəngsizləşdirir. Bromlu suyun kütləsini qramlarla tapın.  $\text{Mr}(\text{Br}_2)=160$

- 700
- 400
- 500
- 1000
- 200

489 Həcmi 1,12 litr olan propilen 1,6% brom saxlayan məhlulu rəngsizləşdirir. Bromlu suyun kütləsini (qramlarla) tapın?  $\text{Mr}(\text{Br}_2)=160$

- 1000
- 200
- 400
- 500
- 700

490 Həcm nisbəti 3:2 olan alken və alkadien qarışığının 20 litrni tam doymuş hala gətirmək üçün neçə litr  $\text{H}_2$ (n.ş) lazımdır?

- 30
- 28
- 22
- 15
- 20

491 Etilenin su ilə reaksiyasında hansı maddə alınır?

- $(\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O}$
- $\text{CH}_3\text{COCH}_3$
- $\text{CH}_3\text{COOH}$
- $\text{CH}_3\text{-CHO}$
- $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$

492 Etilenə yüksək təzyiq və katalizator iştirakı ilə su buxarı təsir etdikdə əmələ gələn oksigenli üzvi birləşmənin nisbi molekul kütləsini hesablayın?

- 74
- 44
- 46
- 32
- 60

493 Etilen və propilen üçün eyni olan nədir? I Hidrogenləşmə reaksiyasına daxil olması II sp<sup>3</sup>-hibrid orbitallarının sayı III su ilə hidratlaşması zamanı ikili spirt əmələ gətirməsi IV sis-trans izomerlik əmələ gətirməməsi

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

494 Etilen və propilen üçün eyni olan nədir? I yanma məhsulları. İI bütün karbon atomlarının Sp<sup>2</sup> hibrid vəziyyətində olması İII polimerləşmə reaksiyasına daxil olması.

- i,iii
- ii,iii
- i,ii,iii
- i,ii
- yalnız iii

495 Etilen və asetilenin bərabər mol miqdarında götürülmüş qarışığının 44,8 litrnə (n.ş)ən çoxu neçə mol brom birləşə bilər?

- 6
- 4
- 3
- 2
- 5

496 Etilen üçün hansı mülahizə doğrudur?

- Siqma rabitələrin hamısı Sp<sup>2</sup> və S - orbitallarının örtülməsindən yaranır.
- Hidrogen halogenidlərlə birləşmir
- Fəza izomerliyi yoxdur
- bromlu suyu rəngsizləşdirmir.
- molekulunda 4 siqma və 1 pi rabitəsi vardır.

497 Etilen üçün aşağıdakı mülahizələrdən hansı səhvdir?

- Neft fraksiyalarının krekinq və piroliz prosesləridə əmələ gelir
- Fəza izomerliyi mövcuddur
- Katalitik oksidləşməsindən etilen- oksid alınır.
- Hidratlaşmasından etil spirti alınır
- Hidrogenləşdikdə etana çevrilir.

498 Etan və etilendən ibarət 10 litr qaz qarışğını tam doydurmaq üçün 6 litr hidrogen sərf olunub, ilkin qarışqda etan həcmcə neçə faiz təşkil edir?

- 60
- 30
- 40
- 20
- 50

499 C<sub>n</sub>H<sub>2n</sub> qazının (n.ş.-də) sıxlığı 2,5 q/l-dir. n-i müəyyən edin.

- 6
- 4
- 3
- 2

5

500 Buten-1 molekulunda neçə sigma rabitə Sp<sub>3</sub>-Sp<sub>2</sub> hibrid orbitallarının örtməsi ilə yaranır?

- 6
- 3
- 2
- 1
- 4

501 Buten və butan qarışığında buteni hansı maddənin suda məhlulu ilə təyin etmək olar?

- KMnO<sub>4</sub>
- Na OH
- FeCl<sub>3</sub>
- Cu(OH)<sub>2</sub>
- NaCl

502 Bir vinil və bir üçlü butil radikalından ibarət birləşməni Beynəlxalq nomenklaturaya görə adlandırın.

- 3,3 dimetilpenten-1
- 3 metilbuten-1
- metilbuten-1
- 2,2 dimetilbuten-3
- 3,3 dimetilbuten-1

503 Aşağıdakılardan hansılar alkenlər üçün doğrudur? İ molekulda Sp<sub>2</sub> - hibridləşmə vardır. İİ Bromlu Suyu rəngsizləşdirir. İİİ hidratlaşmasından yalnız birli spirt alınır.

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

504 Alkenlərin ümumi formulu necədir?

- C<sub>n</sub>H<sub>2n-4</sub>
- C<sub>n</sub>H<sub>2n-2</sub>
- C<sub>n</sub>H<sub>2n</sub>
- C<sub>n</sub>H<sub>2n+2</sub>
- C<sub>n</sub>H<sub>2n-6</sub>

505 Alkenlərin KMnO<sub>4</sub> - un suda məhlulu ilə oksidləşməsinə hansı üzvü maddə əmələ gəlir?

- karbon turşusu
- aldehid
- ikiatomlu spirt
- Bir atomlu spirt
- alkin

506 8,7 qram MnO<sub>2</sub> qatı HCl ilə qarşılıqlı təsirindən alınan Cl - la neçə litr etileni 1,2 - dixloretana çevirmək olar? Mr(MnO<sub>2</sub>)=87

- 3,36
- 1,12
- 11,2
- 22,4

2,24

507 2 mol açıq zəncirli kabohidrogen yandıqda 8 mol CO<sub>2</sub> və 6 mol su alınmışdır. Karbohidrogen molekulunda neçə ikiqat rabitə ola bilər?

- 4
- 2
- 1
- 5
- 3

508 2 - metilpropen üçün hansı ifadə doğru deyil?

- Katalizator iştirakı ilə hidrogenləşir.
- Molekulunda 10 siqma və 1 pi rabitə var
- polimerləşir.
- HCl ilə 2 - metil 2 -xlorpropan əmələ gətirir.
- Molekulunda iki karbon atomu Sp<sup>3</sup> - hibrid vəziyyətindədir.

509 2 - metil 1 - butenə əvvəlcə HCl sonra isə Na ilə təsir etdikdə hansı maddə alınar?

- 2,3,4,5 -tetrametilheksan
- 2,2,3,4 - tetrametilheksan
- 3,4,4 -trimetihexan
- 2,2,5,5 -tetrametilheksan
- 3,3,4,4 -tetrametilheksan

510 174 qram MnO<sub>2</sub> - nin HCl ilə qarşılıqlı təsirindən alınan xlor qazının etilenlə reaksiyasından 50 % çıxımıla neçə qram 1,2 - dixloretan almaq olar? Mr (MnO<sub>2</sub>)=87Mr (dixloretan)=99

- 198
- 99
- 79
- 48
- 125

511 1,4 qramı 3,2 q brom birləşdirən alken sis-trans izomerlik əmələ gətirir. Alkeni müəyyən edin.

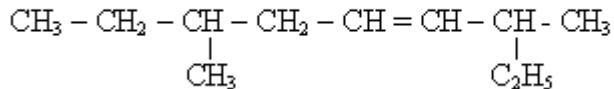
- 2-metilbuten-1
- penten-2
- buten-1
- 2-metilbuten-2
- buten-2

512 0,05 mol C<sub>n</sub>H<sub>2n</sub>-in tam yanmasından 11 qr karbon qazı alınmışsa n - nin qiymətini tapın?

- 6
- 3
- 4
- 5
- 2

513 0,05 mol C<sub>n</sub>H<sub>2n</sub> - nin tam yanmasından 13,2 qr karbon qazı alınmışsa n - nin qiymətini tapın?

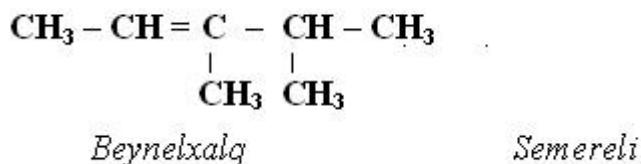
- 2
- 3
- 6
- 5
- 4

**514 Aşağıdaki karbohidrojeni sistematik üsulla adlandırın?**

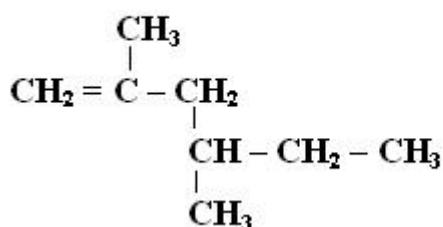
- 6-ethyl-2-metilokten-3
- 3,7 dimetilnonen – 4
- 7-metilnonen-4
- 6-metil-2-ethylketen-3
- 3-metil 7-ethylketen-5

**515  $\text{CH}_2=\text{CH}$  – radikalı nec? adlanır?**

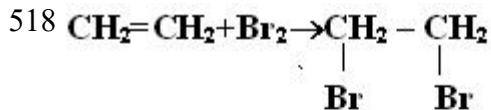
- izopropil
- metil
- propil
- etil
- vinil

**516 Alkeni Beynelxalq ve Semereli üsulla adlandırın.**

- 3,4-dimetilpenten-2 , tetrametiletan
- 3,4-dimetilpenten-2 , dimetilpropiletilen
- 2,3-dimetilpenten-3 , dimetilpropileten
- 3,4-dimetilpenten-2 , dimetilizopropiletilen
- 2,3-dimetilpenten-3 , dimetilizopropiletilen

**517 Maddeni Beynelxalq üsulla adlandırın.**

- 2,4-dimetilheksen-1
- 3,5-dimetilheksen-1
- 2,4-dimetilheksen-4
- 2-metilheksen-5
- 3,5-dimetilheksen-2

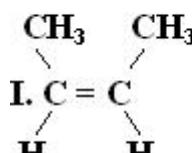


Hansı ifade doğrudur:

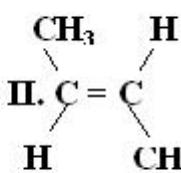
- I.  $\text{Sp}^2$ -hibrid orbitalları  $\text{Sp}^3$ -hibrid orbitallarına çevrilir
- II. molekulda valent bucağı artır
- III. Sigma rabitelerinin sayı artır

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

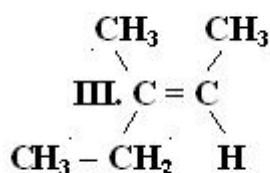
519 Sis ve trans izomerleri müeyyen edin.



Sis izomer



Trans izomer



- III ,..... I, II
- I ,..... II, III
- I, III ,..... II
- I, II ,..... III
- II ,..... I, III

520 I.  $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$

II.  $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$

III.  $\text{CH}_2 = \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$

$\text{CH}_3$  izomerliyin növünü müeyyen edin.

*Quruluş*

*Veziyyet*

*izomerliyi*

*izomerliyi*

- I, II ..... , I, III
- I, III ..... , II, III
- I, II ..... , II, III
- II, III ..... I, II
- II, III ..... I, III

521 Məhlulun molyar qatılığını ifadə edən müddəəni göstərin.

- Məhlulun bir litrində həll olan maddənin ekvivalentlərinin sayı
- məhlulun 1 ml-də həll olan maddənin qramlarla miqdarı
- həllədicinin 1000 qramında həll olan maddənin mollarının sayı
- Məhlulun bir litrində həll olan maddənin mollarının sayı
- məhlulun 1000 qramında həll olan maddənin mollarının sayı

522 Atom orbitallarının hibridləşməsi hansı cavabda düzgün verilmişdir?

- yalnız forması eyni olan orbitallar hibridləşirlər
- qoşlaşmış elektronlarının sayı çox olan orbitallar hibridləşirlər
- enerjisini görə kəskin fərqlənən orbitallar hibridləşirlər
- enerjisini görə kəskin fərqlənməyən orbitallar hibridləşirlər
- baş kvant ədədinin qiymətinə görə fərqlənən orbitallar hibridləşirlər

523 N<sub>2</sub>H<sub>4</sub> molekulunda azotun oksidləşmə dərəcəsi və valentliyini göstərin.

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

524 Məhlulun normal qatılığını ifadə edən müddəəni göstərin.

- Məhlulun bir litrində həll olan maddənin mollarının sayı
- məhlulun 1000 qramında həll olan maddənin mollarının sayı
- həllədicinin 1000 qramında həll olan maddənin mollarının sayı
- Məhlulun bir litrində həll olan maddənin ekvivalentlərinin sayı
- məhlulun 1 ml-də həll olan maddənin qramlarla miqdarı

525 Göstərilən molekullardan hansında rabitə enerjisi böyükdür?

- Br<sub>2</sub>
- F<sub>2</sub>
- O<sub>2</sub>
- N<sub>2</sub>
- Cl<sub>2</sub>

526 Elektron orbitallarından hansılar mövcud deyil?

- 3d, 3p, 5f
- 3p, 4d, 5f
- 2p, 3d, 4f
- 1p, 2d, 3f
- 2p, 4d, 4f

527 Kimyəvi elementin izotopları üçün eyni olanı göstərin.

- sıra nömrəsi
- neytronların sayı
- atom kütləsi
- kütlə ədədi
- göstərilənlərin hamısı

528 (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub> molekulunda azotun oksidləşmə dərəcəsini və valentliyini göstərin.

- +5, 2
- 2, 2
- +3, 4
- 3, 3
- 1, 3

529 <sub>26</sub>Fe atomunun elektron formulu hansıdır?

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

- $\ldots 3d^6 4s^0$   
  $\ldots 3d^6 4s^2$   
  $\ldots 4d^5 4s^2$

530 Hansı elektron konfiqurasiyası atomun həyəcanlanmış halına uyğundur?

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

531 Hansı atomun normal halda xarici energetik səviyyə-sindəki cütləşməmiş elektronların sayı ən azdır?

- O  
 S  
 P  
 N  
 Na

532 Hansı element daha güclü qeyri-metalliq xassələrinə malikdir?

- $4s^2 4p^5$   
  $2s^2 2p^6$   
  $2s^2 2p^5$   
  $2s^2 2p^1$   
  $3s^2 3p^6$

533 0,23 qram Na-da neçə atom vardır?

- $0,2 \cdot 10^{23}$   
  $0,1 \cdot 10^{23}$   
  $0,2 \cdot 10^{22}$   
  $0,4 \cdot 10^{23}$   
  $0,2 \cdot 10^{21}$

534 0,1 mol  $H_3PO_4$ -də olan atomların sayıçı tapın.

- $0,2 \cdot 10^{23}$   
  $0 \cdot 10^{23}$   
  $8 \cdot 10^{23}$   
  $0 \cdot 60^{23}$   
  $2 \cdot 10^{23}$

535 ən böyük elektromənfiliyə malik elementin atomunun nüvə-sindəki protonların sayını göstərin.

- 11
- 8
- 7
- 6
- 9

536 28 q ikivalentli metal oksidini həll etmək üçün 49 q H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> tələb olunur. Metalın nisbi atom kütləsin tapın.

- 70
- 43
- 24
- 40
- 65

537 14,2 q R<sub>2</sub>O<sub>5</sub> maddəsində 8 q oksigen varsa, RH<sub>3</sub> birləş-məsinin nisbi molekul kütləsi neçədir?

- 62
- 68
- 34
- 31
- 17,5

538 5,6 l etilen neçə 1 H<sub>2</sub> birləşdirər?

- 4,48 l
- 2,24 l
- 11,2 l
- 5,6 l
- 2,8 l

539 2 mol olein turşusu 2 mol butadienin doymuş hala gətirilməsi üçün neçə mol H<sub>2</sub> lazımdır?

- 8
- 5
- 4
- 2
- 6

540 Normal halda 3d-yarımsəviyyəsində 6 elektron olan elementin sıra nömrəsini göstərin.

- 27
- 26
- 25
- 24
- 23

541 Atomun hansı göstəriciləri dövrlər üzrə dəyişmir?

- atom radiusu
- atomda elektron təbəqələrinin sayı
- xarici elektron təbəqəsində elektronların sayı
- elektromənfilik
- atom kütləsi

542 s və p-elementləri üçün hansı ifadə səhvdir?

- dövrlər üzrə soldan sağa elektromənfilik azalır
- dövrlər üzrə soldan sağa atom radiusu azalır
- qruplar üzrə yuxarıdan aşağı elektromənfilik azalır
- qruplar üzrə yuxarıdan aşağı atom radiusu artır
- dövrlər üzrə soldan sağa elektromənfilik azalır

543 Dövri sistemin dövrlər və qruplar üzrə əsas yarımqrup elementlərinin radiusları necə dəyişir? dövlərdə qrupdarda

- azalır dəyişmir
- artır dəyişmir
- azalır azalır
- azalır artır
- dəyişmir artır

544 Hansı sıradakı elementlər oxşar xassəli deyildirlər?

- Mg, Al, P
- He, Ne, Ar
- F, Cl, Br
- Li, Na, K
- O, S, Se

545 Nə üçün dövri sistemdə qələvi metalların metalliq xassəsi yuxarıdan aşağı artır?

- atom nüvəsində neytronların sayı artır
- atomun nüvəsinin müsbət yükü artır
- nisbi atom kütləsi artır
- atomda elektronların ümumi sayı artır
- atom radiusu artır

546 Hansı halda atomun həyacanlanmış hali göstərilmişdir? I. ...3S23p1 II. ... 3S23p2 III. ... 3S13p2

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

547 Hansı atom daha güclü qeyri metalliq xassəsi göstərir?

- ... 3S23p5
- ... 3S2
- ... 2S23p5
- ... 2S22p2
- ... 3S23p1

548  $nX^3-$  ionunda olan elektron sayını müəyyən edin.

- $n-2$
- $n+3$
- $n+2$
- $n+1$
- $n-3$

549 Dövrün nömrəsinin fiziki mahiyyətini göstərin.

- atomun xarici enerji səviyyəsində elektronların sayı
- atomda elektronların ümumi sayı

- valent elektronlarının sayı
- atomda energetik səviyyələrin sayı
- atomda protonların sayı

550 Element atomunun dövri dəyişən xassəsini göstərin.

- bərkliyi
- elektromənfilik
- sıxlığı
- istilikkeçiriciliyi
- ərimə temperaturu

551 Eyni dövrdə yerləşən elementlər üçün ümumi olan xassəni göstərin.

- nüvədə neytronların sayı
- kimyəvi xassələri
- ) atom radiusu
- energetik səviyyələrin sayı
- ərimə temperaturu

552 Hansı sıradə yalnız suda məhlullarında reduksiyaedici xassə göstərən maddələr verilmişdir?

- Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>, Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, KMnO<sub>4</sub>
- K<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>, KMnO<sub>4</sub>, Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- K<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>, Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, KMnO<sub>4</sub>
- H<sub>2</sub>S, FeCl<sub>2</sub>, KJ
- K<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>, KJ, K<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>

553 Reaksiya mühitindən asılı olaraq suda məhlullarında oksidləşdirici və reduksiyaedici xassə göstərən maddələrin sırasını göstərin.

- NH<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>S, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- K<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>, KJ, K<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>
- K<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>, HNO<sub>3</sub>, Cl<sub>2</sub>
- NaNO<sub>2</sub>, SO<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>
- K<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>, KMnO<sub>4</sub>, Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

554 Hibridləşmə nəzəriyyəsinə görə verilənlərdən hansı doğrudur?

- hibrid orbitalların istiqaməti eyni olur
- hibrid orbitalların enerjisi müxtəlif olur
- hibridləşmə prosesində orbitalların forması dəyişmir
- hibridləşmə prosesində orbitalların forması dəyişir
- hibridləşmə prosesində orbitalların sayı dəyişir

555 Kovalent və metal rabitələri üçün eyni olan xassəni göstərin.

- rabitə enerjisi
- ikielektronlu rabitənin yaranması
- rabitənin istiqamətlənməsi
- elektronların ümumiləşməsi
- rabitənin ikimərkəzli olması

556 İlkin maddələrin qatılığı üç dəfə artırılsara A<sub>2</sub>(q)+B<sub>2</sub>(q) → 2AB(q) reaksiyasının sürəti necə dəyişər?

- 9 dəfə azalar
- dəyişməz
- 6 dəfə artar
- 9 dəfə artar

3 dəfə artar

557 Həqiqi məhlulları mexaniki qarışqlardan fərqləndirən əlaməti göstərin.

- sabit tərkibli heterogen sistem olması
- tərkibin sabitliyi qanununa tabe olması
- həllədici və həll olan maddəni qarışdırıldıqda enerji udulması və ayrılması
- homogen sistem olması
- dəyişən tərkibli heterogen sistem olması

558 Aşağıda verilən sıraların hansında hidrogenli birləşmələr kimyəvi aktivliklərinin artması ardıcılılığı ilə düzülmüşlər?

- $\text{AsH}_3 \rightarrow \text{NH}_3 \rightarrow \text{PH}_3$
- $\text{PH}_3 \rightarrow \text{NH}_3 \rightarrow \text{AsH}_3$
- $\text{AsH}_3 \rightarrow \text{PH}_3 \rightarrow \text{NH}_3$
- $\text{NH}_3 \rightarrow \text{PH}_3 \rightarrow \text{AsH}_3$
- $\text{NH}_3 \rightarrow \text{AsH}_3 \rightarrow \text{PH}_3$

559 . E–H rabitəsi zəif olan molekulu göstərin.

- $\text{H}_2\text{O}$
- $\text{SbH}_3$
- $\text{AsH}_3$
- $\text{BiH}_3$
- $\text{NH}_3$

560 Maye halında amonyak molekulları arasında hansı rabitə yaranar?

- donor – akseptor
- kovalent qeyri – polyar
- kovalent polyar
- hidrogen
- ion

561  $\text{NH}_2\text{OH}$  molekulunda azotun oksidləşmə dərəcəsi və valentliyini göstərin

- 2 və 3
- 3 və 3
- 1 və 5
- 1 və 3
- 3 və 5

562 Qaz halında molekulu səkkiz atomdan ibarət olan bəsit maddəni göstərin.

- azot
- helium
- fosfor
- kükürd
- arqon

563 Tarazlıqda olan sistemə katalizator daxil etdikdə tarazlığa necə təsir edər?

- tarazlıq reaksiya məhsullarının əmələ gəlməsi istiqamətinə yönələr
- tarazlıq ekzotermik reaksiya istiqamətinə yönələr
- tarazlıq endotermik reaksiya istiqamətinə yönələr
- tarazlıq başlanğıc maddələr istiqamətinə yönələr
- tarazlığa təsir etməz

564 Bərk halda molekul kristal qəfəsinə malik olan maddəni göstərin.

- natrium xlorid
- qrafit
- silisium
- yod
- kalium xlorid

565 Bərk halda atom kristal qəfəsinə malik olan maddəni göstərin.

- natrium xlorid
- karbon dioksid
- yod
- qrafit
- kalium xlorid

566 Bərk halda ion kristal qəfəsinə malik olan maddəni göstərin.

- Silisium
- yod
- qrafit
- natrium xlorid
- karbon dioksid

567 Aşağıda verilən birləşmələrin hansında kimyəvi rabitə sp<sub>3</sub> –hibridləşməsinin iştirakı ilə yaranır?

- CO<sub>2</sub>
- BF<sub>3</sub>
- BeH<sub>2</sub>
- SiF<sub>4</sub>
- N<sub>2</sub>

568 22 qram karbon dioksidin normal şəraitdə tutu biləcəyi həcmi göstərin.

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

569 Hansı ifadə düzgün deyil?

- temperatur azaldıqda əksər bərk maddələrin həll olması azalır
- temperatur artdıqda qazların suda həll olması azalır
- temperatur artdıqda əksər bərk maddələrin suda həll olması artır
- təzyiq artdıqda qazların suda həll olması azalır
- təzyiq artdıqda qazların suda həll olması artır

570 . Divinil və izopren üçün eyni olan nədir? I. karbon atomlarının sayı II. karbon atomlarının hibridləşmə vəziyyəti III. polimerləşmə qabiliyyəti

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

571 0,5 mol dien karbohidrogenin yanmasına 3,5 mol oksigen sərf olunarsa, bu maddənin formulunu müəyyən edin.

- C7H12
- C5H8
- C4H6
- C3H4
- C6H10

572 Alkadienlərin ümumi formulunu göstərin

- C<sub>n</sub>H<sub>2n-6</sub>
- C<sub>n</sub>H<sub>2n-2</sub>
- C<sub>n</sub>H<sub>2n+2</sub>
- C<sub>n</sub>H<sub>2n</sub>
- C<sub>n</sub>H<sub>2n-4</sub>

573 Divinil və izopren üçün ümumi olan nədir? I sp2 – hibrid orbitallarının sayı II siqma rabitələrinin sayı III polimerləşmə reaksiyası IV təbii kauçukun monomerləri olması

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

574 Hansı birləşmə bromlu suyu rəngsizləşdirir?

- benzol
- etan
- propan
- divinil
- tsikloheksan

575 Hansı maddə C<sub>n</sub>H<sub>2n-2</sub> ümumi formuluna malikdir?

- C4H8
- C4H10
- C3H6
- C3H4
- C5H12

576 Hansı maddənin dehidrogenləşməsindən izopren alınar?

- butan
- 2-metilbutan
- 2-metilpentan
- buren-1
- etil spirti

577 I hidratlaşma II polikondensləşmə III polimerləşmə IV əvəzətmə Hansı reaksiyalar alkadienlər üçün daha çox xarakterik deyil?

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

578 I izopren II Asetilen III propin IV divinil Hanslı maddələr bir-birinin homoloqudu?

- yalnız I və IV

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

579 İzopren və 3-metilbutin-1 üçün doğru olan ifadələri göstərin. I. fəza izomeri var II. bir-birinin izomeridir III. siqma və pi rabiṭələrinin sayı eynidir IV. Tam hidrogenləşdikdə eyni maddəyə çevrilir

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

580 kauçuk +x t.rezin x- maddəsini müəyyən edin.

- H<sub>2</sub>O
- H<sub>2</sub>
- Cl<sub>2</sub>
- S
- H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

581 Propadien tam yandıqda oksigenlə hansı həcm nisbətində reaksiyaya daxil olur?

- 2,5
- 1:5
- 2:9
- 1:4
- 2:11

582 Monohlogenli birləşməni göstərin

- CH<sub>3</sub>-CHCl<sub>2</sub>
- CH<sub>3</sub>Cl
- CHCl<sub>3</sub>
- CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>
- CCl<sub>4</sub>

583 Xloroformu göstərin

- CH<sub>3</sub>Cl
- CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>Cl
- CCl<sub>4</sub>
- CHCl<sub>3</sub>
- CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>

584 Hansı karbohidrogenləri Vürs üsulu ilə yalnız bir alkilhalogen dən almaq olar? I. n-butan II. 2-metilbutan III. 2,3-dimetilbutan IV. 3-metilpentan

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

585 Hansı alkani Vürs üsulu ilə eyni alkilhalogen iddən almaq olar?

- 2,3-dimetilbutan
- 2-metilpropan

- propan
- 2,2-dimetilbutan
- 2-metilbutan

586 Fotosintez prosesində 3 mol karbon qazı udulubsa, neçə qram qlükoza əmələ gəlmışdır?

- 450
- 180
- 90
- 45
- 360

587 Alkilhalogenidin 11,5 q sodium ilə reaksiyasından 14,5 q alkan alınır. Alkanın formulunu müəyyən edin.

- C<sub>6</sub>H<sub>14</sub>
- C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>
- C<sub>3</sub>H<sub>8</sub>
- C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>
- C<sub>5</sub>H<sub>12</sub>

588 Propilenin hidrogen xloridlə qarşılıqlı təsiri reaksiyasından hansı birləşmə alınır?

- CH<sub>2</sub>Cl-CHCl-CH<sub>2</sub>Cl
- CH<sub>2</sub>Cl-CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>Cl
- CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>Cl
- CH<sub>3</sub>-CHCl-CH<sub>3</sub>
- CH<sub>2</sub>Cl-CH=CH<sub>2</sub>

589 Qeyri-polyar kovalent rabbitələr birləşmələr sırasını göstərin.

- NaCl, LiCl, KCl
- MgO, ZnO, FeO
- SO<sub>2</sub>, CO<sub>3</sub>, SO<sub>3</sub>
- HCl, HF, HBr
- H<sub>2</sub>, F<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>

590 Proponol – 2- üçün hansı mülahizə doğrudur? I molekulunda 7 hidrogen atomu var II Na ilə qarşılıqlı təsirdə olur III metiletil efirinin izomeridir

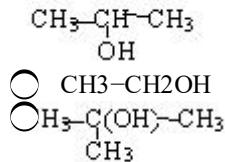
- I, II
- yalnız II
- I, III
- I, II, III
- II, III

591 izopropil sPİRTİNİ QIZDIrdiqda hansı maddə alınır.

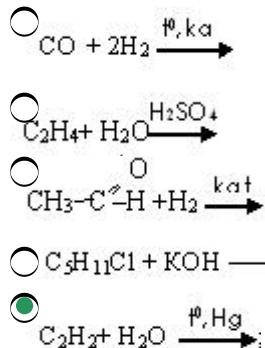
- propen
- propin
- propanal
- 1-propenal
- propilen oksidi

592 İkili spirt hansıdır?

- $\text{CH}_2\text{OH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{OH}$
- CH<sub>2</sub>OH-CH<sub>2</sub>OH



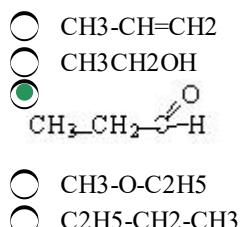
593 Hansı reaksiya nəticəsində spirt alınmır?



594 Hansı maddənin su ilə qarşılıqlı təsirindən etil spirti alınır?

- propilen
- etilen
- asetilen
- viniasetilen
- metan

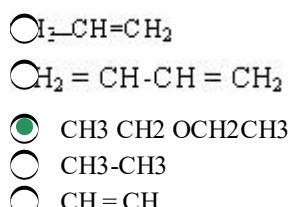
595 Hansı maddənin hidrogenlə reaksiyasından spirt alınır?



596 Hansı maddə dimetilefirinin izomeridir?

- sirkə turşusu
- qarışqa turşusu
- aseton
- metil spirti
- etil spirti

597 Etil spirtinin  $100^\circ$  temperaturda dehidratlaşması zamanı hansı maddə alınır?



598 Etanolu etilenqlikoldan hansı maddənin köməyi ilə fərqləndirmək olar?

- $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- $\text{Cu}(\text{OH})_2$

- CH<sub>3</sub>COOH
- HCl
- Na

599 Etanolu etilenqlikoldan hansı maddənin köməyi ilə fərqləndirmək olar?

- Na
- CH<sub>3</sub>COOH
- Ca(OH)<sub>2</sub>
- Cu(OH)<sub>2</sub>
- HCl

600 Etanolu etilenqlikoldan hansı maddənin köməyi ilə fərqləndirmək olar?

- Cu(OH)<sub>2</sub>
- CH<sub>3</sub>COOH
- HCl
- Ca(OH)<sub>2</sub>
- Na

601 Etanol və dietilefirindən ibarət 100 q qarışığın sodiumla reaksiyasından (n.ş.-də) 2,24 l H<sub>2</sub> qazı ayrılır. Qarışqa efirin kütlə payını (%-lə) hesablayın.

- 92
- 9,2
- 40
- 46
- 90,8

602 Etanol üçün hansı mülahizə doğru deyil?

- mavi alovlu yanır
- qaynama temperaturu etilenin qaynama temperaturundan yüksəkdir
- rəngsiz mayedir
- biratomlu spirtdir
- ikili spirtdir

603 Biratomlu spirtlərin ümumi formulu neçədir?

- C<sub>n</sub>H<sub>2n-6</sub>OH
- C<sub>n</sub>H<sub>2n</sub>(OH)<sub>2</sub>
- C<sub>n</sub>H<sub>2n+1</sub>OH
- C<sub>n</sub>H<sub>2n+2</sub>OH
- C<sub>n</sub>H<sub>2n-2</sub>(OH)<sub>2</sub>

604 0,2 mol C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH-dan alınan sadə efirin kütləsini hesablayın.

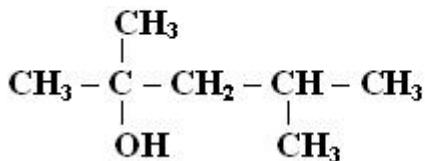
- 3,7
- 8,3
- 7,4
- 9,2
- 4,6

605 0,1 molunun kütləsi 6 q olan doymuş biratomlu spirtdən alınan sadə efirin nisbi molekul kütləsini hesablayın.

- 30
- 100
- 78

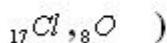
- 102  
 120

606 Birleşmeni Beynelxalq üsulla adlandırın.



- 4-metilpentanol-2  
 2,4-dimetilpentanol-4  
 2-metilpentanol-2  
 2,4-dimetilpentanol-2  
 2,3-dimetilbutanol-2

607  $\text{ClO}_4^-$  ionunda xlor atomunun elektron formulunu müəyyən edin (



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

608 XY<sub>3</sub> tipli ion rabitəli birləşmədə ionlar 120 elektrondur. XY<sub>3</sub> molekulunda cəmi 40 elektron var. Neytral x ve y atomlarının qısa elektron formulunu müəyyən edin. x y

- ...2S23p1 , ...3S23p5  
 ...3S23p1 , ...3S23p5  
 ...3S2 , ...2S22p4  
 ...3S23p1 , ...2S22p5  
 ...3S23p1 , ...2S22p4

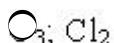
609 ... 2S22p5 elektron formuluna malik elementin ən kiçik(x) və ən böyük (y) oksidəşmə dərəcəsini müəyyən edin. x y

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

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

- CO, CaSO<sub>4</sub>  
 (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, KMnO<sub>4</sub><sup>-</sup>  
 CH<sub>3</sub>COONa, CH<sub>3</sub>COONH<sub>4</sub>  
 NH<sub>4</sub>Cl, NH<sub>4</sub>NO<sub>3</sub>  
 HBr, KNO<sub>3</sub>

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



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

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

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

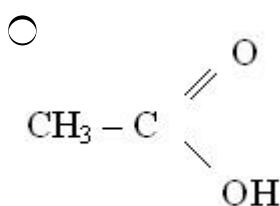
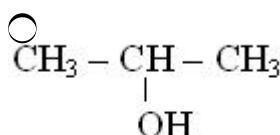
613 Hansı orbitalların örtülməsi  $\pi$ -rabitə yaradır?

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

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

- H<sub>3</sub>OH
- Ga<sub>2</sub>SiO<sub>3</sub>
- KBr
- O<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- OH<sub>3</sub>NH<sub>2</sub>

615 Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur?



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

616 Polyar-kovalent rabitəli birləşmələr sırasını göstərin.

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

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

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

618  $P_2O_5$  molekulunda pi(pi) rabitələr ümumi rabitələrin neçə faizini teşkil edir?

- 40
- 10
- 60
- 50
- 30

619 Hansı molekullar mayi halda hidrogen rabitəsi əmələ yetirir? I.  $HF$  II.  $C_2H_5OH$  III.  $CH_4$

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

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

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

621 90 C reaksiya 3 deqiqeye, 110 C də ise 20 saniyəyə başa catır. Reaksiyanın temperatur əmsalını müəyyəd edin.

- 2
- 1
- 5
- 4
- 3

622 Hansı maddə ion tipli kristal qəfəs əmələ gətirmir?

- $NaOH$
- $NaHSO_4$
- $HClO_3$
- $XCl$
- $CaCO_3$

623 Xarici elektron konfigurasiyası ..ns3np3 olan elementin minimum və maksimum oksidləşmə dərəcəsini müəyyəd edin. Minimum Maksimum

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

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

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

625 CH<sub>2</sub> = CH – CH = CH<sub>2</sub> molekulunda sıqma ( $\sigma$ ) və pr ( $\pi$ ) rabitələrin sayımlı müəyyən edin.  $\sigma$   $\pi$

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

626 Hansı qrupdakı maddələr moleklyar tipli kristal qəfəs yarada bilər?

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

627 Hansı sırada yalnız ion rabitəli birləşmələr verilmişdir?

- KF, CaBr<sub>2</sub>, NaCl
- CaH<sub>2</sub>, SO<sub>2</sub>, SO<sub>3</sub>
- CaO, Mg<sub>3</sub>N<sub>2</sub>, SCl<sub>2</sub>
- N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>, CCl<sub>4</sub>, SiF<sub>4</sub>
- CaS, KF, HC<sub>1</sub>

628 Elektron formulu ...3s<sub>2</sub>3p<sub>5</sub> sonluğu ilə qurtaran Y atomu X atomu ilə polyar-kovalent rabitəli XY<sub>2</sub> formullu birləşmə əmələ gətirir. Bu birləşməni müəyyən edin.

- MgCl<sub>2</sub>
- OF<sub>2</sub>
- SCl<sub>2</sub>
- SO<sub>2</sub>
- CaCl<sub>2</sub>

629 N<sub>2</sub> molekulunda rabitələrin yaranmasında neçə elektron iştirak edir?

- 5
- 3
- 2
- 4
- 6

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

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

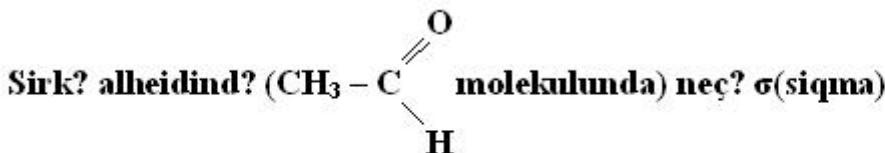
631 I qrupun əsas yarımqrup elementləri VII qrupun əsas ya-rım-qrup elementləri ilə hansı rabitə əmələ gətirməklə birləşərlər?

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

632 Azot molekulunda neçə  $\sigma$  (siqma) və  $\pi$  (pi) rabitə var?

- $3\pi$
- $2\sigma, 1\pi$
- $2\sigma, 2\pi$
- $1\sigma, 2\pi$
- $3\sigma$

633



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

634 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.

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

635 V<sub>2</sub>O<sub>5</sub> iştirakı ilə aparılan  $2\text{SO}_2(\text{q}) + \text{O}_2(\text{q}) \rightarrow 2\text{SO}_3(\text{q})$  reaksiyanın aid olduğu kataliz prosesini göstərin.

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

636 Atomun nüvəsinə aid olan xassələri göstərin.

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

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

- 2
- 3
- 4
- 3,5
- 2,5

638  $2\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{S}$  Reaksiyasında  $\text{H}_2\text{S}$  qabılığım 3 dəfə azaldıb  $\text{O}_2^-$  in qatılığını isə 3 dəfə artırdıqda sürət neçə dəfə deyişər?

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

639  $2\text{C} + 2\text{H}_5 + 5\text{CO}_2 \rightarrow 4\text{CO} + 2\text{H}_2\text{O} + \text{Q}$  (n.ş) II,2 e asetilen yandıqda 650 kc istilik ayrılır. Asetilenin yanma istiliyini müəyyən edin.

- 5200
- 650
- 1300
- 1950
- 2600

640 Atomun valent təbəqəsinin normal halına uyğun gələn elektron formulunu göstərin

- $2s12p_3$
- $2s22p_4$
- $3s13p_1$
- $3s13p_1$
- $2s12p_2$

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

- $3s23p_1$
- $2s22p_3$
- $2s12p_2$
- $2s22p_4$
- $2s22p_1$

642 Hansı elementin aomunda normal halda qoşlaşmamış üç valent Elektronu var?

- arqon
- azot
- silisium
- maqnezium
- bor

643 Hansı maddələr adsorbatlar adlanır?

- səthi aktiv maddələr
- üzvi həllədicilərdə həll olan maddələr
- suda həll olan bərk maddələr
- mühiti maye olan dispers sistemlər
- adsorbsiya olunan maddələr

644 Adsorbsiya nədir?

- səthi aktiv maddələrin səthindən maye və qazların ayrıılması

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

645 200 q 20%-li duz məhluluna 120 q duz əlavə edilir. Məhlunun qatılığını hesablayın?

- 30  
 25  
 30  
 50  
 40

646 5 mol suda 0,1 mol KHCO<sub>3</sub> duzu həll edilir. Məlulda duzun kütlə payını (%-lə) hesablayın.

- 12  
 10  
 5  
 20

647 240 q 25%-li məhluldakı suyun mol sayını müəyyən edin.

- 8  
 16  
 10  
 12  
 18

648 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.

- 500  
 250  
 100  
 150  
 200

649 **4HCl(q)+O<sub>2</sub>(q) ⇌ 2Cl<sub>2</sub>(q)+2H<sub>2</sub>O(q)** hansı halda tarazlıq sola yönədir?

- I. O<sub>2</sub>-nin qatılığının artması      II. Cl<sub>2</sub>-nin qatılığının artması**  
**III. təzyiqin artması      IV. təzyiqin azalması**

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

650 Temperaturun artması və təzyiqin azalması hansı halda tərazlığı reaksiya məhsullarının alınması istiqamətinə yönəldir?

- H<sub>2</sub>O ⇌ 2H<sub>2</sub>+O<sub>2</sub> - Q  
 HCl+O<sub>2</sub> ⇌ 2H<sub>2</sub>O+2Cl<sub>2</sub>+Q  
 3O<sub>2</sub> → 2O<sub>3</sub> - Q  
 SO<sub>2</sub>+O<sub>2</sub> ⇌ 2SO<sub>3</sub>+Q  
 O+O<sub>2</sub> ⇌ 2CO<sub>2</sub>+Q

651 Hansı reaksiyanın sürətinə tarazlığın dəyişməsi təsir etmir?

- CH<sub>4</sub>+H<sub>2</sub>O → CO+3H<sub>2</sub>
- 2Al+3S → Al<sub>2</sub>S<sub>3</sub>
- 2Al+3Cl<sub>2</sub> → 2AlCl<sub>3</sub>
- 2CO+O<sub>2</sub> → 2CO<sub>2</sub>
- 2K+H<sub>2</sub> → 2KH

652 Heterogen sistemi göstərin.

- CO<sub>2</sub>+C → 2CO
- 2CO+O<sub>2</sub> → 2CO<sub>2</sub>
- CH<sub>4</sub>+2O<sub>2</sub> → CO<sub>2</sub>+2H<sub>2</sub>O(buxar)
- CH<sub>4</sub>+CO<sub>2</sub> → 2CO+2H<sub>2</sub>
- CH<sub>4</sub>+H<sub>2</sub>O(buxar) → CO+2H<sub>2</sub>

653 Homogen reaksiyanı göstərin.

- ZnO+H<sub>2</sub> → Zn+H<sub>2</sub>O
- 3Fe+3O<sub>2</sub> → Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>
- CaO+CO<sub>2</sub> → CaCO<sub>3</sub>
- 2CO+O<sub>2</sub> → 2CO<sub>2</sub>
- C+O<sub>2</sub> → CO<sub>2</sub>

654 Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?

- O+H<sub>2</sub>O(buxar) ⇌ CO+H<sub>2</sub>
- O<sub>2</sub>+O<sub>2</sub> ⇌ 2SO<sub>3</sub>
- Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>+3CO ⇌ 2Fe+3CO<sub>2</sub>
- O<sub>2</sub>+3H<sub>2</sub> ⇌ 2NH<sub>3</sub>
- O+CO<sub>2</sub> ⇌ 2CO

655 Hansı halda təzyiqin azalması tarazlığı başlanğıc maddələr istiqamətinə yönəldir?

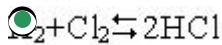
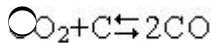
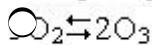
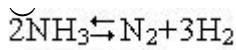
- O+CO<sub>2</sub> ⇌ 2CO
- O<sub>2</sub>+O<sub>2</sub> ⇌ 2NO
- O<sub>2</sub>+I<sub>2</sub> ⇌ 2HI
- O<sub>2</sub>+3H<sub>2</sub> ⇌ 2NH<sub>3</sub>
- O<sub>2</sub>O<sub>4</sub> ⇌ 2NO<sub>2</sub>

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

- NO<sub>2</sub>+2H<sub>2</sub>O+O<sub>2</sub> ⇌ 4HNO<sub>3</sub>+Q
- O<sub>2</sub>O<sub>4</sub>(q) ⇌ 2NO<sub>2</sub> - Q
- NO+O<sub>2</sub> ⇌ 2NO<sub>2</sub>+Q
- O<sub>2</sub>+3H<sub>2</sub> ⇌ 2NH<sub>3</sub>+Q
- O<sub>2</sub> ⇌ 3O<sub>3</sub> - Q

657 Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?

- O+O<sub>2</sub> ⇌ 2CO<sub>2</sub>
-



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

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

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

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

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

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

661 Kimyəvi tarazlığa hansı faktor təsir etmir?

- başlangıç maddələrin qatılığ
- temperatur
- reaksiya məhlullarının qatılığı
- təzyiq
- katalizator

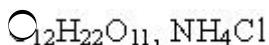
662 Kimyəvi reaksiyanın sürətinin ölçü vahidini göstərin.

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

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

- yalnız kationlar
- kationlar və elektronlar
- anionlar və elektronlar
- yalnız elektronlar
- kationlar və anionlar

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



)

O<sub>2</sub>, NaNO<sub>3</sub> O CO, NaCl O a<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, C<sub>12</sub>H<sub>22</sub>O<sub>11</sub> O H<sub>3</sub>, HCl

665 Hansı sıradakı maddələrin temperaturun artması ilə həll olmasının azalır?

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

666 Hansı birləşmə suda həll olmur?

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

667 Təzyiqin artması ilə hansı birləşmənin həll olması artır?

 O H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> O KCl O NaNO<sub>3</sub> O Na<sub>2</sub>O O CO<sub>2</sub>

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

 O 18 O 10 O 35 O 30 O 25

669 20 q kalsium xloridi 180 ml suda həll etdirilər. Alınmış məh-lulda kalsium xloridin kütlə payını tapın.

 O 10 O 9 O 18 O 14 O 11

670 Hansı üç metal natrium hidroksid məhlulu ilə reaksiyaya girmir?

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

671 Həllolma haqqında hansı ifadə doğrudur?

 O təzyiqin artması ilə qazların həllolması azalır O həllolma yalnız fiziki prosesdir

- həllolma yalnız kimyəvi prosesdir  
 həllolma həm fiziki, həm də kimyəvi prosesdir  
 temperaturun artması ilə qazların həllolması yüksəlir

672 Normal məhlulun ölçü vahidini göstərin.

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

673 Temperaturun artması ilə qazların həll olması necə dəyişir?

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

674 Həllolma əmsalinin ölçü vahidini göstərin.

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

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

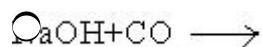
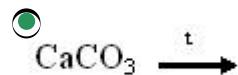
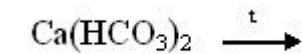
- sönmüş əhəngin alınması  
 soda istehsalı  
 yanğın söndürülməsi  
 «quru buzun» alınması  
 karbomid istehsalı

676 Hansı reaksiya nəticəsində karbonmonooksid alınır?

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

677 Hansı reaksiyalarda düz əmələ gəlmir?

- $\text{NaOH} + \text{CO}_2 \rightarrow$   
  $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$   
  $\text{CaCO}_3 \rightarrow$



678 Hansı maddəni qatı sulfat turşusu ilə qurutmaq olmaz?

- oksigen
- azot
- karbon qazı
- ammonyak
- hidrogen xlorid

679 Hansı maddənin qatı sulfat turşusu ilə qarşılıqlı təsirindən qaz halda maddə alınmır?

- $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$
- $\text{HCOOH}$
- $\text{Ca}_2\text{CO}_3$
- $\text{Hg}$
- $\text{HSO}_4$

680 Hansı kristallohidrat gips qoyulmasında istifadə olunur?

- $\text{CaSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$
- $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
- $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$
- $\text{Ca}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
- $\text{CaCl}_2 \cdot \text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$

681 Kauçukun vulkanlaşmasında hansı maddədən istifadə olunur?

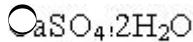
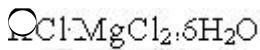
- kükürd
- soda
- Na-şorası
- karbon 4-xlorid
- fenol

682 Aşağıdakı qazlardan hansı qatı sulfat turşusu ilə reaksiyaya girir?

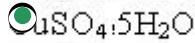
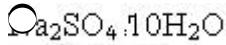
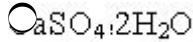
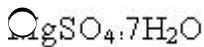
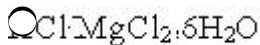
- $\text{CO}_2$
- $\text{CH}_4$
- $\text{HCl}$
- $\text{CH}_3$
- $\text{A}_2$

683 Şüşə istehsalında hansı kristallohidratdan istifadə olunur?

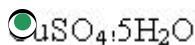
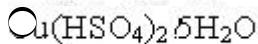
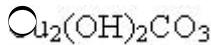
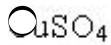
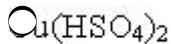
- $\text{Ca}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
- $\text{CaSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$
- $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$



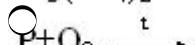
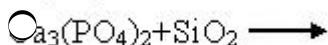
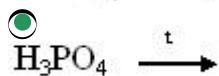
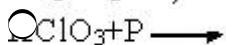
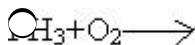
684 Bitkiçilikdə ziyanvericilərə qarşı mübarizədə hansı kristallo-hidratdan istifadə olunur?



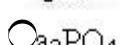
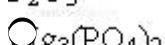
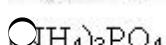
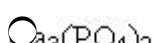
685 Mis kuporosunun formulunu göstərin.



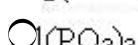
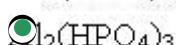
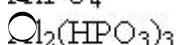
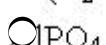
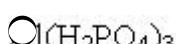
686 Hansı reaksiyada fosfor (V) oksid alınmır?



687 Fosforun hansı birləşməsindən qazların qurudulmasında istifadə edilir?



688 Alüminium-hidrofosfatın formulunu göstərin?



689 Hansı ifadə fosfin üçün düzgün deyil?

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

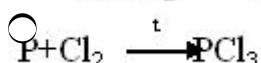
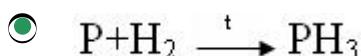
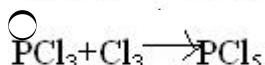
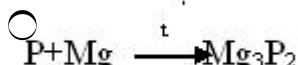
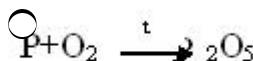
690 Ağ və qırmızı fosfor üçün eyni olan nədir? I. kristal qəfəsin tipi II. suda həll olma qabiliyyəti III. CS<sub>2</sub>-də həllolma qabiliyyəti

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

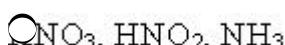
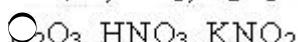
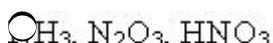
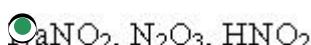
691 Fosforun hansı allotropik şəkildəyişməsi - atom kristal qəfəsinə malikdir - suda həll olmur - qaranlıqda işıq saçır? I. ağ fosfor II. qırmızı fosfor III. qara fosfor

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

692 Hansı reaksiya doğru deyil?



693 Azotun oksidləşmə dərcəsnin +3 olduğu birləşmələr sırasını tapın.



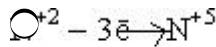
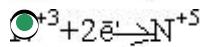
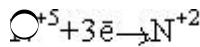
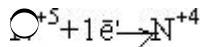
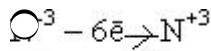
694 Hansı azot oksidi: - qaz halındadır; - turşu oksidi deyil; - misin duru nitrat turşusu ilə reaksiyasından alınır?



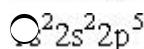
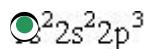
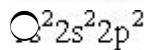
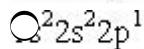
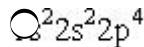
- N<sub>2</sub>O
- NO
- O<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
-

NO<sub>2</sub>

695 Hansı sxem səhvdir?



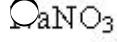
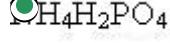
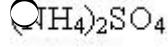
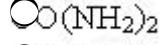
696 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?



697 Azotun atomunda neçə neytron var?

 13 5 7 9 11

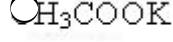
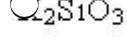
698 Hansı mineral gübrə tərkibində əsas 2 qida elementi saxlayır?



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

 Mg, Zn, N N, Fe, K N, P, K Na, P, K P, B, K

700 Kaliumun hansı birləşməsi gübrə kimi işlədir?



22.12.2016

C<sub>17</sub>H<sub>33</sub>COOK

● KCl