

# 1315Y\_az\_Y2017\_Qiyabi\_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?

$\text{CaCl}_2, \text{MgO}, \text{CO}_2$

$\text{Fe}_2\text{O}_3, \text{Na}_2\text{SO}_4, \text{Cu}$

$\text{CaHCO}_3, \text{C}, \text{Si}$

$\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2, \text{FeO}, \text{N}_2$

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

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

8 Hansı maddə hidrogenlə daha asan reaksiyaya daxil olur?

$I_2$

$F_2$

$H_2$

$Cl_2$

$Br_2$

9 Xlor üçün hansı ifadə doğrudur? I. adi şəraitdə Sb ilə  $SbCl_3$  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 hansı qaz alınır?

$I_2$

$H_2$

$O_3$

$I_2O$

$O_2$

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

$H_2$

Ca

$H_2O$

Al

$I_2$

12 Normal şəraitdə hansı maddələr qaz halındadır?

I.  $Br_2$

II. P

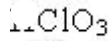
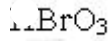
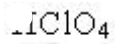
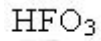
III.  $O_2$

IV.  $F_2$

V.  $I_2$

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

13 Hansı turşu mövcud deyildir?



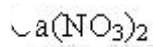
14 Hansı maddə adi şəraitdə maye halındadır?



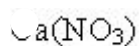
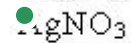
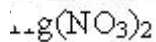
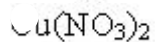
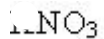
15 Hansı maddənin xlorla reaksiyasından  $\text{NaCl}$  almaq mümkün deyildir?



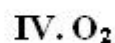
16 Hansı birləşmə xlorid turşusu ilə reaksiyaya daxil olur?



17 Xlorid ionunu hansı maddənin məhlulu ilə təyin etmək olar?



18 Hansı maddələr rənglidir?



I, II, IV

II, III, IV

I, IV, V

IV, V

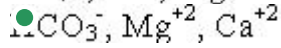
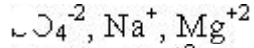
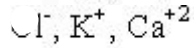
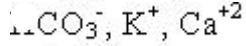
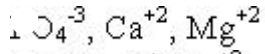
 I, II, III

19 Müvəqqəti codluğu aradan qaldırmaq üçün hansı üsuldan istifadə edilir?

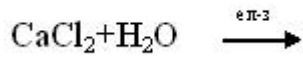
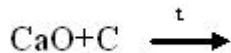
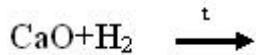
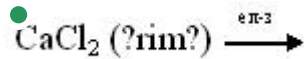
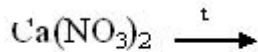
MgSO<sub>4</sub> əlavə etməklə

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

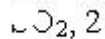
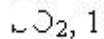
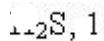
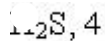
20 Suda hansı ionlar müvəqqəti codluğu yaradırlar?



21 Sənayedə kalsiumu hansı sxem üzrə alırlar?



22 **Ca+H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>(qatı) → CaSO<sub>4</sub>+x+H<sub>2</sub>O reaksiyasında x maddəsinin və oksidləşdiricinin nisətini müəyyən edin.**



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

O<sub>2</sub> və CO<sub>2</sub>

S<sub>8</sub> və CO<sub>2</sub>

O<sub>2</sub> və CH<sub>4</sub>

- H<sub>2</sub> və HCl

Cl<sub>2</sub> və NH<sub>3</sub>

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>

$\text{NH}_4\text{OH}$ ,  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $\text{KNO}_3$ ,

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

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

26 kimyəvi elementlərin atomlarının dövrü dəyişən xassəsini göstərin.

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

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

- $\text{NH}_2\text{OH}$
- $\text{HNO}_3$
- $\text{NCl}_3$
- $\text{NF}_3$
- $\text{NH}_4\text{NO}_3$

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

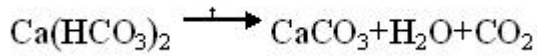
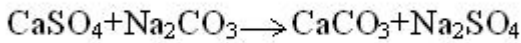
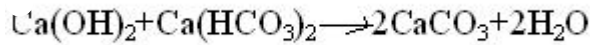
30 Aşağıda verilən birləşələrinin hansında azotun oksidləşmə dərəcəsi -1-ə bərabərdir?

- $\text{NF}_3$
- $\text{NH}_3$
- $\text{HNO}_2$
- $\text{NH}_2\text{OH}$
- $\text{KNO}_2$

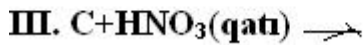
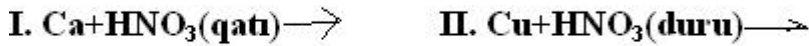
31 Aşağıda verilən birləşələrinin hansında azotun oksidləşmə dərəcəsi valentliyinə bərabər deyil?

- $\text{NF}_3$
- $\text{NH}_3$
- $\text{HNO}_2$
- $\text{HNO}_3$
- $\text{NCl}_3$

32 Hansı reaksiyanın köməyi ilə daimi codluğu aradan qaldırmaq olar?



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



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

34 . Hansı reaksiyalarda metal alınır?



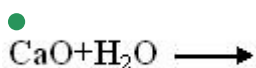
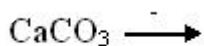
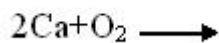
- II, IV
- I, II
- I, IV
- I, III
- II, III

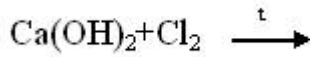
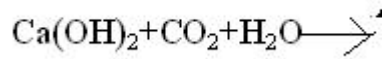
35  $\text{Ca(OH)}_2 + \text{Cl}_2 \longrightarrow x + y + \text{H}_2\text{O}$ ;

$y + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{CaCO}_3 + \text{HClO}$  reaksiyalarında y madd?sini mü?yy?n edin.

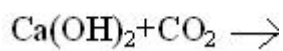
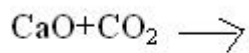
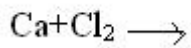
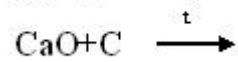
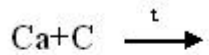
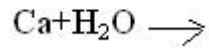
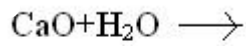
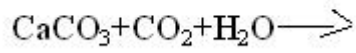
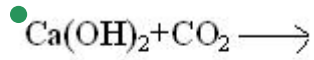
- $\text{Ca(ClO)}_2$
- $\text{CaO}$
- $\text{Ca(ClO}_3)_2$
- $\text{CaCl}_2$
- $\text{Ca(ClO)}_2$

36 Hansı reaksiyadan sönmüş əhəng alınır?

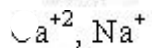
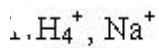
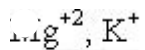
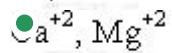
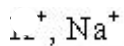




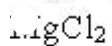
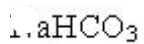
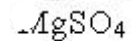
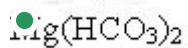
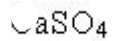
37 Hansı reaksiya cütündən eyni maddə alınmır?



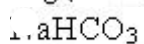
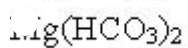
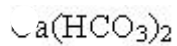
38 Hansı ionlar suda müvəqqəti codluq yaradırlar?

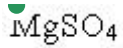


39 Hansı duz suda müvəqqəti codluq yaradır?

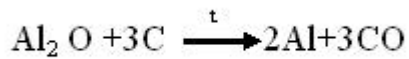
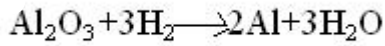
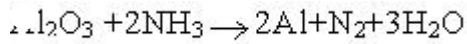
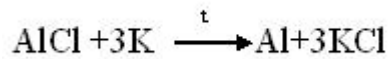


40 Hansı duz suda daimi codluq yaradır?





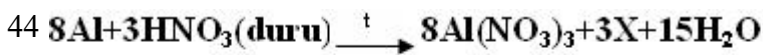
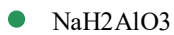
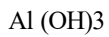
41 Sənayedə Al-i hansı üsulla alırlar?



42 Hansı reaksiya getmir?



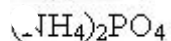
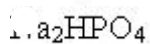
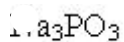
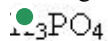
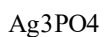
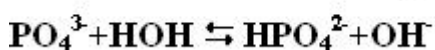
43 1 mol  $\text{AlCl}_3$ -lə 4 mol  $\text{NaOH}$ -in sulu məhlulunda əmələ gələn maddə hansıdır ?



**X maddə?ini tapın.**

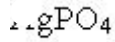
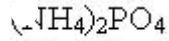
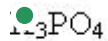
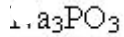
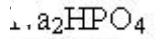
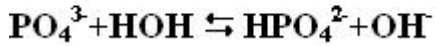


45 Hansı duzum hidrolizinin qısa ion tənliyi aşağıdakı kimidir?

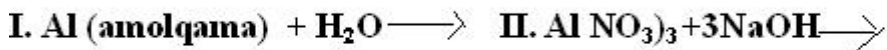




46 Hansı duzum hidrolizinin qısa ion tənliyi aşağıdakı kimidir?



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 tapın.

6

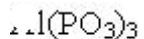
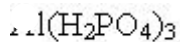
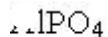
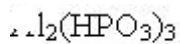
2

3

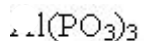
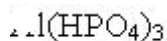
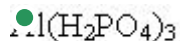
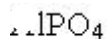
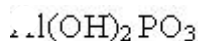
4

5

49 Alüminium hidroortofosfatın formulunu göstərin.



50 Alüminium – dihidroortofosfatın formulunu göstərin.



51 Təbiətdə geniş yayılmış metalı göstərin.

- Ca
- Fe
- Mg
- Al
- Zn

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

- $\text{Al}_2\text{O}_3$
- $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{AlF}_3$
- $\text{CaCl}_2$
- $\text{CaF}_2$
- $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$

53 Hansı sırada 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 alınır?

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

55  $\text{CaC}_2 + \text{H}_2\text{O}$  \_\_\_\_\_ 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 etiləndən 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. siqma rabitələrin sayı artır. III.  $sp^2$  - hibrid orbitalları olan birləşmə alınır.

I, III

I, II

yalnız I

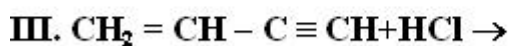
 II, III

I, II, III

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

 $CH_2=CBr_2$   $CH_2=CHBr$  $CH_3CH_2Br$  $CH_2Br-CH_2Br$  $CH_3-CHBr_2$ 

64 . Hansı reaksiyadan vinilxlorid alınır?

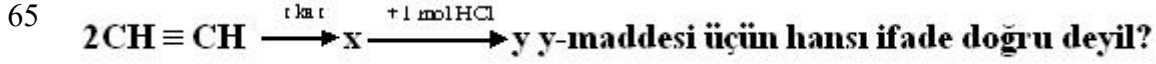


II, III

yalnız III

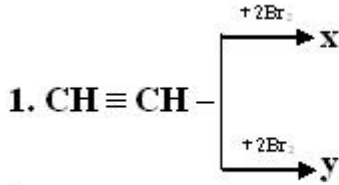
 yalnız II

yalnız I  
I, II



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

66

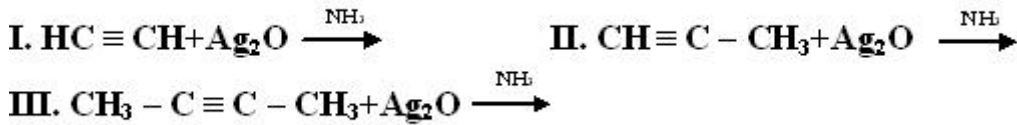


x ve y üçün eyni olan nedir?

- I. karbon atomlarının hibridləşmə vəziyyəti**  
**II. karbon atomlarının valentliyi**  
**III. Birləşmə reaksiyasına daxil olma qabiliyyəti**

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

● 31  
27  
26

21  
25

70 Neytral atom bir elektron aldıqda I. radiusu artır II. nüvə yükü artır III. mənfi yüklü iona çevrilir İfadələrindən 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 müəyyən 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 sırada 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 birləşmələr əmələ gətirmirlər?

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

75 Hansı sıradakı bütün elementlər uçucu hidrogenli birləşmələr əmələ gətirirlər?

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

76 9 protonu və 10 neytronu olan elementin 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 verilən sxemlərdən hansı doğrudur?

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

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

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

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

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

83 Natrium –hidrokarbonat məhlulunu qızdırdıqda 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 həllimini (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?

- HCl
- $\text{HNO}_3$
- 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<sup>2+</sup> və CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>91 Hansı elektrolitlər mərhələli dissosiasiya edir? I. Ca(OH)<sub>2</sub> II. NaHSO<sub>4</sub> III. Mg(OH)Cl IV. AlCl<sub>3</sub>

II, III, IV

I, IV

 I, II, III

II, IV

yalnız I

92 Bərabər mol miqdarında götürülmüş hansı elektrolitin suda məhlulunda daha çox ion olar (bütün elektrolitlər üçün  $\alpha=100\%$  qəbul etməli)?CaCl<sub>2</sub>Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>Al(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub> Fe<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>Ca(OH)<sub>2</sub>

93 Hansı maddəni suda həll etdikdə məhlulda qələvi mühit yaranır?

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

94 Yalnız zəif elektrolitlərdən ibarət sıranı göstərin.

K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, NaClH<sub>2</sub>O, HClNaOH, Cu(OH)<sub>2</sub>H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, NaCl H<sub>3</sub>BO<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

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<sup>+</sup>, həm də OH<sup>-</sup> ionlarını verən elektrolitlərə amfoter hidrosidlər deyilir  
ionlar quruluşuna və xassələrinə görə atomlardan fərqlənir  
məhlulların elektrik keçiriciliyi məhluldakı ionların sayından asılıdır  
normal duzlar birbaşa (pilləsiz) dissosiasiya edir

97 CuCl<sub>2</sub>-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

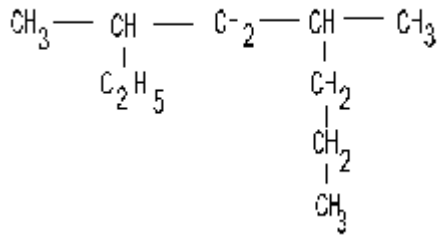
99 1 mol KCl və 1 mol CaCl<sub>2</sub> duzlarını suda həll etdikdə məhlulda olan Cl<sup>-</sup> ionlarının sayını müəyyən edin (hər iki elektrolit üçün α=100%).

● 4,08 · 10<sup>24</sup>

● 6,02 · 10<sup>24</sup>

● sp<sup>2</sup>

101?şm?ni Beyn?lxalq üsulla adlandırın?



● 3,06 · 10<sup>23</sup>

100 Hansı maddələrin bir molunu tam dissosiasiya etdikdə bərabər sayda 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  $\text{CuSO}_4$  suda məhlulunu elektroliz etdikdə anodda (n.ş-də) 2,24 l qaz ayrılmışdır. Katodda ayrılan maddənin kütləsini hesablayın.

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

105 .  $\text{Fe SO}_4$  və  $\text{Cu(NO}_3)_2$  duzları üçün ümumi olan nədir? I. Suda məhlullarının elektrolizi zamanı katodda ayrılan məhsul. II. Suda məhlullarının elektrodizi 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?  $\text{NaNO}_3$   $\text{CuSO}_4$   $\text{K}_3\text{PO}_4$

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

107 250 ml  $\text{FeCl}_3$  məhlulunda cəmi 0,2 mol ion var. Buna görə  $\text{FeCl}_3$ -ün molyar qatılığını hesablayın.

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

108 0,2 mol/ l qatılıqlı  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$  məhlulunun 300 ml-də neçə mol ionu var?

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

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

- molyal
- molyar
- normal
- titrli
- faizli

110 Reaksiya aparılan qabın həcmi iki dəfə artırıqda  $2\text{NO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{NO}_2$  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.

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

114 Sistemin entalpiya dəyişikliyinə 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  $4Fe(b) + 3O_2(q) \rightleftharpoons 2Fe_2O_3(b)$  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 müddəanı 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 mayədə yayılması
- bir mayenin onu həll etməyən başqa mayədə damlalar halında olması
- bərk hissəciklərin mayədə yayılması

118 Məhlulda hidrogen ionlarının qatılığı artdıqda yarana biləcək dəyişikliyi göstərin.

dəyişiklik olmaz

hidroksid ionlarının qatılığı artır

pH-ın ədədi qiyməti artır

- pH-ın ədədi qiyməti azalar
- turşuluq azalar

119 Reduksiya prosesinə aid olan müddəanı 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 müddəanı 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 müddəanı 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 elektroneytral 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 sıranı 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>

$\text{KNO}_3$ ,  $\text{HClO}_4$ ,  $\text{NH}_4\text{OH}$ ,  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,

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

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

$\text{AgNO}_3$

$\text{CuSO}_4$

●  $\text{FeCl}_3$

$\text{HgBr}_2$

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 eferjilərinə görə fərqlənirlər

128 Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizi nəticəsində əsasi mühit yaranar?

$\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$

$\text{AlCl}_3$

$\text{NH}_4\text{Cl}$

●  $\text{KCN}$

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

129 Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizi nəticəsində turş mühit yaranar?

$\text{Ba}(\text{CN})_2$

$\text{CH}_3\text{COONa}$

$\text{KCN}$

●  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$

$\text{KNO}_2$

130 Aşağıda verilən duzlardan hansı hidrolizə uğramaz?

$\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$

$\text{AlCl}_3$

$\text{KCN}$

●  $\text{K}_2\text{SO}_4$

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

131 Kationa görə hidrolizə uğrayan duzu göstərin.

$\text{Ba}(\text{CN})_2$

$\text{CH}_3\text{COONa}$

$\text{KCN}$

●  $\text{NH}_4\text{NO}_3$

$\text{KNO}_2$

132 Yalnız aniona görə hidrolizə uğrayan duzların yerləşdiyi sıranı göstərin.

$\text{Na}_2\text{CO}_3, \text{KNO}_2, \text{NH}_4\text{Cl}, \text{AlCl}_3$

$\text{NH}_4\text{Cl}, \text{AlCl}_3, \text{Cu}(\text{NO}_3)_2, \text{Ba}(\text{CN})_2$

●  $\text{KCN}, \text{Na}_2\text{CO}_3, \text{KNO}_2, \text{Ba}(\text{CN})_2$

$\text{NH}_4\text{Cl}, \text{AlCl}_3, \text{Cu}(\text{NO}_3)_2, \text{KNO}_2$

$\text{Fe}(\text{NO}_3)_2, \text{Na}_2\text{CO}_3, \text{KNO}_2, \text{AlCl}_3$

133 Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizi nəticəsində məhlulda  $\text{pH} > 7$  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 sırada 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 dəyişmişlidir?

reaksiya məhsulunun qatılığının artırılması  
 təzyiğin azaldılması  
 temperaturun azaldılması  
 temperaturun artırılması  
 ilkin maddələrin qatılığının artırılması

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

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

10

- 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?

- $\text{Cu}^{+2}$  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 sırada olan hər iki duzu suda həll etdikdə turş mühit yaranır?

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

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  $Cl^{+7} \rightarrow Cl^{-1}$  sxeminid? ne?? elektron q?bul edilmi?dir?



- 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  $A = Z + N$  düsturu nəyi göstərir?

- elementin atom kütləsi neytrondan aslıdır
- elementin atom kütləsi proton və neytronların cəmindən kiçikdir
- elementin atom kütləsi proton və neytronların cəmindən böyükdür
- elementin atom kütləsi proton və neytronların cəminə bərabərdir
- elementin atom kütləsi protondan aslıdır

158 Hansı ifadə doğrudur?

- qazların suda həll olması təzyiq artdıqda azalır
- həllolma 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.ş –də) 44,8 l qaz ayrılmışdır. Alınan məhlulda  $\text{NaOH}$  –in kütlə payını (% -lə) hesablayın. ( $M_r \text{NaOH} = 40$ )

- 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.  $\text{CuCl}_2$  IV.  $\text{CaF}_2$

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

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

- 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 reduksiyaediciyin 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 reduksiyaediciyin 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 alınarsa neçə mol oksidləşdirici reduksiya olunar?

6

2

1

0,2

● 6

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

8

3

2

1

● 6

167 Hansı ion yalnız oksidləşdiricidir?

Cr<sup>2+</sup>● Al<sup>3+</sup>Fe<sup>2+</sup>Cl<sup>-</sup>S<sup>2-</sup>

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

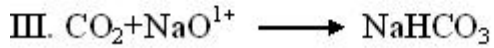
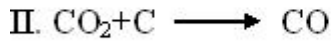
80

50

20

 25

75

169 Hansı reaksiyada CO<sub>2</sub> oksidləşdiricidir?

yalnız II

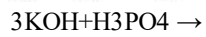
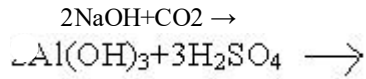
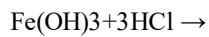
yalnız III

II,III

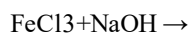
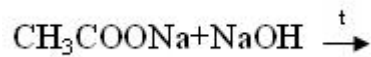
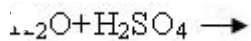
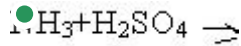
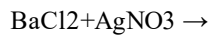
 I,II

yalnız I

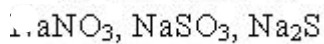
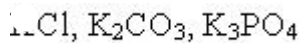
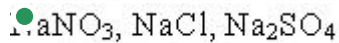
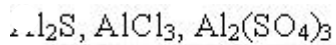
170 Hansı reaksiyadan alınan duz hidroliz etmir?

 Ca(OH)<sub>2</sub>+2HNO<sub>3</sub> →

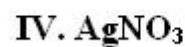
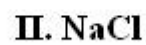
171 Hansı reaksiyada alınan normal duzun suda həll olma-sından turş mühit yaranır?



172 Hansı qrupda olan duzlar hidrolizə uğramır?



173 Hansı duzlarm hidrolizind?n eyni mühit almır?



I, III

II, IV

 III, IV

I, II

II, III

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

- $\text{Cu(NO}_3)_2, \text{KOH}$
- $\text{CuSO}_4, \text{Na}_2\text{SO}_4$
- $\text{CuO}, \text{NaOH}$
- $\text{Cu}, \text{NaOH}$
- $\text{CuO}, \text{H}_2\text{O}$

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

- $\text{NH}_4\text{NO}_3$
- $\text{Na}_2\text{SO}_4$
- $\text{NaCl}$
- $\text{MgSO}_4$
- $\text{ZnCl}_2$

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

- $\text{Ba(OH)}_2$
- $\text{Ba(NO}_3)_2$
- $\text{BaCl}_2$
- $\text{NaOH}$
- $\text{KOH}$

178 Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

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

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

- $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$
- $\text{Al(OH)}_3 + \text{NaOH} \rightarrow$
- $\text{Cu} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- $\text{Al(OH)}_3 + \text{HCl} \rightarrow$
- $\text{Ca(OH)}_2 + \text{HCl} \rightarrow$

180  $\text{CH}_3\text{COONa}$  duzunun hidrolizini zəiflətmək üçün məhlula hansı maddə əlavə olunur?

$\text{HCl}$

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

181 Hansı duzlar hidroliz? uğramır?

- 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 Məhlulda 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, III

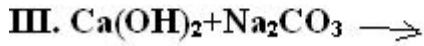
184 Hansı duzun məhlulda hidrolizi  $X^{2-} + HOH \rightleftharpoons HX^- + OH^-$  ion tənliyi ilə ifadə olunur?

- 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 alınır?

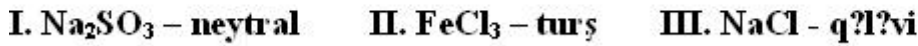
- $Ca(HCO_3)_2 \xrightarrow{t}$   
 AgNO<sub>3</sub>+NaCl →  
 NH<sub>4</sub>Cl+NaOH →  
 BaCl<sub>2</sub>+H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> →  
 FeCl<sub>3</sub>+KOH →

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



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

187 Hansı duzun hidrolizində yaranan mülüt səhv göstərilmişdir?



- 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 nədir?

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

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

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

192 Mol nədir?

- maddənin kütləsidir
- ölçü vahididir
- maddənin miqdar 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 reduksiyaedici 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 Mg və MgO qarışığının 10 qramına artıqlaması ilə götürülmüş xlorid turşusu ilə təsir etdikdə 2,24 l (n.ş.) qaz ayrılıb. İlkin qarışıqda Mg metalının kütlə payını (%-lə) tapın.  $A_r(\text{Mg}) = 24$ .

75  
 30

25

24

50

200  $4X + 5O_2 \rightarrow 4NO + 6H_2O$  tənliyinə əsasən X maddəsini 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 duzunun molyar kütləsi 174 q/mol-a bərabərdir. 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

qurğuşunun əriməsi

südü turşuması

205 Hansı halda kimyəvi hadisə baş verir?

spirtin qaynaması

dəmirin parçalanması

yodun sublimasiyası

buzun əriməsi

suyun buxarlanması

206 Hansı maddə su ilə müxtəlifcinsli qarışıq əmələ gətirir?

qlükoza

metil spirti

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 hesablayın (%-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
- artır
- 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?

- I. MnO<sub>4</sub>
- II. aHCO<sub>3</sub>
- III. Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
- IV. ClO<sub>3</sub>
- V. H<sub>4</sub>NO<sub>3</sub>

220 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

- I. C<sup>+2</sup>
- II. Cl<sub>2</sub>



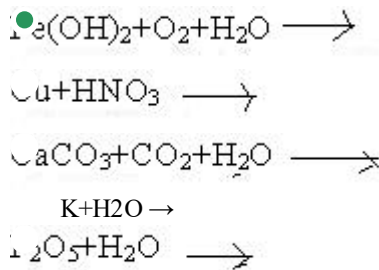
221  $\text{Cl}^{+7}$  ?  $\text{Cl}^{-1}$  sxeminid? neç? elektron q?bul edilmişdir?

- 8
- 7
- 5
- 4
- 6

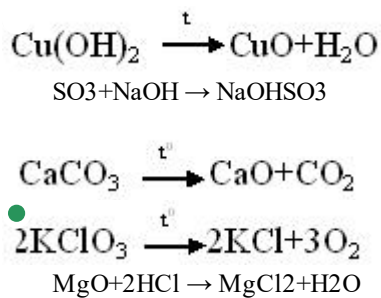
222  $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$  sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdiricinin əmsalı neçədir?

- 4
- 6
- 2
- 3
- 1

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



224 Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.



225 0,25 mol/l qatılıqlı 600 ml  $\text{AgNO}_3$  məhlulundakı  $\text{Ag}^+$  ionlarını çökdürmək üçün neçə ml 0,3 mol/l qatılıqlı  $\text{NaCl}$  məhlulu lazımdır.

- 50
- 300
- 500
- 1000
- 5000

226 Hansı duzların hidrolizindən eyni mühit alınır? I.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  II.  $\text{NaCl}$  III.  $\text{FeCl}_3$  IV.  $\text{AgNO}_3$

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

227 Hansı ionlar suda məhlulda eyni zamanda mövcud ola bilər?

- S<sup>2-</sup>, Pb<sup>2+</sup>
- S<sup>2-</sup>, H<sup>+</sup>
- Br<sup>-</sup>, Ag<sup>+</sup>
- OH<sup>-</sup>, Fe<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  $XY_2 + H_2O \xrightarrow{\text{elektroz}}$  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?

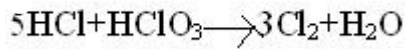
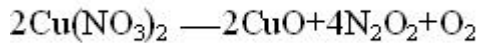
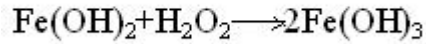
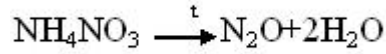
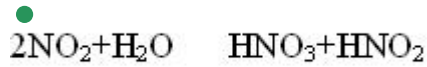
- Cl<sub>2</sub> + 2KBr → 2KCl + Br<sub>2</sub>
- 2NaCl + F<sub>2</sub> → 2NaF + Cl<sub>2</sub>
- 4HCl + K<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub> → 2KCl + 2CrCl<sub>3</sub> + 3Cl<sub>2</sub> + 7H<sub>2</sub>O
- ClO<sub>3</sub> + 6HCl → KCl + 3Cl<sub>2</sub> + 3H<sub>2</sub>O
- Cl<sub>2</sub> + CH<sub>4</sub> → 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 reduksiyaediciyin 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 oksidləşdiricinin 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 reduksiyaediciyin əmsalını tapın.

- 3  
 6  
1  
8  
10

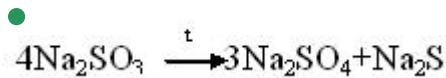
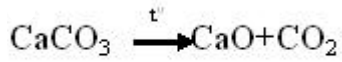
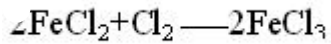
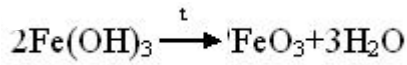
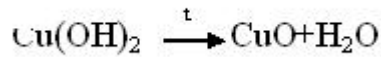
238  $\text{Si} + \text{NaOH} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{t}$  reaksiya tənliyini tamamlayın və reaksiya məhsullarının əmsalları cəmini göstərin.

- 4  
 3  
7

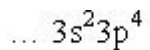
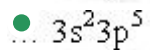
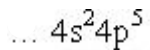
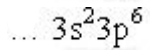
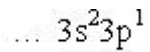
6

5

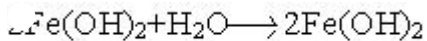
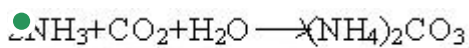
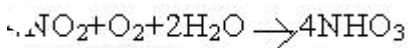
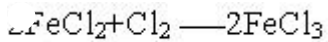
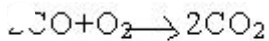
239 Verilmiş tənliklərdən həm oksidləşmə-reduksiya və həm də parçalanma reaksiyasını göstərin.



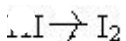
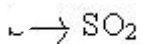
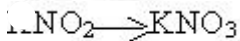
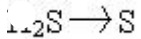
240 Hansı element daha güclü oksidləşdiricidir?



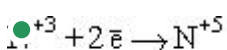
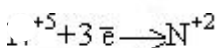
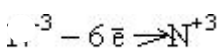
241 Hansı tənlik oksidləşmə-reduksiya reaksiyasını əks etdirmir?

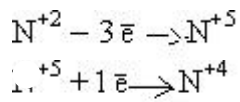


242 Hansı çevrilmədə reduksiya prosesi baş verir?



243 Hansı sxem səhvdir?

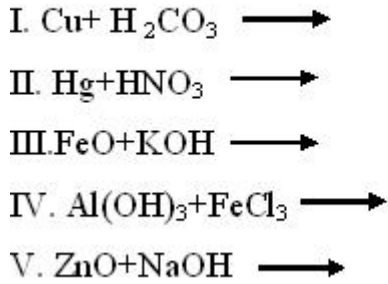




244 Na<sup>+</sup>, F<sup>-</sup> ionları və Ne atomu üçün eyni olan əlaməti göstərin.

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

245 Hansı reaksiyanın getməsi mümkün deyil?



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

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

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

247 Cu, Zn, Be, Al və Fe metalları qarışığına KOH məhlulu ilə təsir edib qızdırdıqda 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.ş –də) ayrılır?

- 25
- 5
- 10
- 20
- 40

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

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

250 Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> və KNO<sub>3</sub> məhlullarının elektrolizi zamanı elektrod-larda hansı maddələr alınır?

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

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, H<sub>2</sub><sup>-</sup>
- 8 q, Cu
- 16 q, Cu
- 14 q, H<sub>2</sub>

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

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

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

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

254 Kalium sulfid məhlulunun elektrolizi zamanı anodda hansı maddə ayrılır?

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

255 Hansı qrup maddələr sənayedə elektroliz üsulu ilə alınır?

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

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

258 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı məhlulda qas 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?

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

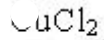
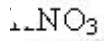
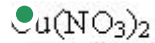
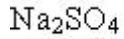
260 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı anodda oksigen ayrılır?

- KCl  
 KCl  
 Na<sub>2</sub>S  
 CuSO<sub>4</sub>  
 NaBr

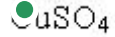
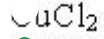
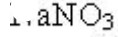
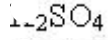
261 Hansı iki duzun məhlullarının elektrolizi zamanı elektrod-larda hidrogen və oksigen ayrılır?

- 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>  
 Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, AuCl<sub>3</sub>

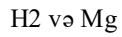
262 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?



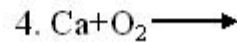
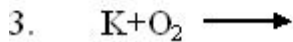
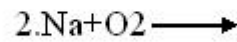
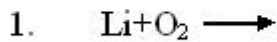
263 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?



264  $\text{K}_2\text{SO}_4$  əvə  $\text{MgCl}_2$  duzlarının məhlullarının elektrolizi zamanı katodda hansı maddə ayrılır?



265 Hansi reaksiyadan oksigenin oksidləşmə dərəcəsi olan birləşmə emirlir gelir?



1,4

 1,2,4

2,3

2,4

1,3

266 Hansı maddə su ilə adi şəraitdə 1:1 mol nisbetində reaksiyaya daxil olur? I.  $\text{Na}_2\text{O}$  II.  $\text{NaH}$  III.  $\text{Na}_2\text{O}_2$

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.  $A_r(\text{O}) = 16$

24

64

137

 65

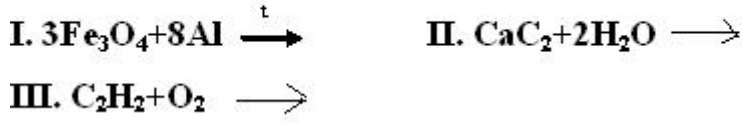
40

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

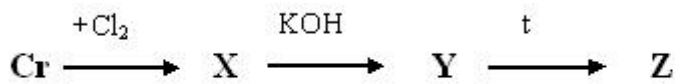
271 Metalların elektrik keçiriciliyinin artması sırasını göstərin.

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

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

- Fe
- Na
- Cu
- Zn
- Al

273

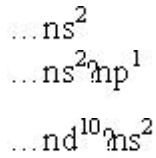


Z- maddəsini müəyyən edin.

- 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 formülünü göstərin?

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



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

- 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 alınır?

- 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
- NaH<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>
- Na<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub>
- (NH<sub>4</sub>)<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>
- NaH<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 nəticəsində eyni vaxtda əsasi və turşu oksidləri əmələ gəlir?

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

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> alınır? 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  $Fe^{+3}$ ,  $Zn^{+2}$ ,  $Cu^{+2}$  kationlarını təyin etmək olar?

- NaNO<sub>3</sub>
- NaCl
- Fe(OH)<sub>2</sub>
- Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>
- NaOH

284 Natrium-xloratın formulunu göstərin.

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

285 Hansı sıradakı bütün elementlər sabit valentlidir?

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

286 Hansı oksid qələvilərlə reaksiyaya girmir?

- SO<sub>3</sub>
- CO<sub>2</sub>
- N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
- SO<sub>2</sub>
- Na<sub>2</sub>O

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

- $NaNO_3 \xrightarrow{t}$
- $4Na + O_2 \rightarrow$
- $Na + H_2O \rightarrow$
- $2NaOH + Zn \rightarrow$
- $Na_2O_2 + 2Na \xrightarrow{t}$

288 Hansı maddənin adı düzgün göstərilməmişdir?

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

289 Suda hansı ionlar cödlüq yaradır?

- Ca<sup>+2</sup>, Na<sup>+</sup>
- Mg<sup>+2</sup>, K<sup>+</sup>
- H<sub>4</sub><sup>+</sup>, Na<sup>+</sup>
- Li<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 cödlüq 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 reaksiyaya 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

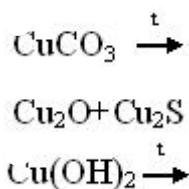
299 Hansı maddə nə xlorid turşusu, nə də xlorla reaksiyaya daxil olmur?

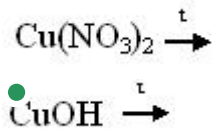
- CO<sub>3</sub>
- CuO
- Fe
- H<sub>2</sub>
- Cu

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-oksidi alınır?





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
- $\text{MgSO}_4$
- $\text{HNO}_3$
- HCl
- KOH

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

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

305 Sink qabda hansı maddənin məhlulunu saxlamaq olar?

- $\text{CuSO}_4$
- $\text{ZnSO}_4$
- $\text{ZnNO}_3$
- HCl
- NaOH

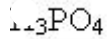
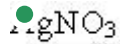
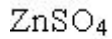
306 Hansı maddənin köməyi ilə gümüşü sink qarışığından təmizləmək olar?

- $\text{ZnSO}_4$  (qatı)
- NaCl
- $\text{ZnSO}_4$
- NaOH
- $\text{HNO}_3$

307 Hansı maddənin məhlulunu mis qabda saxlamaq olmaz?

- $\text{ZnNO}_3$





308 Hansı karbohidrogen hidrogenlə reaksiyaya girir?

- propan
- metan
- pentan
- buten
- etan

309 Hansı halda hər iki sinif birləşmələr  $\text{C}_n\text{H}_{2n}$  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 təsirindən 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 alınır?

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

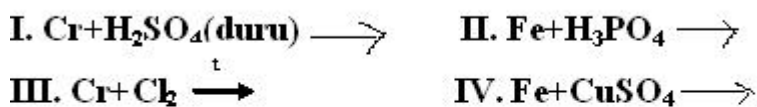
318 Verilmiş nitratlardan hansıları parçalandıqda sərbəst metal alınır?  $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2, \text{Cu}(\text{NO}_3)_2, \text{Ca}(\text{NO}_3)_2, \text{AgNO}_3, \text{Fe}(\text{NO}_3)_3$

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

319 Hansı ifadələr doğru deyil? 1. Alüminium təbiətdə sərbəst halda mövcuddur. 2. Misi sənayedə pirometallurgiya üsulu ilə almaq olar? 3. Kalsiumun su ilə reaksiyası ehtəngin söndürülməsi reaksiyası adlanır 4.  $\text{Na}_2\text{O}_2$  və  $\text{K}_2\text{O}_4$  –dən kosmik gəmilərdə oksigen almaq üçün istifadə edilir.

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

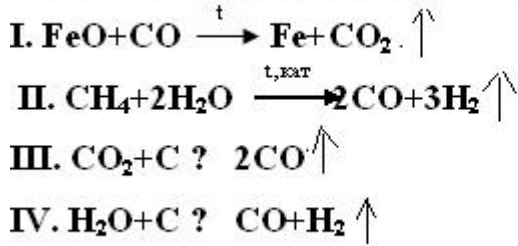
320 Hansı sxemlər üzrə metalların ikivalentli duzları alınır?



- I, II, IV

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

321 Hansı reaktivlər polad istehsalı prosesində baş verir?



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

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

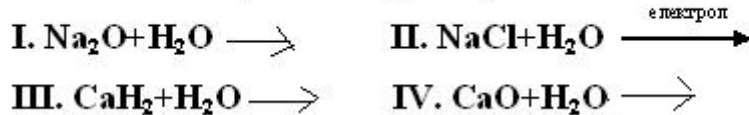
- 586
- 776
- 388
- 624
- 842

323 Hansı reaksiyalar sənayedə metal alınmasında tətbiq olunur?



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

324 Hansı reaksiyalar sənayedə qələvi istehsalını təşkil edir?



- 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 elementlərinin atomlarında hansı orbitallar mövcuddur?

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

327 Üçüncü dövr elementlərinin 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.ş –də) 67,2 l qaz ayrılmışdır. İlkin qarışıqda 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 qarışdırıldıqda 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  $\text{KOH}$  –in tətbiq sahəsinə aid deyil?

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

332 **Daimi ve müveqqeti codluğun aradan qaldırılması üsullarında hansı maddelerdem istifadə olunur?**

1. NaOH

2. Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>3. Na<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>4. Ca(OH)<sub>2</sub>

Daimi

Müveqqeti

1,2 --- 2,4

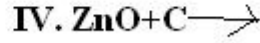
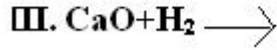
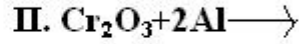
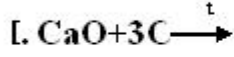
● 1,2,4 ---- 3,4

2,3 --- 1,3,4

2,3 --- 1,2,4

1,2 --- 2,4

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



II, IV

I, II

I, IV

● I, III

II, III

334 **Hansı metalların nitratlarının termiki parçalanmasından NO<sub>2</sub> alınır?**

I. NaNO<sub>3</sub>II. LiNO<sub>3</sub>III. Mg(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>IV. Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>V. AgNO<sub>3</sub>

II, III, IV

● III, IV, V

II, IV, V

I, II, V

I, II, III

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

beşinci dövrün

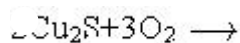
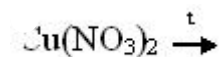
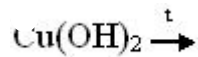
birinci dövrün

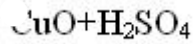
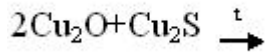
üçüncü dövrün

● dördüncü dövrün

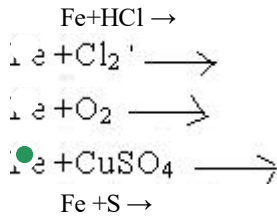
ikinci dövrün

336 Hansı reaksiya nəticəsində mis alınır?





337 Hansı reaksiyada sağ və sol tərəfdəki əmsalların cəmi bərabərdir?



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

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

339 Dəmir xlorla hansı mol nisbətində reaksiyaya 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
- iyinə görə
- rənginə görə
- nitrat turşusunda həll olmasına görə

341 Hansı mürəkkəb maddədir?

- dəmir
- almaz
- qrafit
- azot
- malaxit

342 Hansı metal adi şəraitdə maye haldadır?

- Au
- Na
- Hg
- Ag
- Ca

343 Hansı elementin ən yüksək valentliyi onun dövrü 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 rəbitənin 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 formulu təyin edin.



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 təmizlənilir?

- 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 miqdarında götürülmüş metan və propan qarışığını yandırdıqda 12 mol karbon qazı əmələ gəlir. Yanma nəticəsində neçə qram su əmələ gəlir?

- 265
- 216
- 324;
- 32,4;
- 378;

354 Eyni mol miqdarında götürülmüş metan və propan qarışığını yandırdıqda 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 Alklarda hansı xüsusiyyətlərə görə izomerlik yaranır?

- benzol həlqəsində radikalın 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?

- $C_5H_{12}$
- $C_3H_8$
- $C_2H_6$
- $C_4H_{10}$
- $C_4H_{10}$

361 1 l tetraxlormetan almaq üçün neçə litr xlor (n.ş.) metan ilə reaksiyaya daxil olmalıdır? (xüsusi çəki=1,54 q/ml)? Mr (CCl<sub>4</sub>)=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
- radikalının
- qeyri-üzvi maddələrin
- həyatı qüvvələrin
- ilahi qüvvələrin

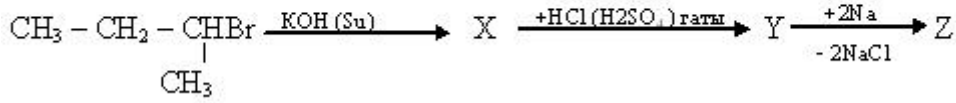
364 Hansı maddələr izomerdir?

quruluş və molekül çəkisi müxtəlif olan.

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

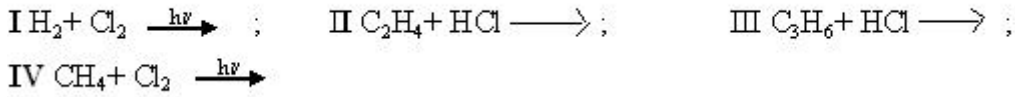
365

Sxemdə Z maddəsini 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 Çoxatomlu 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?

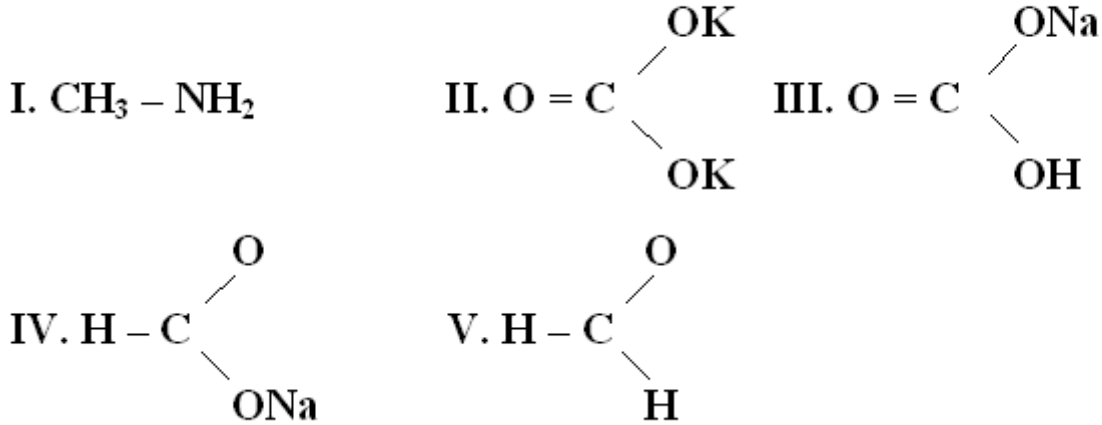
- aliminium  
 ● bor  
 qalay  
 mis

civə

371 Hansı qeyri metal deyil?

- silisium
- azot
- karbon
- fosfor
- xrom

372 Karbon birləşmələri rindən hansıları qeyri-üzvi birləşmələrdir?



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

373 Bəsit maddələr verilmişdir: dudu (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
- qurğuşunun əriməsi
- dəmirin korroziyası
- südü turşuması
- ağacın yanması

379 Hansı kimyəvi formül düzgün deyil?

- CaHPO<sub>4</sub>
- CaHCO<sub>3</sub>
- Ca(H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>
- (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- Ca<sub>2</sub>KPO<sub>4</sub>

380 Hansı birləşmədə oksigenin kütlə payı 50%-dir?

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

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 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  
İ. Berselius

385 Hidrogenin ekvivalent həcmi göstərin.

5,6

22,4

44,8

- 11,2
- 33,6

386 Elektronə hərisliyin qiyməti kiçik olan elementi göstərin.

S

- N
- Cl  
F  
O

387 Elektronə hərisliyin qiyməti kiçik olan elementin valent təbəqəsinin elektron formulunu göstərin.

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

ns<sup>2</sup>np<sup>4</sup>

- ns<sup>2</sup>np<sup>3</sup>
- ns<sup>2</sup>np<sup>2</sup>  
ns<sup>2</sup>np<sup>5</sup>

388 Radioaktivlik nədir?

maddələrin temperaturun təsirindən parçalanması

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

389 Təbii radioaktivlik nədir?

təbii nüvələrin  $\gamma$  –şüaların təsirindən parçalanması

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

390 Hansı sırada yalnız izobar elementlər verilmişdir.

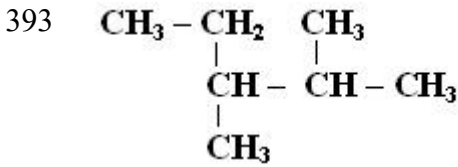
- K, Ca, Be
- Ar, K, Ca
- Ca, Be, Ar
- Mn, Co, K
- Al, Mn, Co

391 Hansı sırada 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



**birleşmesindeki ikili ve üçlü karbon atomlarının sayını müeyyen edin.**

*ikili*

*üçlü*

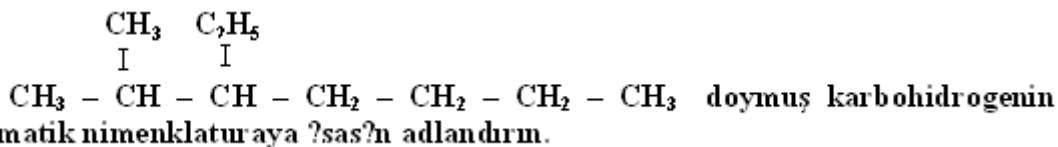
- 2 ----- 3
- 3 ----- 2
- 1 ----- 2
- 1 ----- 3
- 2 ----- 2

394 Hansı reaksiyalardan metan alınır?



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

395



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

Butan  $\xrightarrow{tAlCl_3}$  izobutan reaksiyasında n? d?yişir?

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

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

397 1. Alkanların aqreqat halını müeyyen edin.

I.  $C_4H_{10}$

II.  $C_5H_{12}$

III.  $C_6H_{14}$

qaz

maye

III----- II, I

I,II ----- III

● I ----- II, III

I----- III, II

III I----- II

398 . Hansı reaksiyada x – etandır?

I.  $CH_3COONa + NaOH \rightarrow x + Na_2CO_3$

II.  $C_4H_{10} \xrightarrow{t} x + C_2H_4$

III.  $2CH_4 \xrightarrow{550^\circ \text{ kat}} x + 2H_2$

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

399 1 mol oktanın yanmasından neçə mol  $CO_2$  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 tetraxlorometan 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?

- etiltsiklobutan  
● 1,2 – dimetiltsiklobutan  
1,2 – dimetiltsiklopropan;  
metiltsiklopentan;  
1,3 – dimetiltsiklobutan;

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.

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

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

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

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

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

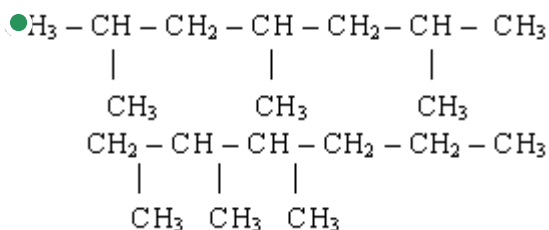
411 Hansı alkanın 0,2 molu 14,4 qramdır?

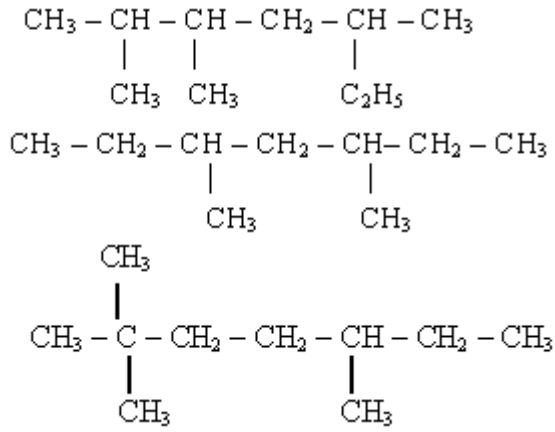
- heksan
- propan
- butan
- pentan
- etan

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

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

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

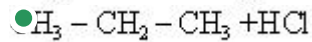
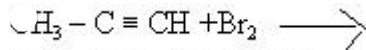
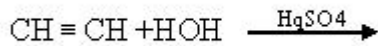
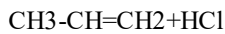
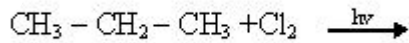




414 Hansı maddənin 1 molu normal şəraitdə 22,4 l həcm tutmur?

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

415 Hansı reaksiya getmir?



416 Heptanın neçə izomeri var?

- 9  
 8  
 6  
 10  
 7

417 Neftin distilləsi zamanı alınan daha yüngül fraksiyanı 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

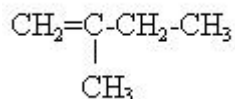
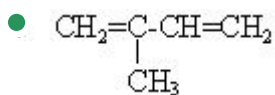
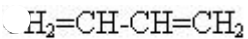
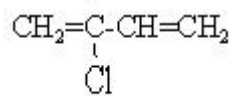
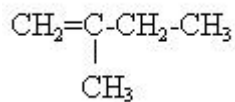
421 Yanacaq kimi istifadə olunan mayeləşdirilmiş qaz hansı karbohidrogenlərdən ibarətdir?

- 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;

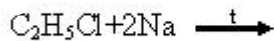
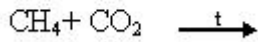
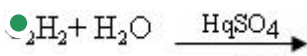
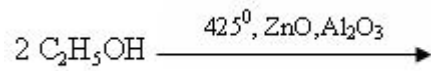
426 Hansı sırada yalnız maye yanacaq verilmişdir?

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

427 Hansı sırada yalnız homoloqlar verilmişdir?

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

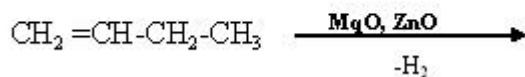
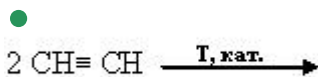
428 Hansı reaksiya Kuçerov reaksiyası adlanır?

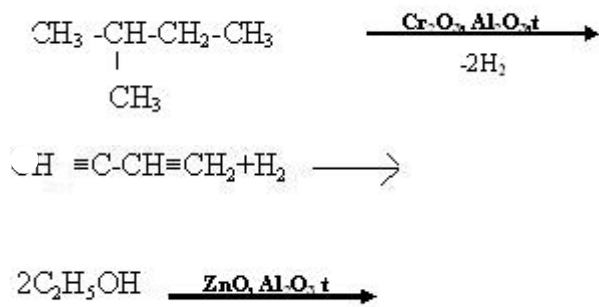


429 Hansı maddənin dehidrogenləşməsindən izopren alınır?

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

430 Hansı halda dien karbohidrogeni alınmır?





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>

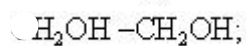
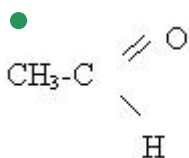
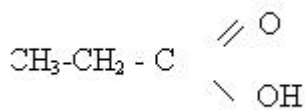
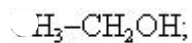
433 Butin-1 molekulunda neçə rabitə s orbitalların sp<sup>3</sup>-orbitallarla örtülməsi ilə yaranır?

- 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;
- əvəzetmə;
- 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

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;

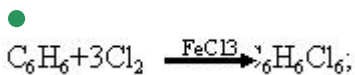
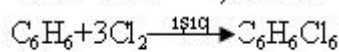
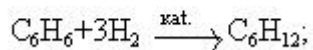
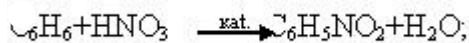
446 . Bir alkinin 0,25 molunu yandırmaq üçün (n.ş.-də) 22,4 litr O<sub>2</sub> sərf olunur. Karbohidrogeni müəyyən edin.

- 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>

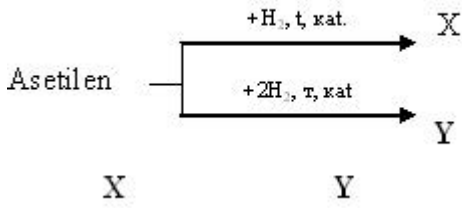
448 Hansı reaksiya səhvdir?



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

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

450 Sxemd? X v? Y madd?l?rini t?yin edin.



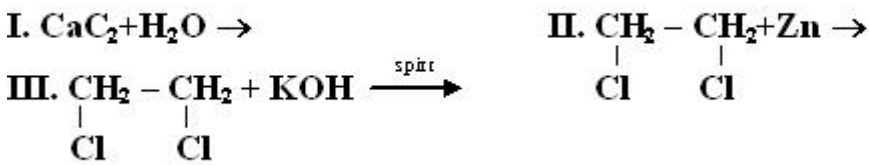
- eten etin
- etin etan
- eten etan
- etan eten
- etan etin

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

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

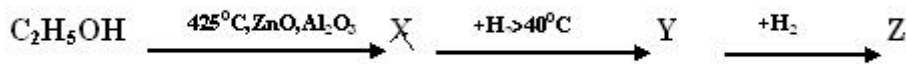
- 1, 2, 3
- yalnız 3
- yalnız 2
- yalnız 1
- 1,2

452 Hansı reaksiyadan asetilen alınır?



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

453



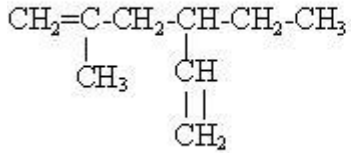
Hansı madd?l?r polimerl?şir?

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



- X,Y

454 Birlişmiş Milli Beynəlxalq nomenklatura ilə adlandırın.



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

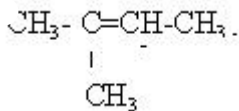
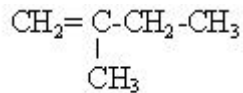
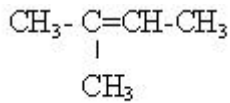
455  $(-\text{CH}_2-\underset{\text{CH}_3}{\text{C}}=\text{CH}-\text{CH}_2)_n + n\text{S} \longrightarrow$  reaksiya nəticəsində nə alınır?

tüstüsüz bant.

zülal;

- rezin;
- kauçuk;
- duz;

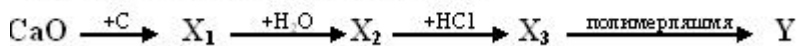
456  $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$  formulu hansı karbohidrogenə uyğundur?



- $\begin{array}{c} \text{CH}_2 = \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH}_2 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$

457

Sxemdə Y maddəsini təyin edin.



polipropilen

vinilxlorid;

- polivinilxlorid;
- xlorpren kauçuku;
- polietilen;

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

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

- 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.ş.)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?

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

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 ammoniyakta məhlulu ilə

466 Propan və propilendən ibarət 10 litr qaz qarışığını tam doydurmaq üçün 8 litr H<sub>2</sub> sərf olunub. İlkin qarışıqda propan həcmə 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 alınır?

- 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 alınır?

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

470 Nisbi molekul kütləsi 98 və uzun zəncirində 4 karbon atomu olan alkenei Beynəlxalq üsulla adlandırır.

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

471 Nisbi molekul kütləsi 84 olan və sis-trans izomerlərə malik olan alkenei 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  $X C_2H_4 + Y KMnO_4 + Z H_2O$ -reaksiyasında  $(x+Y+Z)$  cəmini müəyyən edin.

7

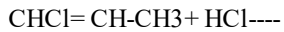
● 9

6

3

8

474 Hansı reaksiya Markovnikov qaydasının əksinə gedər.



●  $CH_2=CH-CH_2Cl + HCl \rightarrow$

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

H<sub>2</sub>KMnO<sub>4</sub>● Cl<sub>2</sub>

HBr

H<sub>2</sub>O

476 Hansı karbohidrogenin hidratlaşmasından üçlü - butil spirti alınar?

1 - buten

propen

2 -metil - 1 buten

● 2-metilpropen

2 - buten

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

C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>C<sub>4</sub>H<sub>6</sub>C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>C<sub>5</sub>H<sub>12</sub>● C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>

478 Hansı karbohidrogenin 3 litr yandıqda 9 litr CO<sub>2</sub> və 9 litr su buxarı alınar?

C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>C<sub>3</sub>H<sub>8</sub>C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>● C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>

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

C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>● C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>C<sub>8</sub>H<sub>10</sub>C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>

480 Hansı ifadə alkenlər üçün doğrudur?

Katalizator iştirakında hidratlaşmirlar  
Ümumi formulları  $C_nH_{2n-2}$  - dir.  
polimerləşmirlər

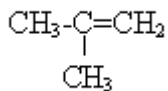
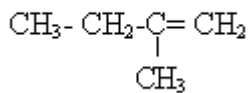
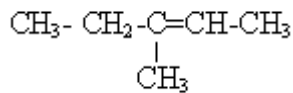
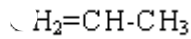
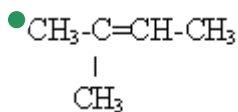
- Spirtlərin dehidratlaşmasından almaq olar  
Hidrogenləşdikdə alkinlər alınır.

481 Hansı ifadə alkenlər üçün doğru deyil?

pi - rabitəsinə malikdirlər  
polimerləşirlər  
Hidratlaşmasından spirtlər alınır

- Hidrogenlə reaksiyaya daxil olurlar.  
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 rabitə 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.  $M_r(\text{Br}_2)=160$

- 700
- 400
- 500
- 1000
- 200

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

- 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 molekulyar 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 məhsullarə. II bütün karbon atomlarının Sp<sup>2</sup> hibrid vəziyyətində olması III 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 litrə (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 proseslərində əmələ gəlir
- Fəza izomerliyi mövcuddur
- Katalitik oksidləşməsindən etilen- oksid alınır.
- Hidratlaşmasından etil spirti alınır
- Hidrogenləşdikdə etana çevrilir.

498 Etan və etilendən ibarət 10 litr qaz qarışığını tam doydurmaq üçün 6 litr hidrogen sərf olunub, ilkin qarışıqda etan həcmə 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 siqma rabitə  $Sp^3$ - $Sp^2$  hibrid orbitallarının örtməsi ilə yaranır?

- 6
- 3
- 2
- 1
- 4

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

- $KMnO_4$
- Na OH
- $FeCl_3$
- $Cu(OH)_2$
- 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? I molekulda  $Sp^2$  - hibridləşmə vardır. II Bromlu Suyu rəngsizləşdirir. III hidratlaşmasından yalnız birli spirt alınır.

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

504 Alkenlərin ümumi formulu necədir?

- $C_nH_{2n-4}$
- $C_nH_{2n-2}$
- $C_nH_{2n}$
- $C_nH_{2n+2}$
- $C_nH_{2n-6}$

505 Alkenlərin  $KMnO_4$  - un suda məhlulu ilə oksidləşməsinə hansı üzvü maddə əmələ gəlir?

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

506 8,7 qram  $MnO_2$  qatı HCl ilə qarşılıqlı təsirindən alınan Cl - la neçə litr etileni 1,2 - dixloretana çevirmək olar?  $M_r(MnO_2)=87$

- 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 -trimetiheptan
- 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 % çıxımla 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

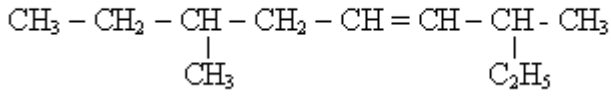
512 0,05 mol C<sub>n</sub>H<sub>2n</sub>-in tam yanmasından 11 qr karbon qazı alınmışsa n - nin qiymətini tapın?

- 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 karbohidrogeni sistematik üsulla adlandırın?

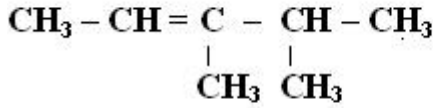


- 6-etil-2-metilokten-3
- 3,7 dimetilnonen – 4
- 7-metilnonen-4
- 6-metil-2-etilokten-3
- 3-metil 7-etilokten-5

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

- izopropil
- metil
- propil
- etil
- vinil

516 Alkeni Beynelxalq ve Semereli üsulla adlandırın.

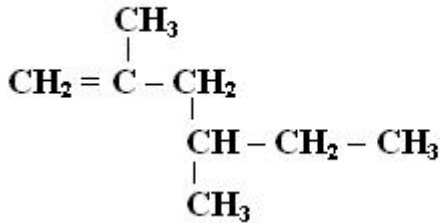


*Beynelxalq*

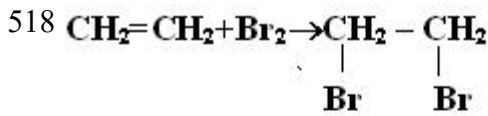
*Semereli*

- 3,4-dimetilpenten-2 , tetrametiletan
- 3,4-dimetilpenten-2 , dimetilpropiletlen
- 2,3-dimetilpenten-3 , dimetilpropiletlen
- 3,4-dimetilpenten-2 , dimetilizopropiletlen
- 2,3-dimetilpenten-3 , dimetilizopropiletlen

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:

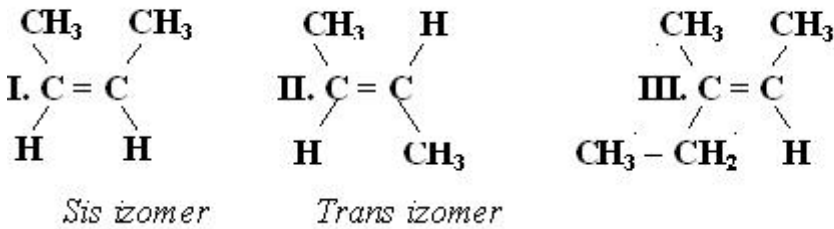
I.  $\text{Sp}^2$ -hibrid orbitalları  $\text{Sp}^3$ -hibrid orbitalarına çevrilir

II. molekulda valent bucağı artır

III. Siqma rabitelerinin sayı artır

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

519 Sis ve trans izomerleri müeyyen edin.



- 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 müddəanı 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  
 qoşalaşmış elektronlarının sayı çox olan orbitallar hibridləşirlər  
 enerjisinə görə kəskin fərqlənən orbitallar hibridləşirlər  
 ● enerjisinə görə kəskin fərqlənməyən orbitallar hibridləşirlər  
 baş kvant ədədinə 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 müddəanı 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 molekulardan 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.

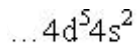
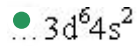
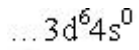
- sıra nömrəsi
- neytronların sayı
- atom kütləsi
- kütlə ədədi
- göstərilənlərin hamısı

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

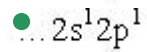
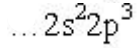
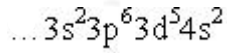
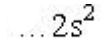
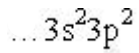
- +5, 2
- 2, 2
- +3, 4
- -3, 3
- 1, 3

529  ${}_{26}\text{Fe}$  atomunun elektron formulu hansıdır?

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



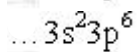
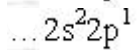
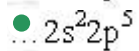
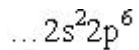
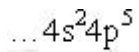
530 Hansı elektron konfigurasiyası atomun h<sup>2</sup>y?canlanmış halına uygundur?



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



532 Hansı element daha güclü qeyri-metallıq xassələrinə malik-dir?



533 0,23 qram Na-da neçə atom vardır?

$0,02 \cdot 10^{23}$

$0,01 \cdot 10^{23}$

$0,02 \cdot 10^{22}$

$0,04 \cdot 10^{23}$

$0,02 \cdot 10^{21}$

534 0,1 mol  $\text{H}_3\text{PO}_4$ -də olan atomların sayını tapın.

$0,02 \cdot 10^{23}$

$0 \cdot 10^{23}$

$8 \cdot 10^{23}$

$0,60 \cdot 10^{23}$

$2 \cdot 10^{23}$

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  $H_2SO_4$  tələb olunur. Metalın nisbi atom kütləsinə tapın.

- 70
- 43
- 24
- 40
- 65

537 14,2 q  $R_2O_5$  maddəsində 8 q oksigen varsa,  $RH_3$  birləşməsinin nisbi molekulyar kütləsi neçədir?

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

538 5,6 l etilen neçə l  $H_2$  birləşdirir?

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

539 2 mol olefin turşusu 2 mol butadienin doymuş hala gətirilməsi üçün neçə mol  $H_2$  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 dəyişir?

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

542 s və p-elementləri üçün hansı ifadə səhvdir?

dövrələr 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 Dövrü sistemin dövrlər və qruplar üzrə əsas yarımqrup elementlərinin radiusları necə dəyişir? dövrlərdə qruplarda

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 dövrü sistemdə qələvi metalların metallıq 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 halı göstərilmişdir? I. ...3S23p1 II. ... 3S23p2 III. ... 3S13p2

I,III

- yalnız III  
 yalnız II  
 yalnız I  
 II,III

547 Hansı atom daha güclü qeyri metallıq 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 dövrü 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 sırada 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 dəyişir

- 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 artırılırsa  $A_2(q)+B_2(q) \rightarrow 2AB(q)$  reaksiyasının sürəti necə dəyişər?

9 dəfə azalar

dəyişməz

6 dəfə artar

- 9 dəfə artar



3 dəfə artar

557 Həqiqi məhlulları mexaniki qarışıqlardan fərqləndirən əlaməti göstərin.

sabit tərkibli heterogen sistem olması  
 tərkibin sabitliyi qanununa tabe olması  
 həlledici və həll olan maddəni qarışdırdıqda enerji udulması və ayrılması

- homogen sistem olması
- dəyişən tərkibli heterogen sistem olması

558 Aşağıda verilən sıraların hansında hidrogenli birləşmələr kimyəvi aktivliklərinin artması ardıcılığı ilə düzülüşlər?

AsH<sub>3</sub> → NH<sub>3</sub> → PH<sub>3</sub>PH<sub>3</sub> → NH<sub>3</sub> → AsH<sub>3</sub>AsH<sub>3</sub> → PH<sub>3</sub> → NH<sub>3</sub>

- NH<sub>3</sub> → PH<sub>3</sub> → AsH<sub>3</sub>
- NH<sub>3</sub> → AsH<sub>3</sub> → PH<sub>3</sub>

559 . E– H rabitəsi zəif olan molekulu göstərin.

H<sub>2</sub>OSbH<sub>3</sub>AsH<sub>3</sub>

- BiH<sub>3</sub>
- NH<sub>3</sub>

560 Maye halında amonyak molekulları arasında hansı rabitə yaranar?

donor –akseptor

kovalent qeyri –polyar

kovalent polyar

- hidrogen
- ion

561 NH<sub>2</sub>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 molekulyar 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  $sp^3$  –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 tuta 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 sp<sup>2</sup> – 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> – 2 ümumi formuluna malikdir?

C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>

C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>

C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>

- C<sub>3</sub>H<sub>4</sub>
- C<sub>5</sub>H<sub>12</sub>

576 Hansı maddənin dehidrogenləşməsindən izopren alınır?

butan

2-metilbutan

- 2-metilpentan

buren-1

etil spirti

577 I hidratlaşma II polikondensləşmə III polimerləşmə IV əvəzetmə 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 Hansı maddələr bir-birinin homoloqudur?

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 rabitələrinin 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 alkilhalogendən 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 alkanı Vürs üsulu ilə eyni alkilhalogeniddən 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 gəlmişdir?

- 450
- 180
- 90
- 45
- 360

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

- C6H14
- C4H10
- C3H8
- C2H6
- C5H12

588 Propilenin hidrogen xloridlə qarşılıqlı təsiri reaksiyasından hansı birləşmə alınır?

- CH2Cl-CHCl-CH2Cl
- CH2Cl-CH2-CH2Cl
- CH3CH2-CH2Cl
- CH3-CHCl-CH3
- CH2Cl-CH=CH2

589 Qeyri-polyar kovalent rabitələr birləşmələr sırasını göstərin.

- NaCl, LiCl, KCl
- MgO, ZnO, FeO
- SO2, CO3, SO3
- HCl, HF, HBr
- H2, F2, O2

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

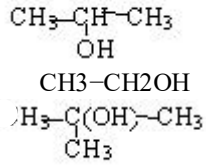
- I, II
- yalnız II
- I, III
- I, II, III
- II, III

591 izopropil spİRTİNİ QIZDIRDIQDA hansı maddə alınır.

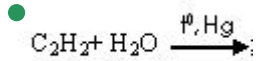
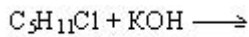
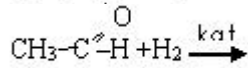
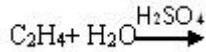
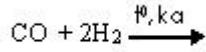
- propen
- propin
- propanal
- 1-propanal
- propilen oksidi

592 İkili spirt hansıdır?

- CH2OH-CH2-CH2OH
- CH2OH-CH2OH



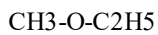
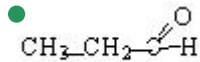
593 Hansı reaksiya nəticəsində spirt alınmır?



594 Hansı maddənin su ilə qarşılıqlı təsirindən etil spirti alınır?

- propilen
- etilen
- asetilen
- viniasetilen
- metan

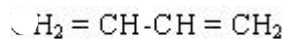
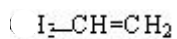
595 Hansı maddənin hidrogenlə reaksiyasından spirt alınır?



596 Hansı maddə dimetilefirinin izomeridir?

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

597 Etil spirtinin 100° temperaturda dehidratlaşması zamanı hansı maddə alınır?



- $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
- $\text{CH}_3-\text{CH}_3$
- $\text{CH}=\text{CH}$

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 qarışıqın natriumla reaksiyasından (n.ş.-də) 2,24 l H<sub>2</sub> qazı ayrılır. Qarışıq 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 spirtir
- ikili spirtir

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.

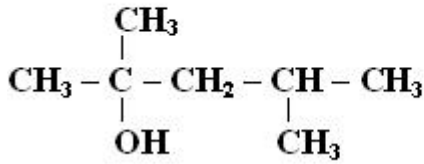
- 3,7
- 8,3
- 7,4
- 9,2
- 4,6

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

- 30
- 100
- 78

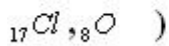
- 102  
120

606 **Birləşməni Beynəlxalq 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 formulu müəyyən edin (



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

608 XY3 tipli ion rabitəli birləşmədə ionlar 120 elektrondur. XY3 molekulunda cəmi 40 elektron var. Neytral x və y atomlarının qısa elektron formulu müəyyən edin. x y

- ...2S23p1 , ...3S23p5
- ...3S23p1 , ...3S23p5
- ...3S2 , ...2S22p4
- ...3S23p1 , ...2S22p5
- ...3S23p1 , ...2S22p4

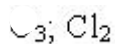
609 ... 2S22p5 elektron formulu malik elementin ən kiçik(x) və ən böyük (y) oksidəşmə dərəcəsini müəyyən edin. x y

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

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

- CO, CaSO4
- (NH4)2CO3, KMnO4<sup>-</sup>
- CH3COONa, CH3COONH4
- NH4Cl, NH4NO3
- HBr, KNO3

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>  
 C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>; P<sub>4</sub>  
 C<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 π-rabitə yarada bilər?

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

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

- CH<sub>3</sub>OH  
 Na<sub>2</sub>SiO<sub>3</sub>  
 KBr  
 H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>  
 CH<sub>3</sub>NH<sub>2</sub>

615 Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur?

- $$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ | \\ \text{OH} \end{array}$$
  

$$\begin{array}{c} \text{O} \\ // \\ \text{CH}_3 - \text{C} \\ \backslash \\ \text{OH} \end{array}$$
  
 C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH  
 HF  
 C<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 2 O5 molekulunda pi(pi) rabitələr ümumi rabitələrin neçə faizini təşkil edir?

- 40
- 10
- 60
- 50
- 30

619 Hansı molekullar mayi halda hidrogen rabitəsi əmələ yetirir? I. HF II. C 2 H5 OH III. CH4

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

620 Maddələri kükürdün oksidləşmə dərəcəsinin artma ardıcılığı ilə düzün. 1. H2 SO4 2. Na2S 3. CaSO4

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

621 90 C reaksiya 3 dəqiqəyə, 110 C də isə 20 saniyəyə başa çatır. Reaksiyanın temperatur əmsalını müəyyən edin.

- 2
- 1
- 5
- 4
- 3

622 Hansı maddə ion tipli kristal qəfəs əmələ gətirmir?

- NaOH
- NaHSO4
- HClO3
- XCl
- CaCO3

623 Xarici elektron konfigurasiyası  $..ns3np3$  olan elementin minimum və maksimum oksidləşmə dərəcəsinə müəyyən edin. Minimum Maksimum

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

624 .  $X^{3+}$  ionunda 12 elektron var. Hansı ifadə doğrudur. I. X Geyri metaldır II. II dövr 7A qrupunda yerləşir II. -ilə polyar .....valent rabitələri  $XY_3$  bircəsnəsini əmələ getirir.

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

625  $CH_2 = CH - CH = CH_2$  molekulunda sıqma ( $\sigma$ ) və pr ( $\pi$ ) rabitələrin sayıml müəyyən edin.  $\sigma$   $\pi$

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

626 Hansı qrupdakı maddələr moleklyar tipli kristal qəfəs yarada bilər?

- $CO_2, CH_4$
- $H_2O, NaCl$
- $Mg_3N_2, CaCl_2$
- $BaCl_2, NO_2$
- $BaO, C_2H_6$

627 Hansı sırada yalnız ion rabitəli birləşmələr verilmişdir?

- $KF, CaBr_2, NaCl$
- $CaH_2, SO_2, SO_3$
- $CaO, Mg_3N_2, SiCl_2$
- $N_2O_5, CCl_4, SiF_4$
- $CaS, KF, HCl$

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

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

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

- 5
- 3
- 2
- 4
- 6

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

- 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

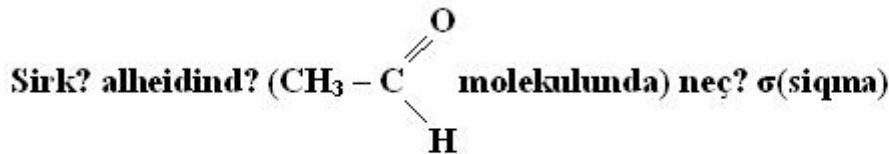
631 I qrupun əsas yarımqrup elementləri VII qrupun əsas yarımqrup elementləri ilə hansı rabitə əmələ gətirməklə birləşirlər?

- dono-akseptor mexanizmi ilə əmələ gəlmiş 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



və neçə  $\pi$  (pi) rabitə var?

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

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  $\text{V}_2\text{O}_5$  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 spektrləri
- kütlə və radioaktivlik
- optiki spektrlər və kütlə
- Rentgen spektrləri və kütlə
- radioaktivlik və optiki spektrlər

637 Reaksiya 40 C-də 6 dəqiqəyə 60 C-də isə 40 saniyəyə başa satsırsa, 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 artırıqda sürət neçə dəfə dəyişər?

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

639  $2\text{C}_2\text{H}_5 + 5\text{CO}_2 \rightarrow 4\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{Q}$  (n.ş)  $\text{H}_2$  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

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

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

- 3s23p1
- 2s22p3
- 2s12p2
- 2s22p4
- 2s22p1

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

- arqon
- azot
- silisium
- maqnezium
- bor

643 Hansı maddələr adsorbatlar adlanır?

- səthi aktiv maddələr
- üzvi həlledicilərdə 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 ayrılması

bərk maddələrin mayelərdə həll olması

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

645 200 q 20%-li duz məhluluna 120 q duz əlavə edilir. Məhlulun qatılığını hesablayın?

- 30
- 25
- 30
- 50
- 40

646 5 mol suda 0,1 mol KHCO<sub>3</sub> duzu həll edilir. Məhlulda 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 %-dir. Verilmiş temperaturda həll olmuş maddənin həll olma əmsalını (q/l-lə) müəyyən edin.

- 500
- 250
- 100
- 150
- 200

649  $4\text{HCl}(\text{q}) + \text{O}_2(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{Cl}_2(\text{q}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{q})$  hansı halda tarazlıq sola yönəlir?

I. O<sub>2</sub>-nin qatılığının artması

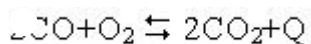
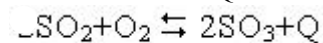
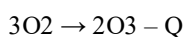
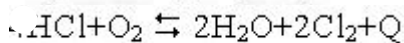
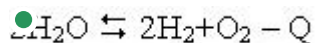
II. Cl<sub>2</sub>-nin qatılığının artması

III. t<sup>o</sup>zyiqin artması

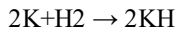
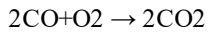
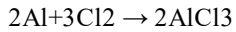
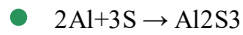
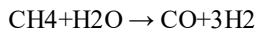
IV. t<sup>o</sup>zyiqin azalması

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

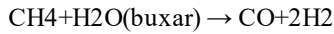
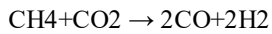
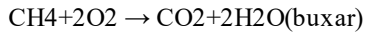
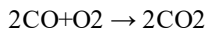
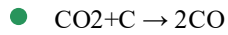
650 Temperaturun artması və təzyiqin azalması hansı halda tarazlığı reaksiya məhsullarının alınması istiqamətinə yönəldir?



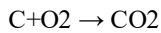
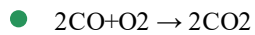
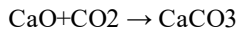
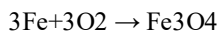
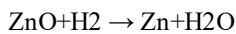
651 Hansı reaksiyanın sürətinə tarazlığın dəyişməsi təsir etmir?



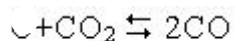
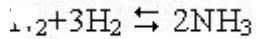
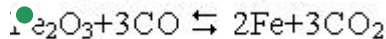
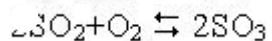
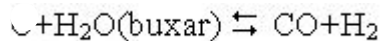
652 Heterogen sistemi göstərin.



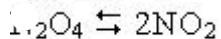
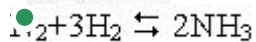
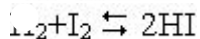
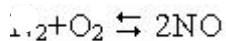
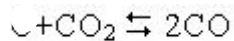
653 Homogen reaksiyanı göstərin.



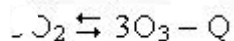
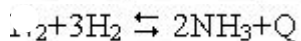
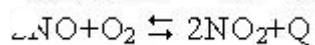
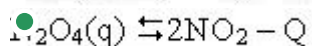
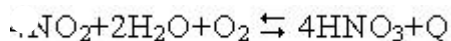
654 Hansı halda təzyiğin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?



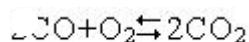
655 Hansı halda təzyiğin azalması tarazlığı başlanğıc maddələr istiqamətinə yönəldir?

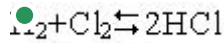
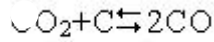
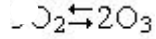
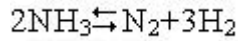


656 Hansı halda təzyiğin artması və temperaturun azalması tarazlığı başlanğıc maddələr alınan tərəfə yönəldir?



657 Hansı halda təzyiğin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?





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 taraz-lığı 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?

başlanğıc maddələrin qatılığ

temperatur

reaksiya məhlullarının qatılığ

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

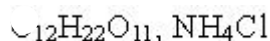
kationlar və elektronlar

anionlar və elektronlar

yalnız elektronlar

kationlar və anionlar

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





$O_2, NaNO_3$

$CO, NaCl$

$CaCO_3, C_{12}H_{22}O_{11}$

$CH_4, HCl$

665 Hansı sıradakı maddələrin temperaturun artması ilə həll olması azalır?

$NaCl, K_2CO_3, NH_3$

$KNO_3, O_2, CaCl$

$NH_4Cl, K_2SO_4, NaCO_3$

$CO_2, Na_2SO_4, KCl$

- $NH_3, CO_2, O_2$

666 Hansı birləşmə suda həll olmur?

- $CaCO_3$

$NaCl$

$Ca(OH)_2$

$KNO_3$

$Na_2SO_4$

667 Təzyiqin artması ilə hansı birləşmənin həll olması artır?

$H_2SO_4$

$KCl$

$NaNO_3$

$Na_2O$

- $CO_2$

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

18

10

35

30

- 25

669 20 q kalsium xloridi 180 ml suda həll etdilər. Alınmış məhlulda kalsium xloridin kütlə payını tapın.

- 10

9

18

14

11

670 Hansı üç metal natrium hidroksid məhlulu ilə reaksiyaya girmir?

$Mg, Ca, Al$

$Al, Zn, Be$

$Zn, Cu, Hg$

$Zn, Be, Mg$

- $Hg, Cu, Au$

671 Həllolma haqqında hansı ifadə doğrudur?

təzyiqin artması ilə qazların həllolması azalır

həllolma yalnız fiziki prosesdir

həllolma yalnız kimyəvi prosesdir

- həllolma həm fiziki, həm də kimyəvi prosesdir  
temperaturun artması ilə qazların həllolması yüksəlir

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

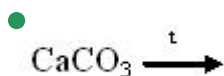
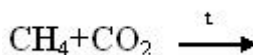
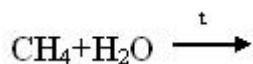
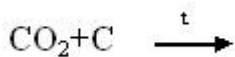
674 Həllolma əmsalının ölçü vahidini göstərin.

kq/mol  
mol/l  
q/mol  
● q/l  
l/kq

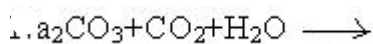
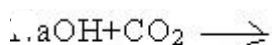
675  $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{y} + 2\text{H}_2\text{O}$  reaksiyasında y maddəsinin tətbiq sahəsi hansı halda düzgün göstərilmişdir?

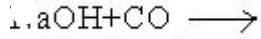
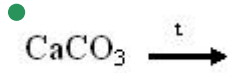
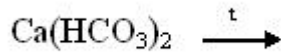
- sönmüş əhəngin alınması  
soda istehsalı  
yanğın söndürülməsi  
«quru buzun» alınması  
karbomid istehsalı

676 Hansı reaksiya nəticəsində karbonmonooksid alınmır?



677 Hansı reaksiyalarda duz əmələ gəlmir?





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?

- $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$
- $\text{HCOOH}$
- $\text{Ca}_2\text{CO}_3$
- $\text{Hg}$
- $\text{H}_2\text{SO}_4$

680 Hansı kristallohidrat gips qoyulmasında istifadə olunur?

- $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$
- $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
- $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$
- $\text{Ca}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
- $\text{CaCl}_2 \cdot \text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$

681 Kauçukun vulkanlaşmasında hansı maddədən istifadə olunur?

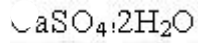
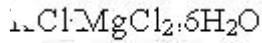
- kükürd
- soda
- Na-şorası
- karbon 4-xlorid
- fenol

682 Aşağıdakı qazlardan hansı qatı sulfat turşusu ilə reaksiyaya girir?

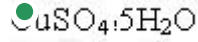
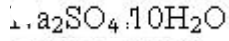
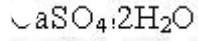
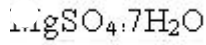
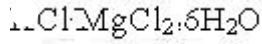
- $\text{O}_2$
- $\text{H}_4$
- $\text{HCl}$
- $\text{H}_3$
- $\text{Cl}_2$

683 Şüşə istehsalında hansı kristallohidratdan istifadə olunur?

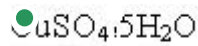
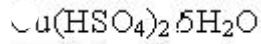
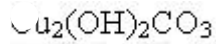
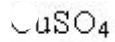
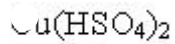
- $\text{Ca}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
- $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$
- $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$



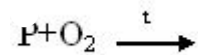
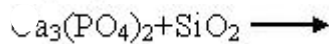
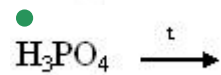
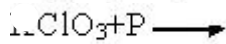
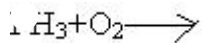
684 Bitkiçilikdə ziyanvericilərə qarşı mübarizədə hansı kristallo-hidratdan istifadə olunur?



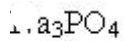
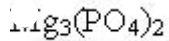
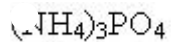
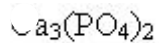
685 Mis kuporosunun formülünü göstərin.



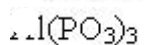
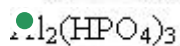
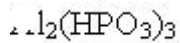
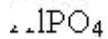
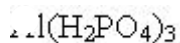
686 Hansı reaksiyada fosfor (V) oksid alınır?



687 Fosforun hansı birləşməsindən qazların qurudulmasında istifadə edilir?



688 Alüminium-hidrofosfatın formülünü göstərin?



689 Hansı ifadə fosfin üçün düzgün deyil?

tuşularla reaksiya zamanı fosfonium duzu əmələ gətirir  
davamsız maddədir  
zəhərli qaz  
sarımsaq iyi var

- əsaslıq xassəsi ammoniyakdan çoxdur

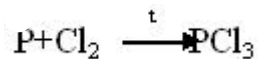
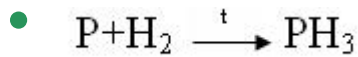
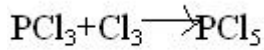
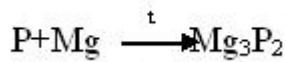
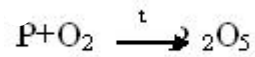
690 Ağ və qırmızı fosfor üçün eyni olan nədir? I. kristal qəfəsin tipi II. suda həll olma qabiliyyəti III. CS<sub>2</sub>-də həllolma qabiliyyəti

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

691 Fosforun hansı allotropik şəkildəyişməsi - atom kristal qəfəsinə malikdir - suda həll olmur - qaranlıqda işıq saçmır? 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 dərəcəsinin +3 olduğu birləşmələr sırasını tapın.

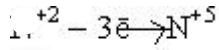
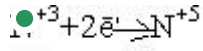
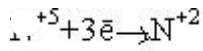
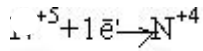
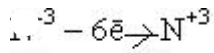
- a. NO<sub>2</sub>, N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, HNO<sub>2</sub>
- b. H<sub>3</sub>, N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, HNO<sub>3</sub>
- c. H<sub>4</sub>Cl, NH<sub>3</sub>, N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- d. N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, HNO<sub>3</sub>, KNO<sub>2</sub>
- e. NO<sub>3</sub>, HNO<sub>2</sub>, NH<sub>3</sub>

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

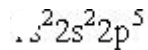
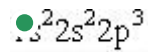
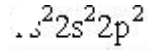
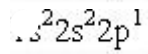
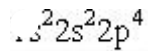
- a. P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
- b. N<sub>2</sub>O
- c. NO
- d. P<sub>2</sub>O<sub>3</sub>



695 Hansı sxem səhvdir?



696 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?



697 Azotun atomunda neçə neytron var?

 13

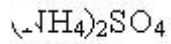
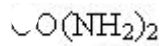
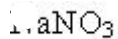
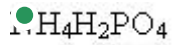
 5

 7

 9

 11

698 Hansı mineral gübrə tərkibində əsas 2 qida elementi saxlayır?


 KCl


699 Bitkilərin inkişafı üçün hansı üç qida elementi çoxlu miqdarda lazımdır?

 Mg, Zn, N

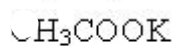
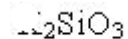
 N, Fe, K

 N, P, K

 Na, P, K

 P, B, K

700 Kaliumun hansı birləşməsi gübrə kimi işlədilir?

 KOH


15.05.2017

$C_{17}H_{33}COOK$

● KCl