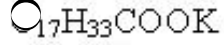
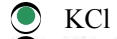
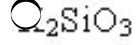
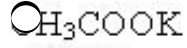


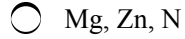
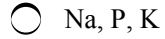
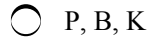
1315Y_Az_Əyani_Yekun imtahan testinin sualları

Fənn : 1315Y Kimya

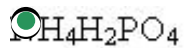
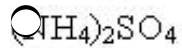
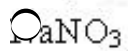
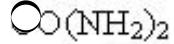
1 Kaliumun hansı birləşməsi gübrə kimi işlədilir?



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



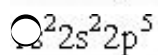
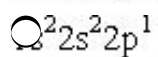
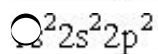
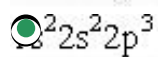
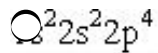
3 Hansı mineral gübrə tərkibində əsas 2 qida elementi saxlayır?



4 Azotun atomunda neçə neytron var?

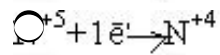
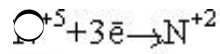
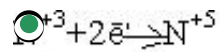
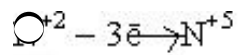
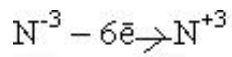


5 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?



6 Hansı sxem səhvdir?

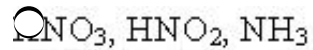
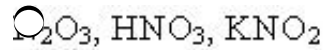
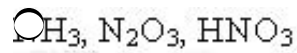
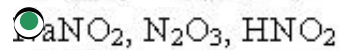
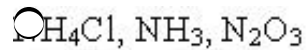




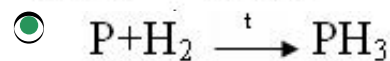
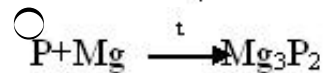
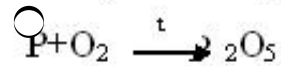
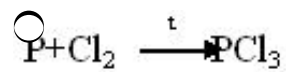
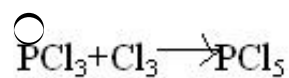
7 Hansı azot oksidi: - qaz halındadır; - turşu oksidi deyil; - misin duru nitrat turşusu ilə reaksiyasından alınır?



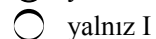
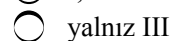
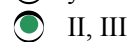
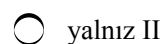
8 Azotun oksidləşmə dərəcəsinin +3 olduğu birləşmələr sırasını tapın.



9 Hansı reaksiya doğru deyil?



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



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

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

12 Hansı ifadə fosfin üçün düzgün deyil?

- turşularla reaksiya zamanı fosfonium duzu əmələ gətirir
 sarımsaq iyi var
 zəhərli qaz
 davamsız maddədir
 əsaslıq xassəsi ammoniyakdan çoxdur

13 Alüminium-hidrofosfatın formulunu göstərin?

- Al₂(HPO₃)₃
 Al(P₂O₃)₃
 Al(H₂P₂O₄)₃
 AlPO₄
 Al₂(HPO₄)₃

14 Fosforun hansı birləşməsindən qazların qurudulmasında istifadə edilir?

- Ca₃(PO₄)₂
 Ca₃PO₄
 Mg₃(PO₄)₂
 P₂O₅
 (NH₄)₃PO₄

15 Hansı reaksiyada fosfor (V) oksid alınmır?

- H₃+O₂ →
 H₃PO₄ \xrightarrow{t} →
 ClO₃+P →
 P+O₂ \xrightarrow{t} →
 Ca₃(PO₄)₂+SiO₂ →

16 Etilen molekulunda neçə σ (siqma) və π (pi) rabitə var?

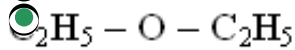
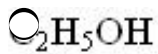
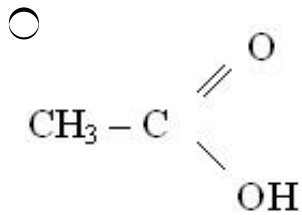
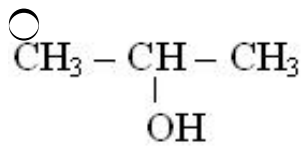
- 3:1
 5:2
 4:1
 4:2

5:1

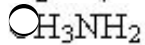
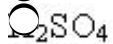
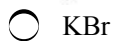
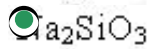
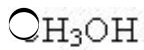
17 Polyar-kovalent rabitəli birləşmələr sırasını göstərin.

- N₂, O₂, Br₂
- NO₂, SO₂, CO₂
- KCl, KBr, KI
- NaCl, LiCl, KCl
- MnO, CaO, FeO

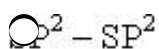
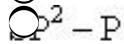
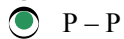
18 Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur?



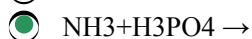
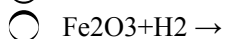
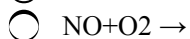
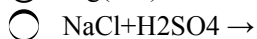
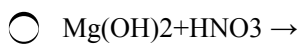
19 Hansı birləşmədə həm ion, həm də polyar-kovalent rabitə var?



20 Hansı orbitalların örtülməsi π-rabitə yarada bilər?



21 Hansı reaksiyadan alınan birləşmədə donör-akseptor mexanizmi ilə polyar kovalent rabitə yaranır?



22 Hansı qrupdakı hər iki maddədə atomlar arasında üçqat rabitə mövcuddur?

- O₃; Cl₂
 CO; NH₃
 H₃; C₂H₄
 C₂H₄; P₄
 O₂H₂; N₂

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

- (NH₄)₂CO₃, KMnO₄⁻
 NH₄Cl, NH₄NO₃
 CO, CaSO₄
 HBr, KNO₃
 CH₃COONa, CH₃COONH₄

24 ... 2S22p⁵ elektron formuluna malik elementin ən kiçik(x) və ən böyük (y) oksidəşmə dərəcəsini müəyyən edin. x y

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

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

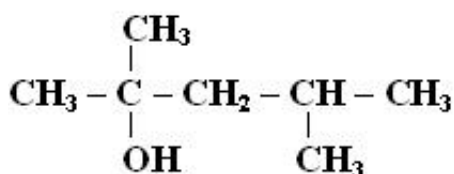
- ...2S23p¹, ...3S23p⁵
 ...3S23p¹, ...3S23p⁵
 ...3S², ...2S22p⁴
 ...3S23p¹, ...2S22p⁵
 ...3S23p¹, ...2S22p⁴

26 ClO_4^- ionunda xlor atomunun elektron formulunu müəyyən edin (

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

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

27 Birleşmeni Beynəlxalq üsulla adlandırın.



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

28 0,1 molunun kütləsi 6 q olan doymuş biratomlu spirtdən alınan sadə efirin nisbi molekulyar kütləsini hesablayın.

- 120
- 78
- 102
- 30
- 100

29 0,2 mol C_2H_5OH -dan alınan sadə efirin kütləsini hesablayın.

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

30 Biratomlu spirtlərin ümumi formulu neçədir?

- $C_nH_{2n-6}OH$
- $C_nH_{2n}(OH)_2$
- $C_nH_{2n+1}OH$
- $C_nH_{2n+2}OH$
- $C_nH_{2n-2}(OH)_2$

31 Etanol üçün hansı mülahizə doğru deyil?

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

32 Etanol və dietilefirindən ibarət 100 q qarışığın natriumla reaksiyasından (n.ş.-də) 2,24 l H_2 qazı ayrılır. Qarışıqda efirin kütlə payını (%) hesablayın.

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

33 Etanolu etilenqlikoldan hansı maddənin köməyi ilə fərqləndirmək olar?

- $Ca(OH)_2$
- Na
- HCl
- CH_3COOH
- $Cu(OH)_2$

34 Etanolu etilenqlikoldan hansı maddənin köməyi ilə fərqləndirmək olar?

- Ca(OH)₂
- Na
- HCl
- CH₃COOH
- Cu(OH)₂

35 Etanolu etilenqlikoldan hansı maddənin köməyi ilə fərqləndirmək olar?

- Ca(OH)₂
- Na
- HCl
- CH₃COOH
- Cu(OH)₂

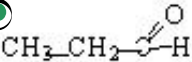
36 Etil spirtinin 100° temperaturda dehidratlaşması zamanı hansı maddə alınır?

- CH₃-CH₃
- CH₂=CH=CH₂
- CH₂=CH-CH=CH₂
- CH=CH
- CH₃CH₂OCH₂CH₃

37 Hansı maddə dimetilefirinin izomeridir?

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

38 Hansı maddənin hidrogenlə reaksiyasından spirt alınır?

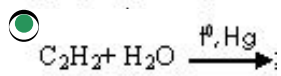
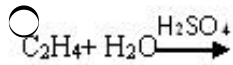
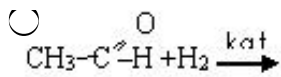
- CH₃-O-C₂H₅
- CH₃-CH=CH₂
- CH₃CH₂OH
- C₂H₅-CH₂-CH₃
- 

39 Hansı maddənin su ilə qarşılıqlı təsirindən etil spirti alınır?

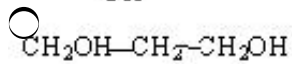
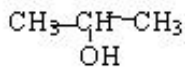
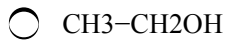
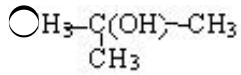
- propilen
- asetilen
- metan
- viniasetilen
- etilen

40 Hansı reaksiya nəticəsində spirt alınır?

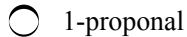
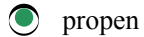
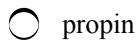
- $\text{CO} + 2\text{H}_2 \xrightarrow{\text{Pt, k}\alpha}$
- $\text{C}_3\text{H}_7\text{Cl} + \text{KOH} \longrightarrow$
-



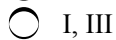
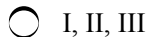
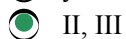
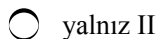
41 İkili spirt hansıdır?



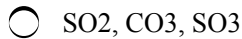
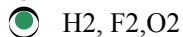
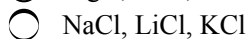
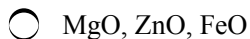
42 izopropil spirtini qızdırıqda hansı maddə alınır.



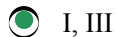
43 Propanol – 2- üçün hansı mülahizə doğrudur? I molekulunda 7 hidrogen atomu var II Na ilə qarşılıqlı təsirdə olur III metiletil efirinin izomeridir



44 Qeyri-polyar kovalent rabitələr birləşmələr sırasını göstərin.



45 CaCO₃ – nəyin əsas tərkib hissəsidir? I. əhəng daşı II. sönmüş əhəng III. təbaşir IV. gips



46 Hansı kimyəvi formula düzdür?

- $\text{Ca}(\text{CO}_3)_2$
- CaHPO_4
- CaHSO_4
- CaH_2PO_4
- CaHCO_3

47 S-elementlərin sırasını göstərin.

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

48 Hansı duz suya müvəqqəti codluq verir?

- CaHCO_3
- MgSO_4
- MgCl_2
- CaSO_4
- $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$

49 Sənayedə CaO-di hansı birləşmədən alırlar?

- $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- CaCO_3
- CaSiO_3
- CaSO_4
- $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$

50 Suda hansı ionlar codluq yaradır?

- $\text{Mg}^{+2}, \text{K}^+$
- O^+, Na^+
- $\text{Ca}^{+2}, \text{Na}^+$
- $\text{Ca}^{+2}, \text{Mg}^{+2}$
- $\text{H}_4^+, \text{Na}^+$

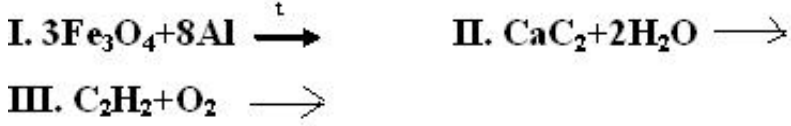
51 Metalların elektrik keçiriciliyinin artması sırasını göstərin.

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

52 Metalların reduksiyaedicilik xassəsinin artması sırasını göstərin.

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

53 Hansı reaksiyalar metalların qaynaq edilməsində istifadə olunur?



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

54 Hidrogen hansı maddə ilə reaksiyaya daxil olur?

- Fe₃O₄
- C₂H₄
- CuO
- Ca
- Si

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

- 137
- 65
- 40
- 24
- 64

56 Hansı maddə su ilə adi şəraitdə 1:1 mol nisbetində reaksiyaya daxil olur? I. Na₂O II, NaH III. Na₂O₂

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

57 Hansi reaksiyadan oksigenin oksidləşmə dərəcəsi olan birləşmə emrli gelir?



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

- 1,4
 1,3

58 Na⁺, F⁻ ionları və Ne atomu üçün eyni olan əlaməti göstərin.

- kimyəvi xassələri
 elektronların sayı
 neytronların sayı
 protonların sayı
 atom kütlələri

59 Hansı sxem səhvdir?

- $\text{O}^3 - 6 \bar{e} \rightarrow \text{N}^{+3}$
 $\text{O}^{+2} - 3 \bar{e} \rightarrow \text{N}^{+5}$
 $\text{O}^{+3} + 2 \bar{e} \rightarrow \text{N}^{+5}$
 $\text{O}^{+5} + 3 \bar{e} \rightarrow \text{N}^{+2}$
 $\text{O}^{+5} + 1 \bar{e} \rightarrow \text{N}^{+4}$

60 Hansı çevrilmədə reduksiya prosesi baş verir?

- $\text{HClO} \rightarrow \text{HCl}$
 $\text{I} \rightarrow \text{I}_2$
 $\rightarrow \text{SO}_2$
 $\text{NO}_2 \rightarrow \text{KNO}_3$
 $\text{O}_2\text{S} \rightarrow \text{S}$

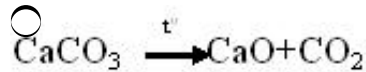
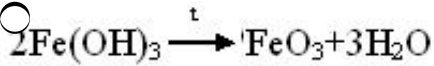
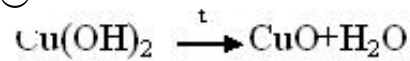
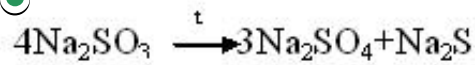
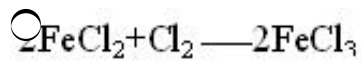
61 Hansı tənlik oksidləşmə-reduksiya reaksiyasını əks etdirmir?

- $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$
 $\text{NH}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow (\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$
 $\text{NO}_2 + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 4\text{HNO}_3$
 $\text{FeCl}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{FeCl}_3$
 $\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{Fe}(\text{OH})_2$

62 Hansı element daha güclü oksidləşdiricidir?

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

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



64 $\text{Si} + \text{NaOH} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{t}$ reaksiya tənliyini tamamlayın və reaksiya məhsullarının əmsalları cəmini göstərin.



7



5



4



3



6

65 $\text{FeSO}_4 + \text{KClO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$ tənliyində reduksiyaediciin əmsalını tapın.



3



8



1



6



10

66 $\text{FeSO}_4 + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow$ tənliyini başa vurun və reaksiya tənliyində oksidləşdiricinin əmsalını tapın.



5



3



2



1



4

67 Ammonyakın oksigenlə katalitik oksidləşmə reaksiyasının tənliyini tərtib edin və reduksiyaediciin əmsalını göstərin.



8



5



4

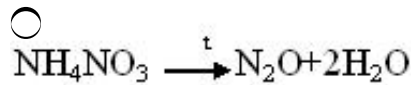
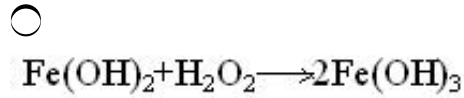
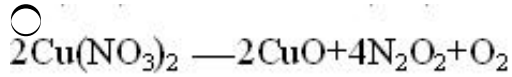
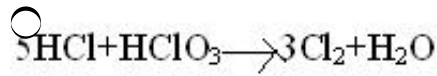
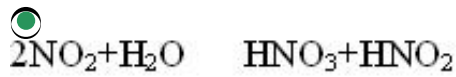


3



6

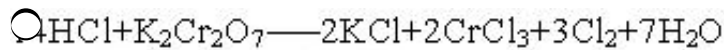
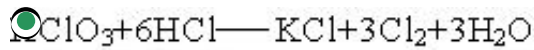
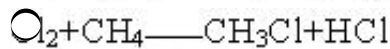
68 Aşağıdakı reaksiyalardan hansı disproporsiyalı reaksiyadır?



69 Hansı maddənin CO₂ ilə reaksiyası oksidləşmə-reduksiya tiplidir?

- Mg
 MgO
 CaO
 KOH
 Ba(OH)₂

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



71 1. Hansı duzun elektroliz tənliyi $\text{XY}_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{elektroz}}$ kimidir.

I. CaF_2 II. CuCl_2 III. CaCl_2

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

72 $\text{CaCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \dots$ Reaksiyasının qısa ion tənliyindəki bütün əmsalların ləmini müəyyən edin.

- 8
 5
 4
 3
 6

73 I. NaCl II. ZnSO₄ III. Cu(NO₃)₂ Hansı duz məhlulunun elektrolizi zamanı katodda yalnız su

reduksiya olunur.

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

74 Hansı duzun suda məhlulunu elektroliz etdikdə elektrodlarda (n.ş –də) qaz halında olan maddələr ayrılır ? I. NaCl II. CuSO4 III. AgNO3 IV. KBr

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

75 Hansı ionlar suda məhlulda eyni zamanda mövcud ola bilər?

- S²⁻, Pb²⁺
- NO₃⁻, Zn²⁺
- OH⁻, Fe²⁺
- Br⁻, Ag⁺
- S²⁻, H⁺

76 Hansı duzların hidrolizindən eyni mühit alınır? I. Na₂CO₃ II. NaCl III. FeCl₃ IV. AgNO₃

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

77 0,25 mol/l qatılıqlı 600 ml AgNO₃ məhlulundakı Ag⁺ ionlarını çökdürmək üçün neçə ml 0,3 mol/l qatılıqlı NaCl məhlulu lazımdır.

- 50
- 1000
- 500
- 300
- 5000

78 Hansı maddəni suda həll etdikdə qələvi mühit yaranar?

- LiCl
- K₂CO₃
- BaSO₄
- HClO₄
- CuSO₄

79 Fe+HCl → sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdiricinin əmsalı neçədir?

- 3
- 2

- 6
 4
 1

80 $Cl^{+7} \rightarrow Cl^{-1}$ sxeminid? ne?? elektron q?bul edilmi?dir?

- 5
 8
 6
 4
 7

81 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

- C
 Cu+
 Fe+2
 S-2
 Cl2

82 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

- KMnO4
 NaHCO3
 NH4NO3
 KClO3
 Cu(NO3)2

83 Hansı duz hidroliz etmir?

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

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

84 Hidroliz etməyən maddəni göstərin.

- FeCl3
 CuSO4
 K2CO3
 KBr
 (NH4)2SO4

85 Hansı duz suda pis həll olur?

- CuSO4
 ZnSO4
 CaSO4
 MgSO4
 FeSO4

86 Hansı duzu suda həll etdikdə turş mühit yaranır?

- NaCl
- K₂SO₄
- KNO₃
- NH₄Cl
- Na₂CO₃

87 Hansı duzun hidrolizindən əsasi duz alınır?

- Na₃PO₄
- K₂SO₄
- (NH₄)₂SO₄
- CuCl₂
- Na₂CO₃

88 Hansı sırada olan hər iki duzu suda həll etdikdə turş mühit yaranır?

- AlCl₃, Al₂S₃
- Al(NO₃)₃, ZnCl₂
- Na₃PO₄, FeCl₃
- Fe₂(SO₄)₃, (NH₄)₂CO₃
- CaCl₂, Ca(NO₃)₂

89 Hansı sıradakı duzlar hidrolizə uğrayır?

- Na₂CO₃, CuCl₂
- BaCO₃, Ca₃(PO₄)₂
- CaCO₃, MgCO₃
- AgI, AgSO₄
- AgCl, AgBr

90 Hansı duz hidroliz etmir? I. K₂CO₃ II. AgCl III. KCl IV. AgNO₃

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

91 BaCl₂ məhluluna artıq miqdarda K₂SO₄ əlavə etdikdə məhlulda hansı ionlar qalmaz?

- K^{+2} ve SO_4^{2-}
- yalnız Ba²⁺
- yalnız Cl⁻
- yalnız K⁺
- yalnız SO_4^{2-}

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

- 2
- 0,6
- 0,5

- 1
 3

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

- 1200
 1800
 1500
 1600
 1000

94 $\text{Ca} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{N}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$ Reaksiya tenliyində oksidləşdiricinin əmsalını müəyyən edin.

- 10
 1
 2
 4
 8

95 CuCl_2 -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

96 Hansı ifadə doğru deyil?

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

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

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

98 Yalnız zəif elektrolitlərdən ibarət sıranı göstərin.

- K_2SO_4 , NaCl
 H_2O , HCl
 NaOH , $\text{Cu}(\text{OH})_2$
 H_2SO_4 , NaCl
 H_3BO_3 , H_2CO_3

99 Hansı maddəni suda həll etdikdə məhlulda qələvi mühit yaranır?

- H₂S
- NH₃
- CO₂
- SO₂
- NO₂

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

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

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

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

102 Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

- Ag⁺ və Cl⁻
- Ag⁺ və I⁻
- Ba²⁺ və CO₃²⁻
- Ca²⁺ və CO₃²⁻
- Na⁺ və CH₃COO⁻

103 Hansı reaksiya sulu məhlulda axıra qədər getmir?

- CuSO₄+NaNO₃ →
- CuSO₄+Na₂S →
- KOH+FeCl₃ →
- NaCl + AgNO₃ →
- CuO+HCl →

104 K₂S-in suda məhlulu üçün düzgün ifadə: I. elektrik keçirir II. qələvi mühit yaradır III. turş mühit yaradır

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

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

- HCl
- NaOH
- H₂SO₄
- H₂O
- HNO₃

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

- 200
- 100
- 250
- 400
- 300

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

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

108 . Hansı duzun hidrolizindən turş duz alınır? I. CaCl_2 II. NaNO_3 III. K_2S

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

109 Natrium –hidrokarbonat məhlulunu qızdırdıqda mühit necə dəyişər?

- mühitin qələviliyi dəyişməz
- mühitin qələviliyi artar
- neytral mühit yaranar
- mühitin turşuluğu artar
- mühitin qələviliyi azalar

110 Molekulların davamlılığının ardıcıl azalmasına dair verilən sxemlərdən hansı doğrudur?

- $\text{N}_2 \rightarrow \text{F}_2 \rightarrow \text{O}_2$
- $\text{N}_2 \rightarrow \text{O}_2 \rightarrow \text{F}_2$
- $\text{F}_2 \rightarrow \text{N}_2 \rightarrow \text{O}_2$
- $\text{O}_2 \rightarrow \text{F}_2 \rightarrow \text{N}_2$
- $\text{O}_2 \rightarrow \text{N}_2 \rightarrow \text{F}_2$

111 Natrium –sulfidin Na_2S hidrolizinin sürətini azaltmaq üçün onun məhluluna hansı maddə əlavə edilməlidir?

- HCl
- NaOH
- H_2SO_4
- SO_2
- Na_2SO_4

112 Deyterium hansı elementin izotopudur?

- qalayın
- oksigenin
- hidrogenin

- heliumun,
- azotun

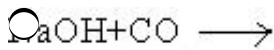
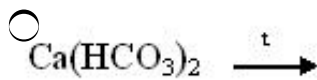
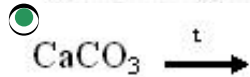
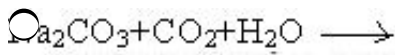
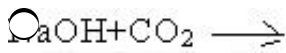
113 Tritium hansı elementin izotopudur?

- heliumun
- hidrogenin
- fosforun
- arqonun
- tellurun

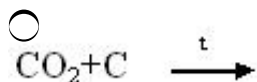
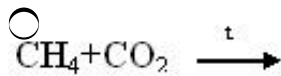
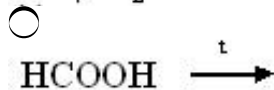
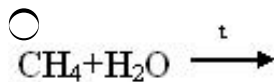
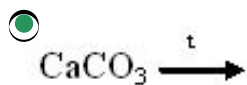
114 Xətti quruluşa malik olan molekulu göstərin?

- CH₄
- CO₂
- BH₃
- H₂O
- NH₄⁺

115 Hansı reaksiyalarda düz əmələ gəlmir?



116 Hansı reaksiya nəticəsində karbonmonooksid alınır?

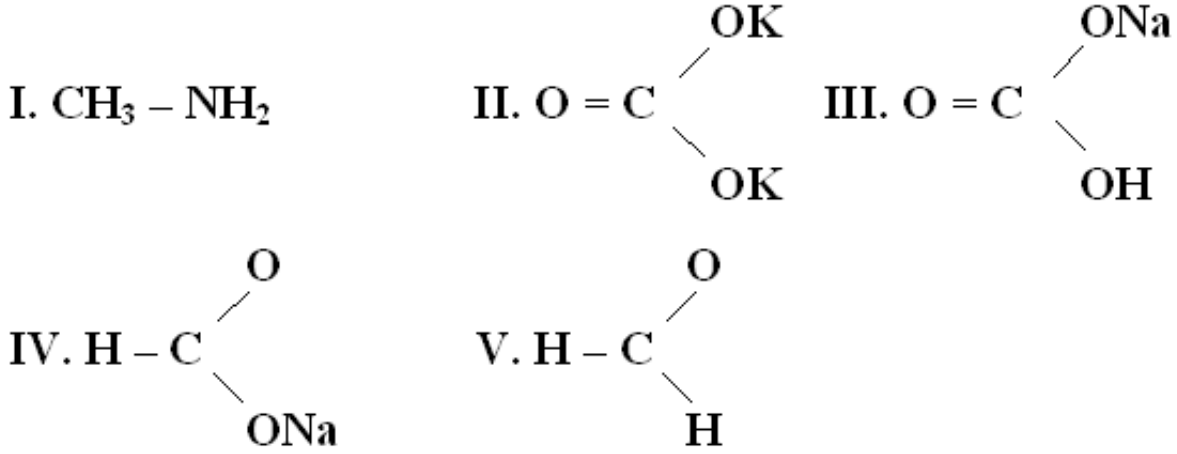


117 $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \longrightarrow y + 2\text{H}_2\text{O}$ reaksiyasında y maddəsinin tətbiq sahəsi hansı halda düzgün göstərilmişdir?

- karbomid istehsalı
- soda istehsalı
- yanğıın söndürülməsi
- «quru buzun» alınması

118

Karbon birləşmələrində hansıları qeyri-üzvi birləşmələrdir?



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

119 Hansı qeyri metal deyil?

- xrom
 karbon
 fosfor
 azot
 silisium

120 Hansı metal deyil?

- aliminium
 mis
 bor
 qalay
 civə

121 Hansı maddə eyni növ atomlardan təşkil olunub?

- nişasta
 qlükoza
 malaxit
 dəmir
 polad

122 Qarışıq müəyyən edin:

- neft
 fenol
 benzol
 ozon

azot

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

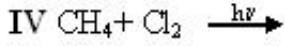
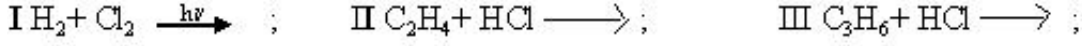
I,II,III

II, III

III, V

II, IV

124 Hansı reaksiya sərbəst radikal mexanizm üzrə baş verir?



III, IV

I,III

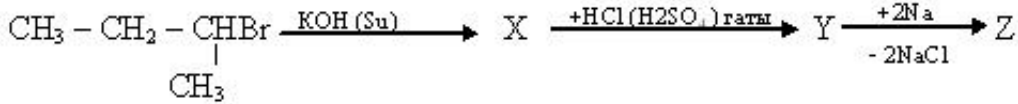
II, IV

II, IV

I,IV;

125

Sxemdə Z maddəsinə təyin edin:



4,5 - dimetiloktan

3,4 dimetilheksan;

n- aktan;

2,5- dimetilheksan;

3,3,4,4 – tetrametilheksan;

126 Hansı maddələr izomerdir?

quruluş və molekül çəkisi müxtəlif olan.

molekül formulu və molekül çəkisi eyni olan

Quruluş və molekül formulu eyni olan

Quruluş və molekül çəkisi eyni olan

molekül formulu və molekül çəkisi müxtəlif olan

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

həyatı qüvvələrin

qeyri-üzvi maddələrin

radikalların

ilahi qüvvələrin

təsadüflərin

128 Vitalizm nəzəriyyəsinin banisi kim olmuşdur?

Jerar

Völer

Loran

Bertselius

Libix

129 1 l tetraxlormetan almaq üçün neçə litr xlor (n.ş.) metan ilə reaksiyaya daxil olmalıdır? (xüsusi çəki=1,54 q/ml)? Mr (CCl4)=154

- 1120
 224;
 336;
 672;
 896

130 1 mol hansı alkanın yanmasından alınan karbon qazının kütləsi əmələ gələn suyun kütləsindən 86 q çoxdur?

- C_3H_{12}
 C_4H_4
 C_4H_6
 C_3H_8
 C_4H_{10}

131 1,12 l etanın xlorlaşmasından 7,3 q HCl alınmışdır. Etan molekulunda neçə atom hidrogen xlorla əvəz olunmuşdur?

- 5
 1
 2
 3
 4

132 2- metil – 1,3 – dibrompropanın sink metalı ilə reaksiyasından hansı karbohidrogen alınır?

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

133 Alknlarda hansı xüsusiyyətlərə görə izomerlik yaranır?

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

134 Asetil radikalını göstərin?

- $CH_3-CH-CH_3$
 $C_6H_5CO.$
 $C_7H_5O.$
 $CH_3CO.$
 $CH=CH.$

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

- adi distillə
- fraksiyalı distillə
- ekstraksiya
- sublimasiya
- su buxarı ilə distillə

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

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

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

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

138 Hansı maddələr fraksiyalı distillə yolu ilə təmizlənir?

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

139 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;

140 Radikallar nəzəriyyəsinin banisi kim olmuşdur?

- Libix
- Bertselius
- Loran
- Jerar
- Völer

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

- C_3H_6
- C_3H_8
-



142 Üzvi birləşmələrdə kimyəvi rabitənin hansı növləri vardır?

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

143 Üzvi birləşmələrin tərkibində hansı elementlər daha çoxdur?

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

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

- Völer
- Loran
- Bertselius
- Kekule
- Libix

145 Hansı halda bəsit maddənin adı göstərilib?

- hava
- karbon qazı
- ozon
- su
- malaxit

146 Hansı sıradakı bütün elementlər dəyişkən valentlidir?

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

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

- 13Al
- 12Mg
- 17Cl
- 8O
- 11Na

148 Hansı metal adı şəraitdə maye haldadır?

- Au
- Na
- Hg
- Ag
- Ca

149 Hansı mürəkkəb maddədir?

- almaz
- azot
- qrafit
- malaxit
- dəmir

150 3d- orbitalı hansı dövrün elementlərinin atomlarında elektronlarla tamamlanmağa başlayır?

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

151 Hansı metalların nitratlarının termiki parçalanmasından NO_2 alınır?

- I. NaNO_3 II. LiNO_3 III. $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$
 IV. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ V. AgNO_3

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

152 Hansı reaksiyalarda metal alınır?



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

153 **Daimi ve müveqqeti codduğun aradan qaldırılması üsullarında hansı maddələrdə istifadə olunur?**

1. NaOH

2. Na₂CO₃

3. Na₃PO₄

4. Ca(OH)₂

Daimi

Müveqqeti

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

154 KOH –ın tətbiq sahəsinə aid deyil?

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

155 Hansı maddənin tərkibində kalsium yoxdur?

- gips
 təbəşir
 sönmüş əhəng
 potaş
 xlorlu əhəng

156 Na₂CO₃, KNO₃ və CaCl₂ duzlarının məhlulları qarışdırıldıqda hansı maddə çöküntü şəklində ayrılır?

- K₂CO₃
 CaCO₃
 NaNO₃
 Ca(NO₃)₂
 NaCl

157 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
 0,5
 1,5
 2

158 Üçüncü dövr elementlərinin atomlarında elektronlar hansı orbitallarda yerləşirlər?

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

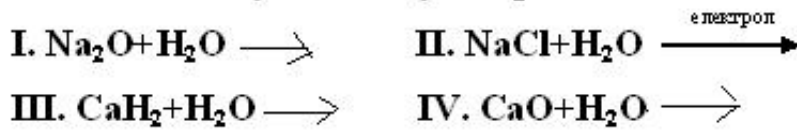
159 Üçüncü dövr elementlərinin atomlarında hansı orbitallar mövcuddur?

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

160 Dördüncü dövr elementlərinin atomlarında hansı orbitallar mövcuddur?

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

161 Hansı reaksiyalar sənayedə qırmızı istehsalını təşkil edir?



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

162 Hansı reaksiyalar sənayedə metal alınmasında tətbiq olunur?

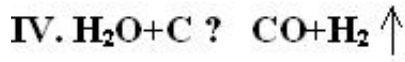
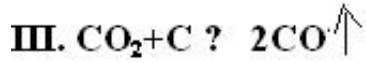
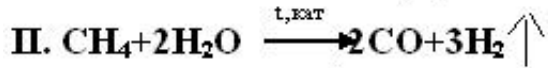
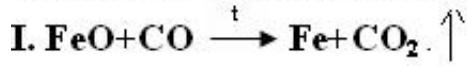


- I, II, III
- I, III, IV
- I, II, IV
- II, III, IV
- II, III

163 50% çıxımla 260 q Zn almaq üçün neçə qram ZnS götürmək lazımdır? $M_r(\text{ZnS})=97$

- 624
- 586
- 842
- 776
- 388

164 Hansı reaksivalar polad istehsalı prosesində baş verir?



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

165 Hansı sxemlərin üzrə metalların ikivalentli duzları alınır?



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

166 Hansı ifadələr doğru deyil? 1. Alüminium təbiətdə sərbəst halda mövcuddur. 2. Misi sənayedə pirometallurjiya üsulu ilə almaq olar? 3. Kalsiumun su ilə reaksiyası ehtəngin söndürülməsi reaksiyası adlanır 4. Na_2O_2 və K_2O_4 –dən kosmik gəmilərdə oksigen almaq üçün istifadə edilir.

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

167 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,iii
 iii,v
 iii,iv
 v,i
 i,iv

168 4f- orbitalı hansı dövrün elementlərinin atomlarında elektronlarla tamamlanmağa başlayır?

- altıncı dövrün
 dördüncü dövrün

- üçüncü dövrün
- ikinci dövrün
- birinci dövrün

169 K_2SO_4 və $MgCl_2$ duzlarının məhlullarının elektrolizi zamanı katodda hansı maddə ayrılır?

- H_2
- K
- H_2 və Mg
- K və Mg
- Mg

170 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?

- Na_2SO_4
- $AlCl_3$
- $Al_2(SO_4)_3$
- NaCl
- $NaNO_3$

171 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?

- $NaNO_3$
- $Al(NO_3)_3$
- $AlCl_3$
- KCN
- Na_2SO_4

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

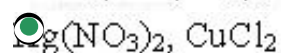
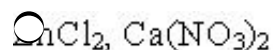
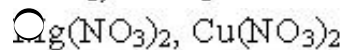
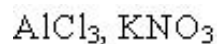
- $Al(NO_3)_3, K_2SO_4$
- $Al_2(SO_4)_3, Na_3PO_4$
- $Al(NO_3)_3, AgNO_3$
- $Na_2CO_3, AuCl_3$
- $Na_2SO_4, Hg(NO_3)_2$

173 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı anodda oksigen ayrılır?

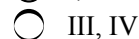
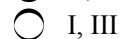
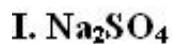
- KCl
- KCl
- $Al_2(SO_4)_3$
- Na_2S
- NaBr

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

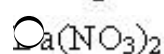
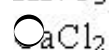
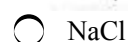
- Na_3PO_4
-



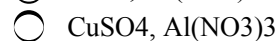
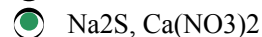
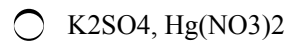
175 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı məhlulda qas alınır?



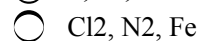
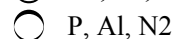
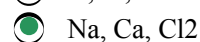
176 Hansı duz məhlulunun elektrolizi zamanı katodda hidrogen ayrılır?



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



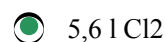
178 Hansı qrup maddələr sənayedə elektroliz üsulu ilə alınır?



179 Kalium sulfid məhlulunun elektrolizi zamanı anodda hansı maddə ayrılır?



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



- 2,8 l Cl₂
- 11,2 l Cl₂
- 5,6 l O₂
- 5,6 l HCl

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

- 2,8 l Cl₂
- 5,6 l O₂
- 11,2 l Cl₂
- 5,6 l HCl
- 5,6 l Cl₂

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

- 8 q, Cu
- 16 q, Cu
- 10 q, H₂⁻
- 12 q, Cu
- 14 q, H₂

183 Na₂SO₄ və KNO₃ məhlullarının elektrolizi zamanı elektrod-larda hansı maddələr alınır?

- Na, O₂, SO₂
- Na, K, H₂
- H₂, O₂
- SO₂, Na, K
- H₂, NO₂

184 0,2 mol dəmirin artıqlaması ilə götürülmüş duru sulfat turşusu ilə reaksiyasından (n.ş -də) neçə litr hidrogen qazı alınır?

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

185 Neçə qram kalsiumun sulfat turşusu ilə reaksiyasından 5,6 l hidrogen qazı (n.ş -də) ayrılır?

- 25
- 5
- 10
- 20
- 40

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

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

Fe, Mg, Al

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

Ni, Cu

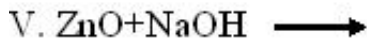
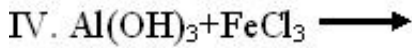
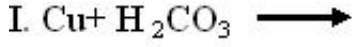
Cu, Zn

Cr, Cu

Ca, Zn

Mg, Ni

188 Hansı reaksiyanın getin?si mümkün deyil?



II, III, IV

II, V

I, III, V

II, III, V

I, III, IV

189 Kristallik kükürd üçün nə xarakterikdir?

yaxşı istilik keçirmə

yüksək elektrik keçiricilik

qara rəng

suda həll olmaması

çətin əriməsi

190 Kristallik kükürd üçün nə xarakterik deyil?

suda həll olmamaq qabiliyyəti

sarı rəng

yüksək elektrik keçiricilik

pis istilik keçirmə

asan ərimə

191 Qatı sulfat turşusu ilə hansı qrup metal qızdırıldıqda SO₂ alınır?

Cu, Hg

Ca, Al

Cu, Sr

K, Hg

Ba, Ag

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

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

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

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

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

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

193 160 q kükürd ilə maksimum neçə litr flüor reaksiyaya girir?

672

112

224

336

448

194 16 q kükürd ilə neçə qram alüminium reaksiyaya girir?

45

27

9

18

36

195 Hansı duz suda daimi codluq yaradır?

CaHCO_3

$\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$

NaCl

MgSO_4

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

196 Hansı duz suda müvəqqəti codluq yaradır?

MgCl_2

MgSO_4

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

CaHCO_3

CaSO_4

197 Hansı ionlar suda müvəqqəti codluq yaradırlar?

$\text{H}_4^+, \text{Na}^+$

$\text{Ca}^{+2}, \text{Na}^+$

$\text{Ca}^{+2}, \text{Mg}^{+2}$

O^+, Na^+

$\text{Mg}^{+2}, \text{K}^+$

198 Hansı sıradakı elementlər xassə etibarilə oxşardır?

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

199 9 protonu və 10 neytronu olan elemetin nisbi atom kütləsini tapın.

- 90
- 9
- 1
- 10
- 19

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

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

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

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

202 Hansı sırada yalnız s-elementləri yerləşmişdir?

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

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

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

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

mövqeyini müəyyən edin

Qrup

Dövr

- IV B, 3

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

205 Neytral atom bir elektron aldıqda I. radiusu artır II. nüvə yükü artır III. mənfi yüklü iona çevrilir İfadələrindən hansıları doğrudur?

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

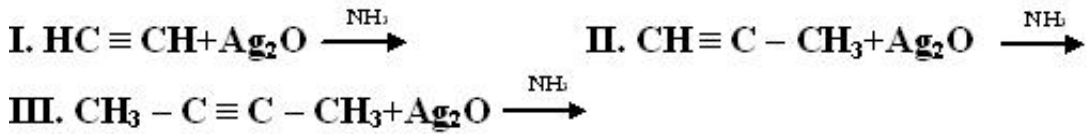
206 Y +5 ionunda 10 elektron və 16 neytron var. Y-in nisbi atom kütləsini müəyyən edin.

- 25
- 31
- 21
- 26
- 27

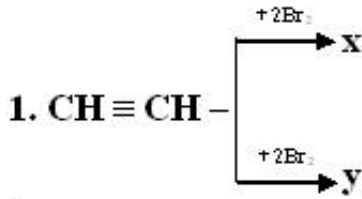
207 3p yarım səviyyəsində 3 elektron olan elementin sıra nömrəsini müəyyən edin.

- 18
- 8
- 12
- 15
- 16

208 **Hansı reaksiya getnir?**



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



x ve y üçün eyni olan nedir?

I. karbon atomlarının hibridləşmə vəziyyəti

II. karbon atomlarının valentliyi

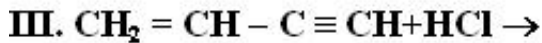
III. Birləşmə reaksiyasına daxil olma qabiliyyəti

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



- kauçuk istehsalında istifadə olunur
 polimerləşir
 molekulunda bütün karbon atomları Sp²-hibrid vəziyyətindədir
 doymamış birləşmədir
 izoprenin izomeridir

211 . Hansı reaksiyadan vinilxlorid alınır?



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

212 1 mol asetilenin 1 mol hidrogen bromidlə reaksiyasından hansı maddə alınır?

- $\text{CH}_2 = \text{CBr}_2$
 $\text{CH}_2\text{Br} - \text{CH}_2\text{Br}$
 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Br}$
 $\text{CH}_2 = \text{CHBr}$
 $\text{CH}_3 - \text{CHBr}_2$

213 $3\text{C}_2\text{H}_2$ reaksiyası üçün hansı ifadələr doğrudur. I.Oksidləşmə- reduksiya reaksiyasıdır. II.siqma rabitələrin sayı artır. III.Sp² - hibrid orbitalları olan birləşmə alınır.

- I,III
 II,III

- yalnız I
- I,II
- I,II,III

214 78 q asetilen neçə qram su ilə reaksiyaya daxil olar?

- 54
- 18
- 108
- 36
- 72

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

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

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

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

217 Asetilen molekulunda neçə qeyri-polyar siqma rabitə vardır?

- 5
- 3
- 2
- 4
- 1

218 Asetileni etilendən hansı reaktiv vasitəsilə fərqləndirmək olar?

- 2 – metilbutin – 2
- bromlu su ilə
- $KMnO_4$ məhlulu ilə
- Ag_2O – in amonyaklı məhlulu ilə
- H_2O_2 məhlulu ilə

219 Asetilenin trimerləşməsindən hansı birləşmə alınır?

- metilsikloheksan
- heksan
- tsikloheksan
- tsikloheksen
- benzol

220 $CaC_2 + H_2O$ _____ reaksiyası üçün hansı ifadə doğrudur. I.Oksidləşmə- reduksiya reaksiyasıdır.

II.Asetilen alınır. III.Karbonun valentliyi dəyişmir.

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

221 Hansı karbohidrogenin 0,5 molu yandıqda 9q su alınır?

- C₂H₂
 CH₄
 C₂H₄
 C₃H₈
 C₄H₁₀

222 Hansı sırada bir maddənin adları verilmişdir?

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

223 Hansı maddənin məhlulunu mis qabda saxlamaq olmaz?

- AgNO₃
 HCl
 AgNO₃
 H₂SO₄
 H₃PO₄

224 Hansı maddənin köməyi ilə gümüşü sink qarışığından təmizləmək olar?

- NaOH
 HNO₃
 H₂SO₄ (qatı)
 Na₂SO₄
 NaCl

225 Sink qabda hansı maddənin məhlulunu saxlamaq olar?

- Na₂SO₄
 HCl
 CuSO₄
 NaOH
 AgNO₃

226 Cu(OH)₂ hansı reaksiya ilə alınır?

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

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

- KOH
- NaOH
- MgSO_4
- HNO_3
- HCl

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

- Al
- Mg
- Ca
- Cu
- Zn

229 Hansı reaksiya üzrə mis 1-oksidi alınır?

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

230 Xrom üçün hansı ifadə doğru deyil?

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

231 2 mol olein turşusu 2 mol butadienin doymuş hala gətirilməsi üçün neçə mol H_2 lazımdır?

- 5
- 2
- 8
- 6
- 4

232 5,6 l etilen neçə l H₂ birləşdirər?

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

233 14,2 q R₂O₅ maddəsində 8 q oksigen varsa, RH₃ birləşməsinin nisbi molekül kütləsi neçədir?

- 17,5
 34
 31
 68
 62

234 28 q ikivalentli metal oksidini həll etmək üçün 49 q H₂SO₄ tələb olunur. Metalın nisbi atom kütləsinə tapın.

- 70
 40
 24
 43
 65

235 ən böyük elektromənfiyyətə malik elementin atomunun nüvəsindəki protonların sayını göstərin.

- 11
 6
 8
 7
 9

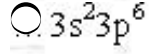
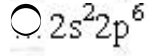
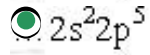
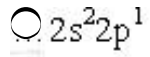
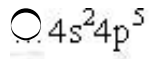
236 0,1 mol H₃PO₄-də olan atomların sayını tapın.

- $8 \cdot 10^{23}$
 $0,60 \cdot 10^{23}$
 $0,02 \cdot 10^{23}$
 $2 \cdot 10^{23}$
 $0 \cdot 10^{23}$

237 0,23 qram Na-da neçə atom vardır?

- $0,02 \cdot 10^{22}$
 $0,04 \cdot 10^{23}$
 $0,02 \cdot 10^{23}$
 $0,02 \cdot 10^{21}$
 $0,01 \cdot 10^{23}$

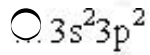
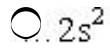
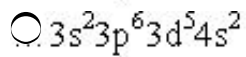
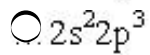
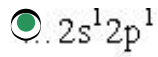
238 Hansı element daha güclü qeyri-metallıq xassələrinə malikdir?



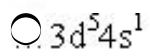
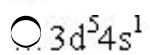
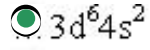
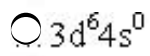
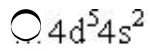
239 Hansı atomun normal halda xarici energetik səviyyə-sindəki cütləşməmiş elektronların sayı ən azdır?



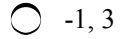
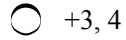
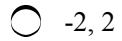
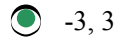
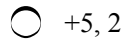
240 Hansı elektron konfigurasiyası atomun həyəcənlanmış halına uyğundur?



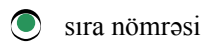
241 ${}_{26}\text{Fe}$ atomunun elektron formulu hansıdır?



242 $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ molekulunda azotun oksidləşmə dərəcəsinə və valentliyini göstərin.



243 Kimyəvi elementin izotopları üçün eyni olanı göstərin.



göstərilənlərin hamısı

244 Elektron orbitallarından hansılar mövcud deyil?

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

245 Göstərilən molekulardan hansında rabitə enerjisi böyükdür?

- Cl₂
- O₂
- N₂
- F₂
- Br₂

246 Məhlulun normal qatılığını ifadə edən müddəanı göstərin.

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

247 N₂H₄ molekulunda azotun oksidləşmə dərəcəsi və valentliyini göstərin.

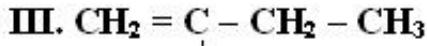
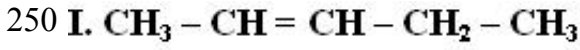
- 2 və 3
- 3 və -2
- 3 və 2
- 3+ və 2-
- 2+ və 3-

248 Atom orbitallarının hibridləşməsi hansı cavabda düzgün verilmişdir?

- yalnız forması eyni olan orbitallar hibridləşirlər
- enerjisinə görə kəskin fərqlənməyən orbitallar hibridləşirlər
- enerjisinə görə kəskin fərqlənən orbitallar hibridləşirlər
- qoşalaşmış elektronlarının sayı çox olan orbitallar hibridləşirlər
- baş kvant ədədinə görə fərqlənən orbitallar hibridləşirlər

249 Məhlulun molyar qatılığını ifadə edən müddəanı göstərin.

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



CH_3 izomerliyin növünü müeyyen edin.

Quruluş

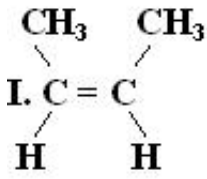
Veziyyet

izomerliyi

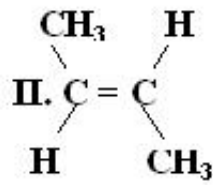
izomerliyi

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

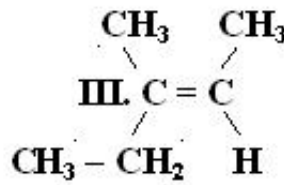
251 Sis ve trans izomerleri müeyyen edin.



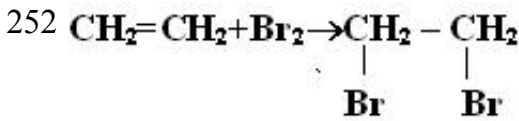
Sis izomer



Trans izomer



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



Hansı ifade doğrudur:

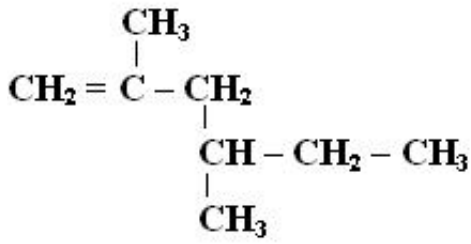
I. Sp^2 -hibrid orbitalları Sp^3 -hibrid orbitallarıma çevrilir

II. molekulda valent bucağı artır

III. Siqma rabitelerinin sayı artır

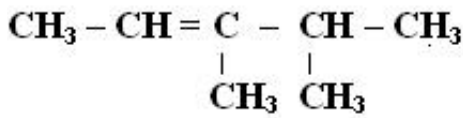
- I, III
 yalnız I
 II, III
 yalnız II
 I, II, III

253 Maddeni Beynelxalq üsulla adlandırın.



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

254 Alkeni Beynelxalq ve Semereli üsulla adlandırın.



Beynelxalq

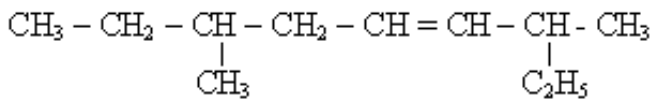
Semereli

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

255 $\text{CH}_2=\text{CH}$ – radikalı nec? adlanır?

- etil
 propil
 metil
 vinil
 izopropil

256 Aşağıdaki karbohidrogeni sistemik üsulla adlandırın?



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

257 0,05 mol C_nH_{2n} - nin tam yanmasından 13,2 qr karbon qazı alınmışsa n - nin qiymətini tapın?

- 2
 5
 6

- 3
 4

258 0,05 mol C_nH_{2n} -in tam yanmasından 11 q karbon qazı alınmışsa n - nin qiymətini tapın?

- 6
 3
 4
 5
 2

259 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

260 174 qram MnO_2 - nin HCl ilə qarşılıqlı təsirindən alınan xlor qazının etilenlə reaksiyasından 50 % çıxımla neçə qram 1,2 - dixloretan almaq olar? $M_r(MnO_2)=87$ $M_r(dixloretan)=99$

- 198
 99
 79
 48
 125

261 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

262 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^3 - hibrid vəziyyətindədir.

263 2 mol açıq zəncirli karbohidrogen yandıqda 8 mol CO_2 və 6 mol su alınmışdır. Karbohidrogen molekulunda neçə ikiqat rabitə ola bilər?

- 4
 2
 1
 5
 3

264 8,7 qram MnO_2 qatı HCl ilə qarşılıqlı təsirindən alınan Cl - la neçə litr etileni 1,2 - dixloreтана çevirmək olar? $M_r(MnO_2)=87$

- 3,36
- 1,12
- 11,2
- 22,4
- 2,24

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

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

266 Alkenlərin ümumi formulu necədir?

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

267 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

268 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

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

- FeCl_3
- KMnO_4
- NaCl
- Na OH
- $\text{Cu}(\text{OH})_2$

270 Buten-1 molekulunda neçə siqma rabitə Sp^3 - Sp^2 hibrid orbitallarının örtməsi ilə yaranır?

- 6
- 3
- 2
- 1

4

271 C_nH_{2n} qazının (n.ş.-də) sıxlığı 2,5 q/l-dir. n-i müəyyən edin.

2

5

4

3

6

272 Etan və etilendən ibarət 10 litr qaz qarışığını tam doyurmaq üçün 6 litr hidrogen sərf olunub, ilkin qarışıqda etan həcmə neçə faiz təşkil edir?

60

30

40

20

50

273 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.

274 Etilen üçün hansı mülahizə doğrudur?

Siqma rabitələrin hamısı Sp^2 və S - orbitallarının örtülməsindən yaranır.

Hidrogen halogenidlərlə birləşmir

Fəza izomerliyi yoxdur

bromlu suyu rəngsizləşdirmir.

molekulunda 4 siqma və 1 pi rabitəsi vardır.

275 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

276 Etilen və propilen üçün eyni olan nədir? I yanma məhsulları. II bütün karbon atomlarının Sp^2 hibrid vəziyyətində olması III polimerləşmə reaksiyasına daxil olması.

i,iii

ii,iii

i,ii,iii

i,ii

yalnız iii

277 Etilen və propilen üçün eyni olan nədir? I Hidrogenləşmə reaksiyasına daxil olması II sp^3 -hibrid orbitallarının sayı III su ilə hidratlaşması zamanı ikili spirt əmələ gətirməsi IV cis-trans izomerlik

əmələ gətirməməsi

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

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

- 74
- 44
- 46
- 32
- 60

279 Etilenin su ilə reaksiyasında hansı maddə alınır?

- $(\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O}$
- CH_3COCH_3
- CH_3COOH
- $\text{CH}_3\text{-CHO}$
- $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$

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

- 30
- 28
- 22
- 15
- 20

281 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

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

- 1000
- 200
- 400
- 500
- 700

283 Hansı birləşmə bromlu suyu rəngsizləşdirir?

- pentan

- tsikloheksan
- benzol
- butan
- propilen

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

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

285 Hansı birləşmə katalizator iştirakı ilə qızdırıldıqda hidrogeni birləşdirir?

- C₂H₄
- CH₄
- C₂H₅Br
- C₃H₈
- C₂H₄Br₂

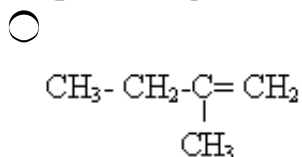
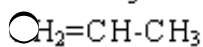
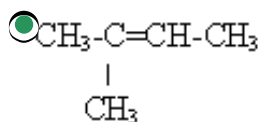
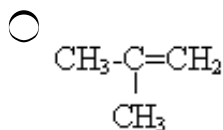
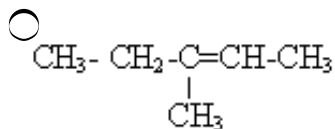
286 Hansı birləşmə Sp³-Sp² hibrid orbitallarının örtülməsi hesabına 3 ədəd siqma rabitə yaranır.

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

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

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

288 Hansı halda fəza izomerliyi mümkündür?



289 Hansı ifadə alkenlər üçün doğru deyil?

- Hidratlaşmasından spirtlər alınır
- Karbon və hidrogendən ibarətdirlər.
- pi - rabitəsinə malikdirlər
- polimerləşirlər
- Hidrogenlə reaksiyaya daxil olurlar.

290 Hansı ifadə alkenlər üçün doğrudur?

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

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

- C_3H_6
- C_4H_8
- C_6H_{12}
- C_8H_{10}
- C_4H_{10}

292 Hansı karbohidrogenin 3 litr yandıqda 9 litr CO_2 və 9 litr su buxarı alınar?

- C_4H_8
- C_3H_8
- C_2H_4
- C_2H_6
- C_3H_6

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

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

294 Hansı karbohidrogtnin hidratlaşmasından üçlü - butil spirti alınar?

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

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

- H_2
- $KMnO_4$
- Cl_2
- HBr
- H_2O

296 Hansı reaksiya Markovnikov qaydasının əksinə gedər.

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

297 $X \text{C}_2\text{H}_4 + Y\text{KMnO}_4 + Z\text{H}_2\text{O}$ -reaksiyasında $(x+Y+Z)$ cəmini müəyyən edin.

- 9
- 8
- 7
- 3
- 6

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

- 16
- 6
- 8
- 10
- 12

299 Nisbi molekül kütləsi 84 olan və *cis-trans* izomerlərə malik olan alkeni Beynəlxalq üsulla adlandırın.

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

300 Nisbi molekül kütləsi 98 və uzun zəncirində 4 karbon atomu olan alkeni Beynəlxalq üsulla adlandırır.

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

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

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

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

- 0,5

- 0,80
 1
 0,4
 0,08

303 Pentenin neçə izomeri var?

- 5
 3
 2
 4
 6

304 Propan və propilendən ibarət 10 litr qaz qarışığını tam doydurmaq üçün 8 litr H₂ sərf olunub. İlkin qarışıqda propan həcmcə neçə faiz təşkil edirdi?

- 10
 80
 60
 40
 20

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

- qatı H₂SO₄ ilə
 Na metalı ilə
 KOH -in spirtə məhlulu ilə
 KOH - in suda məhlulu ilə
 Ag₂O - in ammoniyakta məhlulu ilə

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

- I³ sp³
 I sp³
 I² sp²
 I² sp³
 I sp²

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

- C₃H₆, C₅H₁₂
 C₂H₂, C₆H₁₄
 CH₄, C₆H₆
 C₄H₆, C₂H₂
 C₂H₂, C₆H₆

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

- 26
 30
 46
 28
 42

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

- 34
 30
 26
 28
 32

310 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

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

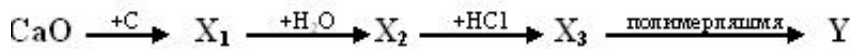
- 42
 56
 112
 28
 14

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

- C₂H₅
 CH₃
 C₃H₈
 CH₂
 CH₄

313

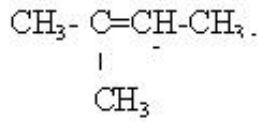
Sxemdə Y maddəsinin təyin edin.



- polipropilen
 vinilxlorid;
 polivinilxlorid;
 xlorpren kauçuku;
 polietilen;

314 C_nH_{2n-2} formulu hansı karbohidrogenə uyğundur?

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

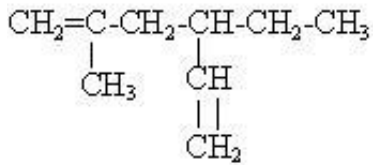


- CH₃-CH₂-CH=CH-CH₃;
 CH₂=C(CH₃)-CH=CH₂

315 $(-\text{CH}_2-\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH}-\text{CH}_2)_n + n\text{S} \longrightarrow$ reaksiya nəticəsində nə alınır?

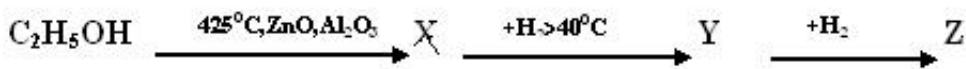
- tüstüsüz barıt.
 zülal;
 rezin;
 kauçuk;
 duz;

316 Birlişməni 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

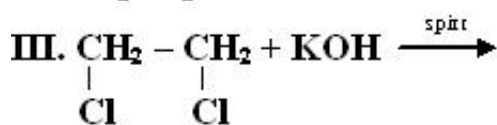
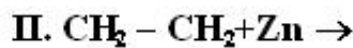
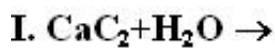
317



Hansı maddələr polimerləşir?

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

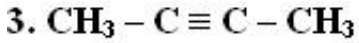
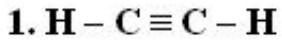
318 Hansı reaksiyadan asetilen alınır?



- I, III
 yalnız III

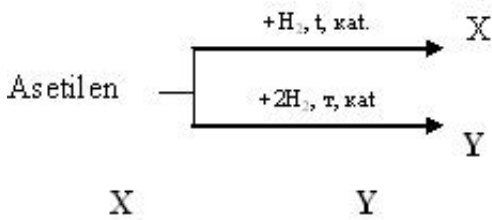
- yalnız II
- yalnız I
- I, II

319 Hansı birləşmələr mis(1) oksidin ammoniyakda mehlulu ilə reaksiyaya daxil olur?



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

320 Sxemdə X və Y maddələrinə təyin edin.



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

321 6 mol asetilendən 75% çıxımla neçə mol benzol alınar?

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

322 Hansı reaksiya səhvdir?

- $\text{C}_6\text{H}_6 + 3\text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{FeCl}_3} \text{C}_6\text{H}_6\text{Cl}_6$
- $\text{C}_6\text{H}_6 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{FeCl}_3} \text{C}_6\text{H}_5\text{Cl} + \text{HCl}$
- $\text{C}_6\text{H}_6 + \text{HNO}_3 \xrightarrow{\text{kat.}} \text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{C}_6\text{H}_6 + 3\text{H}_2 \xrightarrow{\text{kat.}} \text{C}_6\text{H}_{12}$
- $\text{C}_6\text{H}_6 + 3\text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{ışiq}} \text{C}_6\text{H}_6\text{Cl}_6$

323 . Bir alkinin 0,25 molunu yandırmaq üçün (n.ş.-də) 22,4 litr O₂ sərf olunur. Karbohidrogeni

müəyyən edin.

- C₆H₁₀
- C₄H₆
- C₃H₄
- C₂H₂
- C₅H₈

324 . Bir alkinin 0,25 molunu yandırmaq üçün (n.ş.-də) 22,4 litr O₂ sərf olunur. Karbohidrogeni müəyyən edin.

- C₆H₁₀
- C₄H₆
- C₃H₄
- C₂H₂
- C₅H₈

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

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

326 11,21 asetilen (n-ş) ən çoxu neçə qram brom birləşdirər?

- 160
- 450
- 50
- 320
- 120

327 12,8 q kalsium-karbiddən alınan asetilendən neçə qram sirkə aldehidi almaq olar?

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

328 2 mol metanda olan hidrogen atomu neçə mol asetilendə vardır?

- 8
- 4
- 3
- 1
- 6

329 21 q propilenin (n.ş.-də) tutduğu həcmi neçə qram asetilen tutar?

- 52
- 26
- 6,5
- 13

39

330 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

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

- 12
 10
 5
 4
 8

332 Alkadienlər üçün hansı reaksiya xarakterikdir?

- birləşmə
 polikondensasiya;
 hidroliz;
 əvəzetmə;
 dehidratlaşma;

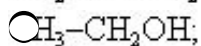
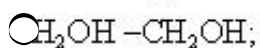
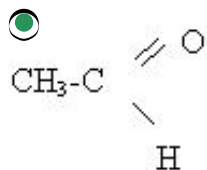
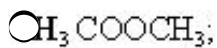
333 Alkinlər hansı ümumi formula malikdir?

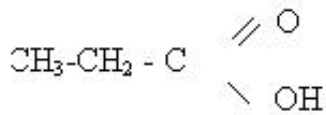
- C_nH_{2n-2}
 C_nH_{2n+2}
 C_nH_{2n}
 C_nH_{2n-4}
 C_nH_{2n-6}

334 Alkinlərdə neçə hidrogen atomu var?

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

335 Asetilenin su ilə qarşılıqlı təsirindən hansı maddə alınır?





336 Butin – 1-in homoloqunu göstərin?

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

337 Butin-1 molekulunda neçə rabitə s orbitaların sp³-orbitalarla örtülməsi ilə yaranır?

- 12
- 6
- 8
- 9
- 5

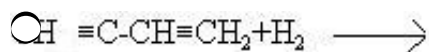
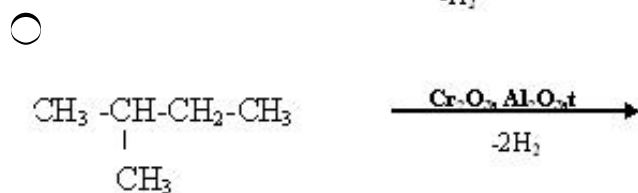
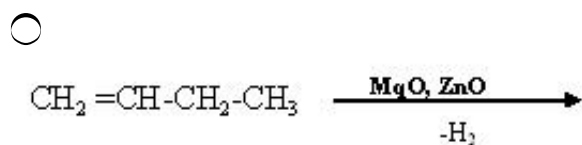
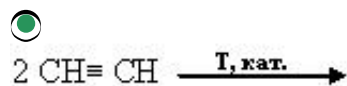
338 Hansı alkinin 10 qramı yandıqda 9 q su əmələ gəlir?

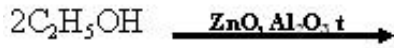
- C₆H₁₀
- C₄H₆
- C₃H₄
- C₂H₂
- C₅H₈

339 Hansı birləşmə bromlu suyu rəngsizləşdirir?

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

340 Hansı halda dien karbohidrogeni alınmır?

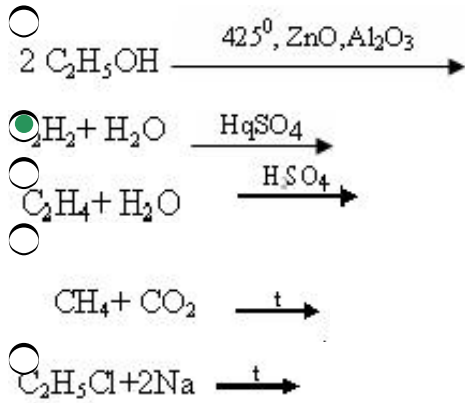




341 Hansı maddənin dehidrogenləşməsindən izopren alınır?

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

342 Hansı reaksiya Kuçerov reaksiyası adlanır?



343 Hansı sırada yalnız homoloqlar verilmişdir?

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

344 Hansı sırada yalnız maye yanacaq verilmişdir?

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

345 İzopen oksigəndə yandıqda hansı nisbətdə reaksiya gedir?

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

346 Pentin-2-ni səmərəli üsulla adlandırın.

- metilasetilen
- metilizopropilasetilen

- dimetilasetilen
- metilpropilasetilen
- dietilasetilen

347 Təbii kauçukun monomerinin formulunu göstərin.

- $\text{CH}_2=\underset{\text{CH}_3}{\text{C}}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
- $\text{CH}_2=\underset{\text{CH}_3}{\text{C}}-\text{CH}=\text{CH}_2$
- $\text{CH}_2=\underset{\text{Cl}}{\text{C}}-\text{CH}=\text{CH}_2$
- $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$
- $\text{CH}_2=\underset{\text{CH}_3}{\text{C}}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$

348 Mis kuporosunun formulunu göstərin.

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

349 Bitkiçilikdə ziyanvericilərə qarşı mübarizədə hansı kristallohidratdan istifadə olunur?

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

350 Şüşə istehsalında hansı kristallohidratdan istifadə olunur?

- $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
- $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
- $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$
- $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$
- $\text{CuCl} \cdot \text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$

351 Aşağıdakı qazlardan hansı qatı sulfat turşusu ilə reaksiyaya girir?



352 Kauçukun vulkanlaşmasında hansı maddədən istifadə olunur?

Na-şorası

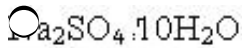
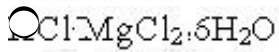
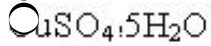
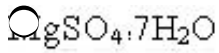
soda

kükürd

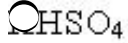
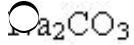
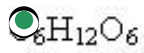
fenol

karbon 4-xlorid

353 Hansı kristallohidrat gips qoyulmasında istifadə olunur?



354 Hansı maddənin qatı sulfat turşusu ilə qarşılıqlı təsirdən qaz halda maddə alınmır?



355 Hansı maddəni qatı sulfat turşusu ilə qurutmaq olmaz?

oksigen

azot

karbon qazı

ammonyak

hidrogen xlorid

356 Nisbi molekül kütləsi 142 olan alkanın tərkibində neçə karbon atomu vardır?

12

8

14

10

6

357 Butan 2-metilpropan prosesi necə adlanır?

dehidrogenləşmə

- piroliz
- hidrogenləşmə
- izomerləşmə
- krekinq

358 Hansı karbohidrogen tərkibində nisbətən az xlorlu törəmə vardır?

- pentan
- butan
- metan
- etan
- propan

359 Hansı karbohidrogendən başlayaraq izomerlik hadisəsi yaranır?

- pentandan
- heksandan
- etandan
- propandan
- butandan

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

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

361 1-pentenin HBr-la reaksiyası nəticəsində hansı maddə alınır?

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

362 2-xlor-2-metil-butanın Na metalı ilə qarşılıqlı təsirdən alınan birləşməni adlandırın.

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

363 Hansı halda hər iki sinif birləşmələr C_nH_{2n} formuluna malikdir?

- alkenlər və tsikloparafınlar
- alkinlər və tsikloalkanlar
- alkenlər və alkadienlər
- alkinlər və alkenlər
- alkinlər və alkadienlər

364 Hansı karbohidrogen hidrogenlə reaksiyaya girir?

- pentan
- metan
- etan
- propan
- buten

365 Hansı maddə rənglidir?

- I. Cl_2 II. S III. I_2 IV. O_2 V. N_2

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

366 Xlorid ionunu hansı maddənin məhlulu ilə təyin etmək olar?

- $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- AgNO_3
- $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$
- $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- NaNO_3

367 Hansı birləşmə xlorid turşusu ilə reaksiyaya daxil olur?

- O_2S
- PH_3
- Cu
- $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- Hg

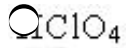
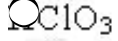
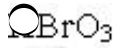
368 Hansı maddənin xlorla reaksiyasından NaCl almaq mümkün deyildir?

- NaOH
- NaF
- NaBr
- Na
- NaI

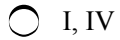
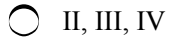
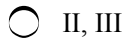
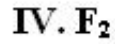
369 Hansı maddə adi şəraitdə maye halındadır?

- C
- O_2
- Br_2
- H_2
- Cl_2

370 Hansı turşu mövcud deyildir?



371 Normal şəraitdə hansı maddə qaz halındadır?



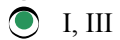
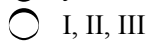
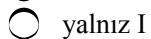
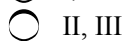
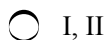
372 Hansı birləşmə hidrogenlə, kükürdlə və mislə reaksiyaya daxil olur?



373 Kalium xlorat ilə xlorid turşusunun qarşılıqlı təsirindən hansı qaz alınır?



374 Xlor üçün hansı ifadə doğrudur? I. adi şəraitdə Sb ilə SbCl_3 birləşməsi əmələ gətirir II. metallar ilə reaksiyada oksidləşirlər III. havadan ağır qazdır



375 Hansı maddə hidrogenlə daha asan reaksiyaya daxil olur?





376 Xlor üçün hansı mülahizə doğru deyildir?

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

377 Propilenin hidrogen xloridlə qarşılıqlı təsiri reaksiyasından hansı birləşmə alınır?

- $\text{CH}_2\text{Cl}-\text{CHCl}-\text{CH}_2\text{Cl}$
- $\text{CH}_3-\text{CHCl}-\text{CH}_3$
- $\text{CH}_3\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{Cl}$
- $\text{CH}_2\text{Cl}-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{Cl}$
- $\text{CH}_2\text{Cl}-\text{CH}=\text{CH}_2$

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

- C_6H_{14}
- C_2H_6
- C_3H_8
- C_4H_{10}
- C_5H_{12}

379 Fotosintez prosesində 3 mol karbon qazı udulubsa, neçə qram qlükoza əmələ gəlmişdir?

- 450
- 45
- 90
- 180
- 360

380 Hansı alkanı Vürs üsulu ilə eyni alkilhalogeniddən almaq olar?

- 2,3-dimetilbutan
- 2,2-dimetilbutan
- propan
- 2-metilpropan
- 2-metilbutan

381 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
- yalnız I
- I, II
- I, III

II, IV

382 Xloroformu göstərin

- CH₃Cl
 CHCl₃
 CCl₄
 CH₃CH₂Cl
 CH₂Cl₂

383 Monohlogenli birləşməni göstərin

- CH₃-CHCl₂
 CH₂Cl₂
 CHCl₃
 CH₃Cl
 CCl₄

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

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

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

- H₂O
 S
 Cl₂
 H₂
 H₂SO₄

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

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

387 I izopren II Asetilen III propin IV divinil Hanslı maddələr bir-birinin homoloqudur?

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

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

- II, III
 I, III

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

389 Hansı maddənin dehidrogenləşməsindən izopren alınır?

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

390 Hansı maddə C_nH_{2n-2} ümumi formuluna malikdir?

- C_4H_8
- C_4H_{10}
- C_3H_6
- C_3H_4
- C_5H_{12}

391 Hansı birləşmə bromlu suyu rəngsizləşdirir?

- benzol
- divinil
- propan
- etan
- tsikloheksan

392 Divinil və izopren üçün ümumi olan nədir? I sp^2 – hibrid orbitallarının sayı II siqma rabitələrinin sayı III polimerləşmə reaksiyası IV təbii kauçukun monomerləri olması

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

393 Alkadienlərin ümumi formulunu göstərin

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

394 0,5 mol dien karbohidrogenin yanmasına 3,5 mol oksigen sərf olunarsa, bu maddənin formulunu müəyyən edin.

- C_7H_{12}
- C_3H_4
- C_4H_6
- C_5H_8
- C_6H_{10}

395 . Divinil və izopren üçün eyni olan nədir? I. karbon atomlarının sayı II. karbon atomlarının

hibridləşmə vəziyyəti III. polimerləşmə qabiliyyəti

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

396 Hansı ifadə düzgün deyil?

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

397 22 qram karbon dioksidin normal şəraitdə tuta biləcəyi həcmi göstərin.

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

398 Aşağıda verilən birləşmələrin hansında kimyəvi rabitə sp^3 –hibridləşməsinin iştirakı ilə yaranır?

- CO_2
- SiF_4
- BeH_2
- BF_3
- N_2

399 Bərk halda ion kristal qəfəsinə malik olan maddəni göstərin.

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

400 Bərk halda atom kristal qəfəsinə malik olan maddəni göstərin.

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

401 Bərk halda molekulyar kristal qəfəsinə malik olan maddəni göstərin.

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

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

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

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

- azot
- kükürd
- fosfor
- helium
- arqon

404 NH_2OH molekulunda azotun oksidləşmə dərəcəsi və valentliyini göstərin

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

405 Maye halında amonyak molekulları arasında hansı rabitə yaranar?

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

406 . E– H rabitəsi zəif olan molekulu göstərin.

- H_2O
- BiH_3
- AsH_3
- SbH_3
- NH_3

407 Aşağıda verilən sıraların hansında hidrogenli birləşmələr kimyəvi aktivliklərinin artması ardıcılığı ilə düzülmüşlər?

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

408 Həqiqi məhlulları mexaniki qarışıqlardan fərqləndirən əlaməti göstərin.

- sabit tərkibli heterogen sistem olması
- homogen sistem olması
- həlledici və həll olan maddəni qarışdırıqda enerji udulması və ayrılması
- tərkibin sabitliyi qanununa təbə olması

- dəyişən tərkibli heterogen sistem olması

409 İlkin maddələrin qatılığı üç dəfə artırılırsa $A_2(q)+B_2(q) \rightarrow 2AB(q)$ reaksiyasının sürəti necə dəyişər?

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

410 Kovalent və metal rabitələri üçün eyni olan xassəni göstərin.

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

411 Hibridləşmə nəzəriyyəsinə görə verilənlərdən hansı doğrudur?

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

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

- NH_3 , H_2S , H_2SO_4
 $NaNO_2$, SO_2 , H_2O_2
 $K_2Cr_2O_7$, HNO_3 , Cl_2
 K_3PO_4 , KJ , $K_2Cr_2O_7$
 $K_2Cr_2O_7$, $KMnO_4$, Na_2SO_4

413 Hansı sırada yalnız suda məhlullarında reduksiyaedici xassə göstərən maddələr verilmişdir?

- Na_2SO_3 , Na_2SO_4 , $KMnO_4$
 H_2S , $FeCl_2$, KJ
 K_3PO_4 , Na_2SO_4 , $KMnO_4$
 $K_2Cr_2O_7$, $KMnO_4$, Na_2SO_4
 K_3PO_4 , KJ , $K_2Cr_2O_7$

414 Eyni dövrdə yerləşən elementlər üçün ümumi olan xassəni göstərin.

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

415 Element atomunun dövrü dəyişən xassəsini göstərin.

- sıxlığı
 elektromənfilik

- ərimə temperaturu
- bərkliyi
- istilikkeçiriciliyi

416 Dövrün nömrəsinin fiziki mahiyyətini göstərin.

- atomun xarici enerji səviyyəsində elektronların sayı
- atomda energetik səviyyələrin sayı
- valent elektronlarının sayı
- atomda elektronların ümumi sayı
- atomda protonların sayı

417 nX^{3-} ionunda olan elektron sayını müəyyən edin.

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

418 Hansı atom daha güclü qeyri metallıq xassəsi göstərir?

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

419 Hansı halda atomun həyacanlanmış halı göstərilmişdir? I. ... $3S23p1$ II. ... $3S23p2$ III. ... $3S13p2$

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

420 Nə üçün dövrü sistemdə qələvi metalların metallıq xassəsi yuxarıdan aşağı artır?

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

421 Hansı sıradakı elementlər oxşar xassəli deyildirlər?

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

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

- azalır dəyişmir

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

423 s və p-elementləri üçün hansı ifadə səhvdir?

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

424 Atomun hansı göstəriciləri dövrlər üzrə dəyişmir?

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

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

- 27
- 24
- 25
- 26
- 23

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

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

427 Yanacaq kimi istifadə olunan mayeləşdirilmiş qaz hansı karbohidrogenlərdən ibarətdir?

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

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

- 138
- 142
- 120
- 132
- 102

429 Təbii qazın tərkibində hansı karbohidrogen yoxdur?

- etin

- metan
- etan
- propan
- butan

430 Propan üçün hansı reaksiyalar xarakterikidir? I əvəzetmə II İzomerləşmə III Parçalanma

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

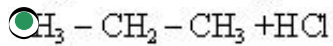
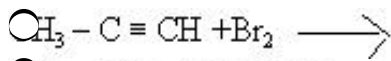
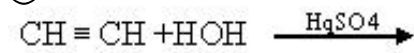
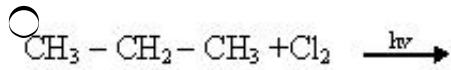
431 Neftin distilləsi zamanı alınan daha yüngül fraksiyanı göstərin?

- solyar yağı
- benzin
- liqroin
- kerosin
- qazoyl

432 Heptanın neçə izomeri var?

- 6
- 8
- 9
- 7
- 10

433 Hansı reaksiya getmir?



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

- C_3H_{12}
- CH_4
- C_2H_6
- C_3H_8
- C_4H_{10}

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

-

- $$\begin{array}{cccccc} \text{CH}_2 & - & \text{CH} & - & \text{CH} & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH}_3 \\ & & | & & | & & | & & & & \\ & & \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & & & & \end{array}$$
- $$\begin{array}{cccccc} \text{H}_3 & - & \text{CH} & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH} & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH} & - & \text{CH}_3 \\ & & | & & & & | & & & & | & & \\ & & \text{CH}_3 & & & & \text{CH}_3 & & & & \text{CH}_3 & & \end{array}$$
- $$\begin{array}{cccccc} & & & & \text{CH}_3 & & & & & & & & \\ & & & & | & & & & & & & & \\ \text{CH}_3 & - & \text{C} & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH} & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH}_3 \\ & & | & & & & & & | & & & & \\ & & \text{CH}_3 & & & & & & \text{CH}_3 & & & & \end{array}$$
- $$\begin{array}{cccccc} \text{CH}_3 & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH} & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH} & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH}_3 \\ & & & & | & & & & | & & & & \\ & & & & \text{CH}_3 & & & & \text{CH}_3 & & & & \end{array}$$
- $$\begin{array}{cccccc} \text{CH}_3 & - & \text{CH} & - & \text{CH} & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH} & - & \text{CH}_3 \\ & & | & & | & & & & | & & \\ & & \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & & & & \text{C}_2\text{H}_5 & & \end{array}$$

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

- C_3H_{12}
- C_4H_{10}
- C_2H_6
- C_3H_8
- C_4H_{10}

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

- heksan
- etan
- propan
- butan
- pentan

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

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

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

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

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

- C5H12
- CH4
- C2H6
- C3H8
- C4H10

441 Butanın homoloqunu göstərin?

- 2-metil buten-1
- buten-1
- tsiklobutan
- butin-2
- heksan

442 Brometan laboratoriyada hansı üsulla alınır?

- $\text{H}_5\text{OCH}_3 + \text{HBr} \rightarrow$
- $\text{H}_6 + \text{HBr} \rightarrow$
- $\text{H}_5\text{OH} + \text{HBr} \rightarrow$
- $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{Br}_2 \rightarrow$
- $\text{H}_3\text{OCH}_3 + \text{Br}_2 \rightarrow$

443 Alkanlar hansı ümumi formula malikdir?

- H_{2n-6}
- H_{2n}
- H_{2n-2}
- H_{2n+2}
- H_{2n-4}

444 5 mol etandakı atomların sayı 2 mol metandakı atomların sayından neçə dəfə çoxdur?

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

445 2- metil -1,4 dibrompentanın natrium metalı ilə reaksiyasından hansı karbohidrogen alınır?

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

446 1. Hansı karbohidrogenlər normal şəraitdə qaz halındadırlar? I C3 H8 ; II C5 H12 ; III C4 H8 ; IV C6 H6 ;

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

447 1,12 l (n.ş.) metanın xlorlaşmasından 6,16 q tetraxlorometan alınır. Məhsulun çıxımını hesablayın. (MrCCl4)=154

- 88
- 80
- 90
- 85
- 70

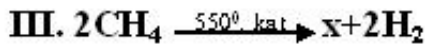
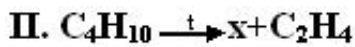
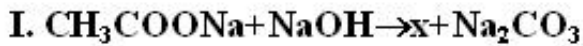
448 1 mol pentanın yanmasından neçə mol su ayrılır?

- 5
- 6
- 4
- 8
- 12

449 1 mol oktanın yanmasından neçə mol CO2 alınır?

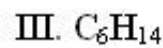
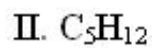
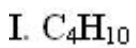
- 12
- 4
- 6
- 8
- 10

450 . Hansı reaksiyada x – etandır?



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

451 1. Alkanların aqreqat halını müeyyen edin.



qaz

maye

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

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

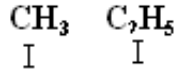
452

Butan $\xrightarrow{+AlCl_3}$ izobutan reaksiyasında n? d?yiştir?

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

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

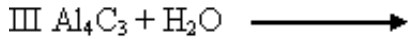
453



$\text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ doymuđu karbohidrogenin sistematik nomenklaturaya sas?n adlandırın.

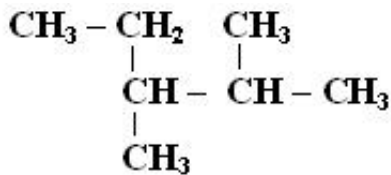
- 2,3, - dimetil heptan
 2- metil 3 – butil pentan
 2 – metil 3- etil heptan
 6- etil 5 – etil heptan
 2- meil 3 – etil oktan

454 Hansı reaksiyalardan metan alınır?



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

455



birleřmesindeki ikili ve üçlü karbon atomlarının sayını müeyyen edin.

ikili üçlü

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

456 Həqiqi məhlulların hissəciklərinin ölçüsünü göstərin.

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

457 Hansı sırada yalnız izoton elementlər verilmişdir.

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

458 Hansı sırada yalnız izobar elementlər verilmişdir.

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

459 Təbii radioaktivlik nədir?

- təbii nüvələrin Günəş işığının təsirindən parçalanması
- təbii nüvələrin öz-özünə parçalanması prosesi
- təbii nüvələrin γ –şüaların təsirindən parçalanması
- təbii nüvələrin β –şüaların təsirindən parçalanması
- təbii nüvələrin α –şüaların təsirindən parçalanması

460 Radioaktivlik nədir?

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

461 Elektronla hərisliyin qiyməti kiçik olan elementin valent təbəqəsinin elektron formulunu göstərin.

- ns2np1
- ns2np3
- ns2np2
- ns2np5
- ns2np4

462 Elektronla hərisliyin qiyməti kiçik olan elementi göstərin.

- S
- N
- Cl
- F
- O

463 Hidrogenin ekvivalent həcmi göstərin.

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

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

- A. Avoqadro
- C. Dalton
- M. Lomonosov
- İ. Berselius
- M. Perren

465 Oksigenin ekvivalent həcmi göstərin.

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

466 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

467 Bəsit maddələri müəyyən edin: I azot II karbon qazı III metan IV almaz

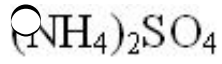
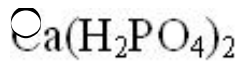
- II,IV
- I,II
- III,IV
- I,IV
- II,III

468 Hansı birləşmədə oksigenin kütlə payı 50%-dir?

- SO_2
- CO
- N_2O
- BO_3
- EO_2

469 Hansı kimyəvi formul düzgün deyil?

- CaHPO_4



470 Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

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

471 Hansı sıradakı elementlər metallara aiddir?

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

472 Hansı halda kimyəvi hadisə baş verir?

- buxarlanma
- süzmə
- ərimə
- yanma
- kristallaşma

473 Hansı birləşmədə hidrogenin kütlə payı ən böyükdür?

- C_3H
- LiH
- NaH
- KH
- RbH

474 Hansı element allotropik şəkildəyişmələr əmələ gətirir?

- Ca
- N
- O
- Na
- H

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

- 6
- 2
- 3
- 4

5

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

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

477 Dəmir xlorla hansı mol nisbətində reaksiyaya girir?

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

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

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

479 Hansı reaksiyada sağ və sol tərəfdəki əmsalların cəmi bərabərdir?

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

480 Hansı reaksiya nəticəsində mis alınır?

- $\text{CuO} + \text{H}_2\text{SO}_4$
- $\text{Cu}_2\text{S} + 3\text{O}_2 \rightarrow$
- $2\text{Cu}_2\text{O} + \text{Cu}_2\text{S} \xrightarrow{t}$
- $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \xrightarrow{t}$
- $\text{Cu}(\text{OH})_2 \xrightarrow{t}$

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

- Cu
- CuO
- Fe
- H_3
-



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

- O_2
 Cu
 Ca
 S
 KOH

483 Xlorid turşusu ilə hansı sıradakı bütün metallar reaksiyaya girir?

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

484 Həm xlorla, həm də xlorid turşusu ilə reaksiyaya daxil olan maddələrin formulunu göstərin. I. Na_2SO_4 II. Al III. Cu IV. NaOH

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

485 1 mol Na ilə 2 mol xlor reaksiyaya girdikdə neçə mol NaCl alınır?

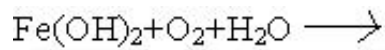
- 4,5
 1
 2
 3
 4

486 Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.

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

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

- $\text{Cu} + \text{HNO}_3 \longrightarrow$
 $\text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$
 $\text{K} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
 $\text{CaCO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$



488 $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$ sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdiricinin əmsalı neçədir?

- 2
- 6
- 4
- 1
- 3

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

- 8
- 5
- 7
- 4
- 6

490 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

- O_1^+
- C
- O_2
- O_2^2
- O_2^{+2}

491 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

- CaHCO_3
- MnO_4
- $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- ClO_3
- H_4NO_3

492 karbon hansı elementlərlə reaksiyaya daxil olur? I Cl_2 , II Br_2 , III F_2 , IV J_2 , V N_2 .

- iii, v
- i, iii
- ii, iii, iv
- ii, iv
- yalnız iii

493 BeH_2 molekulu hansı duruluşa malikdir?

- bucaq
- xətti
- kvadrat

- oktaedr
 tetraedr

494 BeH₂ molekulunda berillium atomunun hansı orbitalları hibridləçir?

- sp³d²
 sp
 sp²
 d²sp³
 sp³

495 $2\text{NO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO}_2$; $\Delta H > 0$ Kimyəvi reaksiyada tarazlığın sağa yönəlməsi üçün şərait necə dəyişmişlidir?

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

496 Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizi axıra qədər gedər?

- Fe(NO₃)₃
 Al₂S₃
 Al₂(SO₄)₃
 AlCl₃
 FeCl₃

497 Hansı sırada yalnız suda məhlullarında hidrolizə uğramayan duzlar verilmişdir?

- NaCl, Na₂SO₄, KNO₃
 Ba(CN)₂, Fe(NO₃)₂, CH₃COONa
 KNO₂, AlCl₃, K₃PO₄
 Cu(NO₃)₂, NH₄NO₃, KNO₃
 NaCl, Na₂SO₄, Cu(NO₃)₂

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

- KCN
 AlCl₃
 Ba(CN)₂
 CH₃COONa
 KNO₂

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

- Fe(NO₃)₂
 K₃PO₄
 NH₄Cl
 AlCl₃
 Cu(NO₃)₂

500 Yalnız aniona görə hidrolizə uğrayan duzların yerləşdiyi sıranı göstərin.

- NH₄Cl, AlCl₃, Cu(NO₃)₂, KNO₂

- KCN, Na₂CO₃, KNO₂, Ba(CN)₂
- NH₄Cl, AlCl₃, Cu(NO₃)₂, Ba(CN)₂
- Fe(NO₃)₂, Na₂CO₃, KNO₂, AlCl₃
- Na₂CO₃, KNO₂, NH₄Cl, AlCl₃

501 Kationa görə hidrolizə uğrayan duzu göstərin.

- Ba(CN)₂
- NH₄NO₃
- KCN
- CH₃COONa
- KNO₂

502 Aşağıda verilən duzlardan hansı hidrolizə uğramaz?

- Fe(NO₃)₂
- K₂SO₄
- KCN
- AlCl₃
- Cu(NO₃)₂

503 Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizi nəticəsində turş mühit yaranar?

- Ba(CN)₂
- Fe(NO₃)₂
- KCN
- CH₃COONa
- KNO₂

504 Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizi nəticəsində əsasi mühit yaranar?

- Fe(NO₃)₂
- KCN
- NH₄Cl
- AlCl₃
- Cu(NO₃)₂

505 Hibridləşmə nəzəriyyəsinə görə aşağıda verilənlərdən hansı doğrudur?

- Hibridləşmə yalnız atomun normal halına aiddir
- hibridləşmə prosesində orbitalların forması dəyişir
- hibridləşmə prosesində orbitalların forması dəyişmişdir
- hibridləşmə prosesində orbitalların sayı dəyişir
- hibrid orbitallar eferjilərinə görə fərqlənirlər

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

- Na₂SO₄
- FeCl₃
- CuSO₄
- AgNO₃
- HgBr₂

507 . Qüvvətli elektrolitlərin yerləşdiyi sıranı göstərin.

- CH_3COOH , HCN , CaCl_2 , H_2SO_4
- KNO_3 , HClO_4 , CaCl_2 , H_2SO_4
- NH_4OH , CH_3COOH , HCN , H_2S
- CaCl_2 , H_2SO_4 , HCN , H_2S
- KNO_3 , HClO_4 , NH_4OH , CH_3COOH ,

508 Mis(II) sulfatın CuSO_4 elektrolizində hansı məhsullar alınır?

- H_2 , O_2 , CuO
- Cu , O_2 , H_2SO_4
- CuO , H_2 , SO_2
- S , O_2 , CuO
- Cu_2O , H_2SO_4

509 Kimyəvi element anlayışı hansı cavabda düzgün verilmişdir?

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

510 Kimyəvi tarazlığı xarakterizə edən müddəanı göstərin.

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

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

- NaH
- H_2
- Na
- O_2
- Na_2O

512 Oksidləşmə prosesini xarakterizə edən müddəanı göstərin.

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

513 Reduksiya prosesinə aid olan müddəanı göstərin.

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

514 Məhlulda hidrogen ionlarının qatılığı artdıqda yarana biləcək dəyişikliyi göstərin.

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

515 Emulsiya dispers sistemi hansı cavabda düzgün xarakterizə olunub?

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

516 Məhlulun titrini ifadə edən müddəanı göstərin.

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

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

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

518 Sistemin entalpiya dəyişikliyinə termodinamik ifadəsini göstərin.

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

519 Temperaturun yüksəlməsi ilə reaksiyanın sürətinin artmasının səbəbini göstərin.

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

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

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

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

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

522 Reaksiya aparılan qabın həcmi iki dəfə artırıqda $2\text{NO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{NO}_2$ reaksiyanın sürəti necə dəyişər?

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

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

- faizli
- molyal
- molyar
- normal
- titrli

524 0,2 mol/l qatılıqlı $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ məhlulunun 300 ml-də neçə mol ionu var?

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

525 250 ml FeCl_3 məhlulunda cəmi 0,2 mol ion var. Buna görə FeCl_3 -ün molyar qatılığını hesablayın.

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

526 Verilmiş duzların suda məhlullarında hansı mühit qazanar? NaNO_3 CuSO_4 K_3PO_4

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

527 . FeSO_4 və $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ duzları üçün ümumi olan nədir? I. Suda məhlullarının elektrolizi zamanı katodda ayrılan məhsul. II. Suda məhlullarının elektrolizi zamanı anodda ayrılan məhsul. III. Dissosiasiya mərhələlərinin sayı.

- yalnız I
- yalnız II

- yalnız III
 I,II
 II,III

528 CuSO₄ suda məhlulunu elektroliz etdikdə anodda (n.ş-də) 2,24 l qaz ayrılmışdır. Katodda ayrılan maddənin kütləsini hesablayın.

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

529 160 qram NaOH ərintisini elektroliz etdikdə katodun kütləsi neçə qram artar. Mr(NaOH)=40 Ar(Na)=23

- 46
 92
 80
 40
 69

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

- $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + \text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow$
 $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
 $(\text{NH}_4)_2\text{S} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
 $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow$
 $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow$

531 Hansı maddə ilə aşağıda verilmiş ionların hamısını təyin etmək olar? PO₄³⁻, Cl⁻, Br⁻, I⁻

- KCl
 FeSO₄
 AgNO₃
 Cu(NO₃)₂
 MgCl₂

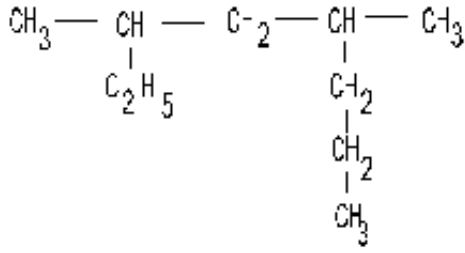
532 Hansı maddələrin bir molunu tam dissosiasiya etdikdə bərabər sayda ionlar əmələ gəlir? I. (NH₄)₃PO₄ II. AlCl₃ III. Fe₂(SO₄)₃ IV. Fe(NO₃)₂

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

533 1 mol KCl və 1 mol CaCl₂ duzlarını suda həll etdikdə məhlulda olan Cl⁻ ionlarının sayını müəyyən edin (hər iki elektrolit üçün α=100%).

- $2 \cdot 10^{23}$
 $3,06 \cdot 10^{23}$
 $4,08 \cdot 10^{24}$

Birleşməni Beynəlxalq üsulla adlandırın?



602.10²⁴

534 $\text{Cu} + 2 + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2$ reaksiyasını aparmaq üçün hansı maddələr götürülməlidir?

- CuO, NaOH
 Cu(NO₃)₂, KOH
 CuO, H₂O
 Cu, NaOH
 CuSO₄, Na₂SO₄

535 Kimyəvi reaksiyanın sürətinin ölçü vahidini göstərin.

- mol/l·san
 mol/l
 mol/san
 mol·l/san

536 Kimyəvi tarazlığa hansı faktor təsir etmir?

- təzyiq
 reaksiya məhlullarının qatılığı
 temperatur
 başlanğıc maddələrin qatılığı
 katalizator

537 $\text{H}_2(\text{q}) + \text{S}(\text{b}) \rightleftharpoons \text{H}_2\text{S}(\text{q}) + \text{Q}$ reaksiyasında tarazlığın sağ tərəfə yönəlməsi üçün hansı faktorlar təsir edir? I. temperaturun artması II. temperaturun azalması III. təzyiqin artması IV. H₂-nin qatılığının artması

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

538 $\text{CH}_4(\text{q}) + \text{H}_2\text{O}(\text{q}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{q}) + 3\text{H}_2(\text{q}) - \text{Q}$ reaksiyasında tarazlığı məhsulun alınması istiqamətinə necə yönəltmək olar?

- suyun qatılığını artırmaqla
 H₂-nin qatılığını artırmaqla
 temperaturu azaltmaqla
 təzyiqi artırmaqla
 katalizator tətbiq etməklə

539 Hansı faktorlar kimyəvi tarazlığa təsir edir? I. qatılıq II. inhibitor III. temperatur IV. katalizator

- I, II, IV

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

540 Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?

- $\text{NH}_3 \rightleftharpoons \text{N}_2 + 3\text{H}_2$
- $\text{O}_2 + \text{Cl}_2 \rightleftharpoons 2\text{HCl}$
- $\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2$
- $\text{O}_2 + \text{C} \rightleftharpoons 2\text{CO}$
- $\text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{O}_3$

541 Hansı halda təzyiqin artması və temperaturun azalması tarazlığı başlanğıc maddələr alınan tərəfə yönəldir?

- $\text{O}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3 + \text{Q}$
- $\text{O}_2 \rightleftharpoons 3\text{O}_3 - \text{Q}$
- $\text{NO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 4\text{HNO}_3 + \text{Q}$
- $\text{N}_2\text{O}_4(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{NO}_2 - \text{Q}$
- $\text{NO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO}_2 + \text{Q}$

542 Hansı halda təzyiqin azalması tarazlığı başlanğıc maddələr istiqamətinə yönəldir?

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

543 Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?

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

544 Homogen reaksiyanı göstərin.

- $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$
- $\text{CaO} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3$
- $\text{ZnO} + \text{H}_2 \rightarrow \text{Zn} + \text{H}_2\text{O}$
- $3\text{Fe} + 3\text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4$
- $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$

545 Heterogen sistemi göstərin.

- $\text{CO}_2 + \text{C} \rightarrow 2\text{CO}$
- $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$
- $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}(\text{buxar})$
- $\text{CH}_4 + \text{CO}_2 \rightarrow 2\text{CO} + 2\text{H}_2$
- $\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O}(\text{buxar}) \rightarrow \text{CO} + 2\text{H}_2$

546 Hansı reaksiyanın sürətinə tarazlığın dəyişməsi təsir etmir?

- $2\text{Al} + 3\text{S} \rightarrow \text{Al}_2\text{S}_3$
- $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$
- $2\text{Al} + 3\text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{AlCl}_3$
- $2\text{K} + \text{H}_2 \rightarrow 2\text{KH}$
- $\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CO} + 3\text{H}_2$

547 Temperaturun artması və təzyiğin azalması hansı halda tarazlığı reaksiya məhsullarının alınması istiqamətinə yönəldir?

- $3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{O}_3 - Q$
- $\text{HCl} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{Cl}_2 + Q$
- $\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2\text{H}_2 + \text{O}_2 - Q$
- $\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2 + Q$
- $\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{SO}_3 + Q$

548 $4\text{HCl}(\text{q}) + \text{O}_2(\text{q}) \rightleftharpoons 2\text{Cl}_2(\text{q}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{q})$ hansı halda tarazlıq sola yönəlir?

I. O_2 -nin qatılığının artması

II. Cl_2 -nin qatılığının artması

III. t?zyiğin artması

IV. t?zyiğin azalması

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

549 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
- 100
- 150
- 200
- 250

550 240 q 25%-li məhluldakı suyun mol sayını müəyyən edin.

- 12
- 18
- 16
- 10
- 8

551 5 mol suda 0,1 mol KHCO_3 duzu həll edilir. Məhlulda duzun kütlə payını (%-lə) hesablayın.

- 12
- 5
- 10
- 20

552 200 q 20%-li duz məhluluna 120 q duz əlavə edilir. Məhlulun qatılığını hesablayın?

- 30
- 50
- 40
- 30
- 25

553 Adsorbsiya nədir?

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

554 Hansı maddələr adsorbatlar adlanır?

- mühiti maye olan dispers sistemlər
- üzvi həlledicilərdə həll olan maddələr
- adsorbsiya olunan maddələr
- suda həll olan bərk maddələr
- səthi aktiv maddələr

555 $2\text{C}_2\text{H}_5 + 5\text{CO}_2 \rightarrow 4\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{Q}$ (n.ş) II,2 e asetilen yandıqda 650 kc istilik ayrılır. Asetilenin yanma istiliyini müəyyən edin.

- 1300
- 650
- 5200
- 2600
- 1950

556 $2\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{S}$ Reaksiyasında H_2S qabılığım 3 dəfə azaldıb O_2 - in qatılığını isə 3 dəfə artırıqda sürət neçə dəfə dəyişər?

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

557 Reaksiya 40 C-də 6 dəqiqəyə 60 C-də isə 40 saniyəyə başa sətirsə, reaksiyanın temperatur əmsalını müəyyən edin.

- 2
- 4
- 3,5

- 2,5
 3

558 Atomun nüvəsinə aid olan xassələri göstərin.

- optiki və rentgen spektrləri
 kütlə və radioaktivlik
 Rentgen spektrləri və kütlə
 optiki spektrlər və kütlə
 radioaktivlik və optiki spektrlər

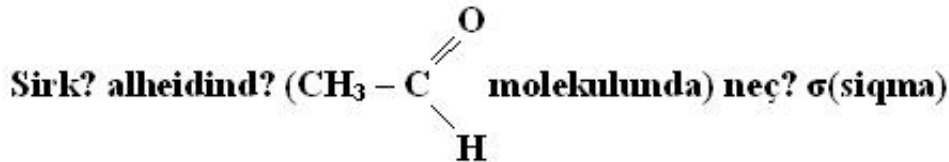
559 V_2O_5 iştirakı ilə aparılan $2SO_2(q) + O_2(q) \rightarrow 2SO_3(q)$ reaksiyanın aid olduğu kataliz prosesini göstərin.

- heterogen kataliz
 homogen kataliz
 fermentli kataliz
 turşu-əsas katalizi
 avtokataliz

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

- fermentli kataliz
 homogen kataliz
 heterogen kataliz
 avtokataliz
 turşu-əsas katalizi

561



və neçə π (pi) rabitə var?

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

562 Azot molekulunda neçə σ (siqma) və π (pi) rabitə var?

- 3π
 $2\sigma, 1\pi$
 $2\sigma, 2\pi$
 $1\sigma, 2\pi$
 3σ

563 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

564 Verilmiş birləşmələr sırasında kimyəvi rabitənin xarakteri necə dəyişir? Br₂ – HBr – KBr

- polyar kovalent – qeyri-polyar kovalent – ion
- ion – qeyri-polyar kovalent – polyar kovalent
- qeyri-polyar kovalent – ion – polyar kovalent
- ion – polyar kovalent – qeyri-polyar kovalent
- qeyri-polyar kovalent – polyar kovalent – ion

565 N₂ molekulunda rabitələrin yaranmasında neçə elektron iştirak edir?

- 5
- 2
- 4
- 6
- 3

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

- MgCl₂
- CaCl₂
- OF₂
- SCl₂
- SO₂

567 Hansı sırada yalnız ion rabitəli birləşmələr verilmişdir?

- CaS, KF, HCl
- KF, CaBr₂, NaCl
- CaH₂, SO₂, SO₃
- CaO, Mg₃N₂, SCl₂
- N₂O₅, CCl₄, SiF₄

568 Hansı qrupdakı maddələr moleklyar tipli kristal qəfəs yarada bilər?

- BaCl₂, NO₂
- H₂O, NaCl
- CO₂, CH₄
- BaO, C₂H₆
- Mg₃N₂, CaCl₂

569 CH₂ = CH – CH = CH₂ molekulunda sıqma (σ) və pr (π) rabitələrin sayıml müəyyən edin. σ π

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

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

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

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

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

572 Hansı maddə ion tipli kristal qəfəs əmələ gətirmir?

- $CaCO_3$
- $HClO_3$
- $NaHSO_4$
- XCl
- $NaOH$

573 90 C reaksiya 3 dəqiqəyə, 110 C də isə 20 saniyəyə başa çatır. Reaksiyanın temperatur əmsalını müəyyən edin.

- 5
- 1
- 2
- 3
- 4

574 Maddələri kükürdün oksidləşmə dərəcəsinin artma ardıcılığı ilə düzün. 1. H_2SO_4 2. Na_2S 3. $CaSO_4$

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

575 Hansı molekullar mayi halda hidrogen rabitəsi əmələ yetirir? I. HF II. C_2H_5OH III. CH_4

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

576 P_2O_5 molekulunda pi(pi) rabitələr ümumi rabitələrin neçə faizini təşkil edir?

- 60
- 10
- 30
- 40

50

577 Temperaturun artırılması qazların həll olmasını necə dəyişir?

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

578 Təzyiqin artırılması qazların həll olmasını necə dəyişir?

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

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

- 16
- 12
- 4
- 32
- 8

580 760 ml suda 40 q natrium-hidroksid həll edildi. Alınmış məhlulda natrium-hidroksidin kütlə payını hesablayın (%-lə).

- 36
- 2
- 20
- 40
- 5

581 135 q suda 15 q duzun həll edilməsindən alınan məhlulda həll olunmuş maddənin kütlə payını (%-lə) hesablayın.

- 5
- 20
- 15
- 12
- 10

582 40 q xörək duzu 160 q suda həll edildi. Alınmış məhlulda xörək duzunun kütlə payını (%-lə) hesablayın.

- 10
- 25
- 15
- 5
- 20

583 20%-li məhlul hazırlamaq üçün 800 q suda neçə qram natrium-nitrat həll etmək lazımdır?

- 120
- 240
- 220
- 160
- 200

584 300 q 20%-li duz məhlulu hazırlamaq üçün neçə qram 30%-li məhlul lazımdır?

- 300
- 500
- 400
- 100
- 200

585 90 q xörək duzunu neçə qram suda həll etmək lazımdır ki, 18%-li məhlul alınsın?

- 200
- 450
- 165
- 500
- 410

586 Hansı sıradakı elementlər metallara aiddir?

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

587 Hansı sıradakı elementlər qeyri-metallara aiddir?

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

588 Hansı maddə su ilə müxtəlifcinsli qarışıq əmələ gətirir?

- qlükoza
- benzol
- sirkə turşusu
- metil spirti
- saxaroza

589 Hansı halda kimyəvi hadisə baş verir?

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

590 Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

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

591 Hansı sıradakı elementlərin hamısı dəyişkən valentlidir?

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

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

- 48
- 40
- 20
- 33
- 60

593 . Birvalentli metalın sulfat duzunun molyar kütləsi 174 q/mol-a bərarərdir. Metalın nisbi atom kütləsi neçədir?

- 78
- 39
- 23
- 64
- 7

594 $4X + 5O_2 \rightarrow 4NO + 6H_2O$ tənliyinə əsasən X maddəsini müəyyənləşdirin.

- HNO₂
- NH₃
- N₂H₄
- NH₂OH
- HNO₃

595 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. $Ar(Mg) = 24$.

- 75
- 24
- 25
- 30
- 50

596 $Al + KClO_4 + H_2SO_4 \rightarrow Al_2(SO_4)_3 + KCl + H_2O$ reaksiya tənliyində reduksiyaedici və suyun əmsallarının cəmini tapın.

- 15
- 20
- 10
- 11

16

597 $P + KClO_3 \rightarrow KCl + P_2O_5$ reaksiyası tənliyində oksidləşdirici və reduksiyaediciyə əmsallarının cəmini müəyyən edin.

- 13
 11
 9
 10
 12

598 $K_2Cr_2O_7 + H_2SO_4 \rightarrow Cr_2(SO_4)_3 + K_2SO_4 + O_2 + H_2O$ oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında suyun əmsalını tapın.

- 4
 8
 3
 11
 16

599 d-orbitalda maksimum neçə elektron ola bilər.

- 7
 8
 6
 10
 5

600 NH_4Cl molekulunda azotun oksidləşmə ədədi neçədir?

- 4
 -3
 +4
 +5
 -2

601 H_3PO_2 turşusu nə cür xassə göstərir?

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

602 Mol nədir?

- kimyəvi elementin kütlə vahididir
 maddənin miqdar ölçüsüdür
 ölçü vahididir
 reaksiyaya daxil olan maddənin miqdarıdır
 maddənin kütləsidir

603 $N = 2n^2$ ifadəsi nəyi göstərir?

- energetik səviyyədə yarım səviyyələrin sayını
 energetik səviyyədə elektronun sayını

- kiçik dövrlərdə elementin sayını
- böyük dövrdə elementin sayını
- əlavə yarım qrupda elementin sayını

604 Oksidləşmə nədir?

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

605 Həyəcanlanmış halda xlorun maksimum valenti neçədir?

- 3
- 7
- 6
- 5
- 4

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

- Na₂S₂O₅
- Na₂SO₄
- Na₂SO₃
- Na₂S₂O₄
- Na₂S₂O₃

607 Hansı duzun hidrolizində yaranan mühit şəhv göstərilmişdir?

I. Na₂SO₃ – neytral II. FeCl₃ – turş III. NaCl – qələvi

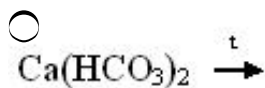
- II, III
- yalnız I
- yalnız II
- yalnız III
- I, III

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

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

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

609 Hansı reaksiyada çöküntü alınır?



- $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{NaOH} \rightarrow$
- $\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} \rightarrow$
- $\text{FeCl}_3 + \text{KOH} \rightarrow$

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

- ZnCO_3
- CuSO_4
- CH_3COONa
- K_2CO_3
- ZnCl_2

611 Məhlulda turşu əlavə etdikdə hansı duzların hidrolizi zəifləyir?

I. CuCl_2 II. Na_2S III. FeCl_3 IV. K_2CO_3

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

612 Hansı duzun suda məhlulunda fenolftaleinun rəngi dəyişir?

- Na_2SO_3
- Al_2S_3
- CaCl_2
- $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- NH_4Cl

613 Hansı duzlar hidrolizə uğramır?

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

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

614 CH_3COONa duzunun hidrolizini zəiflətmək üçün məhlula hansı maddə əlavə olunur?

- HCl
- NaOH
- H_2SO_4
- H_2O
- HNO_3

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

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

616 Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

- Ca^{+} və $\text{CH}_3\text{COO}^{-}$
- Ag^{+} və Cl^{-}
- Ag^{+} və I^{-}
- Ca^{+2} və CO_3^{-2}
- Ca^{+2} və CO_3^{-2}
- Ca^{+} və $\text{CH}_3\text{COO}^{-}$

617 NH_4^{+} və SO_4^{-2} ionlarını hansı maddənin məhlulu ilə təyin etmək olar?

- $\text{Ba}(\text{OH})_2$
- NaOH
- BaCl_2
- $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
- KOH

618 Hansı duzun hidrolizi zamanı əsasi duz alınır?

- NH_4NO_3
- MgSO_4
- NaCl
- Na_2SO_4
- ZnCl_2

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

I. FeCl_2 II. CaCl_2 III. BaCl_2

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

620 $\text{Cu}^{+2} + 2\text{OH}^{-} \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2$ reaksiyasını aparmaq üçün hansı maddələri götürülməlidir?

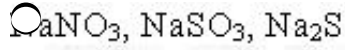
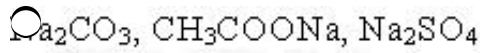
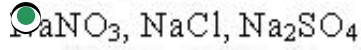
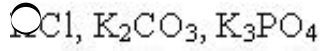
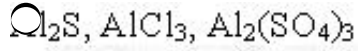
- $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2, \text{KOH}$
- Cu, NaOH
- CuO, NaOH
- $\text{CuSO}_4, \text{Na}_2\text{SO}_4$
- $\text{CuO}, \text{H}_2\text{O}$

621 Hansı duzların hidrolizindən eyni mühit alınır?

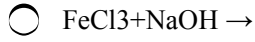
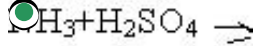
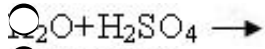
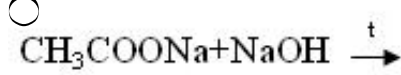
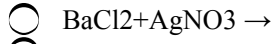
I. Na_2CO_3 II. NaCl III. FeCl_3 IV. AgNO_3

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

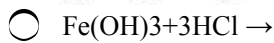
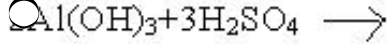
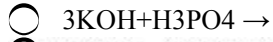
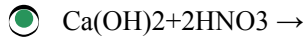
622 Hansı qrupda olan duzlar hidrolizə uğramır?



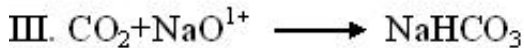
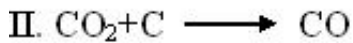
623 Hansı reaksiyada alınan normal duzun suda həll olmasından turş mühit yaranır?



624 Hansı reaksiyadan alınan duz hidroliz etmir?



625 Hansı reaksiyada CO_2 oksidləşdiricidir?



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

626 $4\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + 3\text{KClO}_4$ reaksiyasında xlorun neçə faizi rediksiya olunmuşdur?

- 80
- 25
- 20
- 50
- 75

627 Hansı ion yalnız oksidləşdiricidir?

- Cr²⁺
- Cl⁻
- Fe²⁺
- Al³⁺
- S⁻²

628 $C_6H_5NO_2 + (NH_4)_2S \rightarrow C_6H_5NH_2 + S + NH_3 + H_2O$ Oksidləşmə- reduksiya reaksiyasında ammonyakın əmsalını müəyyən edin.

- 8
- 1
- 2
- 3
- 6

629 $Cu + 4HNO_3 \rightarrow Cu(NO_3)_2 + 2NO_2 + 2H_2O$ Reaksiya tənliyinə əsasən (n.ş. –də) 8,96 l qaz alınarsa neçə mol oksidləşdirici reduksiya olunur?

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

630 $P + HNO_3 + H_2O \rightarrow H_3PO_4 + NO$ Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdirici və reduksiyaediciyə əmsalları cəmini müəyyən edin.

- 2
- 8
- 4
- 5
- 6

631 $Br_2 + NaOH \rightarrow NaBr + NaBrO_3 + H_2O$ tənliyi üzrə 6 mol brom reaksiyaya girir. I. oksidləşən II. reduksiya olunur brom atomlarının sayını müəyyən edin. (Na-avoqadro ədədidir) I II

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

632 $Cu + HNO_3 \rightarrow Cu(NO_3)_2 + NO + H_2O$ Oksidləşmə reduksiya reaksiyasında reduksiyaediciyə əmsalını tapın.

- 8
- 2

- 3
 4
 6

633 Anionları oksidləşmə qabiliyyətlərinin artması ardıcılığı ilə düzün. I. F- II. Cl- II. OH-

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

634 Hansı duzun elektroliz tənliyi suyun elektroliz tənliyi ilə eynidir? I. CuSO₄ II. Cu(NO₃)₂ III. CuCl₃ IV. CaF₂

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

635 393 q NaCl məhlulunun elektrolizi zamanı (n.ş –də) 44,8 l qaz ayrılmışdır. Alınan məhlulda NaOH –in kütlə payını (% -lə) hesablayın. (Mr NaOH=40)

- 50
 20
 25
 30
 40

636 Hansı ifadə doğrudur?

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

637 $A=Z+N$ düsturu nəyi göstərir?

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

638 Həllolma əmsalının ölçü vahidini göstərin.

- q/l
 mol/l
 kq/mol
 l/kq
 q/mol

639 Temperaturun artması ilə qazların həll olması necə dəyişir?

- artır, sonra isə azalır
- dəyişmir
- azalır
- artır
- azalır, sonra ilə artır

640 Normal məhlulun ölçü vahidini göstərin.

- mol/kq
- q/l
- mol/l
- q-ekv/l
- q/mol

641 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

642 Hansı üç metal natrium hidrokسيد məhlulu ilə reaksiyaya girmir?

- Zn, Cu, Hg
- Zn, Be, Mg
- Mg, Ca, Al
- Al, Zn, Be
- Hg, Cu, Au

643 20 q kalsium xloridi 180 ml suda həll etdilər. Alınmış məhlulda kalsium xloridin kütlə payını tapın.

- 10
- 9
- 18
- 14
- 11

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

- 18
- 10
- 35
- 30
- 25

645 Təzyiqin artması ilə hansı birləşmənin həll olması artır?

- H₂SO₄
- KCl
- NaNO₃
- Na₂O
- CO₂

646 Hansı birləşmə suda həll olmur?

- Ca(OH)_2
- NaCl
- CaCO_3
- Na_2SO_4
- KNO_3

647 Hansı sıradakı maddələrin temperaturun artması ilə həll olması azalır?

- $\text{CO}_2, \text{Na}_2\text{SO}_4, \text{KCl}$
- $\text{KNO}_3, \text{O}_2, \text{CaCl}$
- $\text{NaCl}, \text{K}_2\text{CO}_3, \text{NH}_3$
- $\text{NH}_3, \text{CO}_2, \text{O}_2$
- $\text{NH}_4\text{Cl}, \text{K}_2\text{SO}_4, \text{NaCO}_3$

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

- $\text{O}_2, \text{NaNO}_3$
- $\text{Ca}_2\text{CO}_3, \text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$
- CO, NaCl
- NH_3, HCl
- $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}, \text{NH}_4\text{Cl}$

649 Elektrolitlərin suda məhlullarının elektrik cərəyanını keçirməsində hansı hissəciklər iştirak edir?

- yalnız kationlar
- kationlar və anionlar
- anionlar və elektronlar
- kationlar və elektronlar
- yalnız elektronlar

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

- maqnezium
- azot
- arqon
- bor
- silisium

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

- $3s^23p^1$
- $2s^22p^3$
- $2s^12p^2$
- $2s^22p^4$
- $2s^22p^1$

652 Atomun valent təbəqəsinin normal halına uyğun gələn elektron formulunu göstərin

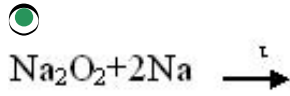
- $3s^13p^1$
- $2s^22p^4$
- $2s^12p^3$
- $2s^12p^2$

3s13p1

653 Hansı maddənin adı düzgün göstərilməmişdir?

- CH₃CH₂OK – kalium etilat
 KO₂ – kalium-oksüd
 Na₂O₂ – natrium-peroksüd
 Li₂O – litium-oksüd
 KNH₂ – kalium amid

654 Bu reaksiyaların hansının köməyi ilə natrium-oksüd almaq olar?



- 4Na + O₂ →
 Na + H₂O →
 2NaOH + Zn →

$$\text{NaNO}_3 \xrightarrow{t}$$

655 Hansı oksüd qələvilərlə reaksiyaya girmir?

- Na₂O
 N₂O₅⁻
 CO₂
 SO₂
 SO₃

656 Hansı sıradakı bütün elementlər sabit valentlidirlər?

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

657 Natrium-xloratın formulunu göstərin.

- NaClO₃
 NaClO₄
 NaCl
 NaClO
 NaClO₂

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

- NaOH
 NaCl
 Fe(OH)₂
 Na₂CO₃
 NaNO₃

659 250 q 15% məhlul hazırlamaq üçün nə qədər xörək duzu götürmək lazımdır?

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

660 28 q KOH ilə H₂SO₄-ün qarşılıqlı təsirində neçə qram K₂SO₄ alınar? Mr(KOH)=56, Mr(K₂SO₄)=174

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

661 Göstərilən duzların hansının termiki parçalanması nəticəsində eyni vaxtda əsasi və turşu oksidləri əmələ gəlir?

- NaNO₃
- CaCO₃
- NH₄NO₃
- KClO₃
- AgNO₃

662 Hansı duzun adı düzgün deyil?

- Na₂MnO₄ – natrium manqanat
- NaMnO₄ – natrium permanqanat
- NaHSO₃ – natrium hidrosulfat
- NaPO₃ – natrium metafosfat
- NaHS – natrium hidrosulfid

663 Hansı formul doğru deyil?

- Na₂HPO₄
- NaH₃PO₄
- Na(OH)Cl
- NaH₄HSO₄
- (NH₄)₃PO₄

664 Natrium-perxloratın formulunu göstərin.

- NaClO₄
- NaClO₃
- NaCl
- NaClO
- NaClO₂

665 Tərkibində 1 mol NaOH və 1 mol KOH olan məhlulun üzərinə tərkibində 1 mol H₂SO₄ olan məhlul əlavə edilsə hansı duz alınar?

- KHSO₄
- Na₂SO₄

- NaHSO₄
- NaKSO₃
- NaKSO₄

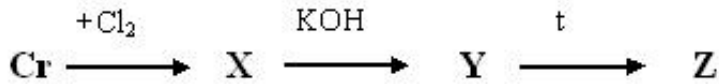
666 CuSO₄ məhçuluna salınmış dəmir lövhənin kütləsi 8q artır. Neçə qram Cu reduksiya olunur?

- 28
- 56
- 48
- 64
- 32

667 Qələvi metalların ümumi elektron formulunu göstərin?

- $nd^{10}ns^2$
- ns^1
- ns^2
- ns^2np^1
- ns^2np^2

668



Z- maddəsinin müəyyən edin.

- CrO
- Cr₂O₃
- Cr(OH)₂
- Cr(OH)₃
- K₂CrO₄

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

- Na
- Al
- Zn
- Fe
- Cu

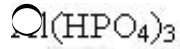
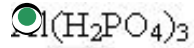
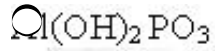
670 Al-u elektroliz yolu ilə alıqda elektrolit qismində hansı maddədən istifadə edilir?

- AlCl₃
- Al₂O₃
- Al₂O₃·nH₂O
- AlF₃

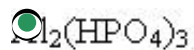
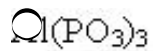
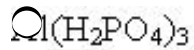
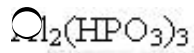
671 Təbiətdə geniş yayılmış metalı göstərin.

- Mg
- Fe
- Ca
- Zn
- Al

672 Alüminium – dihidroortofosfatın formülünü göstərin.



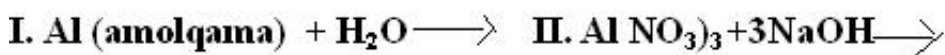
673 Alüminium hidroortofosfatın formülünü göstərin.



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

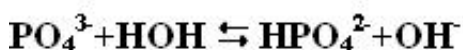
- 6
- 2
- 3
- 4
- 5

675 Hansı reaksiyada $Al(OH)_3$ alınır?

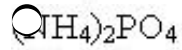
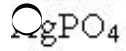
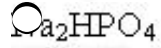
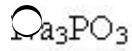
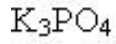


- II, III
- I, II, III
- I, III, IV
- II, III, IV
- I, II, IV

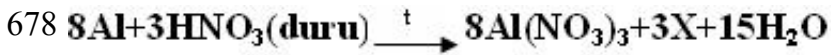
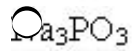
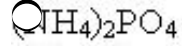
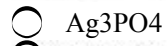
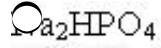
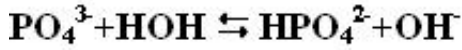
676 Hansı duzum hidrolizinin qısa ion tənliyi aşağıdakı kimidir?



-



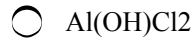
677 Hansı duzum hidrolizinin qısa ion t?nliyi ařađıdaki kimidir?



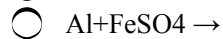
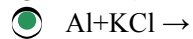
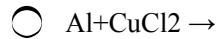
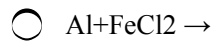
X madd?sini tapın.



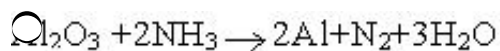
679 1 mol $AlCl_3$ -lə 4 mol $NaOH$ -in sulu məhlulunda əmələ gələn maddə hansıdır ?

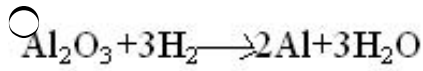
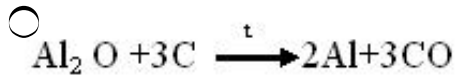
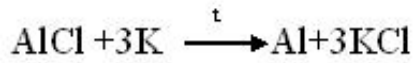


680 Hansı reaksiya getmir?

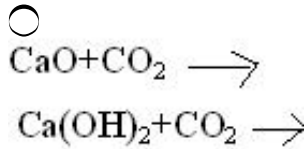
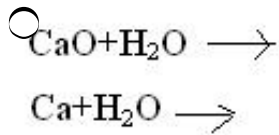
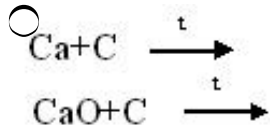
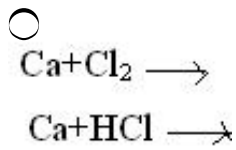
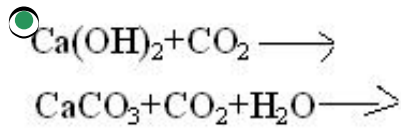


681 Sənayedə Al-i hansı üsulla alırlar?

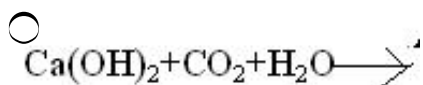
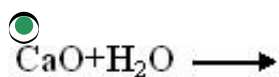
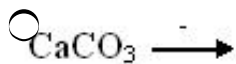
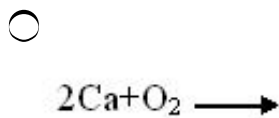
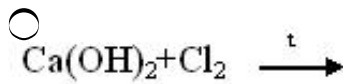


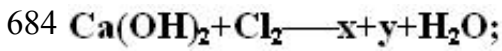


682 Hansı reaksiya cütündən eyni maddə alınmır?

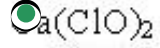
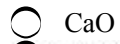
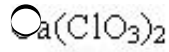
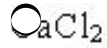
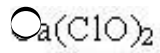


683 Hansı reaksiyadan sönmüş əhəng alınır?

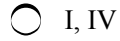
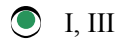




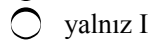
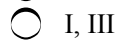
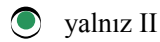
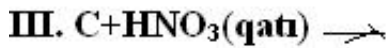
$y + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{HClO}$ reaksiyalarında y maddəsinin müəyyən edin.



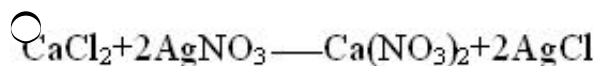
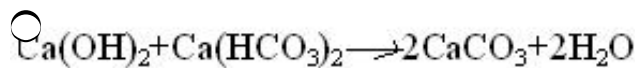
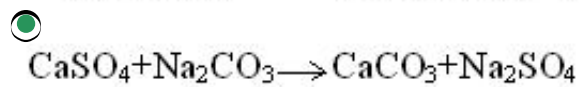
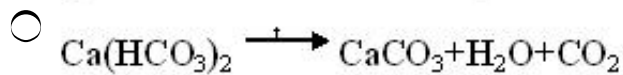
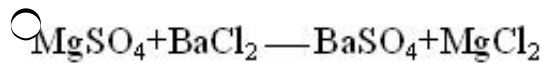
685 . Hansı reaksiyalarda metal alınır?



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



687 Hansı reaksiyanın köməyi ilə daimi cödlüğü aradan qaldırmaq olar?



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



- HNO₂
- NH₃
- NCl₃

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

- KNO₂
- NF₃
- NH₂OH
- HNO₂
- NH₃

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

- 4
- 3
- 2
- 5
- 1

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

- 4
- 2
- 6
- 3
- 1

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

- NH₂OH
- NF₃
- NCl₃
- HNO₃
- NH₄NO₃

693 kimyəvi elementlərin atomlarının dövri dəyişən xassəsini göstərin.

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

694 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
- tərsinə reaksiya istiqamətinə
- düzünə reaksiya istiqamətinə
- yerini dəyişməz
- reaksiyanın sürəti azalar

695 Zəif elektrolitlərin yerləşdiyi sıranı göstərin.

- CH₃COOH, H₃BO₃, CaCl₂
- NH₄OH, CH₃COOH, H₃BO₃
- KNO₃, CaCl₂, HNO₃
- CaCl₂, HNO₃, H₃BO₃
- NH₄OH, CH₃COOH, KNO₃,

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

- O₂ və CO₂
- H₂ və HCl
- O₂ və CH₄
- S₈ və CO₂
- Cl₂ və NH₃

697 $\text{Ca} + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{qatı}) \longrightarrow \text{CaSO}_4 + x + \text{H}_2\text{O}$ reaksiyasında x maddəsinin oksidləşdiricinin məhsulu müəyyən edin.

- O₂S, 4
- O₂S, 5
- O₂, 1
- O₂S, 1
- O₂, 2

698 Sənayedə kalsiumu hansı sxem üzrə alırlar?

- $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \xrightarrow{t}$
- $\text{CaO} + \text{C} \xrightarrow{t}$
- $\text{CaO} + \text{H}_2 \xrightarrow{t}$
- $\text{CaCl}_2 (\text{?rim?}) \xrightarrow{\text{e.m.}}$
- $\text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{e.m.}}$

699 Suda hansı ionlar müvəqqəti codluğu yaradırlar?

- CO_4^{-3} , Ca^{+2} , Mg^{+2}
- CO_4^{-2} , Na^+ , Mg^{+2}
- Cl^- , K^+ , Ca^{+2}
- CO_3^- , K^+ , Ca^{+2}
- CO_3^- , Mg^{+2} , Ca^{+2}

700 Müvəqqəti codluğu aradan qaldırmaq üçün hansı üsuldan istifadə edilir?

- MgSO₄ əlavə etməklə
- xlorlaşdırmaqla
- Na₂CO₃ əlavə etməklə
- Ca(HCO₃)₂ əlavə etməklə
- filtr kağızından suyu buraxmaqla