

1315y_Az_Q18_Qiyabi_Yekun imtahan testinin sualları**Fənn : 1315y Kimya**

1 16 q kükürd ilə neçə qram alüminium reaksiyaya girir?

- 36
 27
 9
 18
 45

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

- 112
 224
 672
 448
 336

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

- $\text{Na}_2\text{O}_2, \text{Na}_2\text{SO}_4, \text{Cu}$
 $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2, \text{FeO}, \text{N}_2$
 $\text{NaHCO}_3, \text{C}, \text{Si}$
 $\text{KCl}, \text{MgO}, \text{CO}_2$
 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2, \text{CaSiO}_3$

4 Qatı sulfat turşusu ilə hansı qrup metal qızdırıldıqda SO_2 alınır?

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

5 Kristallik kükürd üçün nə xarakterik deyil?

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

6 Kristallik kükürd üçün nə xarakterikdir?

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

7 Xlor üçün hansı mülahizə doğru deyildir?

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

8 Hansı maddə hidrogenlə daha asan reaksiyaya daxil olur?

- N₂
- F₂
- Cl₂
- Br₂
- I₂

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

- O₃
- Cl₂
- H₂
- O₂
- Cl₂O

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

- Al
- Cl₂
- I₂
- Ca
- H₂O

11 Hansı turşu mövcud deyildir?

- HClO₄
- HBrO₄

- HBrO_3
- HFO_3
- HClO_3
- HF

12 Hansı maddə adi şəraitdə maye halındadır?

- O_2
- Cl_2
- F_2
- C
- Br_2

13 Hansı maddənin xlorla reaksiyasından NaCl almaq mümkün deyildir?

- Na
- NaOH
- NaI
- NaBr
- NaF

14 Hansı birləşmə xlorid turşusu ilə reaksiyaya daxil olur?

- $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- Cu
- H_2S
- Hg
- NH_3

15 Xlorid ionunu hansı maddənin məhlulu ilə təyin etmək olar?

- KNO_3
- $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$
- $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- AgNO_3
- $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$

16 Suda hansı ionlar müvəqqəti codluğu yaradırlar?

- $\text{PO}_4^{-3}, \text{Ca}^{+2}, \text{Mg}^{+2}$
- $\text{SO}_4^{-2}, \text{Na}^+, \text{Mg}^{+2}$
- $\text{Cl}^-, \text{K}^+, \text{Ca}^{+2}$
- $\text{HCO}_3^-, \text{Mg}^{+2}, \text{Ca}^{+2}$
- $\text{HCO}_3^-, \text{K}^+, \text{Ca}^{+2}$

17 Sənayedə kalsiumu hansı sxem üzrə alırlar?

- $\text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{e}\pi\text{-3}}$
- $\text{CaO} + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{t}}$
- $\text{CaO} + \text{C} \xrightarrow{\text{t}}$
- $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \xrightarrow{\text{t}}$
- $\text{CaCl}_2 \text{ (?rim?) } \xrightarrow{\text{e}\pi\text{-3}}$

18 Zəif elektrolitlərin yerləşdiyi sıranı göstərin.

- $\text{NH}_4\text{OH}, \text{CH}_3\text{COOH}, \text{H}_3\text{BO}_3$
- $\text{KNO}_3, \text{CaCl}_2, \text{HNO}_3$
- $\text{CH}_3\text{COOH}, \text{H}_3\text{BO}_3, \text{CaCl}_2$
- $\text{NH}_4\text{OH}, \text{CH}_3\text{COOH}, \text{KNO}_3,$
- $\text{CaCl}_2, \text{HNO}_3, \text{H}_3\text{BO}_3$

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

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

20 kimyəvi elementlərin atomlarının dövrü dəyişən xassəsini göstərin.

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

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

- NF_3
- NH_2OH
- HNO_3
- NCl_3
- NH_4NO_3

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

- 2
 -6
 -4
 -1
 -3

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

- 5
 -4
 -3
 -2
 -1

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

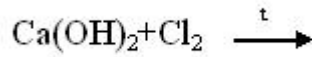
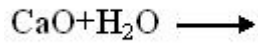
- HNO₂
 NF₃
 KNO₂
 NH₂OH
 NH₃

25 Hansı reaksiyanın köməyi ilə daimi codluğu aradan qaldırmaq olar?

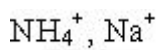
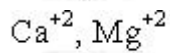
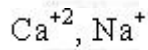
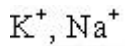
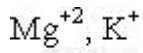
- $\text{Ca(OH)}_2 + \text{Ca(HCO}_3)_2 \rightarrow 2\text{CaCO}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$
 $\text{Ca(HCO}_3)_2 \xrightarrow{+} \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
 $\text{CaSO}_4 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{Na}_2\text{SO}_4$
 $\text{MgSO}_4 + \text{BaCl}_2 \rightarrow \text{BaSO}_4 + \text{MgCl}_2$
 $\text{CaCl}_2 + 2\text{AgNO}_3 \rightarrow \text{Ca(NO}_3)_2 + 2\text{AgCl}$

26 Hansı reaksiyadan sönmüş əhəng alınır?

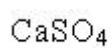
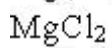
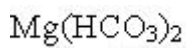
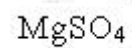
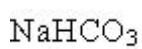
- $\text{Ca(OH)}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
 $2\text{Ca} + \text{O}_2 \rightarrow$
 $\text{CaCO}_3 \rightarrow$



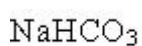
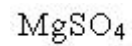
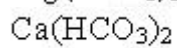
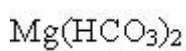
27 Hansı ionlar suda müvəqqəti codluq yaradırlar?



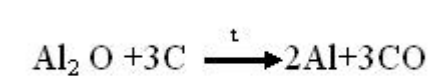
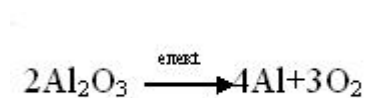
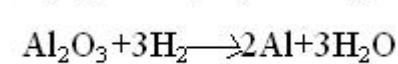
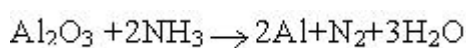
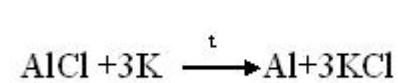
28 Hansı duz suda müvəqqəti codluq yaradır?



29 Hansı duz suda daimi codluq yaradır?



30 Sənayedə Al-i hansı üsulla alırlar?



31 Hansı reaksiya getmir?



- Al+FeCl₂ →
- Al+FeSO₄ →
- Al+KCl →
- Al+AgNO₃ →

32 1 mol AlCl₃-lə 4 mol NaOH-in sulu məhlulunda əmələ gələn maddə hansıdır ?

- NaAlO₂
- Al(OH)Cl₂
- Al(OH)₃
- Al(OH)₂Cl
- NaH₂AlO₃

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

- 2
- 6
- 5
- 4
- 3

34 Alüminium hidroortofosfatın formulunu göstərin.

- Al₂(HPO₄)₃
- Al₂(HPO₃)₃
- AlPO₄
- Al(H₂PO₄)₃
- Al(PO₃)₃

35 Alüminium – dihidroortofosfatın formulunu göstərin.

- AlPO₄
- Al(PO₃)₃
- Al(HPO₄)₃
- Al(H₂PO₄)₃
- Al(OH)₂PO₃

36 Təbiətdə geniş yayılmış metalı göstərin.

- Fe
- Ca
- Mg

- Al
 Zn

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

- CaF_2
 CaCl_2
 Na_3AlF_6
 Al_2O_3
 $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$

38 Hansı sırada bir maddənin adları verilmişdir?

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

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

- CH_4
 C_2H_4
 C_2H_2
 C_4H_{10}
 C_3H_8

40 $\text{CaC}_2 + \text{H}_2\text{O}$ _____ reaksiyası üçün hansı ifadə doğrudur. I.Oksidləşmə- reduksiya reaksiyasıdır. II.Asetilen alınır. III.Karbonun valentliyi dəyişmir.

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

41 Asetilenin trimerləşməsindən hansı birləşmə alınır?

- tsikloheksan
 benzol
 metiltsikloheksan
 tsikloheksen
 heksan

42 Asetileni etilendən hansı reaktiv vasitəsilə fərqləndirmək olar?

- bromlu su ilə
- H₂O₂ məhlulu ilə
- Ag₂O – in amonyaklı məhlulu ilə
- KMnO₄ məhlulu ilə
- 2 – metilbutin – 2

43 Asetilen molekulunda neçə qeyri-polyar siqma rabitə vardır?

- 3
- 2
- 5
- 1
- 4

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

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

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

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

46 78 q asetilen neçə qram su ilə reaksiyaya daxil olar?

- 36
- 18
- 72
- 54
- 108

47 $3C_2H_2$ reaksiyası üçün hansı ifadələr doğrudur. I.Oksidləşmə- reduksiya reaksiyasıdır. II.siqma rabitələrin sayı artır. III.Sp² - hibrid orbitalları olan birləşmə alınır.

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

48 1 mol asetilenin 1 mol hidrogen bromidlə reaksiyasından hansı maddə alınır?

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

49 3p yarım səviyyəsində 3 elektron olan elementin sıra nömrəsini müəyyən edin.

- 12
- 8
- 18
- 16
- 15

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

- 31
- 21
- 26
- 27
- 25

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

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

52 Elektron formulu $\dots 3s^2 3p^3$ olan elementin yuxarı və aşağı oksidləşmə dərəcələri neçədir?

- +2 və -3
- +3 və -2

- +3 və -3
- +2 və -2
- +5 və -3

53 Hansı sırada yalnız s-elementləri yerləşmişdir?

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

54 Hansı sıradakı bütün elementlər uçucu hidrogenli birləşmələr əmələ gətirmirlər?

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

55 Hansı sıradakı bütün elementlər uçucu hidrogenli birləşmələr əmələ gətirirlər?

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

56 9 protonu və 10 neytronu olan elementin nisbi atom kütləsini tapın.

- 10
- 9
- 1
- 19
- 90

57 Hansı sıradakı elementlər xassə etibarilə oxşardır?

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

58 Xətti quruluşa malik olan molekulu göstərin?

- NH₄⁺
- CH₄
- CO₂
- H₂O
- BH₃

59 Deyterium hansı elementin izotopudur?

- qalayın
- azotun
- hidrogenin
- oksigenin
- heliumun,

60 Natrium –sulfidin Na₂S hidrolizinin sürətini azaltmaq üçün onun məhluluna hansı maddə əlavə edilməlidir?

- Na₂SO₄
- NaOH
- H₂SO₄
- SO₂
- HCl

61 Molekulların davamlılığının ardıcıl azalmasına dair verilən sxemlərdən hansı doğrudur?

- N₂ → O₂ → F₂
- F₂ → N₂ → O₂
- O₂ → N₂ → F₂
- N₂ → F₂ → O₂
- O₂ → F₂ → N₂

62 Natrium –hidrokarbonat məhlulunu qızdırdıqda mühit necə dəyişər?

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

63 . Hansı duzun hidrolizindən turş duz alınar? I. CaCl₂ II. NaNO₃ III. K₂S

- I,II

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

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

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

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

- 100
- 250
- 400
- 300
- 200

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

- HNO₃
- H₂O
- H₂SO₄
- NaOH
- HCl

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

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

68 Hansı reaksiya sulu məhlulda axıra qədər getmir?

- NaCl + AgNO₃ →
- CuSO₄ + NaNO₃ →
- CuO + HCl →

- $\text{CuSO}_4 + \text{Na}_2\text{S} \rightarrow$
- $\text{KOH} + \text{FeCl}_3 \rightarrow$

69 Hansı iki ion sarı rəngli çöküntü əmələ gətirir?

- Ag^+ və Cl^-
- Na^+ və CH_3COO^-
- Ca^{+2} və CO_3^{-2}
- Ba^{+2} və CO_3^{-2}
- Ag^+ və I^-

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

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

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

- $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$
- $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- CaCl_2
- $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
- $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

72 Hansı maddəni suda həll etdikdə məhlulda qələvi mühit yaranır?

- H_2S
- NO_2
- NH_3
- CO_2
- SO_2

73 Yalnız zəif elektrolitlərdən ibarət sıranı göstərin.

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

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

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

75 Hansı ifadə doğru deyil?

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

76 Reaksiya aparılan qabın həcmi iki dəfə artırıqda $2NO+O_2 \rightarrow 2NO_2$ reaksiyanın sürəti necə dəyişər?

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

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

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

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

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

79 Temperaturun yüksəlməsi ilə reaksiyanın sürətinin artmasının səbəbini göstərin.

- molekulların orta kinetik enerjisinin artması
- molekulların orta kinetik enerjisinin azalması

- aktiv molekulların sayının artması
- aktiv molekulların sayının azalması
- molekulların toqquşmalarının sayının artması

80 Sistemin entalpiya dəyişikliyinə termodinamik ifadəsini göstərin.

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

81 Məhlulun titrini ifadə edən müddəanı göstərin.

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

82 Məhlulda hidrogen ionlarının qatılığı artdıqda yarana biləcək dəyişikliyi göstərin.

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

83 Oksidləşmə prosesini xarakterizə edən müddəanı göstərin.

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

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

- H₂
- O₂
- Na₂O
- NaH
- Na

85 Kimyəvi tarazlığı xarakterzə edən müddəanı göstərin.

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

86 Kimyəvi element anlayışı hansı cavabda düzgün verilmişdir?

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

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

- Cu, O₂, H₂SO₄
- S, O₂, CuO
- Cu₂O, H₂SO₄
- H₂, O₂, CuO
- CuO, H₂, SO₂

88 . Qüvvətli elektrolitlərin yerləşdiyi sıranı göstərin.

- KNO₃, HClO₄, CaCl₂, H₂SO₄
- CaCl₂, H₂SO₄, HCN, H₂S
- KNO₃, HClO₄, NH₄OH, CH₃COOH,
- CH₃COOH, HCN, CaCl₂, H₂SO₄
- NH₄OH, CH₃COOH, HCN, H₂S

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

- FeCl₃
- AgNO₃
- HgBr₂
- Na₂SO₄
- CuSO₄

90 Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizi nəticəsində əsasi mühit yaranır?

- KCN
- AlCl₃

- Cu(NO₃)₂
- Fe(NO₃)₂
- NH₄Cl

91 Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizi nəticəsində turş mühit yaranar?

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

92 Aşağıda verilən duzlardan hansı hidrolizə uğramaz?

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

93 Kationa görə hidrolizə uğrayan duzu göstərin.

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

94 Yalnız aniona görə hidrolizə uğrayan duzların yerləşdiyi sıranı göstərin.

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

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

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

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

- AlCl₃
- CH₃COONa
- KNO₂
- KCN
- Ba(CN)₂

97 Hansı sırada yalnız suda məhlullarında hidrolizə uğramayan duzlar verilmişdir?

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

98 Aşağıda verilən duzlardan hansının hidrolizi axıra qədər gedər?

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

99 BeH₂ molekulunda berillium atomunun hansı orbitalları hibridləşir?

- sp
- d²sp³
- sp³
- sp³d²
- sp²

100 $\text{Ca} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{N}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$ Reaksiya tenliyində oksidləşdiricinin əmsalını müəyyən edin.

- 1
- 10
- 8
- 2
- 4

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

- 1800
- 1200
- 1000
- 1600
- 1500

102 Tərkibində 0,2 mol TeCl_3 duzu olan 200 ml məhlulda Cl^- ionlarının molyar qatılığını (mol/l-lə) hesablayın. (TeCl_3 -ün dissosiasiyasını 100% qəbul etməli)

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

103 BaCl_2 məhluluna artıq miqdarda K_2SO_4 əlavə etdikdə məhlulda hansı ionlar qalmaz?

- yalnız SO_4^{2-}
- Ba^{2+} və SO_4^{2-}
- yalnız Ba^{2+}
- yalnız Cl^-
- yalnız K^+

104 Hansı duz hidroliz etmir? I. K_2CO_3 II. AgCl III. KCl IV. AgNO_3

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

105 Hansı sıradakı duzlar hidrolizə uğrayır?

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

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

- AlCl_3 , Al_2S_3
- $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$, ZnCl_2

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

107 Hansı duzun hidrolizindən əsasi duz alınır?

- Na_3PO_4
- Na_2CO_3
- K_2SO_4
- $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- CuCl_2

108 Hansı duzu suda həll etdikdə turş mühit yaranır?

- NaCl
- KNO_3
- NH_4Cl
- Na_2CO_3
- K_2SO_4

109 Hansı duz suda pis həll olur?

- CaSO_4
- ZnSO_4
- CuSO_4
- FeSO_4
- MgSO_4

110 Hidroliz etməyən maddəni göstərin.

- CuSO_4
- KBr
- K_2CO_3
- $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- FeCl_3

111 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-redüksiya reaksiyası deyil?

- NH_4NO_3
- NaHCO_3
- KMnO_4
- $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- KClO_3

112 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

- C
- Cu+
- Fe+2
- S-2
- Cl2

113 $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$ sxemi üzrə gedən oksidləşmə-reduksiya reaksiyasında oksidləşdiricinin əmsalı neçədir?

- 6
- 2
- 3
- 1
- 4

114 Hansı maddəni suda həll etdikdə qələvi mühit yaranar?

- HClO4
- BaSO4
- LiCl
- K2CO3
- CuSO4

115 $A = Z + N$ düsturu nəyi göstərir?

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

116 Hansı ifadə doğrudur?

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

117 Hansı ion yalnız oksidləşdiricidir?

- Cl-
- Al3+

- S-2
- Cr²⁺
- Fe²⁺

118 Hansı reaksiyadan alınan duz hidroliz etmir?

- Ca(OH)₂+2HNO₃ →
- 2Al(OH)₃+3H₂SO₄ →
- Fe(OH)₃+3HCl →
- 2NaOH+CO₂ →
- 3KOH+H₃PO₄ →

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

- CH₃COONa+NaOH \xrightarrow{t}
- NH₃+H₂SO₄ →
- FeCl₃+NaOH →
- BaCl₂+AgNO₃ →
- K₂O+H₂SO₄ →

120 Hansı qrupda olan duzlar hidrolizə uğramır?

- KCl, K₂CO₃, K₃PO₄
- Na₂CO₃, CH₃COONa, Na₂SO₄
- NaNO₃, NaSO₃, Na₂S
- Al₂S, AlCl₃, Al₂(SO₄)₃
- NaNO₃, NaCl, Na₂SO₄

121 Hansı duzun hidrolizi zamanı əsasi duz alınır?

- MgSO₄
- Na₂SO₄
- ZnCl₂
- NH₄NO₃
- NaCl

122 CH₃COONa duzunun hidrolizini zəiflətmək üçün məhlula hansı maddə əlavə olunur?

- NaOH
- H₂O
- HNO₃
- HCl
- H₂SO₄

123 Hansı duzun suda məhlulunda fenolftaleunun rəngi dəyişir?

- CaCl₂
- NH₄Cl
- Na₂SO₃
- Al₂S₃
- Al₂(SO₄)₃

124 Hansı reaksiyada çöküntü alınmır?

- BaCl₂+H₂SO₄ →
- AgNO₃+NaCl →
- FeCl₃+KOH →
- $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 \xrightarrow{t}$
- NH₄Cl+NaOH →

125 Həyəcanlanmış halda xlorun maksimum valenti neçədir?

- 7
- 5
- 4
- 3
- 6

126 Oksidləşmə nədir?

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

127 $N = 2n^2$ ifadəsi nəyi göstərir?

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

128 Mol nədir?

- maddənin miqdar ölçüsüdür

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

129 NH_4Cl molekulunda azotun oksidləşmə ədədi neçədir?

- 3
- +5
- 2
- 4
- +4

130 $\text{P} + \text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{P}_2\text{O}_5$ reaksiyası tənliyində oksidləşdirici və reduksiyaediciyə əmsallarının cəmini müəyyən edin.

- 11
- 10
- 12
- 13
- 9

131 $\text{Al} + \text{KClO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$ reaksiya tənliyində reduksiyaedici və suyun əmsallarının cəmini tapın.

- 20
- 11
- 16
- 15
- 10

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

- 39
- 64
- 7
- 78
- 23

133 Hansı sıradakı elementlərin hamısı dəyişkən valentlidir?

- S, Ca
- Fe, P

- Na, Mg
- F, Cl
- Cr, Na

134 Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

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

135 Hansı halda kimyəvi hadisə baş verir?

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

136 Hansı maddə su ilə müxtəlifcinsli qarışıq əmələ gətirir?

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

137 Hansı sıradakı elementlər qeyri-metallara aiddir?

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

138 Hansı sıradakı elementlər metallara aiddir?

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

139 20%-li məhlul hazırlamaq üçün 800 q suda neçə qram natrium-nitrat həll etmək lazımdır?

- 120
- 220
- 160
- 240
- 200

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

- 8
- 4
- 32
- 16
- 12

141 Təzyiqin artırılması qazların həll olmasını necə dəyişir?

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

142 Temperaturun artırılması qazların həll olmasını necə dəyişir?

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

143 Hansı birləşmənin termiki parçalanması oksidləşmə-reduksiya reaksiyası deyil?

- KMnO_4
- NaHCO_3
- NH_4NO_3
- KClO_3
- $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

144 Yalnız reduksiyaedicini göstərin.

- C
- Cu^{2+}

- Cu
- Fe⁺²
- S⁻²
- Cl₂

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

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

146 Oksidləşmə-reduksiya reaksiyasının tənliyini göstərin.

- $\text{Cu}(\text{OH})_2 \xrightarrow{t} \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$
- $2\text{KClO}_3 \xrightarrow{t^0} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$
- $\text{MgO} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{SO}_3 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaHSO}_3$
- $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{t^0} \text{CaO} + \text{CO}_2$

147 0,25 mol/l qatılıqlı 600 ml AgNO₃ məhlulundakı Ag⁺ ionlarını çökdürmək üçün neçə ml 0,3 mol / l qatılıqlı NaCl məhlulu lazımdır.

- 300
- 50
- 5000
- 1000
- 500

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

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

149 Hansı ionlar suda məhlulda eyni zamanda mövcud ola bilər?

- Br⁻, Ag⁺
- NO₃⁻, Zn²⁺

- S²⁻, H⁺
- S²⁻, Pb²⁺
- OH⁻, Te²⁺

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

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

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

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

152 CaCO₃ +HCl----- Reaksiyasının qısa ion tənliyindəki bütün əmsalların ləmini müəyyən edin.

- 3
- 5
- 6
- 8
- 4

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

- Cl₂+2KBr —2KCl+Br₂
- 14HCl+K₂Cr₂O₇—2KCl+2CrCl₃+3Cl₂+7H₂O
- KClO₃+6HCl— KCl+3Cl₂+3H₂O
- Cl₂+CH₄—CH₃Cl+HCl
- 2NaCl+F₂—2NaF+Cl₂

154 Hansı maddənin CO₂ ilə reaksiyası oksidləşmə-reduksiya tiplidir?

- KOH
- MgO
- Ba(OH)₂

- Mg
 CaO

155 Aşağıdakı reaksiyalardan hansı disproporsiyalı reaksiyadır?

- $\text{Fe(OH)}_2 + \text{H}_2\text{O}_2 \longrightarrow 2\text{Fe(OH)}_3$
- $5\text{HCl} + \text{HClO}_3 \longrightarrow 3\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{NH}_4\text{NO}_3 \xrightarrow{t} \text{N}_2\text{O} + 2\text{H}_2\text{O}$
- $2\text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{HNO}_3 + \text{HNO}_2$
- $2\text{Cu(NO}_3)_2 \longrightarrow 2\text{CuO} + 4\text{N}_2\text{O}_2 + \text{O}_2$

156 Ammonyakın oksigenlə katalitik oksidləşmə reaksiyasının tənliyini tərtib edin və reduksiyaediciyin əmsalını göstərin.

- 3
 5
 6
 8
 4

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

- $2\text{Fe(OH)}_3 \xrightarrow{t} \text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$
- $4\text{Na}_2\text{SO}_3 \xrightarrow{t} 3\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{Na}_2\text{S}$
- $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{t} \text{CaO} + \text{CO}_2$
- $2\text{FeCl}_2 + \text{Cl}_2 \longrightarrow 2\text{FeCl}_3$
- $\text{Cu(OH)}_2 \xrightarrow{t} \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$

158 Hansı element daha güclü oksidləşdiricidir?

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

159 Hansı tənlik oksidləşmə-reduksiya reaksiyasını əks etdirmir?

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

160 Hansı çevrilmədə reduksiya prosesi baş verir?

- $\text{KNO}_2 \rightarrow \text{KNO}_3$
- $\text{HI} \rightarrow \text{I}_2$
- $\text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{S}$
- $\text{HClO} \rightarrow \text{HCl}$
- $\text{S} \rightarrow \text{SO}_2$

161 Hansı sxem səhvdir?

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

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

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

163 Dəmir lövhəni X Cl duzunun sulu məhluluna saldıqda dəmirin kütləsi artır, Y Cl_2 məhluluna metallarını müəyyən edin. x y

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

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

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

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

- 5
- 25
- 40
- 20
- 10

166 0,2 mol dəmirin artıqlaması ilə götürülmüş duru sulfat turşusu ilə reaksiyasından (n.ş –də) neçə litr hidrogen qazı alınır?

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

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

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

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

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

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

- 2,8 l Cl₂

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

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

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

171 Kalium sulfid məhlulunun elektrolizi zamanı anodda hansı maddə ayrılır?

- SO₂
- H₂S
- H₂
- O₂
- S

172 Hansı qrup maddələr sənayedə elektroliz üsulu ilə alınır?

- K, Si, C
- Cl₂, N₂, Fe
- P, Al, N₂
- Na, Ca, Cl₂
- Na, P, S

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

- AgNO₃, CaCl₂
- Na₂S, Ca(NO₃)₂
- NaNO₃, CuCl₂
- K₂SO₄, Hg(NO₃)₂
- CuSO₄, Al(NO₃)₃

174 Hansı duz məhlulunun elektrolizi zamanı katodda hidrogen ayrılmaz?

- KNO₃
- Ba(NO₃)₂
- CuSO₄
- CaCl₂

NaCl

175 Hansı sıradaki duz məhlullarının elektrolizi zamanı katodda yalnız metal ayrılır?

- $ZnCl_2, Ca(NO_3)_2$
 $Mg(NO_3)_2, Cu(NO_3)_2$
 Na_3PO_4
 $AlCl_3, KNO_3$
 $Hg(NO_3)_2, CuCl_2$

176 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı anodda oksigen ayrılır?

- KCl
 KCl
 NaBr
 $CuSO_4$
 Na_2S

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

- $CuSO_4, Na_3PO_4$
 $Ca(NO_3)_2, K_2SO_4$
 $K_2SO_4, Hg(NO_3)_2$
 $Na_2CO_3, AuCl_3$
 $Ca(NO_3)_2, AgNO_3$

178 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?

- $CuCl_2$
 Na_2SO_4
 KNO_3
 KCN
 $Cu(NO_3)_2$

179 Hansı duzun məhlulunun elektrolizi zamanı turşu alınır?

- $NaNO_3$
 K_2SO_4
 $CuCl_2$
 $CuSO_4$
 NaCl

180 K_2SO_4 əvə $MgCl_2$ duzlarının məhlullarının elektrolizi zamanı katodda hansı maddə ayrılır?

- K və Mg

- H2 və Mg
 K
 Mg
 H2

181 Hansı maddə su ilə adi şəraitdə 1:1 mol nisbetində reaksiyaya daxil olur? I. Na2 O II,NaH III.Na2O2

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

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

- 24
 137
 64
 65
 40

183 Hidrogen hansı maddə ilə reaksiyaya daxil olmur?

- CuO
 Si
 Fe3O4
 C2H4
 Ca

184 Metalların reduksiyaedicilik xassəsinin artması sırasını göstərin.

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

185 Metalların elektrik keçiriciliyinin artması sırasını göstərin.

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

- Mg, Zn, Fe
- Cu, Ag, Al

186 Hansı metalın duru nitrat terşusu ilə reaksiyası zamanı $N^{+5} \rightarrow N^{+2}$ reduksiya prosesi baş verir?

- Na
- Al
- Cu
- Zn
- Fe

187 Qələvi metalların ümumi elektron formulu göstərin?

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

188 Natrium-perxloratın formulu göstərin.

- $NaClO_2$
- $NaClO_3$
- $NaClO_4$
- $NaCl$
- $NaClO$

189 Hansı formül doğru deyil?

- Na_2HPO_4
- NaH_3PO_4
- $(NH_4)_3PO_4$
- NH_4HSO_4
- $Na(OH)Cl$

190 Hansı duzun adı düzgün deyil?

- $NaMnO_4$ – natrium permanqanat
- $NaPO_3$ – natrium metafosfat
- $NaHSO_3$ – natrium hidrosulfat
- Na_2MnO_4 – natrium manqanat
- $NaHS$ – natrium hidrosulfid

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

- NH₄NO₃
- NaNO₃
- AgNO₃
- KClO₃
- CaCO₃

192 Natrium-xloratın formulunu göstərin.

- NaClO
- NaClO₃
- NaClO₂
- NaCl
- NaClO₄

193 Hansı sıradakı bütün elementlər sabit valentlidirlər?

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

194 Hansı oksid qələvilərlə reaksiyaya girmir?

- CO₂
- N₂O₅
- SO₃
- Na₂O
- SO₂

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

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

196 Hansı maddənin adı düzgün göstərilməmişdir?

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

197 Suda hansı ionlar codluq yaradır?

- Ca⁺², Mg⁺²
- Mg⁺², K⁺
- K⁺, Na⁺
- NH₄⁺, Na⁺
- Ca⁺², Na⁺

198 Sənayedə CaO-di hansı birləşmədən alırlar?

- CaSO₄
- Ca(NO₃)₂
- Ca₃(PO₄)₂
- CaCO₃
- CaSiO₃

199 Hansı duz suya müvəqqəti codluq verir?

- MgCl₂
- Mg(HCO₃)₂
- NaHCO₃
- MgSO₄
- CaSO₄

200 S-elementlərin sırasını göstərin.

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

201 Hansı kimyəvi formula düzdür?

- CaHPO₄
- CaH₂PO₄
- Ca(CO₃)₂
- CaHCO₃

CaHSO₄

202 1 mol Na ilə 2 mol xlor reaksiyaya girdikdə neçə mol NaCl alınır?

4

4,5

1

2

3

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

II, IV

I, IV

I, III

II, III

I, II

204 Xlorid turşusu ilə hansı sıradakı bütün metallar reaksiyaya girir?

Zn, Cu, Fe

Fe, Pb, Ag

Na, Mg, Cu

Cu, Hg, Ag

Zn, Mg, Al

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

KOH

CO₂

Cu

Ca

S

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

SO₃

Cu

CuO

Fe

NH₃

207 Xrom üçün hansı ifadə doğru deyil?

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

208 Hansı reaksiya üzrə mis 1-oksidi alınır?

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

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

- Mg
- Cu
- Ca
- Zn
- Al

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

- HCl
- NaOH
- KOH
- MgSO_4
- HNO_3

211 Sink qabda hansı maddənin məhlulunu saxlamaq olar?

- NaOH
- CuSO_4
- Na_2SO_4
- AgNO_3
- HCl

212 Hansı maddənin köməyi ilə gümüşü sink qarışığından təmizləmək olar?

- NaCl
- Na_2SO_4
- LiNO_3

- H_2SO_4 (qatı)
- NaOH

213 Hansı maddənin məhlulunu mis qabda saxlamaq olmaz?

- H_3PO_4
- AgNO_3
- ZnSO_4
- HCl
- NaNO_3

214 Hansı karbohidrogen hidrogenlə reaksiyaya girir?

- propan
- pentan
- metan
- etan
- buten

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

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

216 2-xlor-2-metil-butanın Na metalı ilə qarşılıqlı təsirindən alınan birləşməni adlandırın.

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

217 1-pentenin HBr-ə reaksiyası nəticəsində hansı maddə alınır?

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

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

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

219 Hansı karbohidrogendən başlayaraq izomerlik hadisəsi yaranır?

- pentandan
- heksandan
- etandan
- propandan
- butandan

220 Hansı karbohidrogen tərkibində nisbətən az xlorlu törəmə vardır?

- metan
- pentan
- butan
- propan
- etan

221 Butan 2-metilpropan prosesi necə adlanır?

- krekinq
- piroliz
- dehidrogenləşmə
- hidrogenləşmə
- izomerləşmə

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

- 12
- 14
- 8
- 10
- 6

223 4f- orbitalı hansı dövrün elementlərinin atomlarında elektronlarla tamamlanmağa başlayır?

- altıncı dövrün

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

224 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
- I,IV
- V,I
- III,IV
- III,V

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

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

226 50% çıxımla 260 q Zn almaq üçün neçə qram ZnS götürmək lazımdır? $M_r(\text{ZnS})=97$

- 842
- 586
- 624
- 388
- 776

227 Dördüncü dövr elementlərinin atomlarında hansı orbitallar mövcuddur?

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

228 Üçüncü dövr elementlərinin atomlarında hansı orbitallar mövcuddur?

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

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

229 Üçüncü dövr elementlərinin atomlarında elektronlar hansı orbitallarda yerləşirlər?

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

230 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
 2,3
 0,5
 1
 1,5

231 Na_2CO_3 , KNO_3 və CaCl_2 duzlarının məhlulları qarışdırıldıqda hansı maddə çöküntü şəklində ayrılır?

- CaCO_3
 $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
 NaNO_3
 NaCl
 K_2CO_3

232 Hansı maddənin tərkibində kalsium yoxdur?

- təbəşir
 gips
 xlorlu əhəng
 potaş
 sönmüş əhəng

233 KOH –in tətbiq sahəsinə aid deyil?

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

- kağız istehsalında

234 3d- orbitalı hansı dövrün elementlərinin atomlarında elektronlarla tamamlanmağa başlayır?

- beşinci dövrün
 dördüncü dövrün
 üçüncü dövrün
 birinci dövrün
 ikinci dövrün

235 Hansı reaksiya nəticəsində mis alınır?

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

236 Hansı reaksiyada sağ və sol tərəfdəki əmsalların cəmi bərabərdir?

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

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

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

238 Dəmir xlorla hansı mol nisbətində reaksiyaya girir?

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

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

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

240 Hansı mürəkkəb maddədir?

- azot
- malaxit
- dəmir
- almaz
- qrafit

241 Hansı metal adı şəraitdə maye haldadır?

- Na
- Ag
- Ca
- Au
- Hg

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

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

243 Hansı sıradakı bütün elementlər dəyişkən valentlidir?

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

244 Hansı halda bəsit maddənin adı göstərilib?

- karbon qazı
- su
- malaxit

- hava
 ozon

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

- Loran
 Kekule
 Libix
 Völer
 Bertselius

246 Üzvi birləşmələrin tərkibində hansı elementlər daha çoxdur?

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

247 Üzvi birləşmələrdə kimyəvi rəbitənin hansı növləri vardır?

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

248 Tsiklopropanın hidrogenə görə sıxlığı 28. Bu tsiklopropanın formulu təyin edin.

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

249 Radikallar nəzəriyyəsinin banisi kim olmuşdur?

- Jerar
 Libix
 Bertselius
 Loran
 Völer

250 Hansı sıradakı bütün maddələr natrium ilə reaksiyaya daxil olur?

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

251 Hansı maddələr fraksiyalı distillə yolu ilə təmizlənilir?

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

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

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

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

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

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

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

255 Asetil radikalını göstərin?

- C₆H₅CO.
- CH₃CO.
- CH=CH.
- CH₃-CH-CH₃
- C₇H₅O.

256 Alknlarda hansı xüsusiyyətlərə görə izomerlik yaranır?

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

257 2- metil – 1,3 – dibrompropanın sink metalı ilə reaksiyasından hansı karbohidrogen alınır?

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

258 1,12 l etanın xlorlaşmasından 7,3 q HCl alınmışdır. Etan molekulunda neçə atom hidrogen xlorla əvəz olunmuşdur?

- 5
- 1
- 2
- 3
- 4

259 1 mol hansı alkanın yanmasından alınan karbon qazının kütləsi əmələ gələn suyun kütləsindən 86 q çoxdur?

- C₅H₁₂
- CH₄
- C₃H₈
- C₂H₆
- C₄H₁₀

260 1 l tetraxlorometan almaq üçün neçə litr xlor (n.ş.) metan ilə reaksiyaya daxil olmalıdır? (xüsusi çəki=1,54 q/ml)? Mr (CCl₄)=154

- 896

- 1120
- 672;
- 224;
- 336;

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

- həyatı qüvvələrin
- qeyri-üzvi maddələrin
- radikalların
- təsadüflərin
- ilahi qüvvələrin

262 Hansı maddələr izomerdir?

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

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

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

264 Qarışığı müəyyən edin:

- neft
- fenol
- benzol
- ozon
- azot

265 Hansı maddə eyni növ atomlardan təşkil olunub?

- nişasta
- qlükoza
- malaxit
- dəmir
- polad

266 Hansı metal deyil?

- aliminium
- mis
- qalay
- bor
- civə

267 Hansı qeyri metal deyil?

- silisium
- azot
- xrom
- karbon
- fosfor

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

- 5
- 4
- 2
- 6
- 3

269 Hansı element allotropik şəkildəyişmələr əmələ gətirir?

- N
- Ca
- H
- Na
- O

270 Hansı birləşmədə hidrogenin kütlə payı ən böyükdür?

- LiH
- NaH
- C₃H
- RbH
- KH

271 Hansı halda kimyəvi hadisə baş verir?

- ərimə

- süzmə
- buxarlanma
- kristallaşma
- yanma

272 Hansı sıradakı elementlər metallara aiddir?

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

273 Hansı halda kimyəvi hadisə baş vermir?

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

274 Hansı kimyəvi formul düzgün deyil?

- Na_2KPO_4
- CaHCO_3
- $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$
- CaHPO_4
- $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$

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

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

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

- I,II,V
- II,III, IV
- yalnız II,V

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

277 Oksigenin ekvivalent həcmi göstərin.

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

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

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

279 Radioaktivlik nədir?

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

280 Təbii radioaktivlik nədir?

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

281 Hansı sırada yalnız izobar elementlər verilmişdir.

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

282 Hansı sırada yalnız izoton elementlər verilmişdir.

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

283 Həqiqi məhlulların hissəciklərinin ölçüsünü göstərin.

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

284 1 mol oktanın yanmasından neçə mol CO₂ alınır?

- 4
- 10
- 8
- 6
- 12

285 1 mol pentanın yanmasından neçə mol su ayrılır?

- 12
- 5
- 8
- 4
- 6

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

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

287 2- metil -1,4 dibrompentanın natrium metalı ilə reaksiyasından hansı karbohidrogen alınır?

- 1,2 – dimetilsiklobutan
- etilsiklobutan

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

288 Alkanlar hansı ümumi formula malikdir?

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

289 Brometan laboratoriyada hansı üsulla alınır?

- $C_2H_6 + HBr \rightarrow$
- $C_2H_5OH + HBr \rightarrow$
- $C_2H_5OCH_3 + HBr \rightarrow$
- $CH_3OCH_3 + Br_2 \rightarrow$
- $C_2H_5OH + Br_2 \rightarrow$

290 Butanın homoloqunu göstərin?

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

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

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

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

- etan
- heksan
- pentan
- butan
- propan

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

- C_4H_{10}

- C_{4+10}
- C_5H_{12}
- CH_4
- C_2H_6
- C_3H_8

294 Hansı reaksiya getmir?

- $CH_3 - CH_2 - CH_3 + HCl$
- $CH_3 - CH_2 - CH_3 + Cl_2 \xrightarrow{hv}$
- $CH_3-CH=CH_2+HCl$
- $CH \equiv CH + HOH \xrightarrow{HgSO_4}$
- $CH_3 - C \equiv CH + Br_2 \longrightarrow$

295 Neftin distilləsi zamanı alınan daha yüngül fraksiyanı göstərin?

- kerosin
- qazoyl
- benzin
- solyar yağı
- liqroin

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

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

297 Təbii qazın tərkibində hansı karbohidrogen yoxdur?

- metan
- etan
- etin
- butan
- propan

298 Yanacaq kimi istifadə olunan mayeləşdirilmiş qaz hansı karbohidrogenlərdən ibarətdir?

- metan və etan
- butan və oktan

- metan və pentan
- pentan və heksan
- propan və butan

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

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

300 Təbii kauçukun monomerinin formülünü göstərin.

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

301 Pentin-2-ni səmərəli üsulla adlandırın.

- dimetilasetilen
- metilpropilasetilen
- metiletilasetilen
- dietilasetilen
- metilizopropilasetilen

302 İzopen oksigendə yandıqda hansı nisbətdə reaksiya gedir?

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

303 Hansı sırada yalnız maye yanacaq verilmişdir?

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

304 Hansı sırada yalnız homoloqlar verilmişdir?

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

305 Hansı reaksiya Kuçerov reaksiyası adlanır?

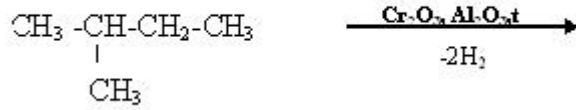
- $\text{CH}_4 + \text{CO}_2 \xrightarrow{t}$
- $\text{C}_2\text{H}_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{HgSO}_4}$
- $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + 2\text{Na} \xrightarrow{t}$
- $2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \xrightarrow{425^\circ, \text{ZnO}, \text{Al}_2\text{O}_3}$
- $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4}$

306 Hansı maddənin dehidrogenləşməsindən izopren alınır?

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

307 Hansı halda dien karbohidrogeni alınmır?

- $\text{CH} \equiv \text{C}-\text{CH} \equiv \text{CH}_2 + \text{H}_2 \longrightarrow$
- $\text{CH}_2 = \text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \xrightarrow[\text{-H}_2]{\text{MgO}, \text{ZnO}}$
- $2\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \xrightarrow{\text{ZnO}, \text{Al}_2\text{O}_3, t}$
- $2 \text{CH} \equiv \text{CH} \xrightarrow{\text{I}, \text{xar.}}$
-



308 Hansı birləşmə bromlu suyu rəngsizləşdirir?

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

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

- C₂H₂
- C₄H₆
- C₅H₈
- C₆H₁₀
- C₃H₄

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

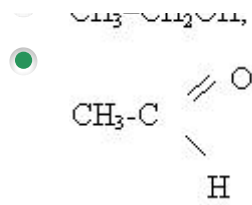
- 9
- 6
- 5
- 12
- 8

311 Butin – 1-in homoloqunu göstərin?

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

312 Asetilenin su ilə qarşılıqlı təsirindən hansı maddə alınır?

- CH₂OH-CH₂OH;
- CH₃-CH₂-C $\begin{array}{l} // \text{O} \\ \backslash \text{OH} \end{array}$
- CH₃COOCH₃;
- CH₃-CH₂-OH.



313 Alkinlərdə neçə hidrogen atomu var?

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

314 Alkinlər hansı ümumi formula malikdir?

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

315 Alkadienlər üçün hansı reaksiya xarakterikdir?

- əvəzetmə;
 polikondensasiya;
 dehidratlaşma;
 birləşmə
 hidroliz;

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

- 4
 10
 8
 12
 5

317 8 q texniki kalsium-karbidin su ilə tam reaksiyasından (ne.ş.-də) 2,24 l asetilen alınır. Qarışıqda kalsium-karbidin kütlə payını (%-lə) hesablayın.

- 20
 80
 60

- 50
- 40

318 21 q propilenin (n.ş.-də) tutduğu həcmi neçə qram asetilen tutar?

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

319 2 mol metanda olan hidrogen atomu neçə mol asetilendə vardır?

- 1
- 4
- 6
- 8
- 3

320 12,8 q kalsium-karbiddən alınan asetilendən neçə qram sirkə aldehidi almaq olar?

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

321 11,21 asetilen (n-ş) ən çoxu neçə qram brom birləşdirər?

- 450
- 160
- 320
- 50
- 120

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

- C₂H₂
- C₄H₆
- C₅H₈
- C₆H₁₀
- C₃H₄

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

- C₂H₂
 C₄H₆
 C₅H₈
 C₆H₁₀
 C₃H₄

324 Hansı reaksiya səhvdir?

- $$\text{C}_6\text{H}_6 + 3\text{H}_2 \xrightarrow{\text{kat.}} \text{C}_6\text{H}_{12};$$

$$\text{C}_6\text{H}_6 + 3\text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{FeCl}_3} \text{C}_6\text{H}_6\text{Cl}_6;$$

$$\text{C}_6\text{H}_6 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{FeCl}_3} \text{C}_6\text{H}_5\text{Cl} + \text{HCl};$$

$$\text{C}_6\text{H}_6 + \text{HNO}_3 \xrightarrow{\text{kat.}} \text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O};$$

$$\text{C}_6\text{H}_6 + 3\text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{ışığı}} \text{C}_6\text{H}_6\text{Cl}_6$$

325 6 mol asetilendən 75% çıxımla neçə mol benzol alınar?

- 0,5
 1,5
 2
 3
 1

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

- CH₂
 CH₃
 CH₄
 C₂H₅
 C₃H₈

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

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

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

- 28
 30
 32
 34
 26

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

- 28
 30
 42
 26
 46

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

- C₄H₆,C₂H₂
 C₂H₂,C₆H₁₄
 C₂H₂,C₆H₆
 C₃H₆,C₅H₁₂
 CH₄C₆H₆

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

- sp² sp³
 sp sp³
 sp sp²
 sp³ sp³
 sp² sp²

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

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

333 Propan və propilendən ibarət 10 litr qaz qarışığını tam doyurmaq üçün 8 litr H₂ sərf olunub.İlkin qarışıqda propan həcmə neçə faiz təşkil edirdi?

- 80
 40

- 20
 10
 60

334 Pentenin neçə izomeri var?

- 2
 4
 5
 6
 3

335 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?

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

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

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

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

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

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

- 6
 10
 12
 16

8

339 $x C_2H_4 + y KMnO_4 + z H_2O$ -reaksiyasında $(x+y+z)$ cəmini müəyyən edin.

3

9

8

7

6

340 Hansı reaksiya Markovnikov qaydasının əksinə gedər.

$CH_2=CH-CH_3 + HBr \rightarrow$

$CHCl=CH-CH_3 + HCl \rightarrow$

$CH_2=CH-CH_2Cl + HCl \rightarrow$

$CH_2=CCl-CH_2Cl + HCl \rightarrow$

$CH_2=CH-CH_3 + H_2O \rightarrow$

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

HBr

$KMnO_4$

H_2O

H_2

Cl_2

342 Hansı karbohidrognin hidratlaşmasından üçlü - butil spirti alınar?

2-metilpropen

propen

2 - buten

1 - buten

2 -metil - 1 buten

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

C_5H_{12}

C_4H_6

C_4H_8

C_5H_{10}

C_4H_{10}

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

- C2H6
 C3H8
 C3H6
 C4H8
 C2H4

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

- C8H10
 C4H8
 C4H10
 C3H6
 C6H12

346 Hansı ifadə alkenlər üçün doğrudur?

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

347 Hansı ifadə alkenlər üçün doğru deyil?

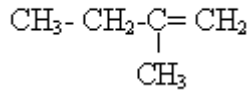
- polimerləşirlər
 Hidratlaşmasından spirtlər alınır
 Hidrogenlə reaksiyaya daxil olurlar.
 Karbon və hidrogendən ibarətdirlər.
 pi - rabitəsinə malikdirlər

348 Hansı halda fəza izomerliyi mümkündür?

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

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

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



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

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

350 Hansı birləşmə Sp^3-Sp^2 hibrid orbitallarının örtülməsi hesabına 3 ədəd siqma rabitə yaranır.

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

351 Hansı birləşmə katalizator iştirakı ilə qızdırıldıqda hidrogeni birləşdirir?

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

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

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

353 Hansı birləşmə bromlu suyu rəngsizləşdirir?

- butan
- tsikloheksan
- propilen
- pentan
- benzol

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

- 500
- 200
- 700
- 1000
- 400

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

- 200
- 1000
- 500
- 400
- 700

356 Həcm nisbəti 3:2 olan alken və alkadien qarışığının 20 litrni tam doymuş hala gətirmək üçün neçə litr H_2 (n.ş) lazımdır?

- 15
- 28
- 20
- 30
- 22

357 Etilenin su ilə reaksiyasında hansı maddə alınır?

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

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

- 32
- 44
- 60
- 74
- 46

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

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

- 2
 4
 5
 6
 3

361 Etilen üçün hansı mülahizə doğrudur?

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

362 Etilen üçün aşağıdakı mülahizələrdən hansı səhvdir?

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

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

- 20
 30
 50
 60
 40

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

- 2
 4
 5
 6
 3

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

- 1
 3
 4
 6
 2

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

- Na OH
 $KMnO_4$
 $Cu(OH)_2$
 $FeCl_3$
 NaCl

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

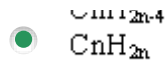
- 2,2 dimetilbuten-3
 3 metilbuten-1
 3,3 dimetilbuten-1
 3,3 dimetilpenten-1
 metilbuten-1

368 Aşağıdakılardan hansılar alkenlər üçün doğrudur? I molekulda Sp^2 - hibridləşmə vardır. II Bromlu Suyu rəngsizləşdirir. III hidratlaşmasından yalnız birli spirt alınır.

- i,ii
 yalnız I
 yalnız III
 ii,iii
 i,iii

369 Alkenlərin ümumi formulu necədir?

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



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

- Bir atomlu spirt
 aldehid
 alkin
 karbon turşusu
 ikiatomlu spirt

371 8,7 qram MnO_2 qatı HCl ilə qarşılıqlı təsirindən alınan Cl_2 - la neçə litr etileni 1,2 - dixloretana çevirmək olar? $Mr(MnO_2)=87$

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

372 2 mol açıq zəncirli kabohiprogen yandıqda 8 mol CO_2 və 6 mol su alınmışdır. Karbohiprogen molekulunda neçə ikiqat rabitə ola bilər?

- 5
 2
 3
 4
 1

373 2 - metilpropen üçün hansı ifadə doğru deyil?

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

374 2 - metil 1 - butenə əvvəlcə HCl sonra isə Na ilə təsir etdikdə hansı maddə alınar?

- 2,2,5,5 -tetrametilheksan
 2,2,3,4 - tetrametilheksan
 3,3,4,4 -tetrametilheksan
 2,3,4,5 -tetrametilheksan
 3,4,4 -trimetilheptan

375 174 qram MnO_2 - nin HCl ilə qarşılıqlı təsirindən alınan xlor qazının etilenlə reaksiyasından 50 % çıxımla neçə qram 1,2 - dixloretran almaq olar? $M_r(MnO_2)=87$ $M_r(dixloretran)=99$

- 48
- 99
- 125
- 198
- 79

376 1,4 qramı 3,2 q brom birləşdirən alken sis-trans izomerlik əmələ gətirir. Alkeni müəyyən edin.

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

377 0,05 mol C_nH_{2n} -in tam yanmasından 11 qr karbon qazı alınmışsa n - nin qiymətini tapın?

- 5
- 3
- 2
- 6
- 4

378 0,05 mol C_nH_{2n} - nin tam yanmasından 13,2 qr karbon qazı alınmışsa n - nin qiymətini tapın?

- 5
- 3
- 4
- 2
- 6

379 Məhlulun molyar qatılığını ifadə edən müddəanı göstərin.

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

380 Atom orbitallarının hibridləşməsi hansı cavabda düzgün verilmişdir?

- enerjisinə görə kəskin fərqlənməyən orbitallar hibridləşirlər

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

381 N₂H₄ molekulunda azotun oksidləşmə dərəcəsi və valentliyini göstərin.

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

382 Məhlulun normal qatılığını ifadə edən müddəanı göstərin.

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

383 Göstərilən molekullardan hansında rabitə enerjisi böyükdür?

- N₂
- F₂
- Cl₂
- Br₂
- O₂

384 Elektron orbitallarından hansılar mövcud deyil?

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

385 Kimyəvi elementin izotopları üçün eyni olanı göstərin.

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

kütlə ədədi

386 $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ molekulunda azotun oksidləşmə dərəcəsinə və valentliyini göstərin.

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

387 Hansı atomun normal halda xarici energetik səviyyədəki cütləşməmiş elektronların sayı ən azdır?

- ${}_7\text{N}$
 ${}_{16}\text{S}$
 ${}_{11}\text{Na}$
 ${}_6\text{C}$
 ${}_{15}\text{P}$

388 Hansı element daha güclü qeyri-metallıq xassələrinə malikdir?

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

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

- 6
 8
 9
 11
 7

390 28 q ikivalentli metal oksidini həll etmək üçün 49 q H_2SO_4 tələb olunur. Metalın nisbi atom kütləsinə tapın.

- 40
 43
 65
 70
 24

391 14,2 q R_2O_5 maddəsində 8 q oksigen varsa, RH_3 birləşməsinin nisbi molekulyar kütləsi neçədir?

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

392 5,6 l etilen neçə l H₂ birləşdirər?

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

393 2 mol olein turşusu 2 mol butadienin doymuş hala gətirilməsi üçün neçə mol H₂ lazımdır?

- 2
- 5
- 6
- 8
- 4

394 Hansı sıradakı elementlər oxşar xassəli deyildirlər?

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

395 Hansı atom daha güclü qeyri metallıq xassəsi göstərir?

- ... 2s²2p²
- ... 3s²
- ... 3s²3p¹
- ... 3s²3p⁵
- ... 2s²3p⁵

396 nX³⁻ ionunda olan elektron sayını müəyyən edin.

- n+1
- n+3
- n-3

- n-2
- n+2

397 Element atomunun dövrü dəyişən xassəsini göstərin.

- elektromənfilik
- bərkliyi
- istilikkeçiriciliyi
- sıxlığı
- ərimə temperaturu

398 Eyni dövrdə yerləşən elementlər üçün ümumi olan xassəni göstərin.

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

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

- H₂S, FeCl₂, KJ
- K₂Cr₂O₇, KMnO₄, Na₂SO₄
- K₃PO₄, KJ, K₂Cr₂O₇
- Na₂SO₃, Na₂SO₄, KMnO₄
- K₃PO₄, Na₂SO₄, KMnO₄

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

- NaNO₂, SO₂, H₂O₂
- K₃PO₄, KJ, K₂Cr₂O₇
- K₂Cr₂O₇, KMnO₄, Na₂SO₄
- NH₃, H₂S, H₂SO₄
- K₂Cr₂O₇, HNO₃, Cl₂

401 Həqiqi məhlulları mexaniki qarışıqlardan fərqləndirən əlaməti göstərin.

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

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

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

403 Maye halında amonyak molekulları arasında hansı rabitə yaranar?

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

404 NH_2OH molekulunda azotun oksidləşmə dərəcəsi və valentliyini göstərin

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

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

- kükürd
- helium
- arqon
- azot
- fosfor

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

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

407 Bərk halda molekul kristal qəfəsinə malik olan maddəni göstərin.

- yod

- qrafit
- kalium xlorid
- natrium xlorid
- silisium

408 Bərk halda atom kristal qəfəsinə malik olan maddəni göstərin.

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

409 Bərk halda ion kristal qəfəsinə malik olan maddəni göstərin.

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

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

- SiF_4
- BF_3
- N_2
- CO_2
- BeH_2

411 Hansı ifadə düzgün deyil?

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

412 0,5 mol dien karbohidrogenin yanmasına 3,5 mol oksigen sərf olunarsa, bu maddənin formulunu müəyyən edin.

- C_3H_4
- C_5H_8
- C_6H_{10}

- C7H12
- C4H6

413 Alkadienlərin ümumi formulunu göstərin

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

414 Hansı birləşmə bromlu suyu rəngsizləşdirir?

- divinil
- etan
- tsikloheksan
- benzol
- propan

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

- C₄H₈
- C₅H₁₂
- C₃H₄
- C₃H₆
- C₄H₁₀

416 Hansı maddənin dehidrogenləşməsindən izopren alınır?

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

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

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

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

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

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

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

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

- S
- H₂O
- H₂SO₄
- H₂
- Cl₂

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

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

422 Monohologenli birləşməni göstərin

- CCl₄
- CH₃-CHCl₂
- CH₂Cl₂
- CHCl₃
- CH₃Cl

423 Xloroformu göstərin

- CH₃CH₂Cl

- CH₂Cl₂
- CHCl₃
- CH₃Cl
- CCl₄

424 Hansı alkanı Vürs üsulu ilə eyni alkilhalogeniddən almaq olar?

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

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

- 45
- 90
- 450
- 360
- 180

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

- C₂H₆
- C₆H₁₄
- C₅H₁₂
- C₄H₁₀
- C₃H₈

427 Propilenin hidrogen xloridlə qarşılıqlı təsiri reaksiyasından hansı birləşmə alınır?

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

428 Qeyri-polyar kovalent rabitələr birləşmələr sırasını göstərin.

- SO₂, CO₃, SO₃
- H₂, F₂, O₂
- NaCl, LiCl, KCl

- MgO, ZnO, FeO
- HCl, HF, HBr

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

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

430 izopropil spİRTİNİ QIZDIRDIQDA hansı maddə alınır.

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

431 İkili spirt hansıdır?

- CH₃-CH₂OH
- CH₂OH-CH₂OH
- $\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ | \\ \text{OH} \end{array}$
- CH₂OH-CH₂-CH₂OH
- $\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{C}(\text{OH})-\text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$

432 Hansı reaksiya nəticəsində spirt alınır?

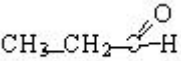
- $\text{C}_3\text{H}_{11}\text{Cl} + \text{KOH} \longrightarrow$
- $\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{H} + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{kat}}$
- $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4}$
- $\text{C}_2\text{H}_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{H}^+, \text{Hg}^{2+}}$
- $\text{CO} + 2\text{H}_2 \xrightarrow{\text{H}^+, \text{kat}}$

433 Hansı maddənin su ilə qarşılıqlı təsirdən etil spirti alınır?

- vinyasetilen
- etilen

- propilen
- metan
- asetilen

434 Hansı maddənin hidrogenlə reaksiyasından spirt alınır?

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

435 Hansı maddə dimetilefirinin izomeridir?

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

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

- CH₂ = CH-CH = CH₂
- CH = CH
- CH₂-CH=CH₂
- CH₃-CH₃
- CH₃ CH₂ OCH₂CH₃

437 Etanolu etilenqlikoldan hansı maddənin köməyi ilə fərqləndirmək olar?

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

438 Etanolu etilenqlikoldan hansı maddənin köməyi ilə fərqləndirmək olar?

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

439 Etanolu etilenqlikoldan hansı maddənin köməyi ilə fərqləndirmək olar?

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

440 Etanol və dietilefirindən ibarət 100 q qarışığın natriumla reaksiyasından (n.ş.-də) 2,24 l H₂ qazı ayrılır. Qarışqa efinin kütlə payını (%-lə) hesablayın.

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

441 Etanol üçün hansı mülahizə doğru deyil?

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

442 Biratomlu spirtlərin ümumi formulu neçədir?

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

443 0,2 mol C₂H₅OH-dan alınan sadə efinin kütləsini hesablayın.

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

444 0,1 molunun kütləsi 6 q olan doymuş biratomlu spirtən alınan sadə efin nisbi molekulyar kütləsini hesablayın.

- 30
- 120
- 100
- 78
- 102

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

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

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

- C₂H₂, N₂
- O₃, Cl₂
- C₂H₄, P₄
- PH₃, C₂H₄
- CO, NH₃

447 Hansı reaksiyadan alınan birləşmədə donor-akseptor mexanizmi ilə polyar kovalent rabitə yaranır?

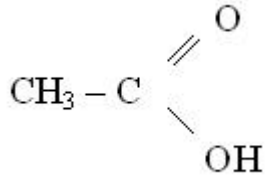
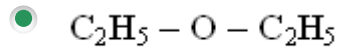
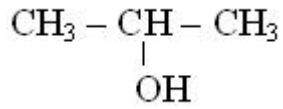
- NaCl+H₂SO₄ →
- NH₃+H₃PO₄ →
- Fe₂O₃+H₂ →
- Mg(OH)₂+HNO₃ →
- NO+O₂ →

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

- H₂SO₄
- CH₃OH
- CH₃NH₂
- Na₂SiO₃
- KBr

449 Hansı maddənin molekulları arasında hidrogen rabitəsi yoxdur?

- HF
- C₂H₅OH
-



450 Polyar-kovalent rabitəli birləşmələr sırasını göstərin.

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

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

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

452 Hansı maddə ion tipli kristal qəfəs əmələ gətirmir?

- NaOH
- HClO₃
- NaHSO₄
- XCl
- CaCO₃

453 Hansı qrupdakı maddələr moleklyar tipli kristal qəfəs yarada bilər?

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

454 Hansı sırada yalnız ion rabitəli birləşmələr verilmişdir?

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

455 N₂ molekulunda rabitələrin yaranmasında neçə elektron iştirak edir?

- 3
- 5
- 2
- 4
- 6

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

- metal rabitəsi
- dono-akseptor mexanizmi ilə əmələ gəlmiş polyar-kovalent rabitə
- ion rabitə
- polyar kovalent rabitə
- qeyri-polyar kovalent rabitə

457 Atomun nüvəsinə aid olan xassələri göstərin.

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

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

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

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

- silisium
- maqnezium

- azot
- arqon
- bor

460 Hansı maddələr adsorbatlar adlanır?

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

461 Adsorbsiya nədir?

- 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
- temperaturun təsirdən suda həll olmuş qazın ayrılması

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

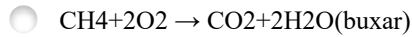
- $4\text{HCl} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{Cl}_2 + \text{Q}$
- $3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{O}_3 - \text{Q}$
- $2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2\text{H}_2 + \text{O}_2 - \text{Q}$
- $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO}_2 + \text{Q}$
- $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{SO}_3 + \text{Q}$

463 Hansı reaksiyanın sürətinə tarazlığın dəyişməsi təsir etmir?

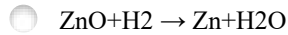
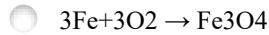
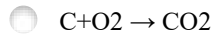
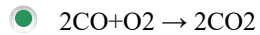
- $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$
- $2\text{Al} + 3\text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{AlCl}_3$
- $2\text{K} + \text{H}_2 \rightarrow 2\text{KH}$
- $\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CO} + 3\text{H}_2$
- $2\text{Al} + 3\text{S} \rightarrow \text{Al}_2\text{S}_3$

464 Heterogen sistemi göstərin.

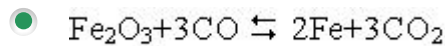
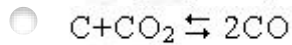
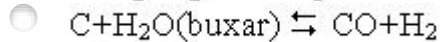
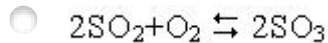
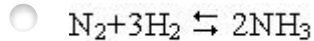
- $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$
- $\text{CO}_2 + \text{C} \rightarrow 2\text{CO}$
- $\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O}(\text{buxar}) \rightarrow \text{CO} + 2\text{H}_2$
- $\text{CH}_4 + \text{CO}_2 \rightarrow 2\text{CO} + 2\text{H}_2$



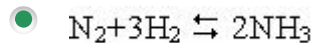
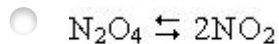
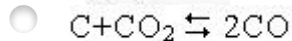
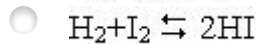
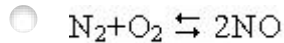
465 Homogen reaksiyanı göstərin.



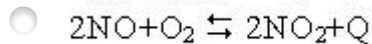
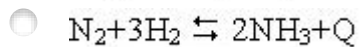
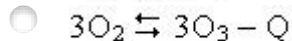
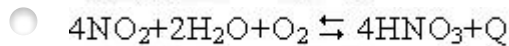
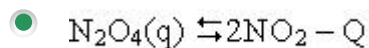
466 Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?



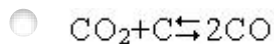
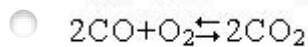
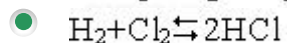
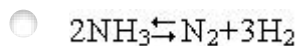
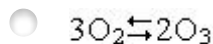
467 Hansı halda təzyiqin azalması tarazlığı başlanğıc maddələr istiqamətinə yönəldir?



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



469 Hansı halda təzyiqin dəyişməsi kimyəvi tarazlığa təsir etmir?



470 Kimyəvi tarazlığa hansı faktor təsir etmir?



- reaksiya məhlullarının qatılığı
- temperatur
- başlanğıc maddələrin qatılığ
- katalizator

471 Kimyəvi reaksiyanın sürətinin ölçü vahidini göstərin.

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

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

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

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

- CO, NaCl
- C₁₂H₂₂O₁₁, NH₄Cl
- O₂, NaNO₃
- NH₃, HCl
- Na₂CO₃, C₁₂H₂₂O₁₁

474 Hansı sıradakı maddələrin temperaturun artması ilə həll olması azalır?

- KNO₃, O₂, CaCl
- NH₄Cl, K₂SO₄, NaCO₃
- CO₂, Na₂SO₄, KCl
- NH₃, CO₂, O₂
- NaCl, K₂CO₃, NH₃

475 Hansı birləşmə suda həll olmur?

- Na₂SO₄
- CaCO₃
- NaCl
- Ca(OH)₂
- KNO₃

476 Hansı üç metal natrium hidroksid məhlulu ilə reaksiyaya girmir?

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

477 Həllolma haqqında hansı ifadə doğrudur?

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

478 Normal məhlulun ölçü vahidini göstərin.

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

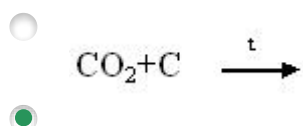
479 Temperaturun artması ilə qazların həll olması necə dəyişir?

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

480 Həllolma əmsalının ölçü vahidini göstərin.

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

481 Hansı reaksiya nəticəsində karbonmonooksid alınmır?



- $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{t}$
- $\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{t}$
- $\text{HCOOH} \xrightarrow{t}$
- $\text{CH}_4 + \text{CO}_2 \xrightarrow{t}$

482 Hansı reaksiyalarda düz əmələ gəlir?

- $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 \xrightarrow{t}$
- $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{t}$
- $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$
- $\text{NaOH} + \text{CO}_2 \longrightarrow$
- $\text{NaOH} + \text{CO} \longrightarrow$

483 Hansı maddəni qatı sulfat turşusu ilə qurutmaq olmaz?

- azot
- oksigen
- hidrogen xlorid
- ammonyak
- karbon qazı

484 Hansı maddənin qatı sulfat turşusu ilə qarşılıqlı təsirindən qaz halda maddə alınır?

- HCOOH
- $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$
- KHSO_4
- Hg
- Na_2CO_3

485 Hansı kristallohidrat gips qoyulmasında istifadə olunur?

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

486 Kauçukun vulkanlaşmasında hansı maddədən istifadə olunur?

- soda

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

487 Aşağıdakı qazlardan hansı qatı sulfat turşusu ilə reaksiyaya girir?

- NH_3
- HCl
- CH_4
- CO_2
- Cl_2

488 Şüşə istehsalında hansı kristallohidratdan istifadə olunur?

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

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

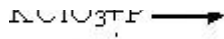
- $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
- $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
- $\text{KCl} \cdot \text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$
- $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$
- $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$

490 Mis kuporosunun formulu göstərin.

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

491 Hansı reaksiyada fosfor (V) oksid alınır?

- $\text{P} + \text{O}_2 \xrightarrow{t}$
- $\text{PH}_3 + \text{O}_2 \longrightarrow$
- $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{SiO}_2 \longrightarrow$
- $\text{H}_3\text{PO}_4 \xrightarrow{t}$
- $\text{P} + \text{Cl}_2 \longrightarrow$



492 Fosforun hansı birləşməsindən qazların qurudulmasında istifadə edilir?

- P_2O_5
- $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
- $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$
- Na_3PO_4
- $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$

493 Alüminium-hidrofosfatın formulunu göstərin?

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

494 Hansı ifadə fosfin üçün düzgün deyil?

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

495 Hansı reaksiya doğru deyil?

- $\text{P} + \text{H}_2 \xrightarrow{t} \text{PH}_3$
- $\text{PCl}_3 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{t} \text{PCl}_5$
- $\text{P} + \text{Mg} \xrightarrow{t} \text{Mg}_3\text{P}_2$
- $\text{P} + \text{O}_2 \xrightarrow{t} \text{P}_2\text{O}_5$
- $\text{P} + \text{Cl}_2 \xrightarrow{t} \text{PCl}_3$

496 Azotun oksidləşmə dərəcəsinin +3 olduğu birləşmələr sırasını tapın.

- $\text{N}_2\text{O}_3, \text{HNO}_3, \text{KNO}_2$
- $\text{KNO}_3, \text{HNO}_2, \text{NH}_3$
- $\text{NaNO}_2, \text{N}_2\text{O}_3, \text{HNO}_2$
- $\text{NH}_3, \text{N}_2\text{O}_3, \text{HNO}_3$
- $\text{NH}_4\text{Cl}, \text{NH}_3, \text{N}_2\text{O}_3$

497 Göstərilən elektron formullarından hansı azot atomuna aiddir?

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

498 Azotun atomunda neçə neytron var?

- 11
- 13
- 5
- 7
- 9

499 Hansı mineral gübrə tərkibində əsas 2 qida elementi saxlayır?

- $CO(NH_2)_2$
- KCl
- $(NH_4)_2SO_4$
- $NaNO_3$
- $NH_4H_2PO_4$

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

- N, Fe, K
- Mg, Zn, N
- P, B, K
- Na, P, K
- N, P, K

501 Kaliumun hansı birləşməsi gübrə kimi işlədilir?

- $C_{17}H_{33}COOK$
- K_2SiO_3
- KCl
- KOH
- CH_3COOK