

Пән	Химия
Мұғалім	Данебекова Күлпан
Мектеп, сынып	Астана қаласы, № 76 мектеп-лицей



www.itest.kz

1. Тек қосылыстар көрсетілген қатар:

- A) оттегі, құм, кремний
- B) су, құм, әк
- C) азот, темір, оттегі
- D) мыс, темір, құм
- E) әк, су, темір

2. Құрамы мен қасиеті жағынан заттың өзімен бірдей болатын бөлшегі:

- A) заряд
- B) атом
- C) ион
- D) молекула
- E) электрон

3. $\text{Fe} + \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ бір күрделі зат. Осы реакцияның типі қандай және ондағы барлық коэффициенттердің қосындысы нешеге тең?

- A) айырылу реакциясы, коэффициенттер қосындысы 7-ге тең
- B) алмасу реакциясы, коэффициенттер қосындысы 7-ге тең
- C) орын басу реакциясы, коэффициенттер қосындысы 7-ге тең
- D) айырылу реакциясы, коэффициенттер қосындысы 5-ге тең
- E) қосылу реакциясы, коэффициенттер қосындысы 7-ге тең

4. Күкірт ангидридi, фосфор ангидридiнiң және хлор ангидридiнiң қайсысының құрамында оттегiнiң массалық үлесi көп?

- A) күкірт ангидридiнде
- B) фосфор ангидридiнде
- C) үшеуін де бірдей
- D) үшеуiнiң де құрамында оттегi атомы болмайды
- E) хлор ангидридiнде

5. Натрий бериллатының салыстырмалы молекулалық массасы:

- A) 57
- B) 67
- C) 77
- D) 87
- E) 97

6. Негiздiк, екiдайлы, қышқылдық оксидтер көрсетiлген қатар:

- A) CrO , Cr_2O_3 , CrO_3
- B) SO , SO_2 , SO_3
- C) NO , NO_2 , N_2O_5
- D) Na_2O , ZnO , CO
- E) P_2O_5 , Cr_2O_3 , MgO

7. Оттегi элементiнiң аллотропиялық түр өзгерiстерi:

- A) оттегi атомы, озон газы
- B) озон газы, азот газы
- C) оттегi газы, озон газы
- D) иiс газы, көмiр қышқыл газы
- E) иiс газы, озон газы

8. Оттектiң ерекше тотығу дәрежесiн көрсететiн қосылыстары:

- A) оттеқ фториді, сутек пероксиді
- B) натрий оксиді, натрий гидроксиді
- C) хлор қышқылы, хлорлы қышқыл
- D) пирит, гематит
- E) калий хлораты, марганцовка

9. Тек тотықсыздандырғыштар көрсетілген қатар:

- A) N_2 , K, N^{-3} , S^{-2} .
- B) Na, K, N^{-3} , S^{-2} .
- C) NO, K, N^{-3} , S.
- D) Na, K, N^{-3} , S.
- E) O_2 , K^+ , N^{-3} , S^{-2} .

10. $MnO_2 + HCl \rightarrow MnCl_2 + Cl_2 + H_2O$ берілген теңдеуде реакцияға 2 моль қышқыл қатысса, онда реакцияға қатысқан оксидтің массасы қанша және бөлінген газдың көлемі (қ.ж) қанша?

- A) 435 г, 112 л.
- B) 40,5 г, 10,2 л.
- C) 4,35 г, 1,12 л.
- D) 43,5 г, 11,2 л.
- E) 4350 г, 1120 л.

11. Пентин молекуласындағы үштік байланыстың табиғаты:

- A) 2 пи, 1 сигма
- B) 3 сигма
- C) 2 сигма, 1 пи
- D) 3 пи
- E) 2 пи, 2 сигма

12. Белгісіз алкеннің салыстырмалы молекулалық массасы 70-ке тең. Осы алкеннің ауамен салыстырмалы тығыздығы қанша?

- A) 0,29
- B) 2,41
- C) 2,18
- D) 1,18
- E) 5,0005

13. Массасы 120 г, құрамында 10% қоспасы бар күйені мыс (II) оксидінен мысты алу үшін пайдаланды. Осы кезде қанша литр газ бөлінеді?

- A) 44,8 л
- B) 224 л
- C) 200,9 л
- D) 120 л
- E) 201,6 л

14. 270 кг алюминийді күйдіргіш натриймен өңдегенде 550 г тұз алынды. Бұл теория жүзінде алынуға тиісті өнімнің неше пайызы?

- A) 90
- B) 91
- C) 95
- D) 99
- E) 87

15. Темір тұздарын сілтімен сапалық реакция бойынша анықтағанда түзілетін тұнбалар және олардың түстері:

- A) $\text{Fe}(\text{OH})_3$ – жасыл, $\text{Fe}(\text{OH})_2$ – сары
- B) FeOH – жасыл, $\text{Fe}(\text{OH})_4$ – қоңыр
- C) $\text{Fe}(\text{OH})_2$ – ақ, $\text{Fe}(\text{OH})_3$ – жасыл
- D) $\text{Fe}(\text{OH})_2$ – қоңыр, FeOH – жасыл
- E) $\text{Fe}(\text{OH})_2$ – жасыл, $\text{Fe}(\text{OH})_3$ – қызыл күрең

16. 5 моль этан мен 5 моль этенді жағуға жұмсалатын ауаның көлемінің қосындысы қанша?

- A) 728 л
- B) 36,40 л
- C) 3640 л
- D) 3643 л
- E) 3642 л

17. Хлордың оттекті қышқылдарындағы хлордың тотығу дәрежесінің өсу ретімен орналасқан қатар:

- A) HClO_2 , HClO_4 , HClO , HClO_3 .
- B) HClO_2 , HClO_4 , HCl_2O , HClO .
- C) HCl_2O_2 , HClO_2 , HClO , HClO_3 .
- D) HClO , HClO_2 , HClO_3 , HClO_4 .
- E) HClO_5 , HClO_4 , HClO , HClO .

18. Массасы 120 г, 40%-дық және 240 г 20%-дық формальдегид ерітінділерін араластырғанда алынған жаңа ерітіндідегі еріген заттың массалық үлесі қанша?

- A) 26%
- B) 25%
- C) 24%
- D) 23%
- E) 27%

19. Алкендердің сапалық реактивтері:

- A) бром суы мен әк сүті
- B) сілті ерітіндісі мен аммиак ерітіндісі
- C) калий перманганаты ерітіндісі мен бром суы
- D) күміс нитраты ерітіндісі мен аммиак ерітіндісі

Е) сутек пероксиді мен калий перманганаты ерітіндісі

20. Дәріханадан сатып алынған кальций глюконатында неше пайыз кальций бар?

A) 9%

B) 15%

C) 10%

D) 20%

E) 30%

21. Егін шаруашылығында тыңайтқыш ретінде қолданылатын азот қышқылының тұзы:

A) фосфорид ұны

B) аппатит

C) калий селитрасы

D) сильвинит

E) аммоний селитрасы

F) карналлит

G) натрий селитрасы

H) карбамид

22. Магний сұйытылған азот қышқылымен әрекеттескенде түзілетін өнім:

A) магний нитраты

B) магний нитриті

C) калий селитрасы

D) азот (I)оксиді

E) су

F) магний нитридi

G) кальций селитрасы

H) магний гидронитридi

23. Озонға тән қасиет:

- A) тұрақсыз
- B) улы
- C) күшті тотықтырғыш
- D) өткір иісті
- E) дезинфекциялаушы
- F) қатты кристалл зат
- G) қоймалжың сұйық
- H) қоңыр түсті тұнба

24. Фтордың атомының сипаттамасы:

- A) 2 электрондық қабаты бар
- B) 9 электрон, 9 протон, 10нейтрон
- C) күшті тотықсыздандырғыш
- D) сыртқы электрондық қабатында 7 электрон бар
- E) дезинфекциялаушы
- F) 3 электрондық қабаты бар
- G) октет түзу үшін 1 электрон береді

25. Тотығу үрдісі көрсетілген қатар:

- A) $S^0 \rightarrow S^{-2}$
- B) $S^{-2} \rightarrow S^0$
- C) $N^{+4} \rightarrow N^{+5}$
- D) $N^{+5} \rightarrow N^{+3}$
- E) $N^{-3} \rightarrow N^{+5}$
- F) $N^0 \rightarrow N^{-3}$
- G) $Na^{+1} \rightarrow Na^0$

26. Көксағызды вулканизациялағанда қосылатын зат:

- A) азот
- B) хром
- C) фосфор
- D) күкірт
- E) кремний
- F) күйе
- G) бор
- H) фтор

27. Альдегидті және глюкозаны күміс (I) оксидінің аммиактағы ерітіндісімен тотықтырғанда бөлінеді.

- A) 2 моль күміс
- B) 216г күміс
- C) 1 моль күміс
- D) 224л күміс
- E) $12,04 \cdot 10^{23}$ күміс
- F) 3 моль күміс
- G) 108г күміс
- H) $6,02 \cdot 10^{23}$ күміс

28. Жай эфирдің формуласы:

- A) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{O} - \text{CH}_3$
- B) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{COOR}$
- C) $\text{HOCH}_3 - \text{CH}_2 - \text{COOR}$
- D) $\text{CH}_3 - \text{O} - \text{CH}_3$
- E) $\text{CH}_3 - \text{COOH}$
- F) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{O} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
- G) $\text{HO} - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{COOR}$
- H) $\text{HOCH}_2 - \text{CH}_2 - \text{COOH}$

29. Стеарин қышқылының қасиеті:

- A) сұйық
- B) иіссіз
- C) қатты
- D) газ
- E) өткір иісті
- F) суда ериді
- G) тез балқиды
- H) суда ерімейді

30. Сірке қышқылынан алынатын өнім:

- A) еріткіш
- B) сабын
- C) фреон
- D) бояу
- E) жай эфир
- F) күрделі эфир
- G) пластмасса
- H) нәруыз

Сұрақ номері	Дұрыс жауабы
1	B
2	D
3	E
4	A
5	D
6	A
7	C
8	A
9	B
10	D
11	A
12	B
13	E
14	B
15	E
16	C
17	D
18	E
19	C
20	A
21	C, E, G
22	A, C, E
23	A, C, E
24	A, B, D
25	B, C, E
26	D, F, G
27	A, B, E
28	A, D, F
29	B, C, H
30	A, D, F