

САБАҚ ЖОСПАРЫ

Пән	Химия
Мұғалім	Булекова Жанат
Мектеп, сынып	Ақтөбе облысы, Мәртөк ауданы, №2 Мәртөк мектеп-гимназия, 11- сынып
Сабақ тақырыбы	ҰБТ-ға дайындық үшін химия пәнінен тест тапсырмалары



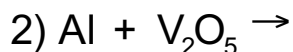
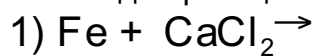
www.bilimland.kz

1. Салыстырмалы молекулалық массалары $392 \rightarrow 103 \rightarrow 158,5$ болатын $\text{Э}_2(\text{SO}_4)_3 \rightarrow \text{Э}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{ЭCl}_3$ қосылыстарын түзетін элемент:
A) Co
B) Cr
C) Mn
D) Al
E) Fe
2. Мырыш гидроксидімен әрекеттесетін заттар қатары:
A) H_2SO_4 , KOH
B) KOH, AgNO_3
C) ZnSO_3 , Fe_2O_3
D) CO_2 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$
E) P_2O_5 , $\text{Cu}(\text{OH})_2$
3. Тұздардың жіктелу қатары:
A) амфотерлі, қышқылдық, орта
B) суда ерімейтін, амфотерлі, орта
C) орта, сілтілер, қышқылдық
D) орта, қышқылдық, негіздік, қостұз
E) қышқылдық, орта, еритін
4. Молекулалық массасы 98 болатын этилен қатарындағы көмірсутектің молекулалық формуласы:
A) C_7H_{14}
B) C_6H_{12}
C) C_4H_8
D) C_8H_{16}
E) C_5H_{10}
5. Галогенсутекті қосып алу реакциясы Марковников ережесіне сәйкес жүрмейтін реакция схемасы:
A) $\text{CH}_3-\overset{\text{CH}_3}{\underset{|}{\text{C}}}=\text{CH}-\text{CH}_3 + \text{HBr} \rightarrow$
B) $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}_2 + \text{HCl} \rightarrow$
C) $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}_2 + \text{HBr} \rightarrow$
D) $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{HBr} \rightarrow$
E) $\text{CCl}_3-\text{CH}=\text{CH}_2 + \text{HBr} \rightarrow$
6. Азот қышқылының мольдік массасы:

- A) 63 моль
B) 63 г
C) 63
D) 63 г/моль
E) 63 моль/г
7. Көмірқышқыл газы $3,01 \cdot 10^{23}$ молекуласының (қ.ж) алатын көлемі:
A) 1,12 л
B) 11,2 л
C) 44,8 л
D) 4,48 л
E) 112 л
8. Көлемі 67,2 л газдың (қ.ж. алынған) зат мөлшері:
A) 4 моль
B) 0,5 моль
C) 1 моль
D) 3 моль
E) 2 моль
9. 68,4 г алюминий сульфатындағы молекулалар саны ...
A) $3,01 \cdot 10^{24}$
B) $1,20 \cdot 10^{23}$
C) $6,02 \cdot 10^{23}$
D) $6,02 \cdot 10^{24}$
E) $1,20 \cdot 10^{22}$
10. Ортофосфор қышқылының $18,06 \cdot 10^{23}$ молекулаларымен әрекеттесуге жұмсалатын NaOH (орта тұз түзіледі) массасы:
A) 240 г
B) 400 г
C) 160 г
D) 360 г
E) 40 г
11. Электрондарының саны көп бөлшек:
A) Br
B) S⁶⁺
C) Cl⁺⁷
D) Br⁺⁵
E) I⁺⁷
12. Бензолдан гексахлоран алу реакциясы:
A) алмасу
B) орын басу
C) айырылу
D) қосылу
E) тотығу
13. Заттың құрамын химиялық таңбалар және индекстер көмегімен шартты түрде жазу:
A) Салыстырмалы молекулалық масса
B) Мольдік масса
C) Термохимиялық теңдеу
D) Химиялық теңдеу
E) Химиялық формула
14. 4 %-ті калий бромидінің ерітіндісін алу үшін 40 г затты ерітуге жұмсалатын су массасы:
A) 986 г

- B) 367 г
- C) 390 г
- D) 960 г
- E) 98 г

15. Төмендегі реакциялардың жүру мүмкіндігін анықтаңыз:



Жауапта жүруі мүмкін реакцияның нөмерін және теңдеуге қойылатын барлық коэффициенттер қосындысын көрсетіңіз.

- A) 1 және 24
- B) 1 және 4
- C) 2 және 24
- D) 1 және 10
- E) 2 және 4

16. Екі сатылы диссоциацияланатын қосылыс:

- A) күкірт қышқылы
- B) азотты қышқыл
- C) фосфор қышқылы
- D) тұз қышқылы
- E) сірке қышқылы

17. 16 г метил спиртін толық жаққанда түзілетіндей газ алу үшін спирттік ашитын глюкозаның массасы:

- A) 45 г
- B) 4,5 г
- C) 46 г
- D) 4,6 г
- E) 47 г

18. Күміс оксидінің аммиактағы ертіндісін сірке альдегидімен тотықсыздандырғанда 54 г күміс алынды. Тотыққан альдегидтің массасы:

- A) 11 г
- B) 44 г
- C) 27 г
- D) 22 г
- E) 54 г

19. 60 г 20 % -тті формальдегидтің ертіндісі мыс (II) гидроксидімен әрекеттескенде түзілетін құмырсқа қышқылының массасы:

- A) 18,4 г
- B) 55,2 г
- C) 28,6 г
- D) 20 г
- E) 22 г

20. Натрий гидроксидінің 4 грамы мен $6,02 \cdot 10^{21}$ молекула тұз қышқылы әрекеттескенде түзілетін тұздың массасы:

- A) 58,5 г
- B) 0,585 г
- C) 0,117 г
- D) 5,85 г
- E) 11,7 г

№	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	
Жауаптар	в	а	д	а	е	в	д	д	в	д	е	д	е	д	с	а	а	а	а	а	в

Бірнеше жауабы бар тест тапсырмалары

1. Натрий түйірін суда еріткенде 6,2л сутек газы бөлінген болса, реакцияға түскен натрий:

- A) $4,33 \cdot 10^{23}$
- B) 12,7г
- C) 6,3г
- D) 0,55моль
- E) $3,33 \cdot 10^{23}$
- F) 1,2л
- G) 0,3 моль

2. Иондық байланыс түзетіндер:

- A) күкірт және оттект
- B) кальций және хлор
- C) күкірт және бром
- D) күкірт және магний
- E) күкірт және оттект
- F) күкірт және темір
- G) күкірт және сутек

3. Оттект үшін дұрыс емес пікір:

- A) суда жақсы ериді
- B) сұйық оттект ақшыл-көк түсті
- C) иіссіз газ
- D) суда аз ериді
- E) түссіз газ
- F) ауаның құрамында болмайды
- G) Бертолле тұзынан алынбайды

4. Берілген схемалар ішінен орын басуға жататын реакциялардың нөмірін табыңыз.

1. $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{HCl} \rightarrow$
2. $\text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow$
3. $\text{Cl}_2 + \text{C}_6\text{H}_6 \xrightarrow{\text{катализатор}}$
4. $\text{CuO} + \text{HNO}_3 \rightarrow$
5. $\text{KOH} + \text{HCl} \rightarrow$
6. $\text{H}_2\text{O} \rightarrow$

- A) 4
- B) 1
- C) 3
- D) 6
- E) 2
- F) 5
- G) 4,5

5. R_2O_5 жоғарғы оксид формуласына сай элементтерді табыңыз.

- A) S
- B) P
- C) As

- D) C
 E) Na
 F) N
 G) Cl
6. Гексозалар (C_6) құрамына кіретін көмірсулар:
 A) глюкоза
 B) рибоза
 C) целлюлоза
 D) лактоза
 E) хитин
 F) фруктоза
 G) галактоза
7. Галогендер:
 A) S
 B) Cl
 C) I
 D) N
 E) Fe
 F) F
 G) O
8. Al аталуы, оқылуы:
 A) 1 атом алюминий
 B) алюминий атомы
 C) күміс атомы
 D) 3 молекулалы алтын
 E) 1 моль алюминий
 F) алюминий оксиді
 G) алюминий тұзы
9. Органикалық химияға үлес қосқандар:
 A) Бутлеров
 B) Берцелиус
 C) Кавендиш
 D) Энштейн
 E) Гофман
 F) Пристли
 G) Ньютон
10. Алкандарға жататындар:
 A) C_4H_8
 B) C_3H_8
 C) C_4H_{10}
 D) C_4H_4
 E) C_3H_6
 F) CH_2
 G) CH_4

№	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Жауаптары	B.D.E	B.D.F	A.F.G	C.E	B.C.F	A.D.F	B.C.F	A.B.E	A.B.E	B.C.G