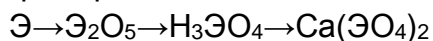


Пән	Химия
Мұғалім	Бұхарбаева Фарида
Мектеп, сынып	Алматы облысы, Талғар ауданы, Талғар қаласы, Ю. Гагарин атындағы дарынды балаларға арналған үш тілде оқытатын №8 арнаулы гимназия



- Қалыпты жағдайда 10 г газ 7 л көлем алады. Газдың мольдік массасы:
 - 30 г/моль
 - 32 г/моль +
 - 34 г/моль
 - 36 г/моль
 - 38 г/моль
- Реакция теңдеуінің коэффициенттерін орындарына қойыңыз (жазылу реті бойынша): $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2 \rightarrow \text{Fe} + \text{H}_2\text{O}$
 - 2-6-4-6
 - 1-3-3-2
 - 2-6-2-3
 - 1-3-2-3 +
 - 1-2-3-4
- 10 л (қ.ж.) ацетиленді жағуға қажет ауаның (ауадағы оттегі 20%) көлемі:
 - 112 л
 - 172 л
 - 134 л
 - 125 л +
 - 148 л
- Органикалық қосылыстардың көпшілігі суда нашар ериді. Оның себебі:
 - Органикалық заттар көміртек және сутектен түзілген
 - Органикалық заттар – қатты заттар
 - Органикалық қосылыстарға судың полюсті молекулаларымен әрекеттеспейтін химиялық байланыстар тән +
 - Органикалық қосылыстар сумен әрекеттеспейді
 - Органикалық заттар судан жеңіл
- Салыстырмалы молекулалық массасы кіші зат:
 - NaBrO_3
 - NaIO_2
 - $\text{NaClO} +$
 - NaPO_2
 - NaClO_3

6. Өзгерістер тізбегіндегі Э элементі:

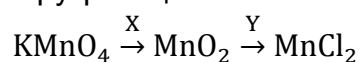


- A. Фосфор +
- B. Көміртек
- C. Кальций
- D. Магний
- E. Азот

7. Осы сөйлемде оттегі химиялық элемент болады:

- A. Оттектің мольдік массасы 32 г/моль
- B. Фотосинтез процесі нәтижесінде оттегі түзіледі
- C. Ауаның құрамындағы оттегімен тыныс аламыз
- D. Судың құрамына оттегі кіреді +
- E. Оттегі – газ тәрізді зат

8. Мына айналымды жүзеге асыру үшін қажет X және Y заттары:



- A. H₂, O₂
- B. H₂, BaO
- C. t°, HCl +
- D. H₂, t°
- E. H₂, Cl₂

9. Концентрациясы 0,5 моль/л алюминий нитраты ерітіндісінің диссоциациялану дәрежесі 30% болса, 1 л ерітіндідегі барлық бөлшектердің зат мөлшері:

- A. 0,95 моль +
- B. 0,35 моль
- C. 0,55 моль
- D. 0,65 моль
- E. 0,25 моль

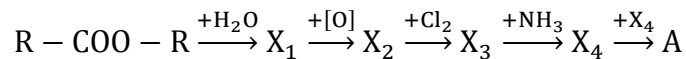
10. Фосфор атомында толық аяқталған электрондық деңгейдің саны:

- A. 1
- B. 5
- C. 3
- D. 4
- E. 2 +

11. Заттың құрамын химиялық таңбалар және индекстермен шартты түрде жазу:

- A. Химиялық теңдеу
- B. Термохимиялық теңдеу
- C. Салыстырмалы молекулалық масса
- D. Химиялық формула +
- E. Мольдік масса

12. Схема арқылы алынатын А затының аталуы:



- A. дипептид
 B. альдегид
 C. спирт
 D. амин қышқылы +
 E. эфир
13. «Күміс айна» реакциясын көрсететін карбон қышқылы:
 A. құмырсқа қышқылы +
 B. қымыздық қышқылы
 C. хлорбутан қышқылы
 D. бензой қышқылы
 E. үш хлор сірке қышқылы
14. Мыстың негіздік карбонаты $Cu(OH)_2CO_3$ ыдырағанда түзілетін заттар:
 A. $Cu + H_2 + O_2$
 B. $2CuO + H_2O + CO_2 +$
 C. $CuO + H_2O + CO$
 D. $Cu(OH)_2 + CO_2$
 E. $CuO + H_2O + CO_2$
15. ... $5s^25p^2$ конфигурациясы бар элемент:
 A. C
 B. Si
 C. Ge
 D. Pb
 E. Sn +
16. Глюкозаның «күміс айна» реакциясына қатысатын себебі, молекуласында
 A. кетон тобы бар
 B. амин тобы бар
 C. альдегид тобы бар +
 D. нитротоп бар
 E. карбоксил тобы бар
17. Fe^{3+} ионының электрондық конфигурациясы:
 A. ... $3d^64s^2$
 B. ... $3d^54s^0 +$
 C. ... $3d^34s^0$
 D. ... $3d^44s^0$
 E. ... $3d64s^0$
18. Тек p-р электрондық бұлттарының бүркесуі есебінен түзілген σ -байланыс бар молекула:
 A. NH_3
 B. Na_3N

- C. HCl
- D. NCl₃ +
- E. Li₃N

19. $MnO_2 + Al \rightarrow Al_2O_3 + Mn$ реакция теңдеуіндегі тотықсыздандырғыштың алдына қойылатын коэффициент:

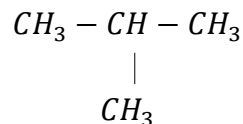
- A. 6
- B. 3
- C. 5
- D. 2
- E. 4 +

20. Диссоциация кезінде катион ретінде сутек пен металл иондары түзілетін заттардың аты:

- A. қышқылдар
- B. сілтілер
- C. қышқыл тұздар +
- D. негізгі тұздар
- E. орта тұздар
- F.

Бірнеше дұрыс жауабы бар 10 сұрақтан тұратын тест

1. Формуласы көрсетілген қосылыстың атауы:



- A. Метилэтан
- B. Метилпропан +
- C. Метилпентан
- D. Изобутан +
- E. Пропилметан
- F. Этилпропан
- G. Триметилметан +
- H. Диметилэтан

2. Химиялық реакция жылдамдығына әсер ететін факторлар:

- A. уақыт
- B. концентрация +
- C. жылдамдық
- D. температура +
- E. катализатор +
- F. ерітінді табиғаты
- G. қысым
- H. сыртқы факторлар әсер етпейді

3. Құрамында 50 г тұз және 200 г суы бар ерітіндідегі тұздың массалық үлесі (%):

- A. 0,2 +
- B. 20% +
- C. 10%
- D. 25%
- E. 40%
- F. 0,19 +
- G. 0,02
- H. 0,019

4. Суда еритін зат:

- A. Мыс (II) нитраты +
- B. Күміс хлориді
- C. Мыс хлориді +
- D. Барий карбонаты
- E. Мырыш нитраты +
- F. Барий сульфаты
- G. Мырыш фосфаты
- H. Темір сульфиді

5. Суда ерімейтін зат:

- A. Мыс (II) нитраты
- B. Натрий хлориді
- C. Барий сульфаты +
- D. Күміс хлориді +
- E. Аммоний фосфаты
- F. Қорғасын сульфиді +
- G. Калий карбонаты
- H. Натрий ацетаты

6. 250 мл 7,15 %-тік HCl ($\rho=1,035$ г/мл) ерітіндісіндегі HCl массасы:

- A. 1,8
- B. 1,85
- C. 1,85006
- D. 18,5 +
- E. 18,5006 +
- F. 18,500625 +
- G. 185,0
- H. 185,006

7. Күміс нитратымен анықталатын ерітінділер:

- A. NaCl, HCl +
- B. KOH, NaNO₃
- C. Al(OH)₃, ZnCl₂
- D. Fe(NO₃)₃, CuSO₄
- E. HCl, KOH +
- F. AlCl₃, HBr +
- G. AlCl₃, Al(NO₃)₃
- H. Cr(NO₃)₃

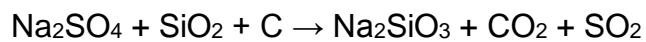
8. Диссоциациясы кезінде хлорид ионы Cl^- түзілетін электролит ...

- A. $\text{NaCl} +$
- B. NaCl_2
- C. NaClO_3
- D. NaClO_4
- E. KClO
- F. $\text{KCl} +$
- G. $\text{LiCl} +$
- H. NaClO

9. Берілген заттардың ерігіштігіне байланысты, тұнба түспейтін жағдайды анықтаңыз:

- A. $\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} \rightarrow$
- B. $\text{CuCl}_2 + \text{NaOH} \rightarrow$
- C. $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{SO}_4$
- D. $\text{AgNO}_3 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$
- E. $\text{NaOH} + \text{HCl} \rightarrow +$
- F. $\text{MgCl}_2 + \text{HNO}_3 \rightarrow +$
- G. $\text{KNO}_3 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow +$
- H. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{CaCl}_2 \rightarrow$

10. Берілген тотығу-тотықсыздану реакциясы нәтижесінде тотығу дәрежелері өзгертін элемент:



- A. S +
- B. S, Na
- C. O
- D. Si +
- E. S, O
- F. C +
- G. Si, O
- H. Na