**Прохождение программы в 11 классе в период реализации обучения**

**с использованием дистанционных технологий.**

**(26-29.05.2020)**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Дата | Предмет | Тема | Рекомендации, задание | Формат отчета | Сроки сдачи работы |
| 26.05.20 | Химия | Особенности генетического ряда в органической химии. | 1) Составить уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения: а)СН4 → CH3NО2 → CH3NH2 → N2 б)СН3СООН → СН2СlСOOН → NH2—CH2COOH → (NH2—CH2COOH)2Ca | Фото ответов на  WhatsApp  89676577485 или на электронную почту Natashapodgornova@yandex.ru | 26.05.20 |
| 29.05. 20 | Химия | Повторение и обобщение курса общей химии. | Выполнить тестовые задания. | Фото ответов на  WhatsApp  89676577485 или на электронную почту Natashapodgornova@yandex.ru | 29.05.20 |

Часть 1

Выберите 1 правильный ответ

**1.** К простым веществам относится

1) серная кислота

2) спирт

3) оксид калия

4) кислород

**2.** Кислотными свойствами обладает оксид элемента, который в периодической системе находится

1) в 3-м периоде, IIIА группе

2) во 2-м периоде, IVА группе

3) в 3-м периоде, IIА группе

4) во 2-м периоде, IА группе

**3.** В атоме фосфора общее число электронов и число электронных слоев соответственно равны

1) 31,3

2) 15,5

3) 15,3

4) 31,5

**4.** Вещество, в котором степень окисления углерода равна +2,

1) углекислый газ

2) угарный газ

3) известняк

4) угольная кислота

**5.** Среди всех видов кристаллических решеток самой непрочной является

1) ионная

2) металлическая

3) атомная

4) молекулярная

**6.** Реакция между оксидом меди(II) и серной кислотой относится к реакциям

1) обмена

2) соединения

3) замещения

4) разложения

**7.** Электролитом не является

1) Mg(OH)2

2) Ca(OH)2

3) KOH

4) CsOH

**8**. Реакции ионного обмена соответствует уравнение

1) SO2 + 2NaOH = Na2SO3 + H2O

2) Na2O + SO2 = Na2SO3

3) Na2SO3 + 2HCl = 2NaCl + H2O + SO2↑

4) 2HCl + Zn = ZnCl2 + H2↑

**9.** В растворе **не могут** одновременно находиться ионы

1) Zn2+ и NO-3

2) Al3+ и Cl-

3) Ag+ и Cl-

4) Cu2+ и SO42-

**10.** Оснóвные оксиды состава ЭО образует каждый из металлов, указанных в ряду

1) натрий, калий, рубидий

2) алюминий, барий, кальций

3) магний, кальций, стронций

4) бериллий, литий, цезий

**11.** Оксид углерода(IV) реагирует с каждым из двух веществ

1) с водой и оксидом бария

2) с кислородом и оксидом натрия

3) с сульфатом натрия и гидроксидом калия

4) с оксидом железа(III) и серной кислотой

**12.** Гидроксид бария реагирует

1) хлорид натрия

2) сульфат натрия

3) оксид натрия

4) гидроксид натрия

**13.** Серная кислота **не взаимодействует**

1) с оксидом азота(V)

2) с оксидом натрия

3) с гидроксидом меди(II)

4) с хлоридом бария

**14.** Сульфат меди(II) взаимодействует с каждым из группы веществ в ряду

1) Mg, KOH, NaCl

2) Zn, NaOH, BaCl2

3) Fe, AgNo3, Mg(OH)2

4) Ag, KNO3, KOH

**15.** Для схемы превращений N2 → NH3 → NH4OH → NH4Cl → AgCl необходимо последовательно использовать вещества, указанные в ряду

1) H2, H2O, HCl, AgNO3

2) O2, H2O, AgNO3, HCl

3) H2, NaOH, HCl, KNO3

4) HCl, H2O, KNO3, CuCl2

**16.** В схеме превращений веществ Cu(NO3)2 → Cu(OH)2 → X → Cu веществом «Х» является

1) CuCl2

2) CuO

3) Cu2O

4) CuSO4

**17.** Синюю окраску лакмус имеет в растворе

1) соляной кислоты

2) хлорида натрия

3) гидроксида натрия

4) азотной кислоты