**Прохождение программы в 8 классе в период реализации обучения**

**с использованием дистанционных технологий.**

**(07.05.2020)**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Дата | Предмет | Тема | Рекомендации, задание | Формат отчета | Сроки сдачи работы |
| 07.05.20 | Химия | Контрольная работа № 4 по теме "Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов". | Выполнить контрольную работу. | Четкое фото ответов на отдельных листах WhatsApp89676577485 или на электронную почту Natashapodgornova@yandex.ru | 07.05.20 |

**Вариант 1.**

Часть А. Тестовые задания с выбором одного ответа.

1. (1 балл) Практически не диссоциирует: А. Азотная кислота Б. Фосфат натрия В. Гидроксид железа (III) Г. Гидроксид бария Д. Хлорид натрия
2. (1 балл) Формула слабого электролита:

А. Cu Б. HCl В. Н2СО3 Г. СО2 Д. О2

1. (1 балл) Взаимодействие соляной кислоты с нитратом серебра в водном растворе отображается сокращённым ионным уравнением:

 А. Н+ + ОН­­─ = Н2O Б. Ag+ + Сl­­─ = AgCl

 В. 3Ag+ + РО43­­─= Ag3PO4 Г.2Н+ + СO32­­─ = Н2O + CO2

1. (1 балл) Соляная кислота взаимодействует c**:**

 А. Железом Б. Медью В. Серебром  **Г**. Золотом

1. (1 балл) Оксид, вступающий в реакцию с водой: **:**

 А. ВаО Б. FeO В. SiO2 Г. Н2O

**Часть Б.** Задания со свободным ответом.
**6**. (6 баллов) Составьте генетический ряд кальция, используя схему:
 металл → основный оксид → основание → соль
Запишите первое уравнение с электронным балансом.**(ОВР смотрите П.44)**

**7.** (4 балла) Запишите уравнение реакции в молекулярном и ионном виде:
хлорид натрия + нитрат серебра =

**8.** (6 баллов) Составьте молекулярные уравнения реакций по схеме
 **N2O5** → **HNO3** → **KNO3**
 **Al(NO3)3
9.** (2 балла) Запишите молекулярное уравнение, соответствующее ионному:
**Cu2+ + 2ОН­­─=Cu(OH)2**

**10**. (2 балла) Каковы массы поваренной соли и воды, необходимые для приготовления 200 г 1,5%-ого раствора? Приведите расчет.

**Вариант 2.**

Часть А. Тестовые задания с выбором одного ответа.

**1.** (1 балл) Анион - это А. Ион кальция Б. Ион хлора В. Атом меди Г.Электрод **2.** (1 балл) Формула вещества, образующего при электролитической диссоциации гидроксид-ионы:

А. КСl Б. КОН В. Fe**2**O**3**Г. HNO3 Д. КНСO3

**3.** (1 балл) Окраска лакмуса в растворе, полученном при взаимодействии оксида серы (IV) с водой:

 А. Синяя Б. Красная В. Фиолетовая Г. Жёлтая Д. Зелёная

**4.** (1 балл) С раствором серной кислоты взаимодействует:

 A. MgO Б. Р2O5 В. СO2 Г. Н2

**5.** (1 балл) Вещество X в уравнении реакции X + 2НСl = СuСl2 + 2Н2О

 А. Сu Б. СuО В. Сu(ОН)2 Г. Сu2O

**Часть Б.** Задания со свободным ответом.
**6**. (6 баллов) Составьте генетический ряд фосфора в высшей степени окисления, используя схему:
неметалл → кислотный оксид → кислота → соль
Запишите первое уравнение с электронным балансом. **(ОВР смотрите П.44)**

**7.** (4 балла) Запишите уравнение реакции в молекулярном и ионном виде.
хлорид бария + сульфат натрия =
**8.** (6 баллов) Составьте молекулярные уравнения реакций по схеме
 **K2O** → **KOH** → **Fe(OH)3** → **H2O**
**9.** (2 балла) Запишите молекулярное уравнение, соответствующее ионному:
**CO22─ + 2Н­­+ = H2O + CO2**

**10.** (2 балла) Каковы массы поваренной соли и воды, необходимые для приготовления 400 г 2,5%-ого раствора? Приведите расчет.