**Задание А-1**

Взаимодействие раствора соляной кислоты и магния относится к реакциям

1. Замещения
2. Обмена
3. Соединения
4. разложения

**Задание А-2**

Коэффициент перед формулой гидроксида калия в уравнении реакции между гидроксидом калия и фосфорной кислотой равен

1. 3
2. 1
3. 4
4. 2

**Задание А-3**

Оксид серы (VI) реагирует с каждым из двух веществ

1. NaOH и К2O
2. H2 и KOH
3. CO2 и НBr
4. CO2 и KBr

**Задание А-4**

Раствор гидроксида кальция реагирует с каждым из двух веществ

1. SO3 и H3PO4
2. Ca(OH)2 и НNO3
3. SO3 и KF
4. H2O и СaO

**Задание А-5**

В реакцию с раствором сероводородной кислоты **не вступает**

1. Медь
2. Гидроксид цинка
3. Магний
4. Раствор нитрата меди (II)

**Задание А-6**

С раствором карбоната натрия реагирует

1. Раствор гидроксида калия
2. Раствор нитрата калия
3. Раствор хлорида цинка
4. Раствор хлорида калия

**Задание А-7**

При проведении практических работ запрещается:

1. Нагревать вещества
2. Исследовать их запах
3. Исследовать их вкус
4. Использовать для опытов воду из под крана

**Задание А-8**

Валентность VI хром проявляет в соединениях

1. CrO
2. CrCI3
3. Cr2O3
4. CrO3

**Задание А-9**

Простым и сложным веществами являются соответственно

1. Натрий и кислород
2. Соляная кислота и вода
3. Водород и поваренная соль
4. Аммиак и углекислый газ

**Задание А-10**

Только кислотные оксиды расположены в ряду

1. CaO, HCI, HBr
2. HNO3, CO2, HF
3. K2SO4 , H2SO4, H2SO3
4. N 2 O3, CO2 P2O5

**Задание В 1**

Масса гидроксида кальция , которая реагирует с 12,6 г азотной кислоты с образованием средней соли, составляет…………..г.

 В ответе укажите число с точностью до целых

**Задание В2**

Количество вещества, соответствующее 640г сульфата меди (II) составляет…………….моль

В ответе укажите число с точностью до целых