**Задание А-1**

Взаимодействие раствора соляной кислоты и карбоната натрия относится к реакциям

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

**Задание А-2**

Коэффициент перед формулой соляной кислоты в уравнении реакции между гидроксидом бария и соляной кислотой равен

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

**Задание А-3**

Оксид натрия реагирует с каждым из двух веществ

1. SO2 и HCL
2. H2 и KOH
3. CaO и НBr
4. CO2 и KBr

**Задание А-4**

Раствор гидроксида калия реагирует с каждым из двух веществ

1. NaCI и HCI
2. CO2 и НNO3
3. K2 SO3 и H3PO4
4. H2O и СaO

**Задание А-5**

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

1. цинк
2. Гидроксид цинка
3. Магний
4. Оксид углерода (IV)

**Задание А-6**

С раствором карбоната натрия реагирует

1. Раствор гидроксида калия
2. Раствор нитрата калия
3. Раствор соляной кислоты
4. Раствор хлорида калия

**Задание А-7**

**Найдите верное утверждение**

1. При работе с жидкими чистящими препаратами для ванн и раковин рекомендуется использовать резиновые перчатки
2. Столовый уксус хранят с препаратами бытовой химии
3. В химической лаборатории нельзя нагревать вещества
4. При нагревании жидкости необходимо закрыть пробирку пробкой

**Задание А-8**

Валентность VI сера проявляет в соединениях

1. SO2
2. FeS
3. Fe2S3
4. SO3

**Задание А-9**

Простым и сложным веществами являются соответственно

1. Вода и мрамор
2. Соляная кислота и сера
3. Сера и оксид свинца
4. Угарный газ и углекислый газ

**Задание А-10**

Только соли расположены в ряду

1. NaCI, HCI, HBr
2. HNO3, CO2, HF
3. K2SO4 , H2SO4, H2SO3
4. KNO3 , Na2SO4, LiCI

**Задание В 1**

Масса гидроксида натрия, которая реагирует с 9,8 фосфорной кислоты с образованием средней соли, составляет…………..г

 В ответе укажите число с точностью до целых

**Задание В2**

Количество вещества, соответствующее 280 г оксида кальция составляет…………….моль

В ответе укажите число с точностью до целых