**Задание А-1**

Взаимодействие раствора соляной кислоты и гидроксида калия относится к реакциям

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

**Задание А-2**

Коэффициент перед формулой гидроксида натрия в уравнении реакции между гидроксидом натрия и серной кислотой равен

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

**Задание А-3**

Оксид кальция реагирует с каждым из двух веществ

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

**Задание А-4**

Раствор гидроксида бария реагирует с каждым из двух веществ

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

**Задание А-5**

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

1. Ртуть
2. Гидроксид цинка
3. Магний
4. Раствор нитрата серебра

**Задание А-6**

С раствором сульфата натрия реагирует

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

**Задание А-7**

**При попадании капель концентрированной щелочи на кожу рук необходимо**

1. Смыть водой и протереть кожу спиртом
2. Смыть водой и протереть кожу маслом
3. Смыть водой и протереть тампоном, смоченным в борной или уксусной кислоте
4. Смыть водой и смазать зеленкой.

**Задание А-8**

Валентность III железо проявляет в соединениях

1. FeO
2. FeS
3. Fe2(SO4)3
4. FeCi2

**Задание А-9**

Простым и сложным веществами являются соответственно

1. Бром и вода
2. Соляная кислота и сера
3. Азот и воздух
4. Аммиак и углекислый газ

**Задание А-10**

Только кислоты расположены в ряду

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

**Задание В 1**

Масса гидроксида бария, которая реагирует с 6,3 г азотной кислоты с образованием средней соли, составляет…………..г.

 В ответе укажите число с точностью до целых

**Задание В2**

Количество вещества, соответствующее 240 г оксида серы (VI), составляет…………….моль

В ответе укажите число с точностью до целых