**Итоговый практикум по химии 8 класс**

**Цель работы:**

Опытным путем изучить свойства неорганических соединений.

**Реактивы и оборудование:**

Сульфат натрия, сульфат калия, хлорид бария, нитрат серебра, хлорид натрия, серная кислота, гидроксид натрия, гидроксид железа (III), оксид кальция, оксид меди (II), цинк (гранулы), хлорид железа (III), хлорид алюминия.

Таблица растворимости, пробиркодержатели, пробирки, спиртовые горелки.

**Опыты**

1. **Обнаружение сульфат-ионов**

В одну пробирку налейте 1-2 мл раствора сульфата натрия, а в другую - 1-2 мл раствора сульфата калия. В обе пробирки по каплям добавьте раствор хлорида бария. Объясните наблюдаемое.

Какие соединения могут служить реактивом на ионы бария Ва2+?

В чём сущность обнаружения ионов с помощью реактива?

1. **Обнаружение хлорид-ионов**

По таблице растворимости выясните, какие соли, содержащие хлорид-ион, нерастворимы. При помощи имеющихся у вас реактивов докажите, что в растворе хлорида натрия присутствуют хлорид-ионы.

1. **Осуществите реакции, характеризующие химические свойства:**

раствора серной кислоты. Запишите уравнения проделанных вами реакций.

1. **Проделайте реакции**,

характеризующие химические свойства раствора гидроксида натрия.

1. **Получите гидроксид железа (III) реакцией обмена**

и осуществите реакции, характеризующие его химические свойства. Запишите уравнения проделанных вами реакций.

1. **Проделайте реакции,**

характеризующие химические свойства оксида кальция. Запишите уравнения реакций.

**Ход работы:**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Что делали** | **Что наблюдали** | **Уравнения реакций** |
|  |  |  |

**Выводы:**

Диапазон отметки:

40-59% выполнения заданий – «3»,

60-79% - «4»,

выше 80% - «5