

1.2 Отборочный (районный) этап. Практический тур

9 класс

Автор задачи – Мерещенко А.С.

І вариант

Описание эксперимента:

В пяти пробирках без этикеток находятся 4 твердые соли: фторид натрия, хлорид натрия, бромид натрия и иодид натрия. Содержимое пробирок разделили на две равные части.

- 1) К одной части прилили концентрированную серную кислоту. В пробирке № 1 выпал черно-фиолетовый осадок и выделился газ, в пробирке № 2 выделился газ, содержимое пробирки № 3 окрасилось в оранжевый цвет и выделился газ, в пробирке № 4 выделился газ.
- 2) Вторую часть твердых солей растворили в воде и к растворам добавили раствор хлорид кальция. В пробирке № 4 выпал белый осадок.

Задание:

- 1) Сопоставьте содержимое растворов с номерами пробирок.
- 2) Напишите уравнения проведенных реакций.

ІІ вариант

Описание эксперимента:

В пяти пробирках без этикеток находятся 4 твердые соли: фторид калия, хлорид калия, бромид калия и иодид калия. Содержимое пробирок разделили на две равные части.

- 1) К одной части прилили концентрированную серную кислоту. В пробирке № 1 образовался оранжевый раствор и выделился газ, в пробирке № 2 выделился газ, в пробирке № 3 выделился газ, в пробирке № 4 выпал черно-фиолетовый осадок и выделился газ.
- 2) Вторую часть твердых солей растворили в воде и к растворам добавили раствор нитрата кальция. В пробирке № 2 выпал белый осадок.

Задание:

- 1) Сопоставьте содержимое растворов с номерами пробирок.
- 2) Напишите уравнения проведенных реакций.