

10 класс

В выданной Вам *мерной колбе* находится *неизвестный объем* раствора индивидуальной соли, в состав которой могут входить: катион – кальция, магния, алюминия, цинка, свинца; анион – сульфат, хлорид, нитрат.

Используя имеющийся набор реактивов, определите соль и установите, какое количество ее содержится в выданном Вам растворе.

Составьте план определения, напишите уравнения соответствующих реакций.

Реактивы:

1. Иодид калия
2. Сульфат калия
3. Гидроксид натрия.
4. Карбонат натрия.
5. Нитрат свинца.
6. Хлорид бария.
7. Серная кислота.
8. 0,05 М раствор трилона Б.
9. Аммиачный буфер (рН = 10)
10. Индикатор хромоген черный Т.