

Задания, решения и критерии оценивания заключительного этапа Санкт-Петербургской олимпиады школьников по химии 2015/16 гг

Практический тур

8 класс

Практическое задание:

1. Вам выдана смесь, состоящая из сульфата бария, карбоната магния и хлорида кальция. Используя только реактивы из приведенного ниже списка, выделите эти соли из смеси в индивидуальном виде. С использованием только выданных реактивов докажите полноту разделения солей.
2. Опишите ход выполнения работы и наблюдаемые явления.

Теоретические вопросы:

1. Предложите план разделения смеси солей.
2. Предложите реакции, с помощью которых можно подтвердить полноту выделения.
3. Напишите уравнения всех проводимых химических реакций.

Оборудование: химические стаканы, воронка, фильтры, стеклянная палочка, пробирки, штатив для пробирок, штатив для сбора установки для фильтрования, спиртовка.

Реактивы: дистиллированная вода, соляная кислота, карбонат натрия, сульфат натрия, нитрат серебра, фосфат натрия.