

Задания для олимпиады по химии (2 тур) 11 класс.

Задание. Вам выданы шесть пронумерованных пробирок, в которых находятся сухие соли: MgCl_2 , BaCl_2 , PbCl_2 , $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$, MnCl_2 и NaCl . Определите в какой пробирке находится каждая из вышеперечисленных солей, используя имеющиеся на столе реактивы и оборудование. Напишите уравнения реакций определения солей там, где это необходимо.

Реактивы: 1М H_2SO_4 , 1М NaOH , дистиллированная вода.

Оборудование: шесть пронумерованных пробирок с солями, штатив с восемью пробирками, спиртовка, спички, держатель для пробирок, шпатель для отбора проб, ёмкость для слива отходов.

Разбалловка:

За определение каждой соли – 10 баллов (всего 60 баллов)

За каждое уравнение химической реакции – 4 балла (всего 40 баллов)

Итого: 100 баллов.