

*Муниципальный этап Всероссийской олимпиады школьников по химии
2020-2021 учебный год
Экспериментальный тур (4 часа)
9 класс
Максимальный балл – 30 баллов*

Задание. Вам выданы шесть пронумерованных пробирок, в которых находятся сухие соли: $MgCO_3$, $BaCl_2$, Na_2CO_3 , $ZnCl_2$, $MnCl_2$ и KCl . Используя имеющиеся на столе реактивы и оборудование, определите в какой пробирке находится каждый из выше перечисленных хлоридов. Напишите уравнения реакций определения солей, там, где это необходимо.

Реактивы к заданию на каждого участника:

1М H_2SO_4 , 1М $NaOH$, дистиллированная вода, сухие соли:

Оборудование к заданию на каждого участника: шесть пробирок с солями $MgCO_3$, $BaCl_2$, Na_2CO_3 , $ZnCl_2$, $MnCl_2$ и KCl , водяная баня, стеклянная палочка, стакан с водой для промывания пипеток и палочки, пипетки – 2 штуки, спиртовка, зажим для пробирок, штатив с чистыми пробирками, спички.