

**ВСЕРОССИЙСКАЯ ОЛИМПИАДА ШКОЛЬНИКОВ 2023/2024 гг.  
МУНИЦИПАЛЬНЫЙ ЭТАП**

**ХИМИЯ  
9 КЛАСС**

**Практический тур**

**Задание**

В шести пронумерованных пробирках находятся растворы следующих веществ:  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{NaCl}$ ,  $\text{CaCl}_2$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{AlCl}_3$ . Не используя других реактивов, определите, в какой пробирке находится каждое вещество. Составьте схему решения задачи, напишите уравнения возможных реакций, проведите эксперимент, опишите методику проведения эксперимента и определите в какой пробирке (№) какое вещество. Представьте в ответе схему решения, уравнения реакций, № пробирки – вещество.