

Ставропольский край
Муниципальный этап всероссийской олимпиады школьников
2017/18 учебный год

Химия
Практический тур
7-8 класс

Решение практического тура

В четырех пронумерованных пробирках находятся **NaOH**, **Na₂CO₃**, **Al(NO₃)₃**, **CaCl₂**.

Используя в качестве реактивов только растворы этих соединений, установите состав в каждой пробирке, напишите реакции соответствующих взаимодействий в молекулярной, полной ионной и сокращенной ионной форме.

Реактив	Na₂CO₃	CaCl₂	NaOH	Al(NO₃)₃
Na₂CO₃		↓ белый	---	↓↑
CaCl₂	↓ белый		↓ белый	---
NaOH	---	↓ белый		↓раст в изб.щелочи
Al(NO₃)₃	↓↑	---	↓ раст в изб.щелочи	

Система оценок:

Определение 4-х соединений 2x4=8 баллов

Уравнение реакций 4-х взаимодействий 3x4=12 баллов;

всего 20 баллов