**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 2х4=8 баллов*

*Уравнение реакций 4-х взаимодействий 3х4=12 баллов;*

*всего* ***20 баллов***