**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***