



Сообщество «Совохимия: мудрая подготовка»

ФИНАЛОЧКА

Что повторяем перед ЕГЭ?

Задача 34. Задача на атомистику.

Ведущая: учитель химии Данилова Ирина Сергеевна
Продолжительность вебинара: 40 – 50 минут



Задача на атомистику

В растворе массой 200 г содержится суммарно 13,41% по массе хлорида кальция и гидрокарбоната натрия, а общее число анионов в нем равно $2,167 \cdot 10^{23}$. Его прокипятили до прекращения выделения газа (испарением воды пренебрегите). К полученному раствору прилили необходимую для полного протекания реакции порцию насыщенного раствора хлорида алюминия. Вычислите массовую долю хлорида натрия в конечном растворе.
Растворимость безводного хлорида алюминия равна 45 г/100 г воды.





