

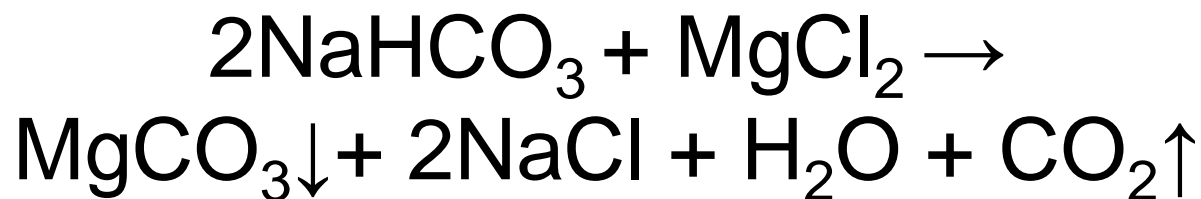
Презентация на тему:
синтез карбоната магния
 $MgCO_3$



Выполнил Исмагилов Камиль 11 л

Суть работы

Из NaHCO_3 и MgCl_2 получить MgCO_3 т.е.



Для работы было взято 9 г NaHCO_3 и растворено в 150 мл. воды. К полученному раствору добавлено 100 мл. MgCl_2 .

Исходные вещества



Раствор NaHCO_3



Раствор MgCl_2



Фильтрация



Фильтрованный раствор



Кристаллы выпавшие
через неделю.

Нагревание в тигле



До нагревания



После нагревания
образовался MgO



$$\begin{aligned} M_1 &= 49.73 \text{ г.} \\ M_2 &= 51.80 \text{ г.} \\ M_3 &= 50.39 \text{ г.} \end{aligned} \quad \begin{aligned} M_{\text{г-карб}} &= 2.07 \pm 0.01 \text{ г.} \\ M_{\text{оксида}} &= 0.66 \pm 0.01 \text{ г.} \end{aligned}$$

$$n_{\text{окс}} = n_{\text{с}} = 0.66 / 40 = 0.0165 \text{ моль}$$

$$m_{\text{с}} = 1.386 \text{ г.}$$

$$m_{\text{в}} = 2.07 - 1.365 - 0.726 \approx 0 \text{ г.}$$

Получен безводный карбонат магния
с остатками воды.