

【一化基础大合集】【离子反应】【考点精华】5 与量有关的离子方程式书写（中档）

试试基础题型！

$\text{NaHCO}_3$  溶液与  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  溶液反应：

(1)  $\text{NaHCO}_3$  少量\_\_\_\_\_；

(2)  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  少量\_\_\_\_\_。

易错陷阱！

$\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$  溶液与  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  溶液反应：

(1)  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$  少量\_\_\_\_\_；

(2)  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  少量\_\_\_\_\_。

$\text{CO}_2$  的少量与过量

$\text{CO}_2$  通入  $\text{NaOH}$  溶液中：

(1)  $\text{CO}_2$  少量：\_\_\_\_\_；

(2)  $\text{CO}_2$  过量：\_\_\_\_\_；

$\text{CO}_2$  通入澄清石灰水溶液中：

(1)  $\text{CO}_2$  少量：\_\_\_\_\_；

(2)  $\text{CO}_2$  过量：\_\_\_\_\_；

竞争型（强者先行、弱者排队等！）

如： $\text{NH}_4\text{HSO}_4$  溶液与  $\text{NaOH}$  溶液的反应：

(1)  $\text{NaOH}$  不足：\_\_\_\_\_；

(2)  $\text{NaOH}$  过量：\_\_\_\_\_；

难溶与微溶的抉择

$\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$  溶液与  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  溶液反应：

(1)  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  少量：\_\_\_\_\_；

(2)  $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$  少量：\_\_\_\_\_；