

# 离子方程式量比关系怎么看—离子反应方程式，少量和足量有什么区别啊，怎么总是分不清啊。-股识吧

## 一、离子方程式 关于量的问题

溶质为NaOH 离子方程式为 $Ba^{2+} + OH^{-} + HCO_3^{-} \rightleftharpoons H_2O + BaCO_3$  继续添加一楼明显错误，此时钡离子以完全沉淀剩余的 $OH^{-} + HCO_3^{-} \rightleftharpoons H_2O + CO_3^{2-}$

## 二、离子方程式的系数是怎么看的啊

首先这是 $H_2SO_4$  和 $Ba(OH)_2$ 的反应人家本身就是2个 $H^{+}$ 和两个 $OH^{-}$ 反应你为什么要消去 你写分子式时能直接写钡离子与硫酸根反应么  $H^{+}$ 和 $OH^{-}$ 他们参与了离子反应 这是酸碱中和产生了沉淀

## 三、化学离子方程式中多量和少量应该怎么算？

先明确那一种物质在另一种不同量时会有不同的物质生成！一般情况下都可以先假设未过量算出所需的量，在对比所给的量，若量比计算的大说明有剩余，所以生成物还要继续反应，在计算看剩余的与刚刚反应生成的反应！

## 四、必修一化学离子方程式 若没说多量少量是怎么算？就是按初中的方法配平？那两个阳离子相同的怎么算？

默认为完全反应

## 五、离子反应方程式，少量和足量有什么区别啊，怎么总是分不清啊。

比例啊比例不同啊 你看原反应  $CO_2 + Ca(OH)_2 = CaCO_3 + H_2O$  这是少量的时候 继续 $CO_2$

$\text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 = \text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$  沉淀溶解

你加和在化为离子方程式之后就会是  $\text{OH}^- + \text{CO}_2 = \text{HCO}_3^-$

3和4其实就是碳酸氢根和氢氧根的反应哪个比较多而已

3中氢氧根少于是它完全反应了4中多出来的氢氧根就跟其他的碳酸氢根反应了

只不过在3的方程式基础上加上一个  $\text{HCO}_3^- + \text{OH}^- = \text{CO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}$  反应

+2H<sub>2</sub>O反应

## 六、高中化学离子方程式中看反应或产物的配比是否正确应该怎么看呢？

电荷守恒元素守恒物质的量守恒三个定律都要满足

## 七、电离方程式前面的系数怎么看？

离子方程式的物质前系数应该是最简整数比.即需要化简.但在某些特定条件下,如电极反应书写时,为了满足正负极或阴阳极得失电子数相等的书写,有时可以不化简.还有热化学方程式:如酸碱中和反应:为了表示出反应中的能量变化,化学计量数和后面的能量变化要对应一致时不必化简.

## 八、这个离子方程式怎么写?????????怎么看出来的。。。量多量少什么的不懂啊!!!!!!谁能讲一下TAT

解析:此反应就是离子反应,反应的本质就是:OH<sup>-</sup>先与HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>反应,反应完后OH<sup>-</sup>再与NH<sub>4</sub><sup>+</sup>反应.反应原理是:NaOH少量时: $\text{HCO}_3^- + \text{OH}^- = \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_3^{2-}$  NaOH少量时: $\text{NH}_4^+ + \text{HCO}_3^- + 2\text{OH}^- = \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_3^{2-} + \text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$

## 参考文档

[下载:离子方程式量比关系怎么看.pdf](#)

[《股票更名一般停牌多久》](#)

[《股票摘帽多久可以恢复》](#)

[《唯赛勃的股票多久可以买》](#)

[《挂牌后股票多久可以上市》](#)

[下载：离子方程式量比关系怎么看.doc](#)

[更多关于《离子方程式量比关系怎么看》的文档...](#)

声明：

本文来自网络，不代表

【股识吧】立场，转载请注明出处：

<https://www.gupiaozhishiba.com/read/28100612.html>