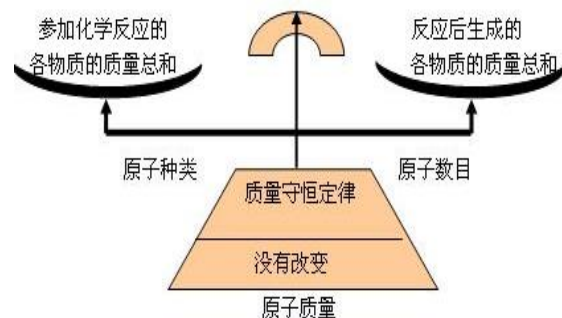


第六章 质量守恒定律

质量守恒定律

在化学反应中，参加化学反应的各物质的质量总和等于反应后产生的各物质的质量总和



化学方程式

- 用化学式表示物质的组成，是国际通用的科学表达方式
- 以化学方程式代替文字描述化学反应
- 化学方程式左、右两边各原子数量相等

符号和意义

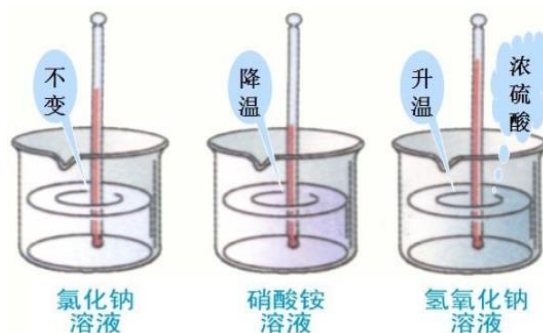
符号	意义
+	和
→	生成
↔	可逆反应
Δ	加热
↑	释出气体
↓	产生沉淀

书写化学方程式

- 写出化学式
- 配平化学方程式
- 说明条件与生产物质的状态
 - 如：点燃、加热、高温、通电、催化剂

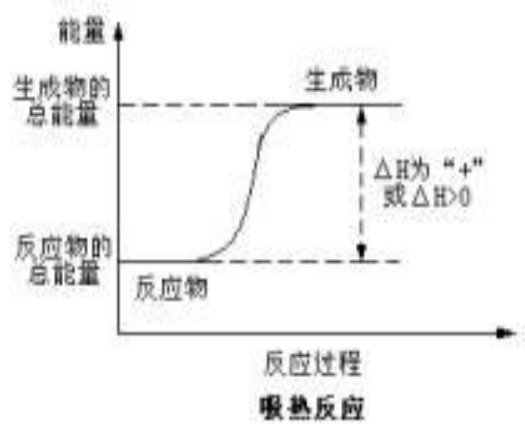
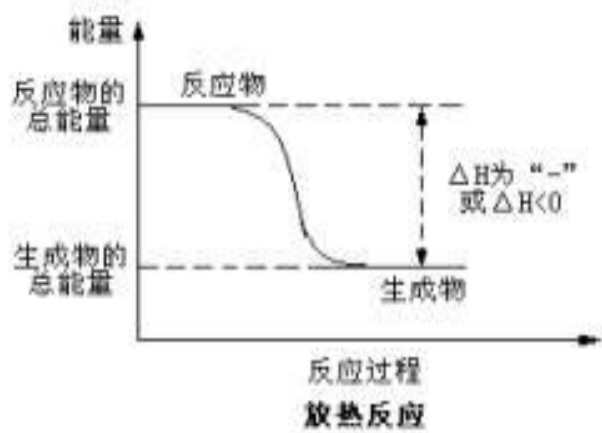
吸热和放热反应

- 化学反应在生成新物质的同时，有能量的变化，而能量的变化通常表现吸收或释放
- 放热反应
 - 镁带和稀盐酸反应时释放能量，使溶液温度升高
- 吸热反应



- 氢氧化钡与氯化铵发生反应时吸收溶液的热量，溶液温度下降

吸热反应和放热反应



SJUEC.COM