



黄冈学习网
www.hgxxw.net

常见的化学反应类型

一、化合反应

由两种或两种以上物质生成另一种物质的反应，叫做化合反应。

反应通式： $A + B + \dots = C$

特点：多变一

例如：硫 + 氧气 $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 二氧化硫

二、分解反应



由一种反应物生成两种或两种以上其他物质的反应,叫分解反应。

反应通式: $A = B + C + \dots$

特点: 一变多

例如: 过氧化氢 $\xrightarrow{\text{二氧化锰}}$ 水 + 氧气

三、氧化反应：

(1)定义

物质跟**氧**发生的化学反应叫氧化反应
(非基本反应类型)

注意：“氧”不能单纯地理解为“氧气”，否则会将氧化反应范围缩小。例：



也是氧化反应。当然物质跟氧气发生的反应一定是氧化反应。

(2)分类

根据反应的剧烈程度氧化反应可分为剧烈氧化和缓慢氧化

剧烈氧化 反应剧烈，现象明显

例如： 物质燃烧 等

缓慢氧化 反应缓慢，不易察觉

例如： 食品腐败 等

(3) 氧化反应与化合反应的关系

① 化合反应不一定是氧化反应。

例：二氧化碳 + 水 \longrightarrow 碳酸

② 氧化反应不一定是化合反应

例：石蜡 + 氧气 $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 二氧化碳 + 水

③ 有氧气参加的化合反应同时也是氧化反应。

例：铁 + 氧气 $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 四氧化三铁



黄冈学习网

www.hgxxw.net