

一、物质及其反应的分类

1. 交叉分类法

2. 树状分类法：对同类事物进行分类



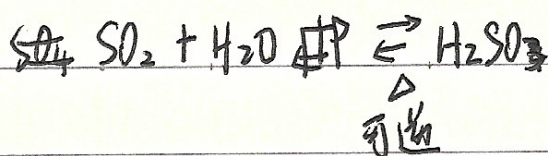
氧化物分类：



酸性氧化物性质：**什么是：**能与碱反应生成盐和水

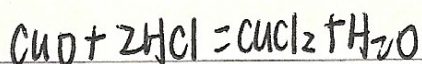
① 与碱反应生成盐和水 $SO_2 + 2NaOH = Na_2SO_3 + H_2O$

② 大多数酸性氧化物与水反应生成对应酸（除 SiO_2 ）。



③ 与碱性氧化物生成碱

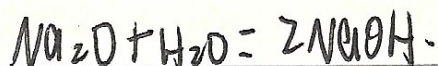
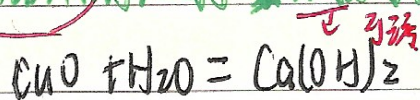
碱性氧化物：能与酸反应，生成盐和水



① 与酸反应生成盐和水

Mn_2O_7 酸性氧化物

② 强碱对应的氧化物与水反应生成强碱。



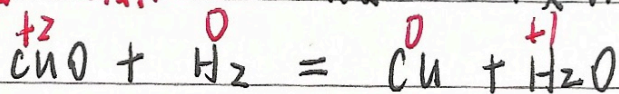
③ 与两性氧化物生成碱。

两性氧化物：既能和酸，又能和碱反应生成盐和水

特殊氧化物： $CO, NO, MnO_2, H_2O_2, H_2O$

碱性氧化物一定是金属氧化物 ✓

氧化还原反应：有元素化合价变化的反应 → 不发生变化：非氧化还原反应



氧化剂 还原剂

氧化性 还原性

复分解反应不是氧化还原

