

目录：高一化学（必修一） > 第二章 > 基本规律

依据反应条件或剧烈程度判断氧化性或还原性的 强弱（讲义）

【例 1】Na 与冷水剧烈反应，Mg 与热水反应，Al 与水加热反应也不明显，
还原性：Na___Mg___Al；

【例 2】
$$\text{MnO}_2 + 4\text{HCl}(\text{浓}) \xrightarrow{\Delta} \text{MnCl}_2 + \text{Cl}_2\uparrow + 2\text{H}_2\text{O},$$
$$2\text{KMnO}_4 + 16\text{HCl}(\text{浓}) \xrightarrow{\quad} 2\text{KCl} + 2\text{MnCl}_2 + 5\text{Cl}_2\uparrow + 8\text{H}_2\text{O},$$
由上述反应条件的不同，可判断氧化性：KMnO₄___MnO₂。

【例 3】
$$2\text{Fe} + 3\text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{FeCl}_3,$$
$$\text{Fe} + \text{S} \xrightarrow{\quad} \text{FeS},$$
氧化性：Cl₂___S；



用手机扫码 看完整视频解答

听课笔记