

目录：高一化学（必修一）> 第二章 > 基本概念

## 氧化剂、还原剂与氧化产物、还原产物（讲义）

【例 1】被称为万能还原剂的  $\text{NaBH}_4$  溶于水并和水反应： $\text{NaBH}_4 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{NaBO}_2 + 4\text{H}_2\uparrow$ ，（ $\text{NaBH}_4$  中 H 元素为 -1 价）下列说法中正确的是（ ）

- A.  $\text{NaBH}_4$  既是氧化剂以是还原剂
- B.  $\text{NaBH}_4$  是还原剂， $\text{H}_2\text{O}$  是氧化剂
- C. 硼元素被氧化，氢元素被还原
- D. 被氧化的元素与被还原的元素质量比为 1：2

【例 2】重铬酸铵  $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$  受热分解的反应为氧化还原反应。下列多重铬酸铵受热分解产物的判断符合实际的是（ ）

- A.  $\text{CrO}_3 + \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- B.  $\text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- C.  $\text{CrO}_3 + \text{N}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- D.  $\text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{N}_2 + \text{H}_2\text{O}$



用手机扫码 看完整视频解答

听课笔记