

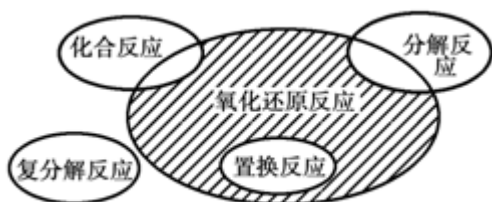
目录：高一化学 (必修一) > 第二章 > 基本概念

## 氧化还原反应与四种基本类型反应的关系 (讲义)

【例 1】下列反应不属于氧化还原反应的是( )

- A.  $\text{FeO} + \text{CO} \square \text{Fe} + \text{CO}_2 \uparrow$
- B.  $2\text{KMnO}_4 \square \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$
- C.  $\text{NH}_4\text{HCO}_3 \square \text{NH}_3 \uparrow + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$
- D.  $2\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{CO}_2 = 2\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{O}_2 \uparrow$

【例 2】氧化还原反应与四种基本类型的反应的关系如图所示，则下列属于阴影部分的是 ( )



- A.  $\text{Cl}_2 + 2\text{KBr} = \text{Br}_2 + 2\text{KCl}$
- B.  $2\text{NaHCO}_3 \square \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$
- C.  $4\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 4\text{Fe}(\text{OH})_3$
- D.  $2\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{CO}_2 = 2\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{O}_2$



用手机扫码 看完整视频解答

听课笔记