

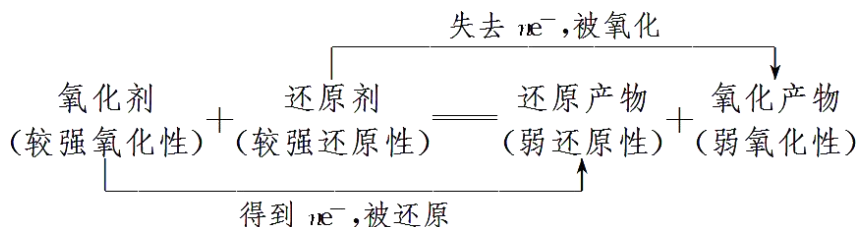
【一化基础大合集】【氧化还原】【一化辞典】3 氧化还原反应的强弱规律

根据化学方程式判断

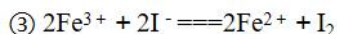
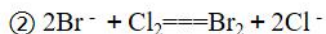
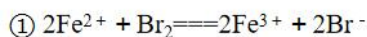
一般的氧化还原反应可表示为：氧化剂+还原剂 → 还原产物+氧化产物。

(1)氧化性：

(2)还原性：



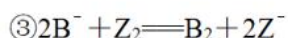
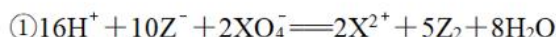
(练习) 常温下，在溶液中可以发生如下反应：



由此判断下列说法错误的是 ()

- A. 铁元素在反应①和③中均被氧化
- B. 反应②中当有1个 Cl_2 分子被还原时，有2个 Br^- 被氧化
- C. 还原性强弱顺序为： $\text{I}^- > \text{Fe}^{2+} > \text{Br}^- > \text{Cl}^-$
- D. 氧化性强弱顺序为： $\text{Cl}_2 > \text{Br}_2 > \text{Fe}^{3+} > \text{I}_2$

(练习) 在常温下，发生下列几种反应：



根据上述反应，判断下列结论错误的是 ()

- A. 溶液中可发生： $\text{Z}_2 + 2\text{A}^{2+} = 2\text{A}^{3+} + 2\text{Z}^-$
- B. Z_2 在①③反应中为还原剂
- C. 氧化性强弱的顺序为 $\text{XO}_4^- > \text{Z}_2 > \text{B}_2 > \text{A}^{3+}$
- D. X^{2+} 是 XO_4^- 的还原产物

反应先后规律：强者先行

(1) 同一氧化剂与含多种还原剂（浓度相同）的溶液反应时，首先被氧化的是还原性最强的物质。

(2) 同一还原剂与含多种氧化剂（浓度相同）的溶液反应时，首先被还原的是氧化性最强的物质。