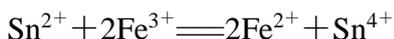


目录：高一化学(必修一) > 第二章 > 基本规律

依据化学方程式判断氧化性或还原性的强弱

(讲义)

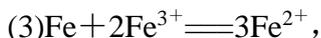
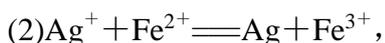
【例 1】已知常温下在溶液中可发生如下两个离子反应：



由此可以确定 Fe^{2+} 、 Ce^{3+} 、 Sn^{2+} 三种离子的还原性由强到弱的顺序是()

- A. Sn^{2+} 、 Fe^{2+} 、 Ce^{3+} B. Sn^{2+} 、 Ce^{3+} 、 Fe^{2+}
C. Ce^{3+} 、 Fe^{2+} 、 Sn^{2+} D. Fe^{2+} 、 Sn^{2+} 、 Ce^{3+}

【例 2】铊(Tl)盐与氰化钾(KCN)被列为 A 级危险品。已知下列反应在一定条件下能够发生：



下列离子氧化性比较顺序正确的是 ()

- A. $\text{Tl}^{3+} > \text{Fe}^{3+} > \text{Ag}^{+}$ B. $\text{Fe}^{3+} > \text{Ag}^{+} > \text{Tl}^{3+}$
C. $\text{Tl}^{+} > \text{Ag}^{+} > \text{Fe}$ D. $\text{Tl}^{3+} > \text{Ag}^{+} > \text{Fe}^{2+}$



用手机扫码 看完整视频解答

听课笔记