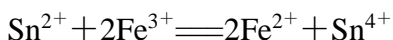
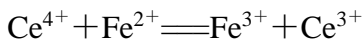


目录：高一化学(必修一) > 第二章 > 基本规律

## 依据化学方程式判断氧化性或还原性的强弱

### (讲义)

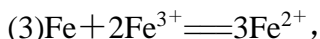
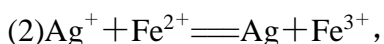
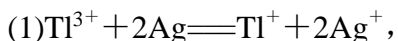
【例 1】已知常温下在溶液中可发生如下两个离子反应：



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

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

【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