

【一化基础大合集】【氧化还原】【考点精华】7 氧化性与还原性强弱判断题型（中档）

氧化性与还原性强弱判断



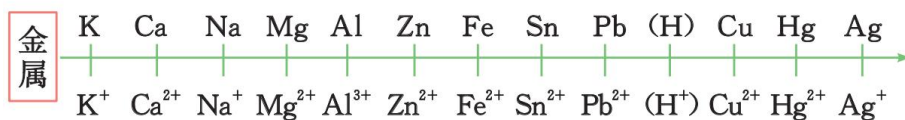
（强氧化性） （强还原性） （弱还原性） （弱氧化性）

氧化性：氧化剂>氧化产物

还原性：还原剂>还原产物

氧化性与还原性强弱判断

金属单质的还原性逐渐减弱



金属阳离子的氧化性逐渐增强

氧化性与还原性强弱易错判断题

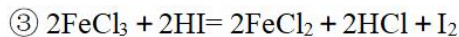
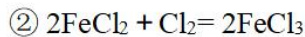
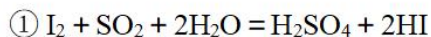
得电子越多的氧化剂，其氧化性就越强（ ）

失电子越多的还原剂，其还原性就越强（ ）

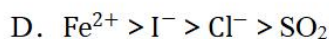
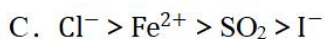
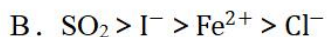
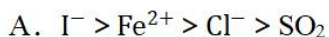
同一元素化合价越高，氧化性一定越强（ ）

含有最高价元素的化合物一定具有很强的氧化性（ ）

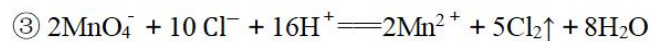
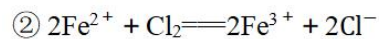
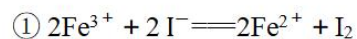
根据下列三个可能发生的氧化还原反应：



试判断有关微粒还原性强弱顺序合理的是（ ）



某溶液中含有 Cl^- 和 I^- 。为了氧化 I^- 而不使 Cl^- 氧化，
试根据下列三个反应判断，可选用的氧化剂是（ ）



A. FeCl_2

B. KMnO_4

C. 浓盐酸

D. FeCl_3

向 AgNO_3 、 $\text{Cu(NO}_3)_2$ 、 $\text{Zn(NO}_3)_2$ 的混合溶液中加入一些铁粉，
待反应完成后再过滤，不可能存在的情况是()

A 滤纸上有 Ag，滤液中有 Ag^+ 、 Cu^{2+} 、 Zn^{2+} 、 Fe^{2+}

B. 滤纸上有 Ag、Cu，滤液中有 Ag^+ 、 Cu^{2+} 、 Zn^{2+} 、 Fe^{2+}

C. 滤纸上有 Ag、Cu，滤液中有 Zn^{2+} 、 Fe^{2+}

D 滤纸上有 Ag、Cu、Fe，滤液中有 Zn^{2+} 、 Fe^{2+}