

目录：高一化学(必修一) > 第二章 > 离子共存与推断

警惕三类离子共存“陷阱” (讲义)

【例 1】下列各组离子因发生氧化还原反应二不能大量共存的是()

- A. H^+ 、 Fe^{2+} 、 NO_3^- 、 SO_4^{2-}
- B. Ca^{2+} 、 H^+ 、 SO_4^{2-} 、 HCO_3^-
- C. Na^+ 、 Cu^{2+} 、 Cl^- 、 S^{2-}
- D. Fe^{3+} 、 K^+ 、 SCN^- 、 Cl^-

【例 2】将足量的 SO_2 通入下列各溶液中，所含离子还能大量共存的是

()

- A. K^+ 、 SiO_3^{2-} 、 Cl^- 、 NO_3^-
- B. H^+ 、 NH_4^+ 、 Al^{3+} 、 SO_4^{2-}
- C. Na^+ 、 Cl^- 、 MnO_4^- 、 SO_3^{2-}
- D. Na^+ 、 CO_3^{2-} 、 CH_3COO^- 、 HCO_3^-

【例 3】下列各组离子在指定的溶液中一定能大量共存的是()

- A. 与铝粉反应放出氢气的无色溶液中： NO_3^- 、 Al^{3+} 、 Na^+ 、 SO_4^{2-}
- B. 使 pH 试纸显蓝色的溶液中： Cu^{2+} 、 NO_3^- 、 Fe^{3+} 、 SO_4^{2-}
- C. 常温下，pH=12 的溶液： K^+ 、 Cl^- 、 SO_3^{2-} 、 SiO_3^{2-}
- D. 常温下，水电离出的 H^+ ： $c(\text{H}^+) = 1.0 \times 10^{-12} \text{ mol L}^{-1}$ 的溶液中： Na^+ 、 NH_4^+ 、 Cl^- 、 SO_4^{2-}



用手机扫码 看完整视频解答

听课笔记