

目录：高一化学 (必修一) > 第二章 > 离子共存与推断

## 四类不共存问题全概括 (讲义)

【例 1】常温下，下列各组离子在指定溶液中是否一定能大量共存：

- A. 在 pH=12 的溶液中： $\text{NH}_4^+$ 、 $\text{Na}^+$ 、 $\text{SO}_4^{2-}$ 、 $\text{Cl}^-$
- B. 强碱性溶液中： $\text{NO}_3^-$ 、 $\text{HCO}_3^-$ 、 $\text{Cl}^-$ 、 $\text{SO}_4^{2-}$
- C.  $\text{Na}_2\text{S}$  溶液中： $\text{SO}_4^{2-}$ 、 $\text{K}^+$ 、 $\text{Cl}^-$ 、 $\text{Cu}^{2+}$
- D. 滴加石蕊试液鲜红色的溶液： $\text{Fe}^{2+}$ 、 $\text{NH}_4^+$ 、 $\text{Cl}^-$ 、 $\text{NO}_3^-$
- E. 含有  $\text{Fe}^{3+}$  的溶液中： $\text{K}^+$ 、 $\text{Mg}^{2+}$ 、 $\text{H}^+$ 、 $\text{SCN}^-$

【例 2】溶液中能大量共存，加入  $(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$  后仍能大量存在的离子组是 ( )

- A.  $\text{Na}^+$ 、 $\text{H}^+$ 、 $\text{Cl}^-$ 、 $\text{NO}_3^-$
- B.  $\text{K}^+$ 、 $\text{Ba}^{2+}$ 、 $\text{OH}^-$ 、 $\text{I}^-$
- C.  $\text{Na}^+$ 、 $\text{Mg}^{2+}$ 、 $\text{Cl}^-$ 、 $\text{SO}_4^{2-}$
- D.  $\text{Cu}^{2+}$ 、 $\text{S}^{2-}$ 、 $\text{Br}^-$ 、 $\text{ClO}^-$



用手机扫码 看完整视频解答

听课笔记