

2022湖南高三上学期人教版(2022)高中化学月考试卷

化学与人类生产、生活密切相关，下列说法正确的是（ ）

- A.人体缺乏碘元素，可服用BaI₂补充碘元素，且多多益善

B.煤炭的化学成分是碳单质

C.明矾常用作净水剂，分子式为 $K_2SO_4 \cdot Al(SO_4)_3 \cdot 12H_2O$

D.放置过久的水含有较多的亚硝酸盐，对人体有害

设 N_A 为阿伏加德罗常数的值，下列叙述中不正确的是 ()

- A. 78克 Na_2O_2 和120克 NaHSO_4 中所含阴离子数均为 N_A

B. 常温常压下, 1mol 氯气与足量 NaOH 反应完全生成 NaClO、NaCl, 转移电子数目为 N_A

C.标准状况下, 22.4L丁烷含有的非极性键数目为 $3N_A$

D. 常温下0.1L 0.1mol/L NH_4NO_3 溶液中氮原子数目小于 $0.01N_A$

下列离子方程式不正确的是 ()

- A. 用Fe电极电解NaCl溶液: $2\text{Cl}^- + 2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{电解}} 2\text{OH}^- + \text{H}_2\uparrow + \text{Cl}_2\uparrow$

B. 四氧化三铁溶于氢碘酸: $\text{Fe}_3\text{O}_4 + 8\text{H}^+ + 2\text{I}^- = 3\text{Fe}^{2+} + 4\text{H}_2\text{O} + \text{I}_2$

C. 碳酸氢钠溶液中加入足量澄清石灰水: $\text{Ca}^{2+} + \text{OH}^- + \text{HCO}_3^- = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$

D.硫酸氢钠溶液与氢氧化钡溶液混合显中性: $2\text{H}^{+}+\text{SO}_4^{2-}+\text{Ba}^{2+}+2\text{OH}^{-}=\text{BaSO}_4\downarrow+2\text{H}_2\text{O}$

在水溶液中能大量共存的一组离子是 ()

- $$\text{B.K}^+, \text{Ba}^{2+}, \text{ClO}^-, \text{S}^{2-}$$

$$\text{D.H}^+, \text{K}^+, \text{SO}_3^{2-}, \text{Br}^-$$