

11. 设 N_A 为阿伏加德罗常数的值。侯氏制碱法涉及 NaCl 、 NH_4Cl 和 NaHCO_3 等物质。下列叙述正确的是

- A. $1 \text{ mol NH}_4\text{Cl}$ 含有的共价键数目为 $5N_A$
- B. 1 mol NaHCO_3 完全分解, 得到的 CO_2 分子数目为 $2N_A$
- C. 体积为 1 L 的 $1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{ NaHCO}_3$ 溶液中, HCO_3^- 数目为 N_A
- D. NaCl 和 NH_4Cl 的混合物中含 1 mol Cl^- , 则混合物中质子数为 $28N_A$