

2022福建高二上学期人教版高中化学期末考试

1.

以下说法能够体现“低碳”理念的是（ ）

- A. 大力发展火力发电 B. 多使用天然气做燃料
C. 绝对禁止排放二氧化碳 D. 开发新能源，减少对化石燃料的依赖

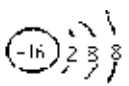
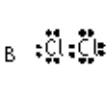
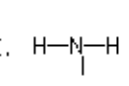
2.

下列物质的水溶液能导电，但属于非电解质的是（ ）

- A. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ B. SO_2 C. NH_4HCO_3 D. Cl_2

3.

在水中加入下列粒子，不能破坏水的电离平衡的是（ ）

- A.  B.  C.  D. 

4.

已知室温时， 0.1mol/L 某一元酸HA在水中有 0.1% 发生电离，下列叙述错误的是（ ）

- A. 该溶液的 $\text{pH}=4$ B. 由HA电离出的 $c(\text{H}^+)$ 约为水电离出的 $c(\text{H}^+)$ 的 10^6 倍
C. 此酸的电离平衡常数约为 1×10^{-7} D. 升高温度，溶液的 pH 增大

5.

下列反应的离子方程式正确的是（ ）

- A. 醋酸与氢氧化钠溶液反应： $\text{H}^+ + \text{OH}^- = \text{H}_2\text{O}$
B. 碳酸氢钠水解的离子方程式： $\text{HCO}_3^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^+ + \text{CO}_3^{2-}$
C. 用 FeCl_3 溶液腐蚀印刷电路板： $\text{Fe}^{3+} + \text{Cu} = \text{Fe}^{2+} + \text{Cu}^{2+}$
D. 用小苏打治疗胃酸过多： $\text{HCO}_3^- + \text{H}^+ = \text{CO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$

6.