

## 湖南省百校联考（衡阳市二模）2022届高三化学试题

### 单选题

#### 1. 单选题

庆祝中国共产党成立100周年大会上，总书记宣告中华大地全面建成了小康社会。化学科研人员在科技强国道路上作出了巨大贡献。下列有关化学与生产生活、科研的说法正确的是（ ）

- A. Ge(32号元素)的单晶可以作为光电转换材料用于太阳能电池      B. 制造无菌滤棉的材料聚丙烯属于天然高分子材料
- C. 使用75%的酒精、0.1%的次氯酸钠溶液和0.9%的食盐水均可以快速、高效杀死新型冠状病毒      D. 丝绸、宣纸及棉花的主要成分均为合成纤维

#### 2. 单选题

下列叙述正确的是（ ）

- A. 需要通电才可进行的有：电离、电解、电泳、电镀、电化学腐蚀      B. 盐卤(含 $MgCl_2$ )  $\xrightarrow{\text{石灰乳}}$   $Mg(OH)_2$   $\xrightarrow{\text{盐酸}}$   $MgCl_2$ 溶液  $\xrightarrow{\text{电解}}$   $Mg$
- C. 煤的“气化”、煤的“液化”、煤的“干馏”都是化学变化
- D. 淀粉、蛋白质、纤维素、油脂都是高分子化合物，氨水、王水、双氧水都是混合物

#### 3. 单选题

设 $N_A$ 为阿伏加德罗常数的值，下列说法正确的是（ ）

- A.  $10g D_2^{18}O$ 中含有的中子数为 $6N_A$       B. 标准状况下， $11.2L HF$ 含有的分子数为 $0.5N_A$
- C. 向 $100mL 0.2mol/L$ 的醋酸溶液中加入醋酸钠固体至溶液恰好呈中性，溶液中醋酸分子数为 $0.02N_A$       D.  $1L 0.1mol \cdot L^{-1}$ 的 $K_2Cr_2O_7$ 溶液中 $C_2O_7^{2-}$ 的数目为 $0.1N_A$

#### 4. 单选题

下列实验装置或操作能达到目的的是（ ）

A	B	C	D
制取乙烯	提高HClO浓度	配制 $250mL 0.10mol \cdot L^{-1}$ NaOH溶液	除去乙烯中的少量 $SO_2$

- A. A      B. B      C. C      D. D

#### 5. 单选题

表示下列反应的离子方程式正确的是（ ）

- A. 用铜作电极电解KCl溶液： $2Cl^- + 2H_2O \xrightarrow{\text{高温}} H_2 \uparrow + Cl_2 \uparrow + 2OH^-$       B. 少量 $Mg(OH)_2$ 溶于 $FeCl_3$ 溶液： $3Mg(OH)_2(s) + 2Fe^{3+}(aq) = 2Fe(OH)_3(s) + 3Mg^{2+}(aq)$
- C. 过量 $SO_2$ 通入 $Ba(NO_3)_2$ 溶液中：