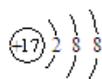


高一下学期人教版高中化学期末考试

1. _____

下列有关化学用语表述正确的是()



A. 甲烷的结构式: $\text{H H} | \text{C} | \text{H H}$

B. 质量数为37的氯原子: ${}_{17}^{37}\text{Cl}$

C. 乙烯的结构简式: CH_2CH_2

D. S^{2-} 的结构示意图:

2. _____

用下列实验装置完成对应的实验(部分仪器已省略),能达到实验目的的是()



A. 干燥 Cl_2 B. 量筒内发生取代反应 C. 制取并收集乙酸乙酯 D. 实验室制取 NH_3

3. _____

某无色溶液中,下列离子可大量共存的是()

A. K^+ Ca^{2+} Cu^{2+} Cl^-

B. Mg^{2+} NH_4^+ OH^- SO_4^{2-}

C. I^- H^+ Fe^{2+} NO_3^-

D. Na^+ CO_3^{2-} K^+ NO_3^-

4. _____

下列物质,按只有氧化性、只有还原性、既有氧化性又有还原性的顺序排列的一组是()

A. F_2 、 K 、 HCl

B. Cl_2 、 Al 、 H_2

C. NO_2 、 Na 、 Br_2

D. O_2 、 SO_2 、 H_2O

5. _____

下列关于物质的性质和用途叙述不正确的是()

A. 溶液、胶体、浊液三者的根本区别是分散质粒子大小不同,胶体具有丁达尔效应

B. 明矾 $[\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}]$ 在水中能形成 $\text{Al}(\text{OH})_3$ 胶体,可用作净水剂

C. Na_2O 和 Na_2O_2 都属于离子化合物,二者颜色和性质完全相同

D. SiO_2 是光导纤维的主要材料, Si 单质是良好的半导体材料