

抚州市高一化学上册期末考试刷题训练

1. 选择题

下列有关金属及其化合物用途的说法不正确的是 ()

- A. 氢氧化铝可作胃酸的中和剂 B. 明矾用作净水剂
C. 铝罐可久盛食醋 D. 制饭勺、饭盒、高压锅等的不锈钢是合金

2. 选择题

吸进人体内的氧有2%转化为氧化性极强的活性氧，这些活性氧能加速人体衰老，被称为“生命杀手”。中国科学家尝试用 Na_2SeO_3 清除人体内活性氧， Na_2SeO_3 的作用是 ()

- A. 还原剂 B. 氧化剂
C. 既是氧化剂又是还原剂 D. 既不是氧化剂又不是还原剂

3. 选择题

下列实验操作正确或能达到目的的是 ()

- A. 托盘上各放一张滤纸，然后在右盘上添加2g砝码，称取2.0g NaOH固体
B. 因为碘易溶于 CCl_4 ，所以常用 CCl_4 萃取碘水中的碘
C. 向沸水中边滴加 FeCl_3 溶液边用玻璃棒搅拌，可制得 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 胶体
D. 检验红砖中的红色物质是否是 Fe_2O_3 的操作步骤为：样品→粉碎→加水溶解→过滤→向滤液中滴加KSCN溶液。

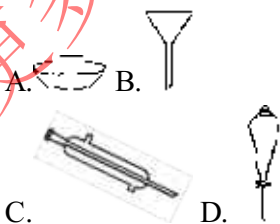
4. 选择题

用 N_A 表示阿伏加德罗常数的值，下列说法中正确的是

- A. 物质的量浓度为 $0.5 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 的 MgCl_2 溶液中，含有 Cl^- 一个数为 N_A
B. 18 g NH_4^+ 所含电子数为 $11N_A$
C. 标准状况下， 22.4 L 氢气与 22.4 L 氯气所含原子数均为 $2N_A$
D. 常温下， 2.7 g 铝与足量的盐酸反应，失去的电子数为 $0.3N_A$

5. 选择题

乙醚是一种吸入性麻醉剂，熔点为 -116.3°C ，沸点为 34.6°C ，微溶于水，易溶于乙醇。要从乙醇与乙醚的混合物中分离出乙醇，需要用到的仪器是



6. 选择题

下列离子组能在溶液中大量共存是

- A. Na^+ 、 Ba^{2+} 、 Cl^- 、 CO_3^{2-} B. Mg^{2+} 、 NH_4^+ 、 Cl^- 、 SO_4^{2-}
C. Fe^{2+} 、 H^+ 、 SO_4^{2-} 、 NO_3^- D. K^+ 、 Fe^{3+} 、 NO_3^- 、 SCN^-

7. 选择题

图表示质量相同的气体 X 和 N_2 在相同容积的密闭容器中压强(p)与温度(T)的关系，则气体 X 可能是