

温州市高一化学上册期末考试摸底考试题同步训练

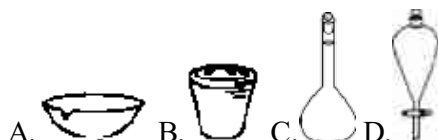
1. 选择题

下列物质属于碱的是

A. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ B. $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ C. CuCl_2 D. Na_2CO_3

2. 选择题

仪器名称为“蒸发皿”的是



3. 选择题

下列物质属于非电解质的是

A. 氯化钠 B. 盐酸 C. 石墨 D. 二氧化碳

4. 选择题

下列物质在水溶液中的电离方程式不正确的是

A. $\text{Ba}(\text{OH})_2 = \text{Ba}^{2+} + 2\text{OH}^-$
B. $\text{H}_2\text{CO}_3 = 2\text{H}^+ + \text{CO}_3^{2-}$
C. $\text{NaHSO}_4 = \text{Na}^+ + \text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$
D. $\text{Na}_2\text{CO}_3 = 2\text{Na}^+ + \text{CO}_3^{2-}$

5. 选择题

下列实验操作或现象中，能区分 FeCl_3 溶液和 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 胶体的是

A. 丁达尔效应 B. 过滤 C. 观察颜色 D. 静置

6. 选择题

关于反应： $3\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 = 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$ 的叙述正确的是

A. CO 和 CO_2 均属于酸性氧化物， Fe_2O_3 属于碱性氧化物
B. 该反应既是氧化还原反应，也是置换反应
C. Fe_2O_3 为氧化剂， CO_2 为氧化产物
D. 28g CO 参加反应，得到 2mol 电子

7. 选择题

下列说法中不正确的是

A. 卢瑟福——用 α 粒子散射实验提出带核的原子结构模型
B. 维勒——合成尿素实现了无机物向有机物的转化
C. 门捷列夫——发现了元素周期律，并编制出第一张元素周期表
D. 侯德榜——侯氏制碱法的原理是将氨气通入二氧化碳的氯化钠饱和溶液中

8. 选择题

下列说法正确的是

A. 蒸馏时，当烧瓶中液体出现暴沸时，要立即添加碎瓷片
B. 在溶解、过滤、蒸发、萃取、分液等操作中均需使用玻璃棒