

高一上半年期中考试化学题同步训练免费试卷（2021-2022年广西兴安县第三中学）

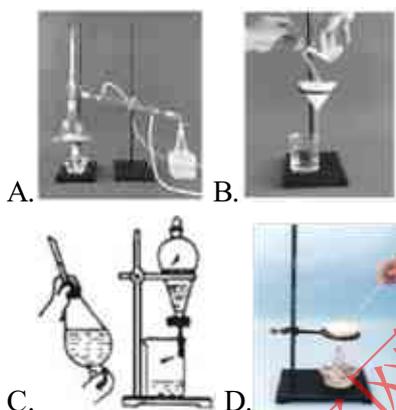
1. 选择题

以下是一些常用的危险品标志图标，在装运乙醇的包装箱上应贴的图标是（ ）



2. 选择题

我国化工专家侯德榜发明的侯氏制碱法的化学原理是将二氧化碳通入氨水的氯化钠饱和溶液中，其化学反应方程式为： $\text{NaCl} + \text{NH}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{NaHCO}_3 \downarrow + \text{NH}_4\text{Cl}$ 。在实验室中利用上述原理从反应所得溶液中分离出碳酸氢钠晶体，应选用下列装置中的（ ）



3. 选择题

2007年5月4日出版的美国《科学》杂志以长篇报告的形式发表了厦门大学化学化工学院孙世刚教授等关于铂纳米催化剂的最新成果。纳米材料是指粒子直径在几纳米到几十纳米的材料。如将纳米材料分散到液体分散剂中，所得混合物可能具有的性质是(1纳米=10⁻⁹米)（ ）

- A. 所得溶液一定能导电 B. 有丁达尔现象
C. 所得物质一定为悬浊液或乳浊液 D. 能全部透过半透膜

4. 选择题

下列反应不属于四种基本反应类型是（ ）

- A. $2\text{F}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 4\text{HF} + \text{O}_2$ B. $\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} = \text{AgCl} \downarrow + \text{NaNO}_3$
C. $3\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$ D. $\text{MgCl}_2 \xrightarrow{\text{通电}} \text{Mg} + \text{Cl}_2 \uparrow$

5. 选择题

不能用离子方程式 $\text{CO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ 表示的反应是（ ）

- A. $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} = 2\text{NaCl} + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ B. $\text{NaHCO}_3 + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$
C. $\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ D. $\text{K}_2\text{CO}_3 + 2\text{HNO}_3 = 2\text{KNO}_3 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$

6. 选择题

下列说法中正确的是：（ ）

- A. 1 mol O₂ 的质量为32 g/mol B. Na⁺的摩尔质量为23