

江西2022年高一化学上期月考测验在线做题

1. 选择题

下列叙述中正确的是

- A. 摩尔是物质的量的单位，每摩尔物质含有 6.02×10^{23} 个分子
- B. 22.4 L CO和CO₂的混合气体中所含的碳原子数一定是 N_A
- C. 22.4 L O₂约含 1.204×10^{24} 个O原子
- D. 0.5 mol He约含有 6.02×10^{23} 个电子

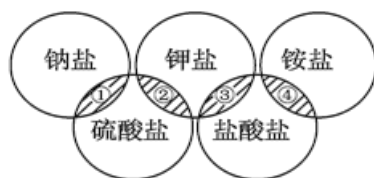
2. 选择题

在含有MgCl₂、KCl、Na₂SO₄ 3种物质的混合溶液中，已知 $c(\text{Cl}^-) = 2.5 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ ， $c(\text{K}^+) + c(\text{Na}^+) = 1.5 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ ， $c(\text{SO}_4^{2-}) = 0.5 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ ，则 $c(\text{Mg}^{2+})$ 应是

A. $1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ B. $1.5 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ C. $2 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ D. $0.5 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$

3. 选择题

奥运五环代表着全世界五大洲的人民团结在一起。下列各项中的物质，能满足如图中阴影部分关系的是()



- ① ② ③ ④

A. Na₂SO₄ K₂SO₄ KCl (NH₄)₂SO₄

B. NaCl K₂SO₄ KCl NH₄Cl

C. Na₂SO₄ K₂SO₄ KCl NH₄Cl

D. NaCl K₂SO₄ KCl (NH₄)₂SO₄

A. A B. B C. C D. D

4. 选择题

如图所示装置，密闭容器内分别充入空气和H₂、O₂的混合气体在可移动的活塞两边，在标准状况下若将H₂、O₂的混合气体点燃引爆，活塞先左弹，恢复原温度后，活塞右滑停留于容器的中央，则原来H₂、O₂的体积比可能为