

六安市高一化学月考测验（2022年上期）在线做题

1. 选择题

下列反应属于吸热反应的是（ ）



2. 选择题

改变下列哪个条件，一定会引起平衡的移动

A. 温度 B. 浓度 C. 压强 D. 催化剂

3. 选择题

下列有关金属腐蚀与防护的说法正确的是（ ）

- A. 纯银器表面在空气中因电化学腐蚀而渐渐变暗
- B. 钢柱在水下部分比在空气与水交界处更容易腐蚀
- C. 当镀锌铁制品的镀层受损后，镀层仍能对铁制品起保护作用
- D. 可将地下输油钢管与外加直流电源的正极相连以保护它不受腐蚀

4. 选择题

已知在101kPa、25℃条件下，2 mol氢气完全燃烧生成水蒸气放出484kJ的热量，下列热化学方程式正确的是（ ）

- A. $\text{H}_2\text{O}(\text{g}) = \text{H}_2(\text{g}) + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{l}) \quad \Delta H = +242\text{kJ/mol}$
- B. $2\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) = 2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) \quad \Delta H = -484\text{kJ/mol}$
- C. $\text{H}_2(\text{g}) + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{g}) = \text{H}_2\text{O}(\text{g}) \quad \Delta H = -242\text{kJ/mol}$
- D. $2\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) = 2\text{H}_2\text{O}(\text{g}) \quad \Delta H = +484\text{kJ/mol}$

5. 选择题

在 $2\text{A} + \text{B} \rightleftharpoons 3\text{C} + 4\text{D}$ 反应中，表示该反应速率最快的是（ ）

- A. $v(\text{A}) = 0.5 \text{ mol}/(\text{L} \cdot \text{s})$
- B. $v(\text{B}) = 0.3 \text{ mol}/(\text{L} \cdot \text{s})$
- C. $v(\text{C}) = 0.8 \text{ mol}/(\text{L} \cdot \text{s})$
- D. $v(\text{D}) = 1 \text{ mol}/(\text{L} \cdot \text{s})$

6. 选择题

银锌电池广泛用作各种电子仪器的电源，它的放电过程可以表示为

$\text{Ag}_2\text{O} + \text{Zn} + \text{H}_2\text{O} = 2\text{Ag} + \text{Zn}(\text{OH})_2$ ，电池放电时，负极发生反应的物质是（ ）

- A. Ag B. $\text{Zn}(\text{OH})_2$ C. Ag_2O D. Zn

7. 选择题

25℃，下列溶液的酸性最强的是（ ）

- A. $0.01\text{mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{HCl}$
- B. pH=2的 H_2SO_4 溶液