

西藏高二化学2022年上期期末考试网络考试试卷

1. 选择题

随着人们生活质量提高，废电池必须进行集中处理的问题又被提到议事日程上，其首要原因是（ ）

- A. 利用电池外壳的金属材料
- B. 回收其中石墨电极
- C. 防止电池中汞、镉和铅等重金属离子对水和土壤的污染
- D. 不使电池中泄漏的电解液腐蚀其他物品

2. 选择题

已知在 1×10^5 Pa、298 K条件下，2 mol氢气燃烧生成水蒸气放出484 kJ热量，下列热化学方程式正确的是（ ）

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

3. 选择题

一定条件下，在一恒容密闭容器中，能表示反应 $\text{X}(\text{g}) + 2\text{Y}(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{Z}(\text{g})$ 一定达到化学平衡状态的是（ ）

- ①容器中气体的密度不再发生变化 ② X、Y、Z的浓度不再发生变化 ③容器中的压强不再发生变化 ④单位时间内生成n mol Z，同时生成2n mol Y
- A. ①② B. ②③ C. ③④ D. ①④

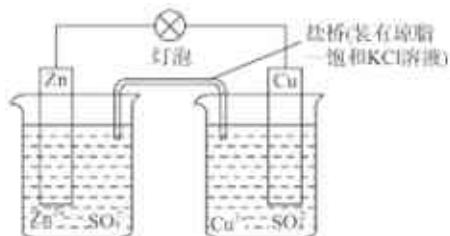
4. 选择题

在三个烧杯中分别盛有海水，依次插入（1）铁片；（2）导线相连的铜、铁片；（3）导线相连的锌、铁片，铁在其中被腐蚀时由快到慢的顺序是

- A. （1）（2）（3） B. （2）（3）（1）
C. （2）（1）（3） D. （3）（2）（1）

5. 选择题

铜锌原电池（如图）工作时，下列叙述错误的是（ ）



- A. 正极反应为： $\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^- = \text{Cu}$
- B. 电池反应为： $\text{Zn} + \text{Cu}^{2+} = \text{Zn}^{2+} + \text{Cu}$
- C. 在外电路中，电子从负极流向正极
- D. 盐桥中的 K^+ 移向 ZnSO_4 溶液

6. 选择题