

2021-2022年高二上期期末检测化学试卷带参考答案和解析（北京市东城区）

1. 选择题

垃圾分类并回收利用,可以节约自然资源,符合可持续发展的要求。与废弃矿泉水瓶对应的垃圾分类标志是



- A. B. C. D.

2. 选择题

下列属于吸热反应的是

- A. 氧化钙与水反应 B. 铁丝在氧气中燃烧
C. NaOH溶液与盐酸反应 D. Ba(OH)₂·8H₂O晶体与NH₄Cl晶体反应

3. 选择题

在48mL 0.1mol/L HNO₃溶液中加入12mL 0.4mol/L KOH溶液时,所得到的溶液呈

- A. 弱酸性 B. 强酸性 C. 碱性 D. 中性

4. 选择题

为了除去MgCl₂酸性溶液中的Fe³⁺,可在加热搅拌的条件下加入一种试剂,过滤后,在向滤液中加入适量的盐酸,这种试剂是

- A. NH₃·H₂O B. NaOH C. Na₂CO₃ D. MgCO₃

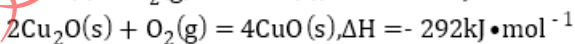
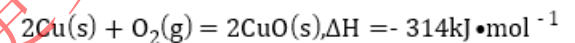
5. 选择题

工业合成氨的反应原理为: $\text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NH}_3(\text{g}) \Delta H < 0$,下列措施既能加快反应速率又能提高产率的是 ()

- A. 升高温度 B. 分离出NH₃
C. 增大压强 D. 使用催化剂

6. 选择题

氧化亚铜常用于制船底防污漆。用CuO与Cu高温烧结可制取Cu₂O,已知反应:



则 $\text{CuO}(\text{s}) + \text{Cu}(\text{s}) = \text{Cu}_2\text{O}(\text{s})$ 的 ΔH 等于

- A. $-11\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ B. $+11\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$
C. $+22\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ D. $-22\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$

7. 选择题

铅蓄电池是最常用的二次电池,其反应方程式为: $\text{PbO}_2 + \text{Pb} + 2\text{H}_2\text{SO}_4 \xrightleftharpoons[\text{充电}]{\text{放电}} 2\text{PbSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ 则充电时 PbSO_4 ()

- A. 在阳极生成 B. 在阴极生成
C. 在两个电板上生成 D. 在两个电板上除去