

2021-2022年高二后半期入学考试化学免费试卷完整版（湖南省双峰县第一中学）

1. 选择题

下列有关热化学方程式书写及对应表述均正确的是()

- A. 已知 $2\text{C}(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g}) = 2\text{CO}(\text{g}) \Delta H = -221 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$, 则可知C的燃烧热 $\Delta H = -110.5 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$
- B. 稀醋酸与 $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{ NaOH}$ 溶液反应: $\text{H}^+(\text{aq}) + \text{OH}^-(\text{aq}) = \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \Delta H = -57.3 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$
- C. 已知 1 mol 氢气完全燃烧生成液态水所放出的热量为 285.5 kJ , 则水分解的热化学方程式:
 $2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) = 2\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \Delta H = +285.5 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$
- D. 密闭容器中, 9.6 g 硫粉与 11.2 g 铁粉混合加热生成硫化亚铁 17.6 g 时, 放出 19.12 kJ 热量。则
 $\text{Fe}(\text{s}) + \text{S}(\text{s}) = \text{FeS}(\text{s}) \Delta H = -95.6 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$

2. 选择题

下列叙述中不正确的是()

- A. 电解法精炼铜时将粗铜板作阳极
- B. 电解法精炼铜时, 粗铜中所含Na、Fe、Zn等杂质, 电解后以单质形式沉积槽底, 形成阳极泥
- C. 钢铁发生吸氧腐蚀时, 正极反应式为 $\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 4\text{e}^- = 4\text{OH}^-$
- D. 为保护地下钢管不受腐蚀, 可使其与直流电源负极相连

3. 选择题

下列说法正确的是()

- A. 将 AlCl_3 溶液和 $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ 溶液分别加热、蒸干、灼烧, 所得固体成分相同
- B. 配制一定浓度的 FeSO_4 溶液时, 将 FeSO_4 固体溶于稀盐酸中, 然后稀释至所需浓度
- C. 热的碳酸钠溶液去除油污的效果更好
- D. 草木灰和铵态氮肥一起使用对农作物的肥效更佳

4. 选择题

下列实验现象或结果不能证明一元酸HR为弱酸的是()

- A. 室温时, NaR 溶液的pH大于7
- B. 向HR溶液中滴加紫色石蕊试液, 溶液变红色
- C. 向HR溶液中加入少量 NaR 固体, 溶解后溶液的pH变大
- D. 室温时, 0.01 mol/L 的HR溶液的pH=4

5. 选择题

某烧碱溶液中含有少量杂质(不与盐酸反应), 现用 0.1000 mol/L 盐酸标准液对其浓度进行滴定, 下列操作会造成测定结果(待测 NaOH 溶液浓度值)偏低的有()

- ①锥形瓶水洗后直接装待测液 ②滴加盐酸速度过快, 未充分振荡, 刚看到溶液变色, 立即停止滴定 ③若在滴定过程中不慎将数滴盐酸溶液滴在锥形瓶外 ④读数时, 若滴定前仰视, 滴定后俯视;
- A. 1个 B. 2个 C. 3个 D. 4个

6. 选择题

可逆反应 $m\text{A}(\text{s}) + n\text{B}(\text{g}) \rightleftharpoons c\text{C}(\text{g}) + f\text{D}(\text{g})$, 反应过程中, 当其他条件不变时, C的体积分数 $\varphi(\text{C})$ 在不同温度 and 不同压强的条件下随时间的变化如图所示。