

学习攻略—收藏

助考锦囊

系统复习资料汇编

考试复习重点推荐资料

百炼成金模拟考试汇编

阶段复习重点难点梳理

适应性全真模拟考试卷

考前高效率过关手册集

高效率刷题好资料分享

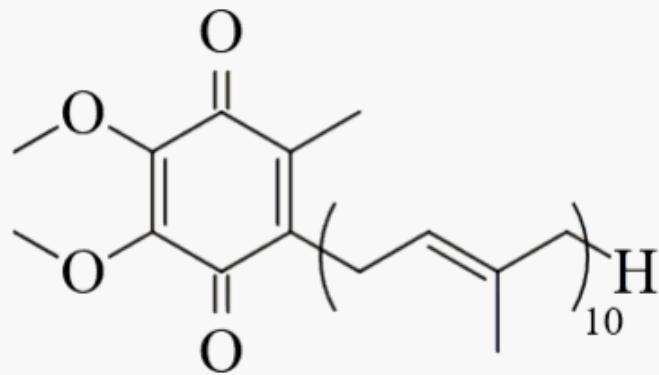
学霸上岸重点笔记总结

注：下载前请仔细阅读资料，以实际预览内容为准

助：逢考必胜 高分稳过

一、选择题

1. 化学与生活密切相关。下列叙述正确的是
- A. 漂白粉与盐酸可混合使用以提高消毒效果
B. 温室气体是形成酸雨的主要物质
C. 棉花、麻和蚕丝均为碳水化合物
D. 干冰可用在舞台上制造“云雾”
2. 辅酶 Q₁₀ 具有预防动脉硬化的功效，其结构简式如下。下列有关辅酶 Q₁₀ 的说法正确的是

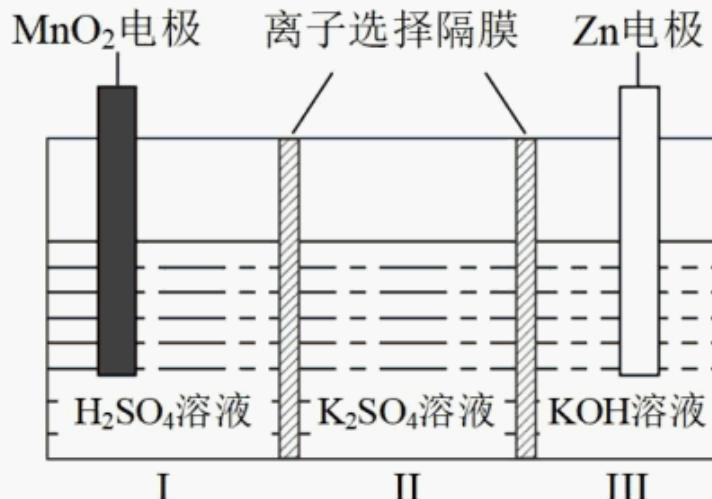


- A. 分子式为 C₆₀H₉₀O₄
B. 分子中含有 14 个甲基
C. 分子中的四个氧原子不在同一平面
D. 可发生加成反应，不能发生取代反应

3. 能正确表示下列反应的离子方程式为

- A. 硫化钠溶液和硝酸混合：S²⁻+2H⁺=H₂S↑
B. 明矾溶液与过量氨水混合：Al³⁺+4NH₃·H₂O=AlO₂⁻+4NH₄⁺
C. 硅酸钠溶液中通入二氧化碳：SiO₃²⁻+CO₂+H₂O=HSiO₃⁻+HCO₃⁻
D. 将等物质的量浓度的 Ba(OH)₂ 和 NH₄HSO₄ 溶液以体积比 1:2 混合：Ba²⁺+2OH⁻+2H⁺+SO₄²⁻=BaSO₄↓+2H₂O

4. 一种水性电解液 Zn-MnO₂ 离子选择双隔膜电池如图所示(KOH 溶液中，Zn²⁺ 以 Zn(OH)₄²⁻ 存在)。电池放电时，下列叙述错误的是



- A. II 区的 K⁺通过隔膜向 III 区迁移

B. I 区的 SO_4^{2-} 通过隔膜向 II 区迁移

C. MnO_2 电极反应: $\text{MnO}_2 + 2\text{e}^- + 4\text{H}^+ = \text{Mn}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O}$

D. 电池总反应: $\text{Zn} + 4\text{OH}^- + \text{MnO}_2 + 4\text{H}^+ = \text{Zn}(\text{OH})_4^{2-} + \text{Mn}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O}$

5. N_A 为阿伏加德罗常数的值, 下列说法正确的是

A. 25℃, 101kPa 下, 28L 氢气中质子的数目为 $2.5N_A$

B. 2.0L 1.0mol·L⁻¹ AlCl_3 溶液中, Al^{3+} 的数目为 $2.0N_A$

C. 0.20mol 苯甲酸完全燃烧, 生成 CO_2 的数目为 $1.4N_A$

D. 电解熔融 CuCl_2 , 阴极增重 6.4g, 外电路中通过电子的数目为 $0.10N_A$

6. Q、X、Y、Z 是原子序数依次增大的短周期主族元素, 其最外层电子数之和为 19。Q 与 X、Y、Z 位于不同周期, X、Y 相邻, Y 原子最外层电子数是 Q 原子内层电子数的 2 倍。

下列说法正确的是

A. 非金属性: X>Q

B. 单质的熔点: X>Y

C. 简单氢化物的沸点: Z>Q

D. 最高价含氧酸的酸性: Z>Y

7. 根据实验目的, 下列实验及现象、结论都正确的是

选项	实验目的	实验及现象	结论
A	比较 CH_3COO^- 和 HCO_3^- 的水解常数	分别测浓度均为 0.1mol·L ⁻¹ 的 $\text{CH}_3\text{COONH}_4$ 和 NaHCO_3 溶液的 pH, 后者大于前者	$K_h(\text{CH}_3\text{COO}^-) < K_h(\text{HCO}_3^-)$
B	检验铁锈中是否含有二价铁	将铁锈溶于浓盐酸, 滴入 KMnO_4 溶液, 紫色褪去	铁锈中含有二价铁
C	探究氢离子浓度对 CrO_4^{2-} 、 $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ 相互转化的影响	向 K_2CrO_4 溶液中缓慢滴加硫酸, 黄色变为橙红色	增大氢离子浓度, 转化平衡向生成 $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ 的方向移动

以上内容仅为本文档的试下载部分，为可阅读页数的一半内容。如要下载或阅读全文，请访问：<https://d.book118.com/17802003600006105>