

玉溪第一中学试卷完整版

1. 选择题

化学与生产和生活密切相关，下列说法错误的是（ ）

- A. 用SO₂漂白纸浆和用活性炭为糖浆脱色的原理相同
- B. 硅胶可用作干燥剂和催化剂的载体
- C. 氢氧化铝、碳酸氢钠都是常见的胃酸中和剂
- D. 废旧钢材焊接前，可用饱和NH₄Cl溶液处理焊点

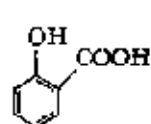
2. 选择题

设N_A代表阿伏加德罗常数的值，下列叙述正确的是（ ）

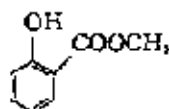
- A. 标准状况下，11.2L CCl₄含有分子数为0.5N_A
- B. 常温常压下，56g 丁烯(C₄H₈)中含有的共价单键总数为8N_A
- C. 56g Fe溶于过量硝酸，电子转移数为2N_A
- D. 质量均为3.2g的S₂、S₄、S₆中所含S原子数相等，都为0.1N_A

3. 选择题

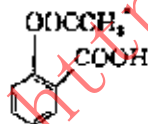
水杨酸冬青油、阿司匹林的结构简式如图，下列说法不正确的是



水杨酸



冬青油



阿司匹林

- A. 由水杨酸制冬青油的反应是取代反应
- B. 阿司匹林的分子式为C₉H₈O₄，在一定条件下水解可得水杨酸
- C. 冬青油苯环上的一氯取代物有4种
- D. 可用NaOH溶液除去冬青油中少量的水杨酸

4. 选择题

下列实验能达到预期目的的是

- | 编号 | 实验内容 | 实验目的 |
|----|---|--|
| A | 室温下，用pH试纸测得：0.1mol·L ⁻¹ Na ₂ SO ₃ 溶液的pH约为10；0.1mol·L ⁻¹ NaHSO ₃ 溶液的pH约为5 | HSO ₃ ⁻ 结合H ⁺ 的能力比SO ₃ ²⁻ 强 |
| B | 向含有酚酞的Na ₂ CO ₃ 溶液中加入少量BaCl ₂ 固体，溶液红色变浅 | 证明Na ₂ CO ₃ 溶液中存在水解平衡 |
| C | 配置FeCl ₂ 溶液时，先将FeCl ₂ 固体溶于适量盐酸中，再用蒸馏水稀释到所需浓度，最后向试剂瓶中加入少量铜粉 | 抑制Fe ²⁺ 水解，并防止Fe ²⁺ 被氧化 |