

重庆市第一中学2022届高三10月月考理综化学试卷带参考答案和解析

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.“硅胶”的主要成分是硅酸钠，可用作干燥剂和催化剂的载体
- B.用SO₂漂白纸浆和用活性炭为糖浆脱色的原理不相同
- 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，可依次用饱和Na₂CO₃溶液、饱和NH₄Cl溶液处理焊点

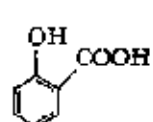
2. 选择题

设N_A代表阿伏加德罗常数的值，下列叙述正确的是

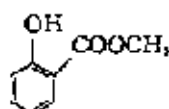
- A.1mol ICl₃与H₂O完全反应生成氯化氢和次碘酸，转移的电子数为N_A
- B.常温常压下，56 g 丁烯 (C₄H₈)中含有的共价单键总数为8 N_A
- C.电解精炼铜时，阳极质量减少64g，闭合回路转移的电子数一定为2N_A
- D.质量均为3.2g的S₂、S₄、S₆中所含S原子数相等，都为0.1 N_A

3. 选择题

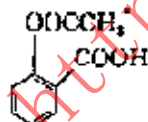
水杨酸冬青油、阿司匹林的结构简式如图，下列说法不正确的是



水杨酸



冬青油

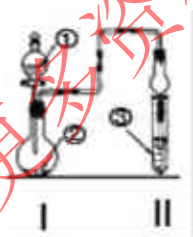


阿司匹林

- 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

利用图示装置进行实验，反应进行足够长时间后装置II中实验现象正确的是



①

②

③

II中实验现象

A.浓盐酸大理石 氯化钡溶液 产生大量白色沉淀

B.浓氨水碱石灰 硫酸亚铁溶液 产生大量白色沉淀

C.冰醋酸乙醇和浓硫酸饱和碳酸钠溶液溶液分层，上层为油状液体