

江西高三化学高考模拟（2022年下册）无纸试卷

1.

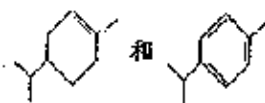
化学与生产生活社会密切相关。下列做法不正确的是

- A. 碳纳米管是一种比表面积大的有机合成纤维，可用作新型储氢材料
- B. 空间实验室的硅电池板将光能直接转换为电能
- C. 在家可用食醋代替CO₂来增强漂白粉的漂白性
- D. “红柿摘下未熟，每篮用木瓜三枚放入，得气即发，并无涩味。”文中的“气”是指乙烯

2.

下列关于有机化合物的说法正确的是

- A. 糖类都是天然高分子化合物，组成与结构比较复杂



- B. 可以用酸性高锰酸钾溶液鉴别
- C. 体积分数为90%的乙醇溶液能使蛋白质变性，常用于医疗消毒
- D. 甲苯的一溴代物和2-甲基丁烷的一溴代物都有4种(不考虑立体异构)

3.

设N_A表示阿伏加德罗常数的值，下列说法正确的是

- A. 标准状况下，22.4L的H₂和22.4L的F₂混合后，气体分子数为2N_A
- B. 30g乙酸和葡萄糖混合物中的氢原子数为2N_A
- C. 常温下pH=12的NaOH溶液中，水电离出的氢离子数为10⁻¹²N_A
- D. 标准状况下，2.24LC₂H₆含有的共价键数为0.6N_A

4.

A、B、C、D、E五种短周期主族元素，原子序数依次增大。A元素的一种核素质子数与质量数在数值上相等；B的单质分子中有三对共用电子；C、D同主族，且核电荷数之比为1：2。下列说法不正确的是

- A. C、D、E的简单离子半径：D>E>C
- B. A与B、C、D、E四种元素均可形成18电子分子
- C. 由A、B、C三种元素形成的化合物均能促进水的电离
- D. 分子D₂E₂中原子均满足8电子稳定结构，则分子中存在非极性键

5.

下列实验、现象与结论正确且相符的是（ ）

实验	现象	结论
A. 向盛有H ₂ O ₂ 溶液的试管中加入几滴酸化的硫酸亚铁溶液	溶液变成棕黄色，一段时间后，溶液中出现气泡，随后有红褐色沉淀生成	Fe ²⁺ 催化H ₂ O ₂ 分解产生O ₂ ；H ₂ O ₂ 分解反应放热，促进Fe ³⁺ 的水解平衡正向移动