

新疆高三化学（2022年下期）网上在线做题

1. 选择题

化学与生产、生活、社会密切相关。下列说法错误的是

- A.大量使用含丙烷、二甲醚等辅助成分的“空气清新剂”会对环境造成新的污染
- B.制造普通玻璃的原料为石英砂（ SiO_2 ）、石灰石（ CaCO_3 ）和纯碱
- C.高锰酸钾溶液、酒精、双氧水能杀菌消毒，都利用了强氧化性
- D.红柿摘下未熟，每篮用木瓜三枚放入，得气即发，并无湿味。”文中的“气”是指乙烯

2. 选择题

下列说法正确的是

- A.乙烯生成乙醇属于消去反应
- B.乙烷室温能与浓盐酸发生取代反应
- C.乙酸与甲酸甲酯互为同分异构体
- D.乙酸与溴乙烷均可发生加成反应

3. 选择题

N_A 是阿伏加德罗常数的值，下列说法正确的是

- A.12g石墨烯（单层石墨）中含有六元环的个数为 $2N_A$
- B.标准状况下，22.4LHF中含有的氟原子数目为 N_A
- C.密闭容器中，1mol NH_3 和1mol HCl 反应后气体分子总数为 N_A
- D.在1L 0.1 mol/L的硫化钠溶液中，阴离子总数大于 $0.1N_A$

4. 选择题

下列实验操作对应的现象和结论均正确的是

选项	实验操作	现象	结论
A	向一定浓度的 CuSO_4 溶液中通入适量 H_2S 气体	出现黑色沉淀	H_2S 的酸性比 H_2SO_4 强
B	向4mL 0.01mol·L ⁻¹ KMnO_4 酸性溶液中分别加入2 mL 0.1mol·L ⁻¹ $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$ 溶液和 2mL 0.2mol·L ⁻¹ $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$ 溶液	后者褪色所需时间短	反应物浓度越大，反应速率越快
C	将铜粉放入10mol·L ⁻¹ $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ 溶液中	溶液变蓝，有黑色固体出现	说明金属铁比铜活泼
D	向蔗糖中加入浓硫酸	变黑、放热、体积膨胀，放出有刺激性气味的气体	浓硫酸具有吸水性和强氧化性，反应中生成 C 、 SO_2 和 CO_2 等