

2022届高三下期第七次模拟考试理科综合化学试卷带参考答案和解析（贵州省遵义市航天高级中学）

1. _____

下列关于物质的表述不正确的是（ ）

- A. 港珠澳大桥采用超高分子量聚乙烯纤维吊绳，其商品名为“力纶”是有机高分子化合物
 B. 3D打印钛合金材料用于航天航空尖端领域是利用了钛合金密度小强度大等特点
 C. 位于贵州省平塘县的中国天眼FAST使用的SiC是一种无机非金属材料
 D. 泰国银饰和土耳其彩瓷是“一带一路”沿线国家的特色产品，其主要成分均为金属材料

2. _____

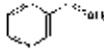
设 N_A 表示阿伏伽德罗常数，下列说法正确的是（ ）

- A. 标况下，11.2L氟化氢中含有的电子数 $5N_A$
 B. 6.0g甲醛（HCHO）和醋酸的混合物中含有的原子总数为 $0.8N_A$
 C. 100mL 0.1mol/L 的 $KAl(SO_4)_2$ 溶液中含有的阳离子总数为 $0.02N_A$
 D. 分别由 H_2O_2 和 $KMnO_4$ 制备等量的氧气转移的电子数目相等

3. _____

下列关于有机物的说法正确的是（ ）

- A. 甲烷和苯都是重要的化工原料，可从石油分馏中获得
 B. 淀粉、菜籽油和蛋白质都是天然高分子化合物
 C. 室温下，在水中的溶解度：乙醇大于溴乙烷

- D.  苯乙烯在一定条件下可加聚反应，不可以发生取代反应

4. _____

下列实验操作、现象和结论均正确的是（ ）

实验操作

实验现象

实验结论

- A. 向某溶液中滴加 $K_3[Fe(CN)_6]$ 溶液

产生蓝色沉淀

该溶液中有 Fe^{2+} ，无 Fe^{3+}

- B. 将溴乙烷与NaOH醇溶液加热反应产生的气体通入盛有酸性高锰酸钾的试管中

试管中的溶液紫
色褪去

溴乙烷发生了消去反应，生成了乙烯气体

向蔗糖与稀硫酸加热反应后的溶液中先加入过量的

- C. NaOH溶液，再加入少量新制的氢氧化铜悬浊液，加热5分钟

溶液中产生砖红色沉淀

蔗糖水解产生了葡萄糖

- D. 用坩埚钳夹住一块铝箔在酒精灯上加热

铝箔熔化，失去光泽并滴落下来金属铝的熔点较低