

重庆市第八中学2022届高三上册期末考试理科综合化学题免费在线检测

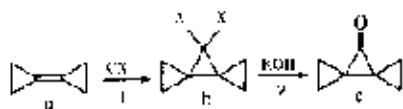
1. 选择题

中国是文明古国，有着许多国家宝藏，新中国成立70年来，科学技术发展取得了巨大的成就，下列说法正确的是（ ）

- A.《千里江山图》卷中的绿色颜料的主要成分是碱式碳酸铜
- B.我国古代的编钟等青铜器的主要成分是铜锌合金
- C.国产大飞机C919使用了氮化硅新型高分子材料
- D.港珠澳大桥使用的合金材料，具有硬度大、密度大、耐腐蚀等特性

2. 选择题

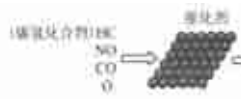
某有机物(a)结构特殊，化学家们对它十分关注，该有机物可以发生如下一系列变化，下列说法不正确的是（ ）



- A. a 能发生加聚反应 B. b 的分子式为 $C_7H_8X_2$
- C. b 中所有碳原子在同一平面内 D. c 的含苯环的同分异构体有5种

3. 选择题

十九大报告中提出：要“持续实施大气污染防治行动，打赢蓝天保卫战”。防治大气污染，需重点治理汽车尾气。在催化剂作用下汽车尾气转化示意图如下，下列有关说法正确的是（ ）



- A.转化过程中所有元素均被氧化 B. NO、CO 均能使人体中毒
- C.使用催化剂是为了提高反应的平衡转化率 D.汽车尾气中的 NO、CO 都是汽油燃烧的产物

4. 选择题

N_A 为阿伏加德罗常数的值。下列说法正确的是（ ）

- A.常温常压下，22.4L CCl_4 含有 N_A 个 CCl_4 分子
- B.50g 质量分数为46%的乙醇水溶液中含有氢原子数为 $3N_A$
- C.工业上 N_2 和 H_2 反应生成了 $2mol NH_3$ ，转移的电子数为 $6N_A$
- D.常温下， $pH=10$ 的 Na_2CO_3 溶液中含有的 OH^- 数目为 $0.0001N_A$

5. 选择题

a、b、c、d 是原子序数依次增大的短周期主族元素，a 原子的最外层电子数是其内层电子数的2倍，b 与 a 同周期，c 的最外层电子数等于周期数，d 是地壳中含量第二的元素。下列说法正确的是（ ）

- A.原子半径的大小顺序： $d > c > a > b$ B.简单气态氢化物的热稳定性： $a > b$
- C. c 的简单离子半径在同周期中最大 D. a 的单质与 d 的氧化物反应可以制备 d 的单质

6. 选择题

下列实验操作能得到相应实验现象的是（ ）