

2022江西高二上学期人教版(2022)高中化学开学考试

1.

下列关于有机化合物的说法正确的是

- A. 乙醇和乙酸都存在碳氧双键 B. 甲烷和乙烯都可以与氯气反应
C. 高锰酸钾可以氧化苯和甲烷 D. 乙烯可以与氢气发生加成反应，苯不能与氢气加成

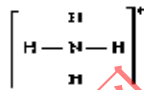
2.

金属冶炼中不会涉及到的反应类型是

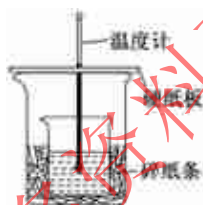
- A. 氧化还原反应 B. 置换反应 C. 分解反应 D. 复分解反应

3.

下列表示正确的是

- A. CO_2 的比例模型： B. H_2O_2 的电子式： $\text{H}:\ddot{\text{O}}:\ddot{\text{O}}:\text{H}$
C. NH_4^+ 的结构式： D. ^{14}C 的原子结构示意图：

4.



某实验小组学生用50 mL 0.50 mol/L的盐酸与50 mL 0.55 mol/L的NaOH溶液在如图所示的装置中进行中和反应。通过测定反应过程中所放出的热量计算反应热。下列说法正确的是 ()

- A. 如图条件下实验过程中没有热量损失
B. 图中实验装置缺少环形玻璃搅拌棒
C. 烧杯间填满碎纸条的作用是固定小烧杯
D. 若改用60 mL 0.50 mol/L盐酸跟50 mL 0.55 mol/L的NaOH

溶液进行反应，从理论上说所求反应热相等

5.

已知反应 $\text{A}_2 + \text{B}_2 = 2\text{AB}$ ，断开1 mol A_2 中的化学键消耗的能量为 Q_1 kJ，断开1 mol B_2 中的化学键消耗的能量为 Q_2 kJ，生成1 mol AB 中的化学键释放的能量为 Q_3 kJ，则下列说法正确的是

- A. 若 A_2 和 B_2 的总能量之和大于生成的2AB的总能量，则反应放热
B. 若 A_2 和 B_2 的总能量之和小于生成的2AB的总能量，则反应放热