

2022吉林高二上学期人教版(2022)高中化学期末考试

1.

设 N_A 为阿伏加德罗常数的值，下列叙述正确的是（ ）

- A. 15g甲基含有的电子数为 $10N_A$
- B. 1mol 2, 2, 3-三甲基丁烷含有非极性共价键总数为 $23 N_A$
- C. 14g乙烯和环丙烷的混合物所含的原子总数为 $6N_A$
- D. 在常温常压下，11.2L CH_3Cl 的质量小于25.25g

2.

在“绿色化学”工艺中，理想状态是反应物中的原子全部转化为目标产物，即原子利用率为100%。在下列反应中：①置换反应 ②化合反应 ③分解反应 ④取代反应

⑤加成反应 ⑥消去反应 ⑦加聚反应 ⑧乙烯在Ag做催化剂被氧气氧化制环氧乙烷,能体现这一原子最经济原则的是（ ）

- A. ①②⑤ B. ②⑤⑦⑧ C. 只有② D. 只有⑦

3.

下列四个反应中有一个反应和其它三个反应原理不同，该反应是（ ）

- A. $MgCl_2 + H_2O \rightleftharpoons Mg(OH)Cl + HCl$ B. $Mg_2C_3 + 4H_2O = 2Mg(OH)_2 + C_3H_4$
- C. $AlO_2^- + HCO_3^- + H_2O = Al(OH)_3 \downarrow + CO_3^{2-}$ D. $PCl_5 + 4H_2O = H_3PO_4 + 5HCl$

4.

人类对某金属冶炼技术的掌握程度决定了其应用的广泛性。影响冶炼方法的主要因素是（ ）

- A. 金属的活动性大小 B. 金属在地壳中的含量多少
- C. 金属的化合价高低 D. 金属的导电性强弱

5.

下列有关海水资源的综合利用不正确的是（ ）

- A. 海水淡化的方法有蒸馏法，电渗析法，离子交换法等
- B. 用海水为原料，经一系列过程制得氧化镁固体， H_2 还原得镁