

2021-2022年高二下半期期中模块测试化学试卷完整版（山东省济宁市嘉祥一中）

1. 选择题

下列有关化学用语表示正确的是()

A. 丙烯的结构简式: C_3H_6

B. 羟基的电子式: $[H\ddot{O}]^-$

C. 氯离子的结构示意图:

D. 中子数为146、质子数为92的铀(U)原子 $^{146}_{92}U$

2. 选择题

通常情况下, $NCBr$ 是一种油状液体, 其分子空间构型与 NH_3 相似, 下列对 $NCBr$ 和 NH_3 的有关叙述正确的是()

A. 分子中 $N-Cl$ 键键长与 CCl_4 分子中 $C-Cl$ 键键长相等

B. $NCBr$ 分子是非极性分子

C. NBr_3 比 $NCBr$ 易挥发

D. 在氨水中, 大部分 NH_3 与 H_2O 以氢键(用“...”表示)结合形成 $NH_3 \cdot H_2O$ 分子, 则 $NH_3 \cdot H_2O$ 的结

构式为

3. 选择题

下列有机物命名正确的是

A. 2-甲基-4-乙基戊烷 B. 2-甲基-4-己醇

C. 1, 3, 5-三硝基甲苯 D. 2-乙基-1-丁烯

4. 选择题

下列各组元素属于p区的是()

A. 原子序数为1、2、7的元素 B. S、O、P C. Fe、Ar、Cl D. Na、Li、Mg

5. 选择题

设 N_A 为阿伏加德罗常数的值, 下列说法正确的是

A. 标准状况下, 1 L 己烷完全燃烧后, 所生成的气态产物的分子数为 $\frac{6}{22.4} N_A$

B. 10 g 46% 的乙醇溶液中氢原子的个数为 $0.6 N_A$

C. 28 g 乙烯与丙烯的混合气体, 共用的电子对数为 $6 N_A$

D. 100 mL 0.1 mol/L CH_3COOH 溶液跟足量乙醇、浓硫酸共热, 发生酯化反应, 生成乙酸乙酯分子数为 $0.01 N_A$

6. 选择题

如图是实验室制取乙炔的装置, 关于该实验的叙述不正确的是

