

玉溪一中高三化学上册期末考试考题同步训练

1. 选择题

下列食品添加剂中，其使用目的与反应速率有关的是()

- A.抗氧化剂 B.调味剂
C.着色剂 D.增稠剂

2. 选择题

欲除去下列物质中的杂质(括号内为杂质)所用试剂和操作方法都正确的()

- ①Cl₂(HCl): 饱和食盐水、过滤
②CO₂(SO₂): 饱和Na₂CO₃溶液、洗气
③铁粉(铝粉): NaOH溶液、过滤
④MnO₂(KCl): 水、溶解后过滤
⑤碳粉(碘单质): CCl₄、分液
⑥C₂H₅OH(H₂O): 加新制CaO后蒸馏
A.①②③ B.③④⑥ C.②④⑤ D.①④⑤

3. 选择题

短周期元素A, B, C, D的原子序数依次递增, 它们的核电荷数之和32, 原子最外层电子数之和为10, A与C同主族, B与D同主族, A, C原子最外层电子数之和等于B原子的次外层电子数。则下列叙述中正确的是

- A.D元素处于元素周期表中第3周期第IV族
B.四种元素的原子半径: $r(A) < r(B) < r(C) < r(D)$
C.B, D的最高价氧化物中, B、D与氧原子均为双键
D.一定条件下, B单质能置换出D单质, C单质能置换出A单质

4. 选择题

C₆H₁₄的一氯代物同分异构体有()

- A. 11种 B. 13种 C. 15种 D. 17种

5. 选择题

设N_A表示阿伏加德罗常数, 下列叙述中正确的是()

- A.常温常压下, 11.2L二氧化碳含有的原子数等于1.5N_A
B.标准状况下, 22.4LCCl₄中所含分子数为N_A
C.标准状况下, 18g水所含原子数为N_A
D.常温常压下, 48gO₂与O₃混合物含有的氧原子数为3N_A

6. 选择题

下列各组离子一定能大量共存的是()

- A. 在无色溶液中: Na⁺、Al³⁺、SO₄²⁻、CO₃²⁻
B. 在含大量Ba²⁺溶液中: NH₄⁺、Na⁺、Cl⁻、OH⁻
C. 在强碱性溶液中: Na⁺、K⁺、SO₄²⁻、HCO₃⁻
D. 在强酸性溶液中: K⁺、Fe²⁺、Cl⁻、SO₄²⁻