

扬州市高二化学上册期末考试试卷带参考答案和解析

1. 选择题

化学与生产、生活息息相关，下列叙述错误的是

- A. 用聚乙烯塑料代替聚乳酸塑料可减少白色污染
- B. 乙烯可作水果的催熟剂
- C. 大量燃烧化石燃料是造成雾霾天气的一种重要因素
- D. 含重金属离子的电镀废液不能随意排放

2. 选择题

下列有关化学用语表示不正确的是

- A. 羟基的电子式: $\cdot\ddot{\text{O}}:\text{H}$

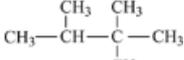
- B. 对硝基甲苯的结构简式: 

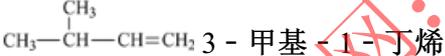
- C. 1-丁烯的键线式: 

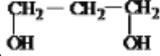
- D. 聚丙烯的结构简式: $\left[\text{CH}_2 - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} \right]_n$

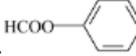
3. 选择题

下列有机物命名正确的是

- A.  2, 3, 3 - 三甲基丁烷

- B.  3 - 甲基 - 1 - 丁烯

- C.  1, 3 - 二羟基丙烷

- D.  苯甲酸

4. 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. 1 L 0.1 mol/L NH_4Cl 溶液中含有 NH_4^+ 的数目为 $0.1N_A$

- B. 1 mol $\text{N}_2(\text{g})$ 和 3 mol $\text{H}_2(\text{g})$ 混合后充分反应生成的 $\text{NH}_3(\text{g})$ 分子数为 $2N_A$

- C. 1 mol  中含有的碳碳双键数为 N_A

- D. 标准状况下, 2.24 L 己烷含有的分子数为 $0.1N_A$

5. 选择题

室温下, 下列各组离子在指定溶液中能大量共存的是

- A. 0.1 mol·L⁻¹ K_2CO_3 溶液: Na^+ 、 Ba^{2+} 、 ClO^- 、 OH^-

- B. 0.1 mol·L⁻¹ $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ 溶液: Na^+ 、 NH_4^+ 、 OH^- 、 Cl^-

- C. 0.1 mol·L⁻¹ HCl 溶液: Ba^{2+} 、 K^+ 、 CH_3COO^- 、 NO_3^-

- D. 0.1 mol·L⁻¹ NaOH 溶液: K^+ 、 Na^+ 、 SO_4^{2-} 、 CO_3^{2-}

6. 选择题

下列方程式书写不正确的是