

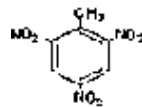
2022安徽高二上学期人教版(2019)高中化学专题练习

1. _____

正确掌握化学用语是学好化学的基础，下列有关化学用语表示正确的是（ ）

A. 乙烯的结构简式为: CH_2CH_2

B. 三硝基甲苯的结构简式:



C. 乙酸的球棍模型:



D. 甲基的电子式:



2. _____

下列说法不正确的是

A. 正丁烷的沸点比异丁烷的高，乙醇的沸点比二甲醚的高

B. 乙苯的同分异构体(不含乙苯)有3种，且都能使酸性高锰酸钾溶液褪色

C. 羊毛、蚕丝、塑料、合成橡胶都属于有机高分子材料

D. 丙烯和苯既能发生加成反应，又能发生取代反应

3. _____

下列说法中，正确的是

A. 苯乙烯可通过加聚反应得到 $\left[\text{CH}_2-\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5) \right]_n$

B. 聚乳酸 $\left[\text{O}-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{C}(=\text{O}) \right]_n$ 是由单体之间通过加聚反应合成的

C. 高分子材料 $\left[\text{CH}_2-\text{CH}(\text{CN})-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{OCOCCH}_3) \right]_n$ 是由 $\text{CH}=\text{CH}$ 、 $(\text{CN})_2$ 、 $\text{CH}_3\text{COOCH}=\text{CH}_2$ 三种单体在一定条件下加聚得到

D. 聚合物 $\left[\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}_2 \right]_n$ 可由单体 $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$ 和 $\text{CH}_2=\text{CH}_2$ 加聚制得

4. _____

将有机物完全燃烧,生成 CO_2 和 H_2O 。将12g该有机物完全燃烧的产物通过浓硫酸,浓硫酸增重14.4g,再通过碱石灰,又增重26.4g。该有机物的分子式为()

A. C_{10}H_4

B. $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$

C. $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}$

D. $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$