

高二化学有机物概念辨析 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/104/2021_2022__E9_AB_98_E4_BA_8C_E5_8C_96_E5_c65_104393.htm (1) 有机物通常是指含碳元素的化合物。但象CO、CO₂、H₂CO₃和HCN及其盐等少数物质，虽然含有碳元素，但其性质与无机物很相似，故一般归于无机物。(2) 有机物种类繁多达上千万种(无机物只有十几万种)，其重要原因是：碳原子有4个价电子，能与其它原子形成4个共价键。来源

：www.examda.com 碳原子之间的结合方式可以有多种(单键、双键、三键)，碳原子之间可成链可成环，碳链的长度可以不同，碳环的大小可以不同。有机物普遍存在同分异构现象。来源：www.examda.com (3) 有机物的性质：对于大多数有机物，有如下性质 难溶于水，易溶与汽油、苯等有机溶剂(相似相溶)；多为非电解质，不易导电(非极性分子)；多数熔沸点较低(分子晶体)；大多易燃烧、易分解(多由C、H组成，故易于燃烧；碳链越长越易于断裂分解)；有机反应复杂、速率慢，多需催化剂(分子反应一般慢于离子反应；有机分子中共价键多，反应中可以断裂的部位多，故副反应多)。100Test 下载频道开通，各类考试题目直接下载。详细请访问 www.100test.com