

药物化学 自由基取代反应执业药师考试 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/644/2021_2022__E8_8D_AF_E7_89_A9_E5_8C_96_E5_c23_644589.htm id="deng"

class="kuang"> 取代反应中，分子的某个原子被另一个原子或原子基团所替代。A level课程中的自由基取代涉及到烷烃中碳-氢成键的破坏，以下是我们经常碰到的一些烷烃：甲烷 CH_4 乙烷 CH_3CH_3 丙烷 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$ 碳-氢成键破坏后，一个连接着其它什么东西的新成键会形成。这一现象同样出现在那些拥有着烷基基团(甲基、乙基等等)的更复杂的分子上。甲基 CH_3 乙基 CH_3CH_2 举例来说，乙酸(CH_3COOH)含有一个甲基基团。乙酸中甲基的碳-氢成键跟甲烷中甲基的碳-氢成键的表现是相同的，它们以同样的方式被破坏并被其它的什么东西所替代。取代反应的一个简单的例子是在紫外光(或太阳光)存在的情况下，甲烷和氯之间的反应。 $\text{CH}_4 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CH}_3\text{Cl} + \text{HCl}$ 注意甲烷中的一个氢原子被氯原子所替换。这就是取代。更多信息请访问：执业药师网校 百考试题论坛 百考试题在线考试系统 百考试题执业药师加入收藏 特别推荐：2009年药师资格考试报名时间汇总 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