

中药化学辅导：苷裂解反应其它反应 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/19/2021_2022__E4_B8_AD_E8_8D_AF_E5_8C_96_E5_c23_19232.htm 碱催化水解（ β -消除反应）碱催化水解主要用于酚苷、酯苷、烯醇苷及苷键 β -位有吸电子基，如羰基、羧基。这些苷键有酯的性质，遇碱可以发生水解， β -位有吸电子基使 β -氢活化，碱液中易与苷键起消除反应使苷键裂解。脂肪族苷元和糖形成的苷对碱稳定。酶催化水解 酶催化水解的特点是专属性很强、条件温和。常用的酶：麦芽糖酶 选择性地水解 β -葡萄糖苷键 苦杏仁苷酶 水解一般的 β -葡萄糖苷键和有关的六碳醛糖苷 转化糖酶 水解 β -果糖苷键 纤维素酶 水解 β -葡萄糖苷键 芥子苷酶 水解芥子苷 有些酶的水解反应与pH有关，如芥子苷酶水解芥子苷时，pH7或弱酸时，生成的产物为糖和异硫氰酸酯，而在pH3~4时酶解则生成脘和糖。有些低聚糖苷由于组成糖链的糖的种类不同，可采用混合酶，常用的混合酶有粗橙皮酶、高淀粉酶、粗柑橘苷酶或以上这些酶的混合物。乙酰解反应 乙酰解是以CH₃CO（Ac）为进攻基团，其开裂苷键的难易有与酸水解相似之处，如五碳糖苷键比六碳糖苷键易开裂。但也有与酸水解不同之处。苷键乙酰解难易与其邻位是否有可乙酰化的羟基有关，如果在苷键的邻位有羟基，可使乙酰解的速度降低。乙酰解的试剂：乙酸酐与不同酸的混合液。苷键乙酰解在双糖中一般规律为：1-6键 > 1-4键 > 1-3键 > 1-2键。乙酰解可用于多糖苷的结构研究中，糖与糖连接位置的确定。100Test 下载频道开通，各类考试题目直接下载。详细请访

