

暨南大学2007年药学综合试卷 PDF转换可能丢失图片或格式  
，建议阅读原文

[https://www.100test.com/kao\\_ti2020/214/2021\\_2022\\_\\_E6\\_9A\\_A8\\_E5\\_8D\\_97\\_E5\\_A4\\_A7\\_E5\\_c67\\_214694.htm](https://www.100test.com/kao_ti2020/214/2021_2022__E6_9A_A8_E5_8D_97_E5_A4_A7_E5_c67_214694.htm) 暨南大学2007年药学

综合试卷(阴天回忆版) 有机化合物波谱解析 一,名词解释(5\*6)30分 1,Woodward规则(课本18页) 2,NOE效应(课本118页) 3麦氏重排(课本176页) 4,Fermi(弗米)共振(课本41页) 5,HMBA(这个名词不是美女名字,记得不清楚了,在书上暂时也没查到) 二,问答题(3\*10)30分 1,影响峰位,峰强的因素(课本41页) 2,质谱中分子电离的方式,以及用于何种化合物的电离(课本165页) 3,化学位移相同的氢为什么会磁不等同,举例说明.(课本100页) 三,解析题(2\*20)40分 1,考点

为 $H^1$ --- $C^{13}$ COSY, $H^1$ --- $H^1$ COSY,DEPT识谱能力 答案为2-氯丁烷 2,考点为四大光谱识谱能力(推断只需要用到C谱和H谱,其他用做验证) 答案为苯甲酸乙酯. 分析化学 二,计算和问答题 1,0.01mol/L NaAc 和0.01mol/L HAc稀释10倍,前后PH值的大小,怎么变化?( $K_a=***$ ) 2,在PH=10的氨性缓冲溶液

中, $\lg K(ZnY)=****$ , $\alpha_{Zn(NH_3)}=***$ , $\alpha_{Zn(OH)}=*****$ , $\alpha_{Y(H)}=****$  求 $\lg K(ZnY)$ 的值 3,用高铬酸钾标定硫代硫酸钠标准溶液时,需要加入恰当过量的KI,问,为什么需要加KI以及需要加恰当过量的KI? 一,部分选择题知识点: 1,判断系统误差小的现象 2,有效数字的判断 3,用高锰酸钾溶液滴定草酸钠时,加入高锰酸钾溶液的快慢 有机化学部分试题 一,命名及写出化学式 知识点: 1,烯的ZE构型 2,多取代苯的命名 3,咪唑,呋喃,嘧啶杂环的书写 4,手性碳RS构型 5,大支链取代苯的乙酰化反应(邻位还是对位) 6,酰氯的胺还原 二,完成下列化学反应. 1,环烷烯与溴加成产物

的立体构型 2,醌的D-A反应 3,支链环烷烯的臭氧化还原 三,比较下列性质的强弱,按从大到小排列 1,各种酮醛与亚硫酸氢钠反应的活性大小 2,磺酸与各种取代苯甲酸酸性的比较 3,各种胺碱性的比较 四,填空题 1,有机合成实验常用的加热方法(三种) 2,脂之间的缩合反应称为\*\*\*\*\*,分子内的酯缩合反应称为\*\*\*\*\* 3,配置150ml的溶液需要用\*\*\*大小的容量瓶, 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](http://www.100test.com)