

毕业设计答辩记录表

学生姓名 胡玉燕 专业 应用化工技术 班级 应化3171 学号 201701140101

题 目	年产 10 万吨对二甲苯工艺流程		
记录人	贺慧敏	答辩时间	2019 年 10 月 30 日
答辩小组组长: 王伟			
答辩小组成员: 贾金锋、魏小山			
<p>一: 对二甲苯酸的化学分子式? 答: C<sub>8</sub>H<sub>10</sub></p> <p>二: 对二甲苯酸的主要合成工艺有哪些? 答: 1. 加氢单元 2. 芳烃抽提 3. 二甲苯分馏 4. 对二甲苯分馏 5. 歧化工艺 6. 分离吸附工艺 7. 异构化单元</p> <p>三: 对二甲苯酸合成的主要设备有哪些? 答: 1. 异构化反应器 2. 加氢反应器 3. 加热炉 4. 歧化反应器 5. 分馏塔 6. 分离器 7. 冷却器 8. 氢气压缩机 9. 氢气循环机 10. 吸附分离塔</p> <p>四: 本工艺设计的主要依据是什么? 答: 对二甲苯目前是我国石油化工这些聚酯树脂也广泛, 此外, 对二甲苯在生物医学上也很有用。 随着最近几年中国重工业经济的快速健康发展, 对邻二甲苯和对二甲苯这两种最重要的基础有机化工产品原料的市场需求迅速增长和上升 对二甲苯(px) 聚酯纤维作为一种基本的化工产品, 已经发展成为人们工作和日常生活中不可缺少的一种环保元素, 并逐渐融入和应用到了人们的工作和日常生活中。目前, 世界上销售和生产的 3000 多万吨 px 大部分都是聚酯纤维的主要原料, 也完全满足了从某种意义上说, px 解决了生产的天然纤维和生产的谷物争夺合成纤维土地的问题。</p> <p>五: 通过毕业设计你有哪些收获体会? 答: 本次设计是我们学习化工原理以来第一次独立的工业设计, 是必不可少的学习环节, 是培养学生化工设计能力的重要教学环节, 通过本设计使我们初步掌握化工设计的基础知识、设计原则及方法; 在设计过程中不仅要考虑理论上的可行性, 还要考虑生产上的安全性和经济合理性。 在设计的过程中, 我们遇到了很多困难, 与同学积极讨论, 再进行整个流程的设计, 最后完成方案优化, 我真切感受到了理论与实践相结合中的种种困难, 也体会到了利用所学的有限的理论知识去解决实际中各种问题的不易。从中也明白了学无止境的道理。</p>			

注: 此表必须由答辩小组中的专人记录, 签字和时间必须手写。页面不够可另附页。  
答辩记录附页