苏州大学实验报告

院、系材化等	年级专业 08 高分子 姓	名 耶細 学号 080940804
课程名称	有机化学实验	成绩
指导教师	同组实验者	实验日期 20/0. 10.28

实验名称 绿色植物色素的色谱分离。

一. 实验目的

学习大然化合物提取的一般方法,学习色谱法的原理和操作技术

二. 实验原理

色谱法是分离、提纯和鉴定有机化合物的重要方法。其分离原理是利用混合物中各个成分的物理化学性质不同而得到分离。具有微量、快速、简便和高效等优点。按其操作不同,色谱可分为薄层色谱、柱色谱、纸色谱、气相色谱和高压液相色谱等。

本实验先根据各种植物色素的溶解度情况将胡萝卜素 Cao.Hs.6、叶黄素 Cao.Hs.60、和叶绿素 从植物的茎叶中提取出来,然后根据化合物极性的不同用色谱法进行分离和鉴定。

三. 实验 试剂

茂菜汁、石油配、两酮、乙醇、硅胶板、中性氧化铝

四. 实验步骤

1. 柱层析分离

9:1的名油西迷一两两间洗用光

· 至第一个橙色色带即将流出时 ↓换-接收瓶接收

用污的石油醚一两酮洗脱

至第二个棕黄色色带即将流出时 换一接收梳接收

用3:1:1的正了醇一乙醇一水洗脱

分离完成,将胡萝卜素的溶剂旋子

2. TLC分析





五.思考题

1. 色谱法分离是根据什么原理进行的?

分离原理是利用待分离的各种物质在两相中的分配系数、吸附能力等亲和能力不同而 进行分离

a. 柱台谱和薄层色谱主要运用在哪些方面?

柱色谱、分离、提纯少量有机化合物

薄层色谱。分离、灾性分析微量物质。可用于精制样品,化合物鉴定、龌龊反应进程和柱色谱的失导。

苏州大学实验报告

院、系	对化部.	年级专业	08高份子	姓名	邱細	学号 0809408041	
	有机化		,			成绩	
指导教师	葛健峰	同组实	验者		实验	日期 2010、10、28	

实验名称 绿色植物色素的色谱分离

3.TLC分析中常用展开剂的极性大小顺序是怎样的?展开剂极性对样的的分离有何景分响? 点样、展升、显色这三个步骤各要注意什么? 答. 常用展开剂极性大小顺序。

己烷和石油酸、环己烷、四氯化碳、三氯乙烯、二硫化碳、甲苯、苯、

- 二氯甲烷 <氯仿 <环己烷 2酸 2酯(80:20) <二氯甲烷 乙醚(80:20) <
- 二氯甲价一乙醚(60:40) <环己烷一乙酸乙酯(20:80) <乙醚 <乙醚一甲醇(9:1) <乙酸乙酯 <丙酮 <正丙醇 <乙醇 <甲醇 <水 < 吡啶 <乙酸

展刊剂极性对样品分离影响。展刊和性大,对化合物洗脱力也越大,即尽值也越大

- 点样: ① 点样前,先用铅笔在层析上距末端1cm处轻轻画一横线,作物起点线。 ②若点样样品溶液太稀,待第一次点样后,再点一次,每次点,样都应在 同一圈上。
 - ③点,样欧王点,直径为1~2mm左右。
- 展升、①点样后把薄板放在密闭的层析红中进行,液层高度约0.5 cm,展升剂液面低于样的效子点。
- 显色, 0对于无色组分, 显色剂喷酒要均分, 量要适度。
 - ②紫外灯功率大,暗室越暗,检出效果越好。
 - ③显色后, 圈好斑点的位置.

18thown