洲污土等实验报告

专业:混合班_	_
姓名:	
学号:	_
目期: 2005年3月18日	_

地点:紫金藤似等实验中心204

实验名称:全级明工艺鬼的制备 实验类型:______ 同组学生姓名

一、实验目的和要求(必填)

三、主要仪器设备(必填)

五、实验数据记录和处理

七、讨论、心得

二、实验内容和原理(必填)

四、操作方法与实验步骤

六、实验结果与分析(必填)

一、实验的

- (1) 了新全透明工艺鬼的蹩能、特点和用途;
- (2) 熟悉全透明工艺思配为宋各种原料的作用;
- (3) 掌握全透明工艺鬼制备的方法和操作技巧。
- 二、实验原理

全境明工艺思以了二烷基省的酸(月桂酸)、丁四烷基省的酸(豆蔻酸)、十八烷基省的酸(硬脂酸)、蓖麻油(主等含蓖麻酸)等省的酸为原料,与氢氧化物溶液在加热情况下发生酸磁中和反应,反应式加下:

RCOOH+ NAOH 100 RCOOKG + 160

其中R为C11Has-, C13Hay-, C17Has-, C6H13CH(OH)CH2CH=CH(CH2)7-

在中和时加入了醇,一方面可以增加脂酸酸的溶解度,使反应快速完全,另一方面可有效提高透明度。还加入糖类、多元醇、聚二乙醇作透明剂促使肥皂透明,同时又是皮肤体温剂。

三、定验步骤

五氧化钢 6.89、2K15.0g、 乙醇18.0g、丙二醇3.3g

展了二醇400 去离子水,白糖 ——>降临至70℃左右 鲑和黄素搅拌均匀——>新装置——> 冷却战型 1.8ml 5.0ml 完全溶解 ——>降临至70℃左右 鲑和黄素搅拌均匀——>新装置——> 冷却战型

四、注意争顶

- 1. NaOH的用量是根据各 酸的皂化值订算而得的,用量过少肥皂中会有残留的脂肪酸,适明度降低;适当增加NaOH的用量,会使透明皂的丢污能力提高,但对皮肤的刺激性也会随之加大。
- 2. 水浴锅加造量水(1/2~3/4),爱水高于三颜瓶中反应液的高度,将温度 股生为80℃,预热。
 - 3. 三种固分收的酸消用小规杆称量,用塑料漏斗转移至三额瓶中。
 - 4、液对直播由量前侧入,量简专用。

4.D

订

实验名称:金属明第工艺皂的制备 姓名

- A. 转移蓖麻油时,尽量侧子净,残器可用2~5 mL 的乙醇清洗量简。
- 7. 白轉必须溶解。
- B. 反应时间控制在小于10分钟,时间太长,蓖麻油氧化,颜色发黄。
- 9. 冷却至65℃,及时转移,以免凝固。(湖节水浴温度至65℃,将冷凝管的出水口放入水浴锅中,加速冷却),冷却局,将整个装置桧离水浴(2人配方),马上加入色桑(1-B漏)和香精(少量),尽快转移至投具(注意投具干燥)。
 - 10、聚乙二醇400:环氧乙烷和水开环聚合而成的混合物,平均分子量为400。

学号:

- 11. 如热店搅拌棒活塞无法拨出,可旋开与电机旋钮,圆时注意搅拌棒不穿打破三顿瓶。
- 12. 色素应加入三颈瓶或小规杯中,不能加到假具中,再侧入皂液, 会无法凝固。
 - 13、拆装置附注意防止烫伤。
 - 机定验数据记录与强果

本次交验最高得到的多品为绿色(加强了绿色色素)对型固体,但透明度欠性且背面较粗糙。

2、分析和讨论

在本次实验中多品出现的最大问题是透明度欠佳,可能原因的下

- 在程建装置过程中,因个人操作失误,忘记将搅拌棒的底部撑开,在加入蓖麻油后有意识到这一问题并重新字类搅拌棒,期间浪费了较多的时间,导致蓖麻油氧化较为严重。
- 2. 由于上述的操作失设,在加入混合液石粉终有泡沫出现而无法设势液境明,而我们仍然调避让溶液变为透明,导致在加入日梅等廉聊前的实际反应实验大于10分钟,进一步导致蓖麻油被氧化。

产品背面较粗糙,可能原因为:

实验环境至温约为12℃,与转移出的溶液温差较大,冷却较快,导致出现一部分凝固的表面层上又有新的溶液残留,使得各个部分凝固时用不圆,而由于凝固时体积会收缩,再加上残留的水和乙醇的蒸发,从而导致多品背面粗糙。

总好来说,在本次实验中我们完成了全透明工艺包的制备,但效果并不好。这一次实验给我的教训是做制备实验的每一步都要注意物节,否则就会一钱再钱。

七、思君题

- 一由于蓖麻油的主要对分是蓖麻酸,其中含有易被氧化的碳碳双键,若加入过早会导致蓖麻酸氧化严重,颜色发重,从而影响多品透明度。
- 2. 可先加热熔化油峭,再利用活性炭等败附剂处理,最后赶热过滤即可既包。
- 3. 艾飞醇冷凝因流至混合液中,增大原料物质的溶解度,周时增加多品的适明度。