

化工原理实验

精馏实验



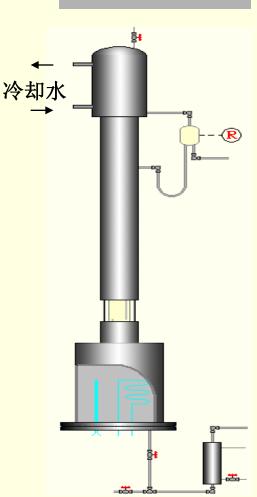
精馏实验





一、实验目的与要求

- 1、熟悉精馏塔基本结构与操作;
- 2、测定全回流时单板效率与全塔效率;
- 3、测定部分回流时的全塔效率;
- *4、测定全塔温度分布;
- *5、测定塔釜的沸腾传热膜系数;
- *6、分离一定量物料为合格产品;
- *7、了解精馏塔技术参数测控方法。



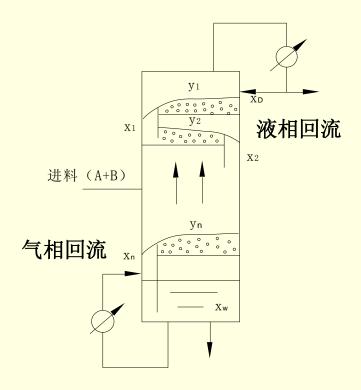


- 1、精馏原理 利用组分挥发度不同,分离液相混和物
- 2、精馏过程

基本概念与理论 流体力学,传热,传质

基础知识与方法

物料衡算 热量衡算 传质速率 相平衡 测控技术





3、测量全回流下的单板效率及全塔效率

1) 单板效率测定

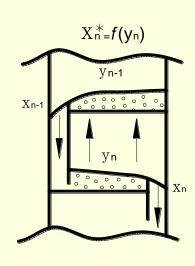
$$E_{ml} = \frac{x_{n-1} - x_n}{x_{n-1} - x_n^*}$$

 $E_{m1}=f(物性, 工况, 塔板结构)$

 x_n^* ——与 y_n 平衡的液相浓度

全回流时:根据相平衡图可查得

测量的量: X_4 、 X_5



单板效率测定

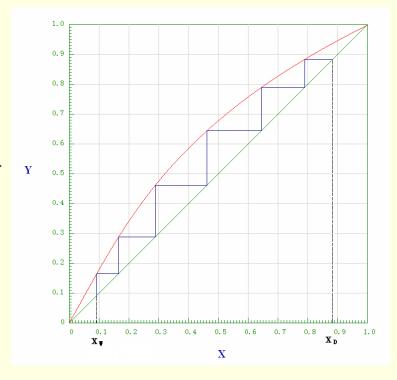


2) 测定全塔效率

- 画平衡线和操作线;
- •测量塔顶、塔釜液浓度;
- 在图中画梯级,即得理论板 (可以是小数);
- 求得全塔效率为:

$$\eta = \frac{理论板数 - 1}{8}$$

测量的量: X_D 、 X_W



全回流下理论板梯级图



4、精馏塔再沸器沸腾给热系数测定

$$Q = \alpha \cdot A \cdot \Delta t_m = \frac{V^2}{R}$$

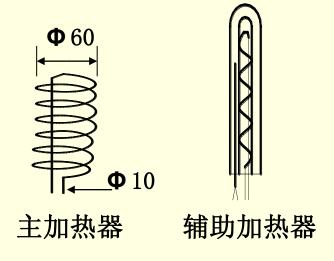
$$\alpha = \frac{V^2}{A \cdot \Delta t_m \cdot R} \quad \text{[w/m}^2 ^{\circ} \text{C]}$$

V——加热电压

R——加热器电阻, 29Ω

$$\Delta t_m = t_{\underline{x}} - t_{\underline{x}}$$

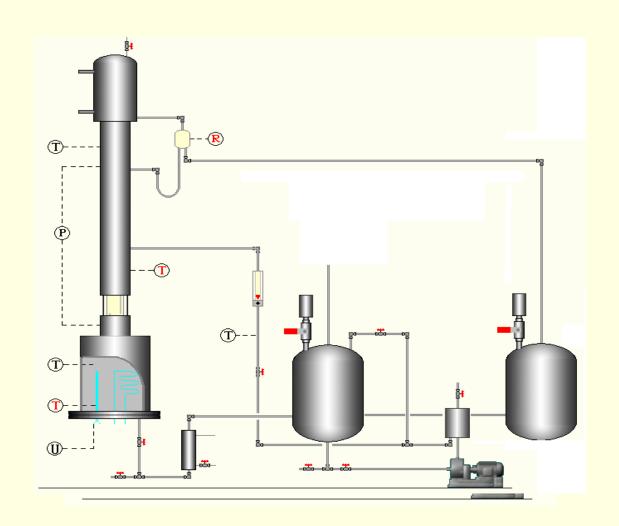
A=0.036m²



利用热负荷q相同,开发电加热 测控元件



三、实验流程





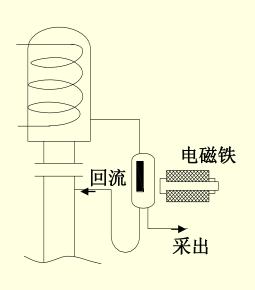
四、操作方法

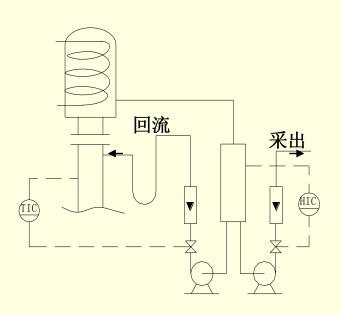
- 1、打开塔顶冷凝器放空阀,保证整个过程为常压;
- 2、加料至塔釜液位计2/3高度;
- 3、启动塔釜加热,开塔顶冷却水;
- 4、调整加热电压和回流比等操作条件,待塔顶、釜温度稳定后,取样分析组成,探索操作条件(上升气相)对分离效果的影响。



1、回流控制技术

1) 电磁回流控制(实验、小型) 2) 泵回流控制(实验、工业)

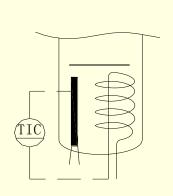


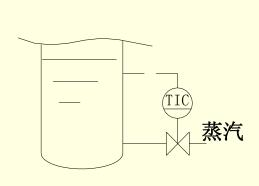


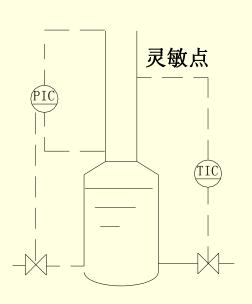


2、塔釜加热控制

- 1) 电加热控制 (实验、小型) (釜温控)
 - 2) 蒸汽加热控制
- 3)蒸汽加热控制 (灵敏点控、全塔压降控)





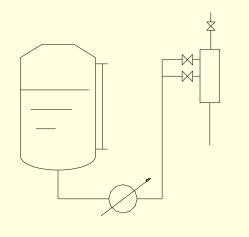


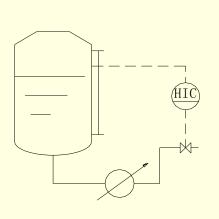


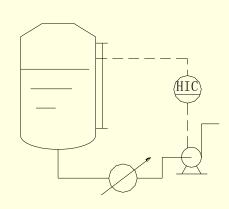
3、塔釜液面控制

- 1) 常压下用 π型管出料
- 2) 常压下用 泵出料

3) 加压下用电磁阀出料



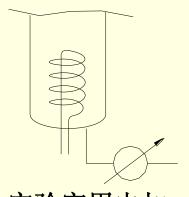




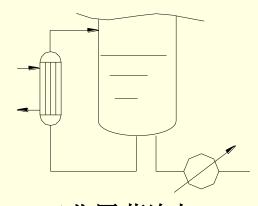


4、精馏塔基本结构

- 塔板(实验型小塔、工业大塔) 筛板、浮阀、导向筛板、导向浮阀、斜孔板、垂直板
- 降液管、溢流堰
- 塔顶冷凝器
- 塔釜再沸器
- 回流



实验室用电加 热形式



工业用蒸汽加 热形式



六、报告要求

- 1、实验数据表格及数据处理示例:
- 2、画梯级图;
- 3、计算全回流时的全塔效率和单板效率。