萃取

- 25℃下,用甲基异丁基甲酮(MIBK)从含丙酮 40%(质量分数)的水溶液中萃取丙酮。原料液流量 1500kg·h⁻¹。操作条件下的平衡数据见下表。试求:
 - (1)当要求在单级萃取中获得最大组成的萃取液时,萃取剂用量为多少(kg·h⁻¹)?
 - (2)若将(1)求得的萃取剂用量分作两等份进行两级错流萃取,试求最终萃余相的流量和组成。
 - (3)比较(1)、(2)两种操作方式中丙酮的回收率。

溶解度曲线数据(质	量分数),	%
-----------	-------	---

丙酮(A)	水(B)	MIBK(S)	丙酮(A)	水(B)	MIBK(S)
0.0	2.2	97.8	48.4	18.8	32.8
4.6	2.3	93.1	48.5	24.1	27.4
18.9	3.9	77.2	46.6	32.8	20.6
24.4	4.6	71.0	42.6	45.0	12.4
28.9	5.5	65.6	30.9	64.1	5.0
37.6	7.8	54.6	20.9	75.9	3.2
43.2	10.7	46.1	3.7	94.2	2.1
47.0	14.8	38.2	0.0	98.0	2.0

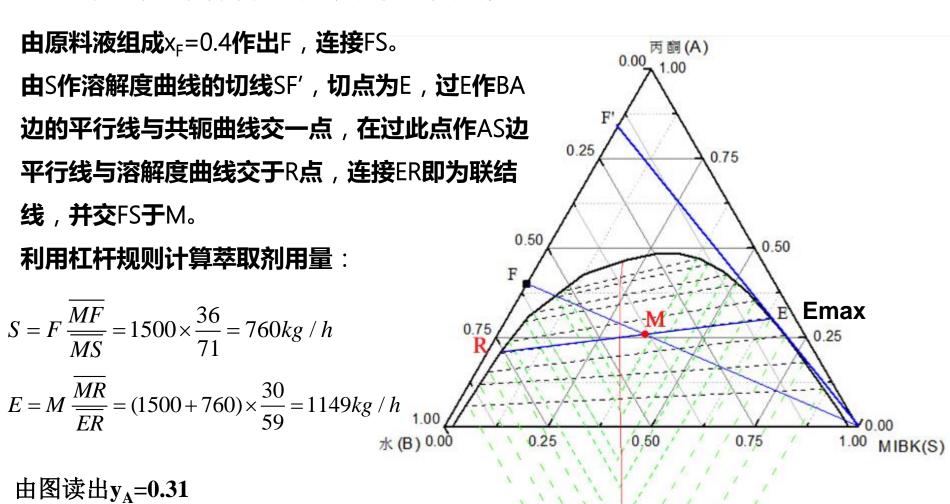
结线数据(丙酮的质量分数),%

水层	MIBK 层	水层	MIBK 层	
5.58	10.66	29.5	40.0	
11.83	18.0	32.0	42.5	
15.35	25.5	36.0	45.5	
20.6	30.5	38.0	47.0	
23.8	35.3	41.5	48.0	

解: 由题意以A、B和S分别表示丙酮、水、MIBK。

并由题中所给数据在三角形坐标上绘出溶解度曲线和辅助曲线,如图所示。

(1) 单级萃取获得最大组成萃取液时萃取剂的用量。 P270

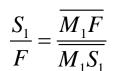


$$S_1 = S_2 = 760/2 = 380 \text{kg/h}$$

$$M_1=S_1+F=1500+380=1880$$
kg/h

由F、 S_1 的量用杠杆规则确定第一级混合液组成 M_1 ,

用试差法 平衡结线 作过 M_1 点的联结线 E_1R_1 。



S1

R1

E1

S2

F2

R2

根据杠杆规则得

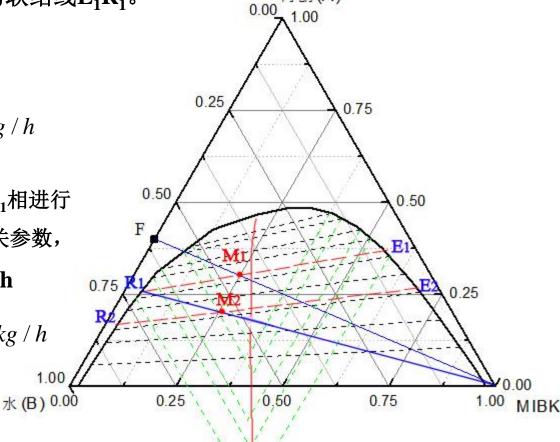
$$R_1 = M_1 \frac{\overline{E_1 M_1}}{\overline{E_1 R_1}} = 1880 \times \frac{16}{24} = 1253 kg / h$$

再用 S_2 =380kg/h的溶剂对第一级的 R_1 相进行萃取。重复上述步骤计算第二级相关参数,

$M_2=R_1+S=1253+380=1633$ kg/h

$$R_2 = M_2 \frac{\overline{E_2 M_2}}{\overline{E_2 R_2}} = 1633 \times \frac{20}{32} = 1020 kg / h$$

由图读取 $x_2=0.18$ 。



(3) 以上两种情况的回收率(萃出率)

单级萃取

$$\varphi_A = \frac{Ey_A}{Fx_E} \times 100\% = \frac{1149 \times 0.31}{1500 \times 0.4} \times 100\% = 59.4\%$$

两级错流萃取

$$\varphi_A' = (1 - \frac{R_2 x_2}{F x_E}) \times 100\% = (1 - \frac{1020 \times 0.18}{1500 \times 0.4}) \times 100\% = 69.4\%$$

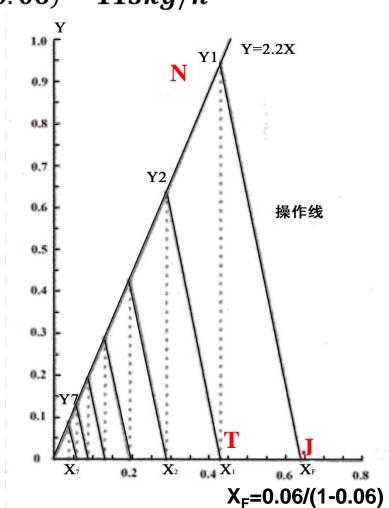
2. 多级错流接触萃取装置中,以水作萃取剂从含乙醛 6%(质量分数)乙醛一甲苯混合液中提取乙醛。原料液流量 120kg·h⁻¹,要求最终萃余相中乙醛含量不大于 0.5%。每级中水用量均为 25kg·h⁻¹。操作条件下,水和甲苯可视作完全不互溶,以乙醛质量比组成表示的平衡关系为: Y=2.2X。试在直角坐标系上用作图法和解析法分别求所需的理论级数。

解: 由题给条件可知
$$x_F = 0.06; x_N = 0.005; Y_S = 0$$
 载体甲苯 $B = F(1 - x_F) = 120 \times (1 - 0.06) = 113kg/h$

(1) 用作图法求理论级数,由平衡关系知,分配曲线为通过原点的直线,操作线斜率为:

$$-\frac{B}{S} = -\frac{113}{25} = -4.52$$

由 x_F 在横轴上确定点J(Ys=0)过点J作斜率为-4.25 的操作线交分配曲线于点N,点N代表第一级所对应的萃取相与萃余相组成的坐标点,过点 N作X 轴的垂线交X轴于点T,过点T 做操作线,如此 $x_7=0.0035$ 即共需7个理论级。



(2)解析法求理论级数

$$A_m = \frac{KS}{B} = \frac{2.2 \times 25}{113} = 0.487$$

$$n = \frac{1}{ln(1+A_m)} ln \frac{x_F}{x_n} = \frac{1}{ln(1+0.487)} ln \frac{0.06}{0.005} = 6.3$$

共需7个理论级。

3. 拟用转盘塔从苯与丙酮的混合液中萃取丙酮,以水为萃取剂,水相为分散相,用量为 850m³/d, 混合液为连续相, 处理量为 370m³/d。试求转盘塔的直径。

转盘塔有关尺寸比为:

 $D_S/D_R=1.5$, $H_T/D_R=0.6$, $D_R/D=0.5$.

有关物系的物性为 ρ_D =966kg/m3, ρ_C =860kg/m3, μ_D =1.08cP, μ_C =0.59cP,σ=28.9dyn/cm, n=100r/min.

J.Stichlmair,A.Mersmann.板式吸收塔和蒸馏塔的设计[J].化学工程译丛,1980

(1) 作为粗算估计,可暂取通量 $U_D + U_C = 20m/h$ 对于小型塔,通量

经验值取10-30m/h

$$Q_D + Q_C = 850m^3 / d + 370m^3 / d = 1220m^3 / d = 50.83m^3 / h$$

$$Q_D + Q_C = \frac{\pi D^2}{4} (U_D + U_C)$$

因此可得塔径 D=1.80m

(2) 稍微精细估算,需要使用特征速度的关联式

Logisdail关联式

$$\frac{u_0 \mu_c}{\sigma} = \beta (\frac{\Delta \rho}{\rho_c})^{0.9} (\frac{g}{D_R N_r^2})^{1.0} (\frac{D_S}{D_R})^{2.3} (\frac{H_T}{D_R})^{0.9} (\frac{D_R}{D})^{2.6}$$
Here, $D_c = 0.5 D_c = 0.0 \text{ m}$

取
$$D_R = 0.5D = 0.9$$
 m

由题意:
$$D_S/D_R = 1.5$$
 $H_T/D_R = 0.6$ $D_R/D = 0.5$

$$(D_S - D_R)/D = 0.125 > 1/24$$
 所以取 $\beta = 0.012$

$$\begin{split} u_0 &= 0.012 \frac{\sigma}{\mu_c} (\frac{\Delta \rho}{\rho_c})^{0.9} (\frac{g}{D_R N_r^2})^{1.0} (\frac{D_S}{D_R})^{2.3} (\frac{H_T}{D_R})^{0.9} (\frac{D_R}{D})^{2.6} \\ &= 0.012 \frac{28.9 \times 10^{-3}}{0.59 \times 10^{-3}} (\frac{966 - 860}{860})^{0.9} (\frac{9.81}{0.9 \times (100/60)^2})^{1.0} 1.5^{2.3} 0.6^{0.9} 0.5^{2.6} \\ &= 0.09276 m/s \end{split}$$

根据萃取塔的处理量与操作相比之间的关系,当 $U_D/U_C=850/370=2.30$ 时

$$(U_D + U_C)_f / u_0 = 0.26$$

$$(U_D + U_C)_f = 0.26 \times 0.09276 = 0.02412 m/s = 86.8 m/h$$

取
$$U_D + U_C = 0.5(U_D + U_C)_f = 0.5 \times 86.8 m/h = 43.4 m/h$$

$$Q_D + Q_C = \frac{\pi D^2}{4} (U_D + U_C)$$

$$50.83m^3 / h = \frac{\pi D^2}{4} \times 43.4m / h$$

因此可得塔径 **D**=1.22m