

# 知识点回顾



#### > 操作方程:表示同一塔截面上汽液两相的浓度关系,由物料衡算得到

#### 精馏塔操作方程

### $y_{n+1} = \frac{L}{V}x_n + \frac{D}{V}x_D = \frac{R}{R+1}x_n + \frac{x_D}{R+1}$ 第N板 提馏段操作方程 精馏段的物料衡算 提馏段的物料衡算

$$y_{n+1} = \frac{\overline{L}}{\overline{V}} x_n + \frac{Dx_D - Fx_F}{\overline{V}} = \frac{RD + qF}{(R+1)D - (1-q)F} x_n + \frac{Dx_D - Fx_F}{(R+1)D - (1-q)F}$$



#### 理论板数计算

#### > 设计型计算的命题

分离要求: (1) D,  $x_D(W, x_W)$ ; (2)  $x_D$ ,  $x_W$ ; (3)  $\eta = Dx_D/Fx_F$ 

确定条件:操作压强p,回流比R和进料热状态q

选定后,相平衡关系及操作方程随之而定

求取:  $N_{T_c}$  m (最优加料位置)



#### 方法一: 逐板计算法 塔顶设全凝器,泡点回流

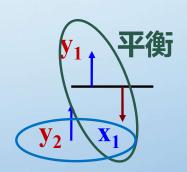
#### 步骤:

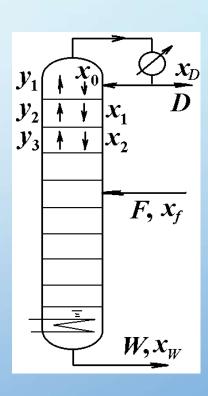
$$(1) y_1 = x_0 = x_D$$
 全凝器

(2) 
$$y_1 = f(x_1) = \frac{\alpha x_1}{1 + (\alpha - 1) x_1} \Rightarrow x_1$$

(3) 
$$y_2 = \frac{R}{R+1} x_1 + \frac{x_D}{R+1} \Rightarrow y_2$$

• • • • •





$$x_D = y_1 \xrightarrow{\text{平衡}} x_1 \xrightarrow{\text{操作}} y_2 \xrightarrow{\text{平衡}} x_2 \xrightarrow{\text{操作}} y_3 \cdots \longrightarrow x_m (< x_q) \xrightarrow{\text{提馏操作}} y_{m+1} \cdots \longrightarrow x_N < x_W$$



### 方法二: 图解法

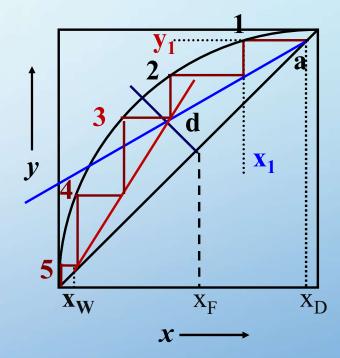
■ 精馏段操作线 
$$y_{n+1} = \frac{R}{R+1}x_n + \frac{x_D}{R+1}$$

经过a 
$$(x_D, x_D)$$
和b点 $(0, \frac{x_D}{R+1})$ 

■ 提馏段操作线  $y_{n+1} = \frac{\overline{L}}{\overline{V}} x_n - \frac{Wx_W}{\overline{V}}$ 

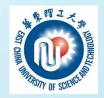
经过 $\mathbf{c}(\mathbf{x}_{\mathrm{W}}, \mathbf{x}_{\mathrm{W}})$  和 $\mathbf{d}(\mathbf{x}_{\mathrm{q}}, \mathbf{y}_{\mathrm{q}})$  (两条线的交点)

$$x_q = \frac{(R+1)x_F - (q-1)x_D}{R+q}; \quad y_q = \frac{Rx_F + qx_D}{R+q}$$



全凝器:  $y_1 = x_D$  (点 a)

N<sub>T</sub>-理论塔板数



### 讨论: 塔顶采用分凝器

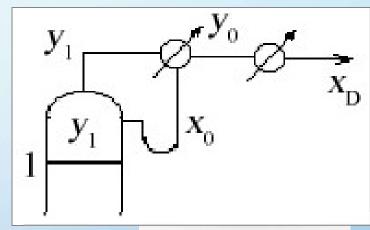
 $y_1$ 和 $x_0$ 关系?

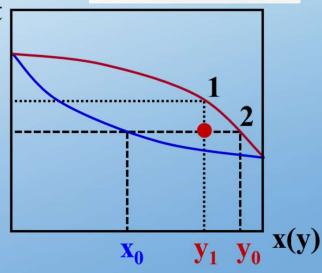
$$y_1 \neq x_D = y_0$$

$$y_1 \neq x_D = y_0 \qquad x_0 = f(y_0) \quad -$$
块理论板

 $y_1$ 与 $x_0$ 的关系

$$\mathbf{y}_{n+1} = \frac{R}{R+1} \, \mathbf{x}_n + \frac{\mathbf{x}_D}{R+1}$$

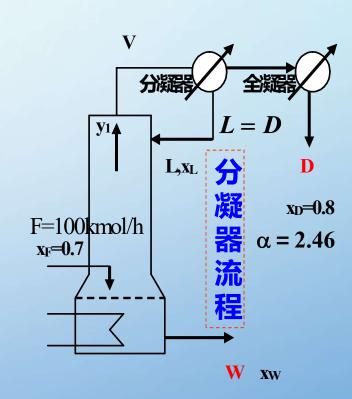


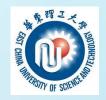




### 分凝器流程举例

苯、甲苯混合物用如图所示的金进行常压连续蒸馏分离(无塔板),原料直接加入釜中,进料量为100kmol/h, $x_{\pi}$ =0.7,要求得到组成为0.8的塔顶产品(以上均为摩尔分率)。塔顶用一分凝器,其中50%的蒸汽冷凝并返回塔内。出分凝器的蒸汽与冷凝液体保持相平衡。问塔顶、塔釜产量为多少?已知 $\alpha$ =2.46





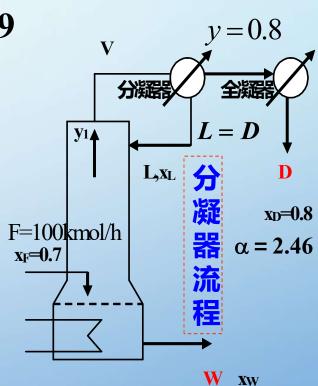
$$\text{ problem } x_D = y = \frac{\alpha x_L}{1 + (\alpha - 1)x_L} = \frac{2.46x_L}{1 + 1.46x_L} \implies x_L = 0.619$$

$$R = 1 \implies y_1 = \frac{R}{R+1} x_L + \frac{x_D}{R+1}$$

$$y_1 = 0.5 \times x_L + 0.5 \times 0.8 = 0.71$$

$$x_W = \frac{y_1}{\alpha - (\alpha - 1)y_1} = 0.499$$

$$\begin{cases} D = \frac{F(x_F - x_W)}{x_D - x_W} = 66.78 \text{kmol/h} \\ W = F - D = 33.22 \text{kmol/h} \end{cases}$$



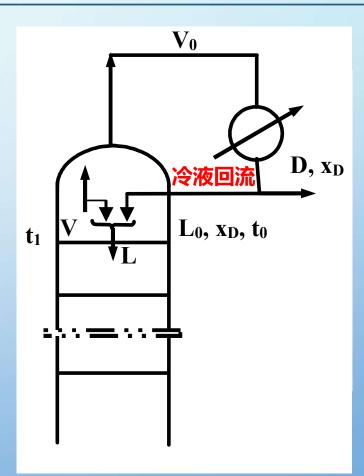


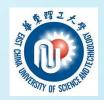
讨论: 塔顶冷液回流

思考:

冷液回流与泡点回流相比,实际R有变化吗?哪个有利?

冷回流实际R增大对精馏过程是有利的,但冷回流操作 塔顶移取的热量多,相应地需要再沸器提供的热量也多





### 冷液回流计算 内回流量L >外回流量 $L_0$

据物料、热量衡算知:  $(L-L_0)r = L_0c_p(t_1-t_0)$ 

$$L = \left[1 + \frac{c_p(t_1 - t_0)}{r}\right] L_0$$

$$c_p(t_1 - t_0)$$

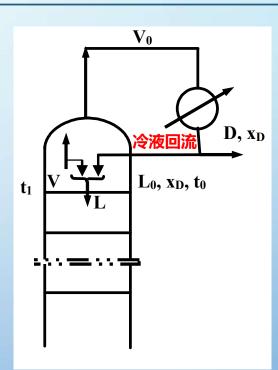
$$R = \left[1 + \frac{c_p(t_1 - t_0)}{r}\right] R_0$$

内回流比 L/D

外回流比 L<sub>0</sub>/D

计算时采用内回流比R, 计算过程不变

$$y_{n+1} = \frac{R}{R+1}x_n + \frac{x_D}{R+1}$$





介绍一下精馏塔的板效率

### 9.4 精馏

#### 板效率

表达实际塔板与理论板的差异。

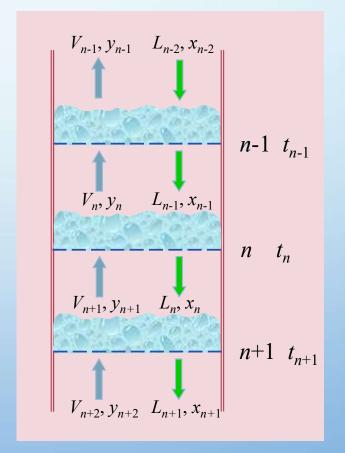
#### a.汽相默弗里板效率

$$E_{mV} = \frac{y_n - y_{n+1}}{y_n^* - y_{n+1}} \qquad y_n^* = f(x_n)$$

#### b.液相默弗里板效率

$$E_{mL} = \frac{x_{n-1} - x_n}{x_{n-1} - x_n^*} \qquad x_n^* = \varphi(y_n)$$

优点:对**复杂的精馏**问题分步解决,先求理论板数,再确定板效率,最后求实际板数。



 $y_n$ 与 $x_n$ 为实际板浓度  $y_n$ \*与 $x_n$ 为理论板浓度

 $y_n$ 与 $x_n$ 为实际板浓度  $x_n$ \*与 $y_n$ 为理论板浓度

实际板:  $t_n \neq \varphi(x_n)$ ,  $y_n \neq f(x_n)$ 

### 塔板默弗里效率

一精馏塔,原料液组成为0.5(摩尔分率),饱和蒸气进料。已知塔顶气相组成为0.9,精馏段操作线程为y=0.833x+0.15。塔釜用间接蒸气加热,塔顶全凝器,泡点回流。全塔平均 $\alpha=3.0$ ,塔顶第一块塔板默弗里效率 $E_{ml}=0.6$ ,求离开塔顶第二块塔板的气相组成。

解: 对于全凝器

$$x_D = y_1 = \frac{\alpha x_1^*}{1 + (\alpha - 1)x_1^*} = 0.9$$

$$x_1^* = \frac{y_1}{\alpha - (\alpha - 1)y_1} = \frac{0.9}{3 - 2 \times 0.9} = 0.75$$

### 第1块板塔板 液相默弗里效率

$$\frac{0.9 - x_1}{0.9 - 0.75} = 0.6$$

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

$$E_{mL} = \frac{x_{n-1} - x_n}{x_{n-1} - x_n^*}$$
  $E_{mL_1} = \frac{x_D - x_1}{x_D - x_1^*} = 0.6$ 

$$x_1 = 0.81$$

$$x_1 = 0.81$$
  $y=0.833x+0.15$ 

$$y_2 = 0.833 \times 0.81 + 0.15 = 0.825$$

在一常压精馏塔内分离苯和甲苯混合物,塔顶为全凝器,塔釜(间接蒸汽加热,平均相对挥发度为2.47,饱和蒸汽进料。若全回流操作时,塔顶第一块塔板的气相默弗里板效率为0.6,全凝器液相组成为0.98,求由塔顶第二块板上升的气相组成。

解: 塔板默弗里效率  $E_{mV_1} = \frac{y_1 - y_2}{y_1^* - y_2}$ 

全回流  $y_2 = x_1$ 

$$\underbrace{y_1^*} = \frac{\alpha x_1}{1 + (\alpha - 1)x_1} = \frac{2.47 y_2}{1 + 1.47 y_2}$$

已知
$$y_1 = 0.98$$
 
$$\frac{0.98 - y_2}{y_1^* - y_2} = 0.6 \implies y_2 = 0.9693$$



直接蒸气加热和间接蒸气加热的区别?

### 9.5 双组分精馏的设计型计算

#### 双组分精馏过程的其他类型

#### 1、直接蒸汽加热

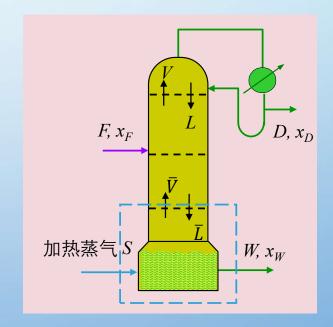
直接蒸汽加热不影响精馏段操作线。

精馏段操作方程: 
$$y_{n+1} = \frac{R}{R+1}x_n + \frac{x_D}{R+1}$$

提馏段操作方程:

$$\begin{cases}
\frac{\overline{L} + S = \overline{V} + W}{\overline{L}x_n} = \overline{V}y_{n+1} + Wx_W \\
y_{n+1} = \frac{\overline{L}}{\overline{V}}x_n - \frac{W}{\overline{V}}x_w
\end{cases}$$

此式与间接蒸汽加热时相同。

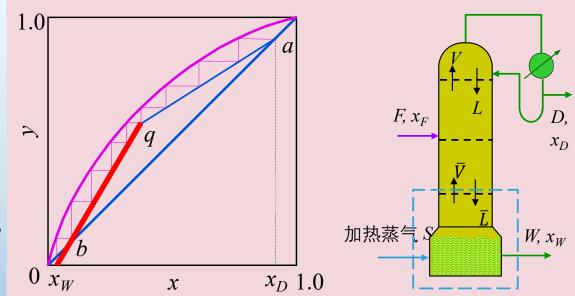


# 9.5 双组分精馏的设计型计算 iples of Chemical Engineering

#### 直接蒸汽加热

$$y_{n+1} = \frac{\overline{L}}{\overline{V}} x_n - \frac{W}{\overline{V}} x_w$$
 饱和蒸汽 
$$\overline{V} = S, \ \overline{L} = W$$
 
$$y_{n+1} = \frac{W}{S} x_n - \frac{W}{S} x_w$$

特点:  $E_y \sim x$ 图中, 通过 $x = x_w$ , y = 0的点。

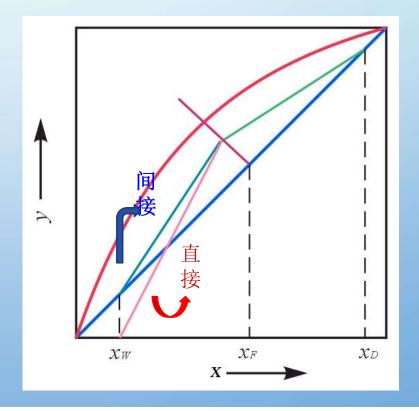


### 9.5 双组分精馏的设计型计算

#### 直接蒸气和间接蒸气精馏比较

$$\eta = \frac{Dx_D}{Fx_f}$$

- ① F,  $x_F$ , q, R,  $x_{D_I}$ ,  $x_W$ 相同,比较**能耗**及 $\eta_{\text{TD}}$ 和**塔板数N**
- (1)直接蒸汽加热  $\frac{D}{F} = \frac{x_F x_W (1 + \frac{S}{F})}{x_D x_W}$  间接蒸汽加热  $\frac{D}{F} = \frac{x_F x_W}{x_D x_W}$   $(\frac{D}{F})_{\underline{n}} < (\frac{D}{F})_{\underline{n}} \longrightarrow \eta_{\underline{n}} < \eta_{\underline{n}}$
- (2) V = (R+1)D,  $\overline{V} = V (1-q)F$ 由前知  $D_{\underline{a}} < D_{\underline{i}}$ , 又因R不变  $\overline{V}_{\underline{a}} < \overline{V}_{\underline{i}}$ , 直接能耗↓
- (3) 由图可知 , $N_{T}$ 直 $< N_{T}$ 间



### 9.5 双组分精馏的设计型计算

#### 直接蒸气和间接蒸气精馏比较

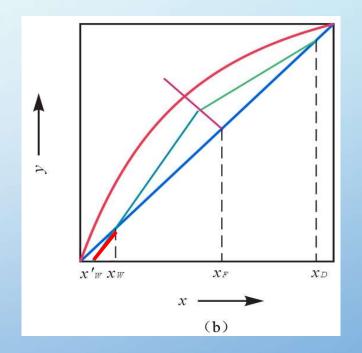
- ② F,  $x_F$ , q, R,  $x_D$ ,  $\eta$ 相同, 比较**能耗、x\_w及** $N_T$ 
  - (1)  $\eta = \frac{Dx_D}{Fx_F}$  相同  $\longrightarrow$  D相同 V = (R+1)D,  $\overline{V} = V (1-q)F$  相同

冷却及加热能耗相同。

(2) 
$$\frac{\overline{L}}{\overline{V}} = \frac{RD + qF}{(R+1)D - (1-q)F}$$
 相同

提馏段操作线斜率相同。

因S冷凝后,由釜底排出,由图可知 $x_{Win}$   $\downarrow$  ,  $N_{Tin}$   $\uparrow$ 



某精馏塔设计时,若将塔釜由原来的间接蒸 汽加热改为直接蒸汽加热,而保持 x<sub>t</sub>, F,

D/F, q, R, x<sub>D</sub> 不变,则W \_\_\_\_, x<sub>w</sub> \_\_\_\_。

提馏段操作线斜率 \_\_\_\_, 理论板数 \_\_\_\_。

(变大,变小,不变,不确定)



直: 
$$\begin{cases} F+S=D+W^* \\ Fx_F+S\cdot 0=Dx_D+W^*x_W^* \end{cases}$$
 问: 
$$\begin{cases} F=D+W \\ Fx_F=Dx_D+Wx_W \end{cases}$$

问: 
$$\begin{cases} F = D + W \\ Fx_F = Dx_D + Wx_W \end{cases}$$

 $W, x_W$ 

加热蒸气。

$$W^* = W + S \longrightarrow W^* > W$$

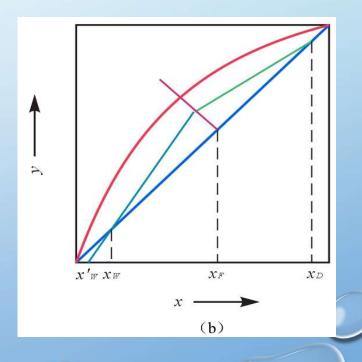
$$W^* x_W^* = W x_W \longrightarrow x_W^* < x_W$$

某精馏塔设计时,若将塔釜由原来的间接蒸汽加热改为直接蒸汽加热,而保持 x<sub>f</sub>, F,
 D/F, q, R, x<sub>D</sub> 不变,则W \_\_\_\_, x<sub>w</sub> \_\_\_\_。
 提馏段操作线斜率 \_\_\_\_, 理论板数 \_\_\_\_。
 (变大,变小,不变,不确定)



- ✓ 由图可知  $x_{W_{\bar{\mathbf{1}}}}$ ,
- ✓ 提馏段斜率不变
- $\checkmark N_{T\bar{\mathbf{a}}}$

变大,变小,不变,变大



# 9.5 双组分精馏的设计型计算

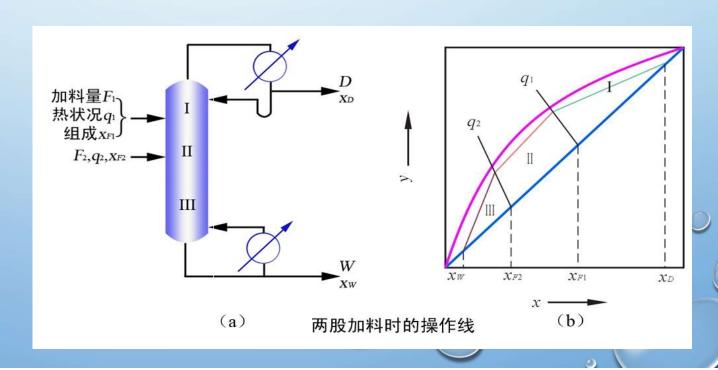
#### 2、多股加料

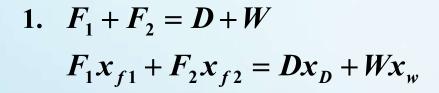
浓度不同的料液在同一塔内分离。

回流比减小时,三操作线均向平衡线靠拢。挟点位置有多种可能。

### 解决两个问题

- ①混合加料有利还是不利?
- ②当多股进料时, 如何确定最小回 流比?

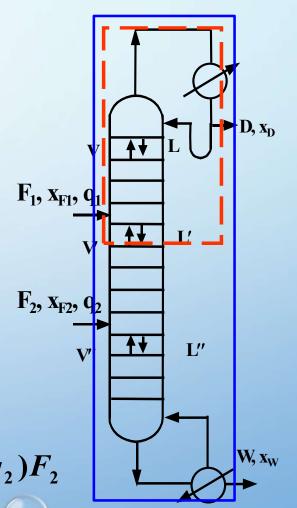




- 2. 精、提操作线方程不变
- 3. 两股进料之间的操作线方程可通过虚线范围内的物料衡算得到:

$$y_{n+1} = \frac{L'}{V'} x_n + \frac{Dx_D - F_1 x_{F1}}{V'}$$

$$\begin{cases} L' = L + q_1 F_1 \\ V' = V - (1 - q_1) F_1 \end{cases} \begin{cases} L'' = L' + q_2 F_2 \\ V'' = V' - (1 - q_2) F_2 \end{cases}$$



### 9.5 双组分精馏的设计型计算

#### 2、多股加料

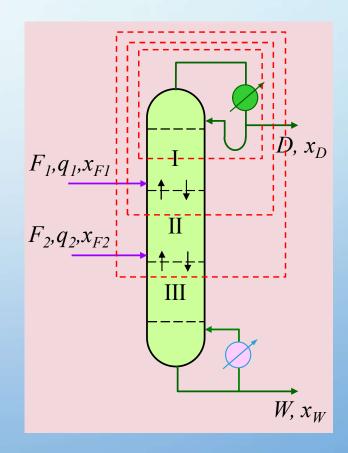
#### 各段操作线方程:

I段: 
$$y_{n+1} = \left(\frac{L}{V}\right)_{I} x_{n} + \frac{Dx_{D}}{V_{I}}$$

IIE文: 
$$y_{n+1} = \left(\frac{L}{V}\right)_{II} x_n + \frac{Dx_D - F_1 x_{F_1}}{V_{II}}$$

III段: 
$$y_{n+1} = \left(\frac{L}{V}\right)_{III} x_n + \frac{Dx_D - F_1 x_{F_1} - F_2 x_{F_2}}{V_{III}}$$

$$y_{n+1} = \left(\frac{L}{V}\right)_{\text{III}} x_n - \frac{W}{V_{\text{III}}} x_w$$



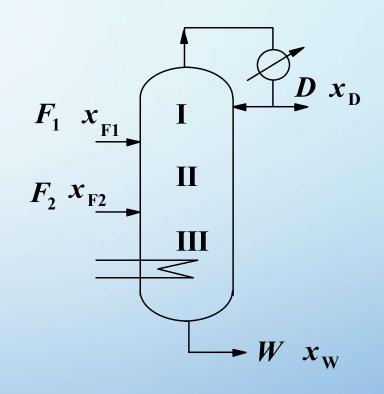
例 图为两股组成不同的原料液分别预热至泡点, 原料液分别预热至泡点, 从塔的不同部位连续加入 精馏塔内。已知 $x_D$ =0.98

$$x_{\rm F1} = 0.56$$
  $x_{\rm F2} = 0.35$ 

 $x_{\rm w}$ =0.02(以上均为摩尔比)

$$F_1 = 0.2F_2$$
,  $\alpha = 2.4$ .

求: 1) 塔顶易挥发组分的回收率



解: (1) 
$$x_D = 0.98$$

$$x_{\text{F1}} = 0.56$$
  $x_{\text{F2}} = 0.35$ 

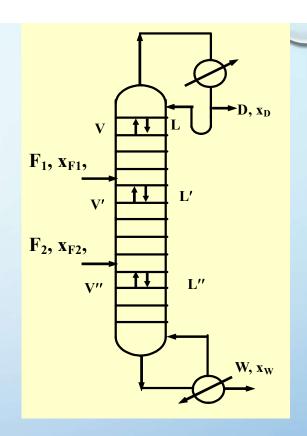
$$x_{\rm F2} = 0.35$$

$$x_{\rm w} = 0.02$$

$$\begin{cases}
F_1 + F_2 = D + W \\
F_1 x_{f1} + F_2 x_{f2} = D x_D + W x_w
\end{cases}$$

$$F_1 = 0.2F_2$$

解得: 
$$\frac{D}{F_2} = 0.456$$



$$\eta = \frac{Dx_D}{F_1 x_{f1} + F_2 x_{f2}} = \frac{Dx_D}{F_2 (0.2 x_{f1} + x_{f2})} = 96.7\%$$



混合加料有利还是不利? 当多股进料时,如何确定最小回流比?

### 9.5 双组分精馏的设计型计算

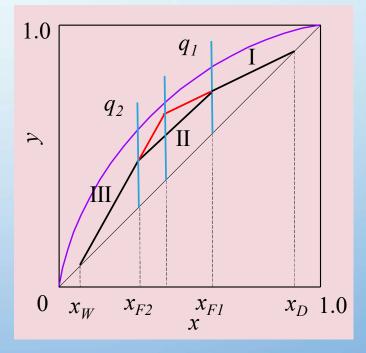
#### ① 混合加料是否有利?

比较:为完成同样分离任务,两股分开进料与混合进料所需理论板数。

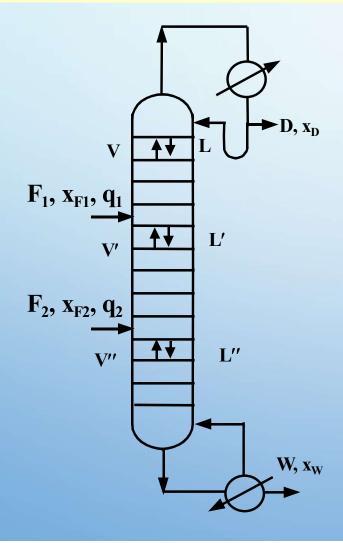
结论: 混合进料需要更多理论板数。

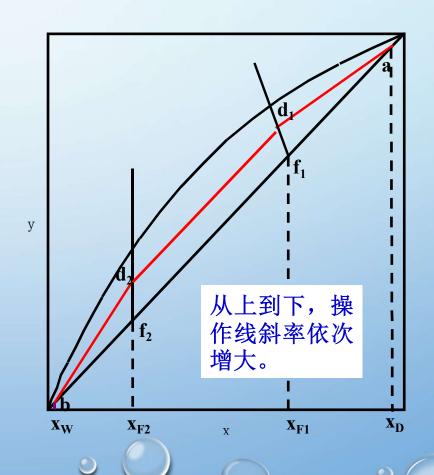
原因:任何混合都是分离的逆过程,对传质不利。

对设计型问题,为完成同样分离任务将增加理论板数;对操作型问题,将使产品质量下降。



### ② 多股进料如何确定最小回流比?



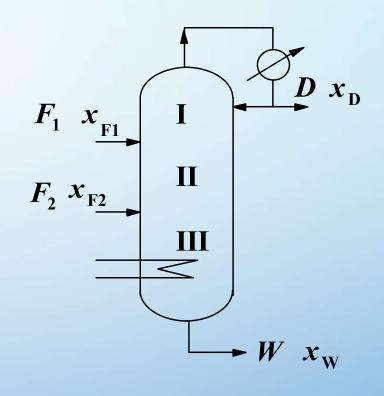


例 图为两股组成不同的原料液分别预热至泡点,从塔的不同部位连续加入精馏塔内。已知 $x_D$ =0.98

$$x_{\text{F1}} = 0.56$$
  $x_{\text{F2}} = 0.35$   $x_{\text{w}} = 0.02$ (以上均为摩尔比)

$$F_1 = 0.2F_2$$
,  $\alpha = 2.4$ .

求: 2) 为达到上述分离要求所需R<sub>min</sub>



解:

2、两股加料,三段操作线,出现两个挟点

$$A$$
点挟紧时, $q_{f2} = 1$   $\therefore x_A = x_{f2} = 0.35$ 

$$y_A = \frac{\alpha x_A}{1 + (\alpha - 1)x_A} = 0.564$$

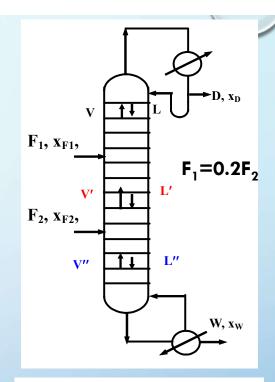
$$\frac{L''}{V''} = \frac{y_A - x_w}{x_A - x_w}$$

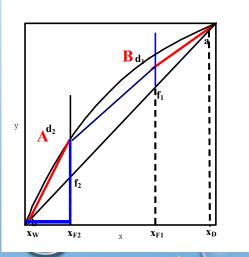
$$q_{f2} = 1$$
  $\therefore L'' = L' + F_2 = L + F_1 + F_2 = RD + 1.2F_2$ 

$$V'' = V' = V = (R+1)D$$

$$\therefore \frac{R_{mA}D + 1.2F_2}{(R_{mA} + 1)D} = \frac{y_A - x_w}{x_A - x_w} = \frac{0.564 - 0.02}{0.35 - 0.02}$$

$$\therefore R_{mA} = 1.51$$





2、两股加料,三段操作线,出现两个挟点

$$B$$
点挟紧时, $q_{f1} = 1$   $\therefore x_B = x_{f1} = 0.56$ 

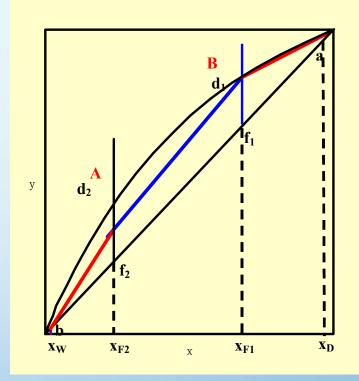
$$y_B = \frac{\alpha x_B}{1 + (\alpha - 1)x_B} = 0.753$$

$$\frac{L}{V} = \frac{R_{mB}}{R_{mB} + 1} = \frac{x_D - y_B}{x_D - x_B} = \frac{0.98 - 0.753}{0.98 - 0.56}$$

$$\therefore R_{mR} = 1.18$$

$$R_{mA} > R_{mB}$$
 :  $A$ 点先挟紧

$$R_m = 1.51$$



#### 结论: 取最小回流比大的 ◎

$$R_{\min} = \max(R_{\min 1}, R_{\min 2})$$

作业: 第九章 13、15、17

# 第三组

精馏塔的灵敏板温度有什么用途

第四组

精馏塔操作时,回流比对精馏结果的影响

第五组

精馏塔操作时,进料状态对精馏结果的影响

第六组

精馏塔操作时,采出率对精馏结果的影响

第七组

精馏塔操作时,进料组成对精馏结果的影响