## 吸收习题讨论课

By黄卫东

2020.03

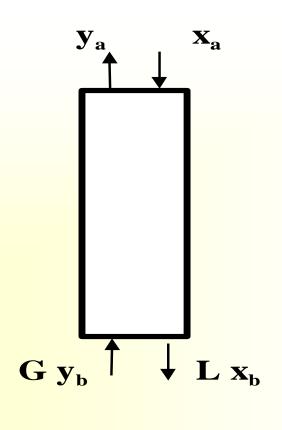
#### 常用公式:

$$y_b = \frac{L}{G}(x_b - x_a) + y_a$$

$$\frac{L}{G} = (1.2 \sim 2.0) \left(\frac{L}{G}\right)_{min}$$

$$H = H_{OG} \cdot N_{OG}$$

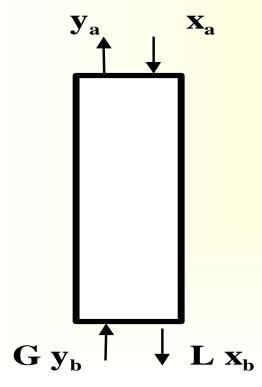
$$H_{OG} = \frac{G}{K_v a}$$



$$N_{oG} = \frac{y_b - y_a}{\Delta y_m}$$
  $\equiv N_{oG} = \frac{1}{1 - 1/A} \ln \left( 1 - 1/A \right) \frac{y_b - y_a^*}{y_a - y_a^*} + 1/A$ 

(设计型→ 指吸收任务给定, 求塔径、塔高等。

操作型一指吸收设备和流程已给定,考察操作条件的变化对吸收效果的影响



操作条件:

气液流量、

气液进口浓度、

操作温度、压力等

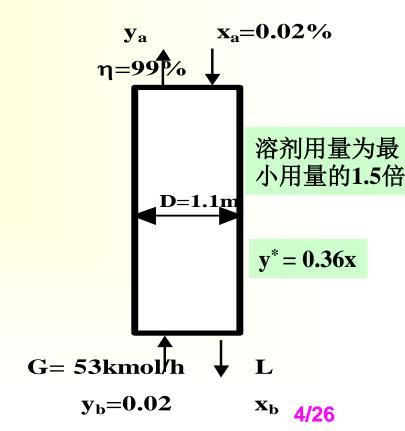
#### 设计型举例

$$\boldsymbol{H} = \boldsymbol{H}_{oG} \cdot \boldsymbol{N}_{oG}$$

例1 常压下,用煤油从苯蒸汽和空气混合物中吸收苯,吸收率为99%,混合气量为53kmol/h。入塔气中含苯2%(体积%),入塔煤油中含苯0.02%(摩尔分率)。溶剂用量为最小用量的1.5倍,在操作温度50℃下,相平衡关系为 $y^* = 0.36x$ ,总传质系数 $K_va=0.015$ kmol/( $m^3$ ·s),塔径为1.1米。试求所需填料层高度。

解 属于低浓气体吸收
$$H_{OG} = \frac{G/(\frac{1}{4}\pi D^{2} \times 3600)}{K_{y}a}$$

$$= \frac{53/(\frac{1}{4}\pi \times 1.1^{2} \times 3600)}{0.015} = 1.03m$$



#### 设计型举例

$$\eta = 1 - \frac{y_a}{y_b}$$

$$y_a = y_b (1 - \eta) = 0.02 \times (1 - 99\%) = 0.0002$$

$$\left(\frac{L}{G}\right)_{\min} = \frac{y_b - y_a}{\frac{y_b}{m} - x_a} = \frac{0.02 - 0.0002}{0.02} = 0.358$$

$$\Rightarrow \frac{L}{G} = 1.5 \left(\frac{L}{G}\right)_{\min} = 1.5 \times 0.358 = 0.537$$

$$\Rightarrow S = \frac{m}{L/G} = \frac{0.36}{0.537} = 0.67$$

$$N_{OG} = \frac{1}{1 - S} \ln \left[ (1 - S) \frac{y_b - mx_a}{y_a - mx_a} + S \right]$$

$$= \frac{1}{1 - 0.67} \ln \left[ (1 - 0.67) \frac{0.02 - 0.36 \times 0.0002}{0.0002 - 0.36 \times 0.0002} + 0.67 \right] = 11.98$$

#### 设计型举例

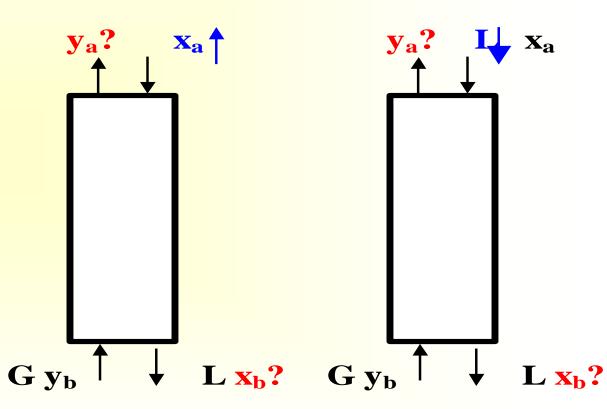
$$H = H_{OG} \cdot N_{OG} = 1.03 \times 11.98 = 12.4m$$

至于用"平均推动力法"请自行解算。

快速分析 作图+排除法 吸收因数法

- 例2 在逆流操作的填料吸收塔中,对某一低浓气体中的溶质组分进行吸收,现因故
  - (1)吸收剂入塔浓度变大,
  - (2)吸收剂用量变小,

而其它操作条件均不变, 试分析出塔气体、液体浓度如何变化?

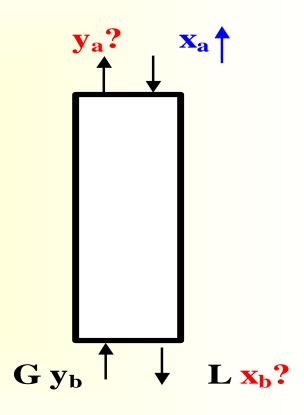




#### (1)吸收剂入塔浓度变大

解法一: 快速分析

 $x_a$ 变大时,将使传质推动力变小,故不利于吸收,因此, $y_a$  变大,



假设不成立

吸收因数法

快速分析

(1)当吸收剂入塔浓度x。变大时

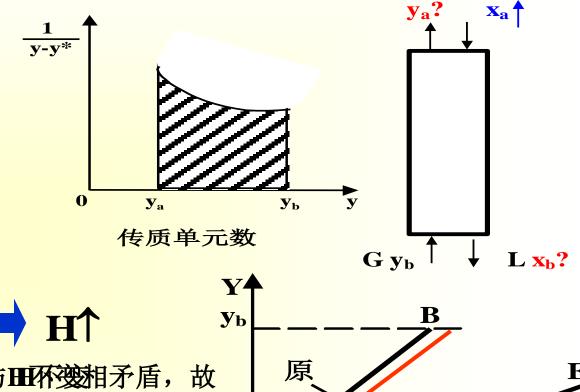
解法二: 作图+排除法

a. 假设 ya 不变

 $y_b$ 不变、 $x_a$ 变大 L/G不变

作图知,Nog个

填料特性和操作条件



 $y_a$ 

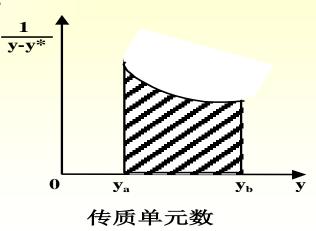
当 x<sub>a</sub> 变大时,原、新状况下操作:

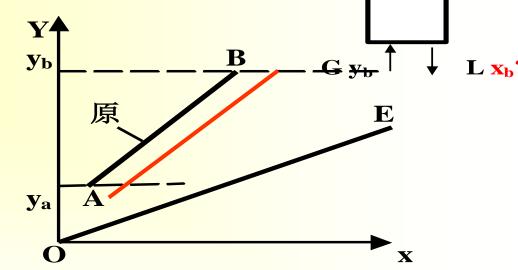
b. 假设 y<sub>a</sub>↓

作图知,
$$N_{OG}$$
  $\uparrow$   $K_{y}a$  不变, $H_{OG} = \frac{G}{K_{y}a}$  不变。  $\downarrow$   $\downarrow$   $\downarrow$   $\downarrow$ 

与H不变相矛盾,故假设不成立

因此,ya只能个





快速分析

当 x<sub>a</sub> 变大时,原、新状况下操作线

 $y_a$ ?

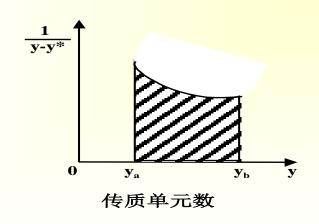
 $\mathbf{x_a}$ 

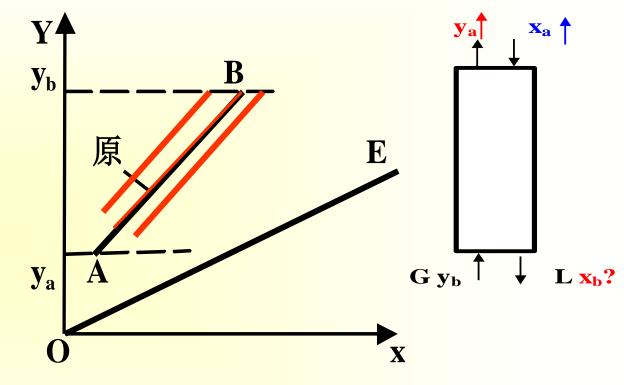
快速分析 作图+排除法 吸收因数法

#### 关于x<sub>b</sub>: 排除法

假设 $x_b$ 不变、变小,作图可知  $N_{OG}$ 将变小,故H将变小,与H一定 相矛盾,因此

xb将个





当xa变大时,原、新状况下操作线



#### (1)当吸收剂入塔浓度 $x_a$ 变大时

#### 解法三: 吸收因数法

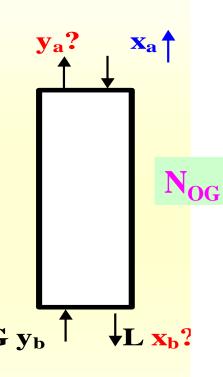
由题意可知:

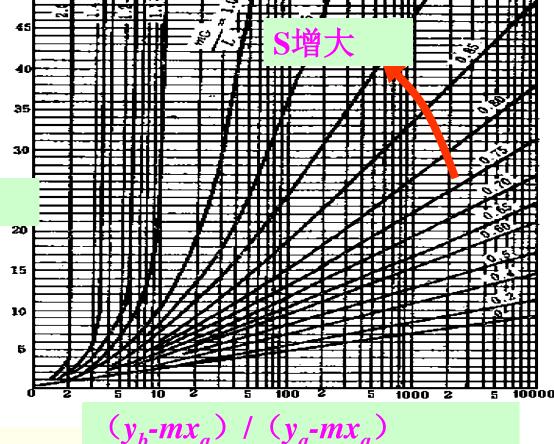
$$S = \frac{mG}{L}$$
不变

$$H_{oG} = \frac{G}{K_v a}$$
不变

由右图可知,  $\frac{y_b - mx_a}{y_a - mx_a}$ 不变

 $又x_{a}$ 变大,故 $y_{a}$ 变大





 $(y_b-mx_a) / (y_a-mx_a)$ 

 $N_{OG}$ 与  $(y_b-mx_a)$  /  $(y_a-mx_a)$  关系曲线



#### 至于x<sub>b</sub>:

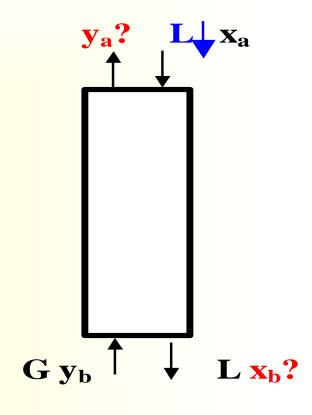
仍需用排除法判定,略。

#### 快速分析 作图+排除法 吸收因数法

#### (2)当吸收剂用量变小时

解法一: 快速分析

吸收剂用量变小时,不利于吸收,因此,ya变大。



快速分析 作图+排除法 吸收因数法

(2) 当吸收剂用量变小时

解法二: 作图+排除法

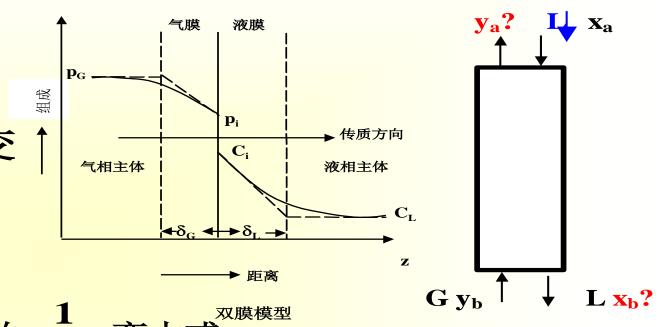
L/G↓ G、y<sub>b</sub>、x<sub>a</sub>不变

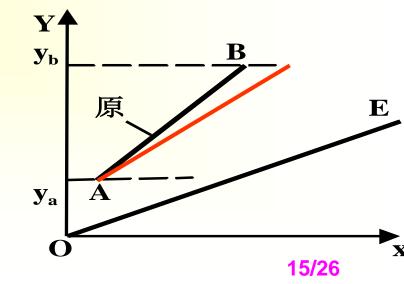
a. 假设 y<sub>a</sub> 不变 作图知,N<sub>OG</sub>↑

L 变小, $\mathbf{Re_L}$ 变小,液膜变厚,故 $\frac{1}{K_y a}$ 变大或

不变 (气膜控制),  $H_{oG} = \frac{G}{K_v a}$  ↑或不变

→H↑→与H不变相矛盾,故假设不成立







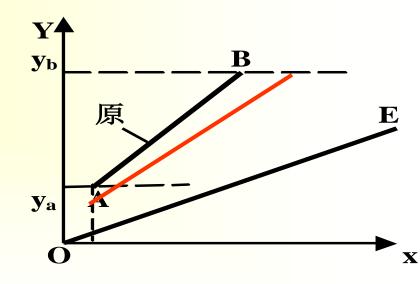
b. 假设ya变小

作图知,Nog个

$$\frac{1}{K_{y}a}$$
变大或不变, $H_{oG} = \frac{G}{K_{y}a}$ 个或不变

→ H↑ → 与 H 不变相矛盾, 故假设不成立

因此,ya只能变大。



a. 假设x<sub>b</sub>不变

作图知,Nog↓, NoL ↓

L变小, 
$$H_{OL} = \frac{L}{K_x a} \propto L^m \downarrow (0 < m < 1)$$

$$\rightarrow H = H_{OL} \cdot N_{OL} \downarrow$$

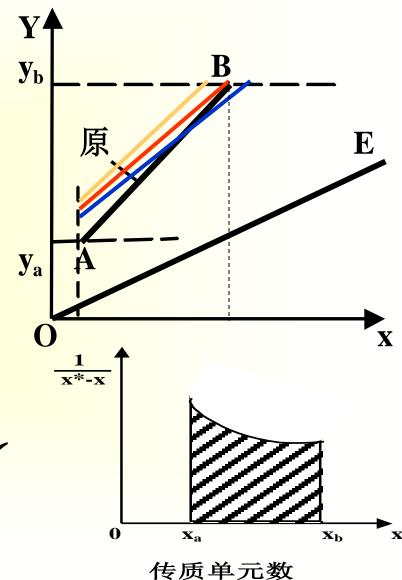
与 H 不变相矛盾,故假设不成立

#### b. 假设x<sub>b</sub>变小

作图知, $N_{OG}$  , $N_{OL}$   $\downarrow$   $\longrightarrow$   $H = H_{OL} \cdot N_{OL}$   $\downarrow$ 

与H不变相矛盾,故假设不成立 因此,x,只能变大。

#### 快速分析 作图+排除法 吸收因数法



# 一吸收因数法

#### (2)当吸收剂用量变小时

#### 解法三: 吸收因数法

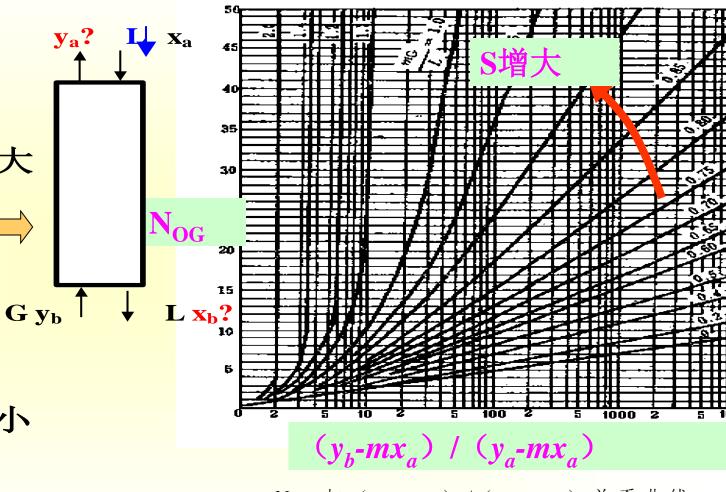
由题意可知: 
$$S = \frac{mG}{L}$$
变大

$$H_{oG} = \frac{G}{K_{y}a}$$
变大或不变

 $N_{OG} = H/H_{OG}$ 变小或不变

由右图可知, 
$$\frac{y_b - mx_a}{y_a - mx_a}$$
变小

故y。变大



 $N_{OG}$ 与  $(y_b-mx_a)$  /  $(y_a-mx_a)$  关系曲线



#### 至于x<sub>b</sub>:

仍需用排除法判定,略。

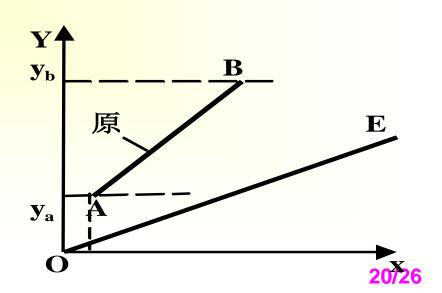
#### 操作型定性分析练习

#### 练习

在逆流操作的填料吸收塔中,对某一低浓气体中的溶质组分进行吸收,现因故

- (1)气体入塔浓度y,变小,
- (2)G变小,

而其它操作条件均不变, 试分析出塔气体、液体浓度如何变化?



#### 操作型定性分析

#### (1)气体入塔浓度y<sub>b</sub>变小

解法一: 快速分析  $y_b$ 变小, $y_a$ 必变小。

解法二: 作图+排除法

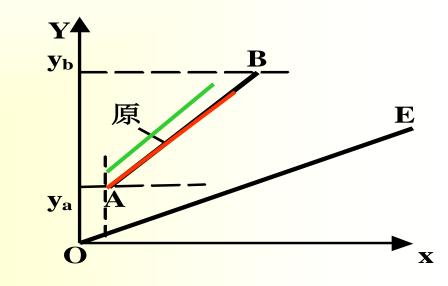
L/G 不变 x<sub>a</sub>不变、y<sub>b</sub>变小

- a. 假设 ya不变
- b. 假设y<sub>a</sub>↑

 $\mathbf{K}_{\mathbf{y}}\mathbf{a}$  不变, $\mathbf{H}_{OG} = \frac{\mathbf{G}}{\mathbf{K}_{\mathbf{y}}\mathbf{a}}$  不变。

作图知,Nog↓

因此,ya只能变小。



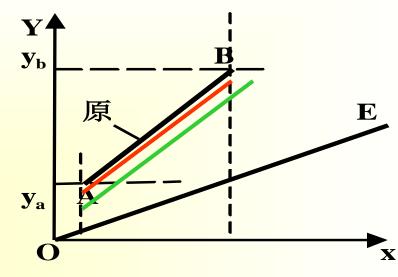
H↓

与H不变相矛盾,故假设 不成立

#### 操作型定性分析

#### 关于x<sub>b</sub>: 排除法

假设 $x_b$ 不变、变大,作图可知  $N_{OG}$ 将变大,故H将变大,与H一定相矛盾,因此, $x_b$ 将变小。



#### 解法三: 吸收因数法

$$\mathbf{K}_{y}$$
a 不变,  $\mathbf{H}_{oG} = \frac{\mathbf{G}}{\mathbf{K}_{y}a}$  不变。  $\mathbf{N}_{oG} = \frac{\mathbf{H}}{\mathbf{H}_{oG}}$  不变  $\mathbf{L}/\mathbf{G}$  不变  $\mathbf{S}$  不变

查图可知: 
$$\frac{y_b - y_a^*}{y_a - y_a^*}$$
不变  $\longrightarrow y_a \downarrow$ 

至于xb的变化仍需用作图与排除法

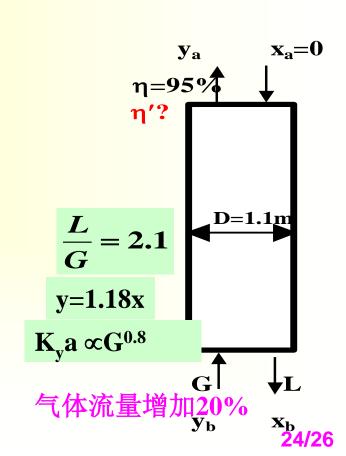
#### 操作型定性分析

#### (2)G变小时

$$y_a \uparrow$$
,  $x_b \uparrow$ 

#### 操作型 计算举例

- 例2 某吸收塔在101.3kPa、293K下用清水逆流吸收丙酮—空气混合气体(可视为低浓气体)中的丙酮。当操作液气比为2.1时,丙酮回收率可达95%。已知物系平衡关系为y=1.18x,吸收过程大致为气膜控制,气相总传质系数 $K_y$ a  $\propto G^{0.8}$ 。今气体流量增加20%,而液量及气液进口浓度不变,试求:
  - (1)回收率变为多少?
  - (2)单位时间内被吸收的丙酮量增加多少倍?



#### 操作型计算举例

$$\boldsymbol{H} = \boldsymbol{H}_{OG} \cdot \boldsymbol{N}_{OG} \quad \boldsymbol{H}_{OG} = \frac{\boldsymbol{G}}{\boldsymbol{K}_{y}\boldsymbol{a}}$$

$$N_{OG} = \frac{1}{1 - S} \ln \left[ (1 - S) \frac{y_b - y_a^*}{y_a - y_a^*} + S \right]$$

#### 解: (1)回收率变为多少?

原工况下:

$$S = \frac{m}{L/G} = \frac{1.18}{2.1} = 0.56$$

$$N_{OG} = \frac{1}{1 - S} \ln \left[ (1 - S) \frac{1}{1 - \eta} + S \right]$$

$$= \frac{1}{1 - 0.56} \ln \left[ (1 - 0.56) \frac{1}{1 - 0.95} + 0.56 \right]$$

$$= 5.1$$

$$S' = \frac{m}{L/G'} = \frac{1.2m}{L/G} = 1.2 \times 0.56 = 0.672$$

$$N'_{OG} = \frac{1}{1 - S'} \ln \left[ (1 - S') \frac{1}{1 - \eta'} + S' \right] = 4.9$$

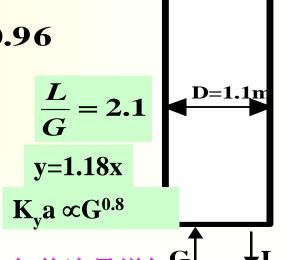
$$\eta' = 1 - \frac{y'_a}{1 - \eta'} = 92.4\%$$

新工况下:

$$\frac{H'_{OG}}{H_{OG}} = \left(\frac{G'}{G}\right)^{0.2} = 1.2^{0.2} = 1.04$$

$$\frac{N'_{OG}}{N_{OG}} = \frac{H_{OG}}{H'_{OG}}$$
$$= \frac{1}{1.04} = 0.96$$

$$\therefore N'_{OG} = 4.9$$



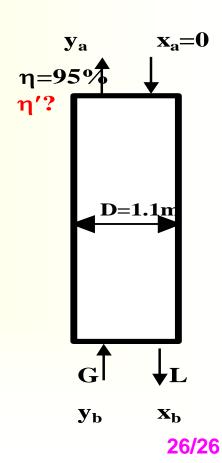
气体流量增加20%

 $y_{b_{25/26}x_{b}}$ 

#### 操作型计算举例

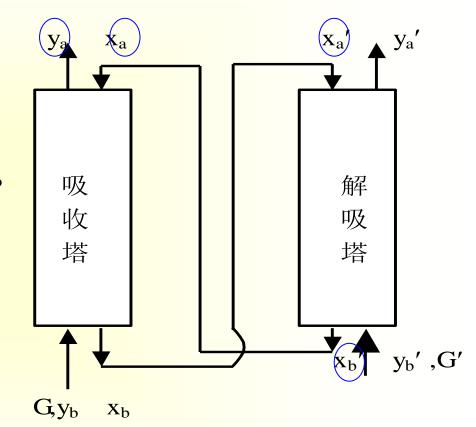
(2)单位时间内被吸收的丙酮量增加多少倍?

$$\frac{G'(y_b - y'_a)}{G(y_b - y_a)} = \frac{1.2\eta'}{\eta} = 1.2 \times \frac{0.924}{0.95} = 1.17(\triangle)$$



例 吸收一解吸联合操作系统如图所示。两塔填料 层 高 度 均 为 7m , G=1000kmol/h , L=150kmol/h ,解吸气量 G'=300kmol/h ,组分浓度为:  $y_b=0.015$  , $y_a'=0.045$  , $y_b'=0$  , $x_b=0.095$  (均为摩尔分率),且知: 吸收系统相平衡关系为y = 0.15x ,解吸系统相平衡关系为y = 0.6x 。 试求:

- (1) 吸收塔气体出口浓度y<sub>a</sub>,传质单元数N<sub>OG</sub>;
- (2) 解吸塔传质单元数N'og;



(3) 若解吸气体流量减少为250kmol/h,则吸收塔气体出口浓度 $y_a$ 又为多少?(其余操作条件均不变,且气体流量变化时,解吸塔 $H'_{OG}$ 基本不变)

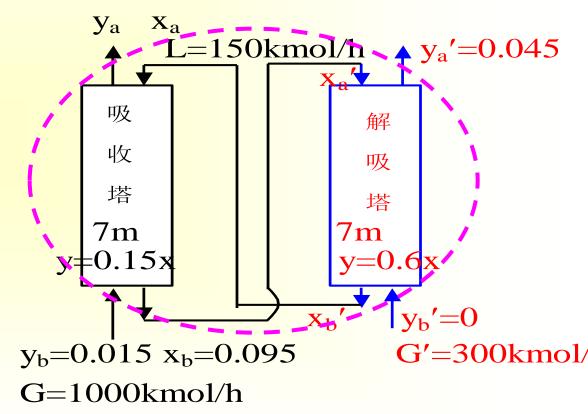
解: (1)

$$S = \frac{mG}{L} = \frac{0.15 \times 1000}{150} = 1$$

$$N_{OG} = \frac{y_b - y_a}{\Delta y_a} = \frac{y_b - y_a}{y_a - mx_a}$$

对整个流程(包括两塔)作物料衡算:

$$G(y_b - y_a) = G'(y'_a - y'_b)$$



$$\therefore y_a = y_b - \frac{G'}{G} (y'_a - y'_b)$$

$$= 0.015 - \frac{300}{1000} (0.045 - 0)$$

$$= 0.0015$$

#### 对吸收塔:

$$x_a = x_b - \frac{y_b - y_a}{L/G}$$

$$= 0.095 - \frac{0.015 - 0.0015}{150/1000}$$

$$= 0.005$$

$$N_{\text{OG}} = \frac{y_b - y_a}{y_a - mx_a} = 18$$

(2) 
$$A' = \frac{L}{m'G'} = \frac{150}{0.6 \times 300} = \frac{5}{6}$$

$$N'_{OL} = \frac{1}{1 - A'} \ln \left[ (1 - A') \frac{x'_a - x^*_b}{x'_b - x^*_b} + A' \right]$$

$$= \frac{1}{1 - A'} \ln \left[ (1 - A') \frac{x'_a}{x'_b} + A' \right]$$

$$= \frac{1}{1 - A'} \ln \left[ (1 - A') \frac{x'_a}{x'_b} + A' \right]$$

$$N'_{OG} = \frac{A'}{1 - A'} \ln \left[ (1 - A') \frac{x'_a}{x'_a - \frac{G'}{L} y'_b} + A' \right] = 6.93$$

(5) 对整个流程(包括两塔)作物料衡算:

$$G(y_b - y_a) = G'(y'_a - y'_b)$$

$$\therefore y_a = y_b - \frac{G'}{G}(y'_a) - y'_b)$$
(1)

再对解吸塔作物料衡算得:

$$x_b = x_a + \frac{y_a' - y_b'}{L/G'} = x_a + 1.667 y_a'$$
 (2)

解吸塔:因H'oc不变,故N'oc不变

$$S' = \frac{m'G'}{L'} = \frac{0.6 \times 250}{150} = 1$$

$$N'_{OG} = N'_{OL} = \frac{x'_a - x'_b}{x'_b - \frac{y'_b}{m}} = \frac{x'_a - x'_b}{x'_b} = \frac{x_b - x_a}{x_a} = 6.93$$

吸收塔:

L、G不变,所以 $H_{OG}$ 不变,S=1不变, $N_{OG}$ 也不变,

$$N_{\rm OG} = \frac{y_b - y_a}{y_a - mx_a} = 18$$

$$19y_a = 0.015 + 2.7x_a \tag{4}$$

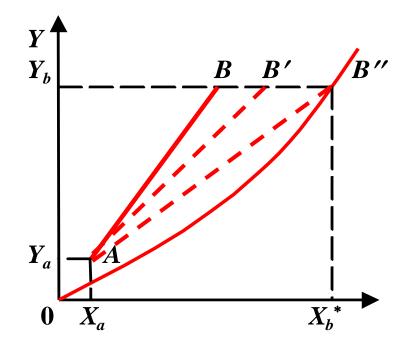
联立求解式(1)~(4)

解得: 
$$y_a = 0.0025$$
  $y'_a = 0.05$ 

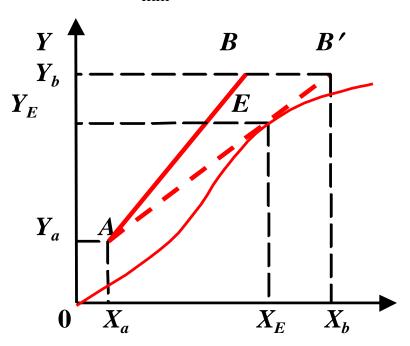
### 吸收最大回收率

#### 最小液气比的计算:

$$\left(\frac{L_S}{G_B}\right)_{\min} = \frac{Y_b - Y_a}{X_b^* - X_a}$$



$$\left(\frac{L_{S}}{G_{B}}\right)_{\min} = \frac{Y_{E} - Y_{a}}{X_{E} - X_{a}}$$



前提:  $G_B$ 、 $Y_b$ 、 $Y_a$ 及 $X_a$ 不变

#### 最小液气比只对设计型问题有意义。

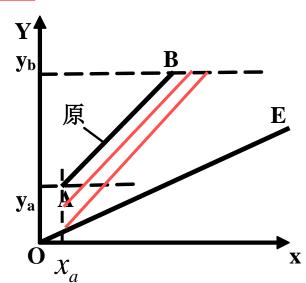
回收率 
$$\eta$$
 为: 
$$\eta = \frac{Y_b - Y_a}{Y_b} = 1 - \frac{Y_a}{Y_b} \approx 1 - \frac{y_a}{y_b}$$

 $Y_b$ 已知,求最大回收率实际上求最小尾气组成 $Y_{amin}$ 

#### 液气比一定,增加填料层高度

若A>1,即 L/G>m 随着 $h_0$ 增加,操作线平行下移,直至与平衡线交于塔顶

$$y_{a \min} = mx_a$$



$$\eta_{\text{max}} = 1 - \frac{mx_a}{y_b}$$

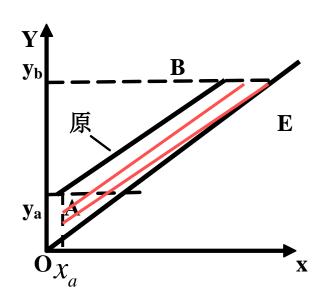
若用清水吸收, $\eta_{\text{max}} = 1$ 

若A<1, 即L/G < m

随着h<sub>0</sub>增加,操作线平行 下移,直至与平衡线交于 塔底

$$x_{b \min} = \frac{y_b}{m}$$

$$\frac{L}{G} = \frac{y_b - y_{a \min}}{x_{b \max} - x_a}$$



•

$$\eta_{\text{max}} = \frac{y_b - y_{a \min}}{y_b} = \frac{L}{G} \frac{x_{b \max} - x_a}{y_b}$$

$$= \frac{L}{G} \frac{\frac{y_b}{m} - x_a}{y_b} = A - \frac{L}{G} \frac{x_a}{y_b}$$

若用清水吸收, $\eta_{\text{max}} = A$ 

若A=1, 即 L/G = m

随着ho增加,操作线平行下移,直至与平衡线重合

$$\eta_{\text{max}} = 1 - \frac{mx_a}{y_b}$$

若用清水吸收, $\eta_{\text{max}} = 1$ 

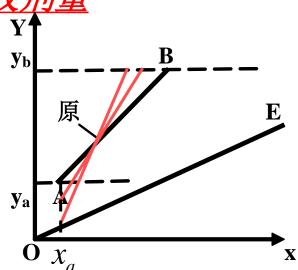
填料层高度一定,增加吸收剂量

随着L增大,操作线斜率增大,但 $N_{oG}$ 不变,直至与平衡线交于塔顶

$$y_{a \min} = mx_a$$

$$\eta_{\text{max}} = 1 - \frac{mx_a}{y_b}$$

若用清水吸收,  $\eta_{\text{max}} = 1$ 



例:

- 1. 如果逆流气体吸收塔的填料层高度可无限增加,则当吸收因子A>1时,在塔 顶 端 气 相组成趋向极限组成  $mx_a$  ; 当吸收因子A<1时,在塔 底 端  $nx_a$  相组成趋向极限组成  $nx_a$  相组成趋向极限组成  $nx_a$  相组成趋向极限组成  $nx_a$  相组成趋向极限组成  $nx_a$
- 2. 最大吸收率 $\eta_{max}$ 与\_D无关
  - A 液气比
- B 液体入塔浓度xa
- C 相平衡常数
- D 吸收塔型式