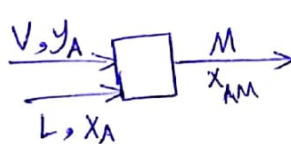
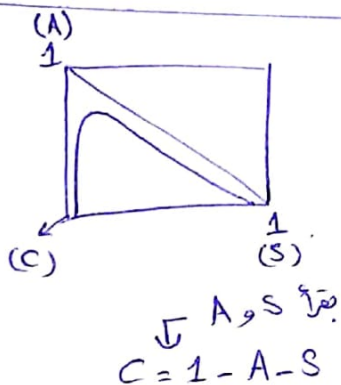
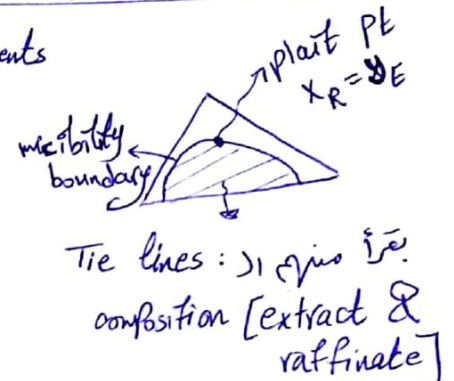
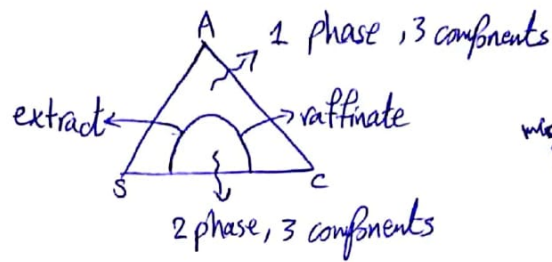
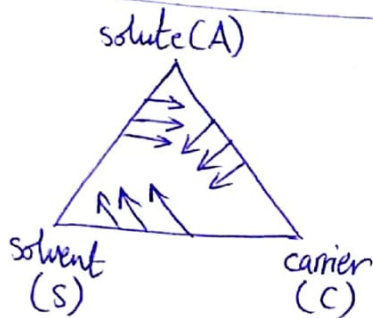


* Liquid-liquid extraction

→ distribution coefficient (K_D) = $\frac{(Y_A)_E}{(X_A)_R} = \frac{\text{solute concentration in extract}}{\text{solute concentration in raffinate}}$

→ distribution coefficient (K_D) = $\frac{(Y_A)_E}{(X_A)_R} = \frac{\text{solute concentration in extract}}{\text{solute concentration in raffinate}}$

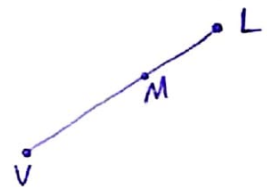
$$\text{concentration} = \frac{\text{mass}}{\text{volume}}$$



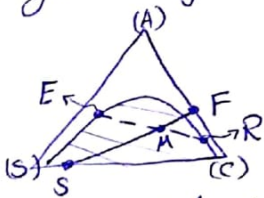
$$y_A V + x_A L = x_{AM} M$$

lever rule : $\frac{L}{V} = \frac{\overline{VM}}{\overline{LM}}$

$$\frac{L}{M} =$$



* Single stage extraction



(composition 1) raffinate, extract

$$F + S = M$$

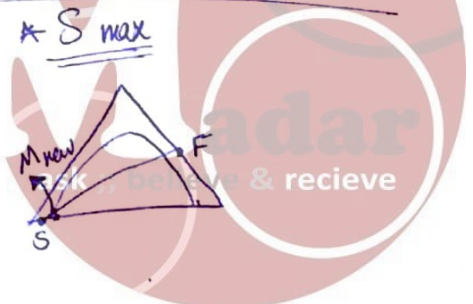
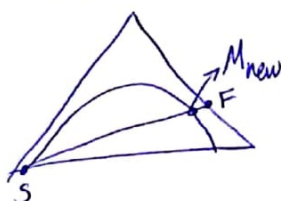
$$X_{AM} = X_{AR} R + X_{AE} E$$

④ حسب كمية R و E و x_{ce} mass balance و lever rule

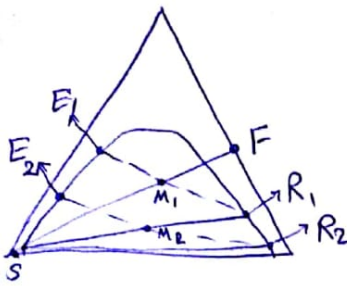
* Fraction of solute recovered

$$f = 1 - \frac{(X_{AR})R}{(X_{AF})F}$$

* 8 min



* Multi-stage extraction [cross-current]



(1) نفس الخطوات في single رسم أول خط (Feed, solvent, mixing)

(2) نفس الخطوات لتحديد Y_E, X_R

(3) raffinate من أول خط هو ر feed لـ 2nd stage

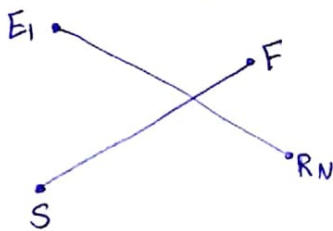
(4) بوقل R_1 (feed 2) مع S الأولية و بوقل X_{M_2} و بعد Tie line و بطل E_2 و R_2

(5) R_2 هو ر feed 3 و بكرر الخطوات حتى أول R_N الأخيرة

$$* \text{Solute recovery} = 1 - \frac{R_N^{\text{stage كل}} X_{R_{NA}}}{F X_{FA}} \rightarrow \text{دائما بقسم على feed, الأولى}$$

$$* \text{overall solute concentration in extract: } \bar{Y}_{AE} = \frac{\sum_{i=1}^N E_i Y_{E_iA}}{\sum_{i=1}^N E_i}$$

* Multi-Stage extraction [Counter-current]



(1) بوقل ر feed مع Solvent

(2) بجد X_M من الـ mass balance

(3) نقطتي السؤال معلومت لتحديد E_1 أو R_N

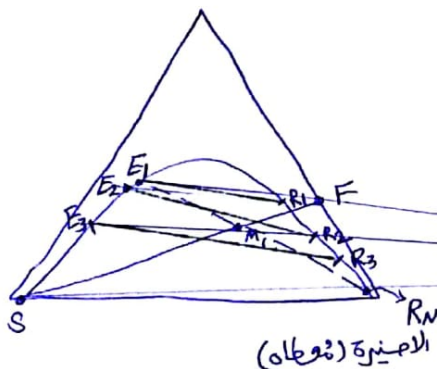
(4) بوقل R_N أو E_1 حسب المقلات مع M

(5) بوقل E_1 مع F ، و R_N مع S ، و نقسمهم [نقاط الاستدار] هو دلتا (Δ)

(6) نجد Tie line من E_1 مع R_1 و من Δ د R_1 و امتداد (R_1, Δ) بوقلني E_2

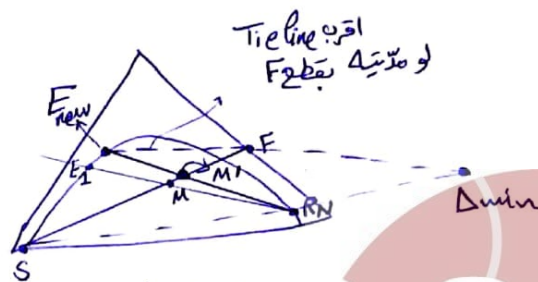
(7) بتدكان Tie line من E_2 بطل R_2

(8) نجد خط من Δ د R_2 و امتداد الخط بوقلني E_3 و بقل أمشي حتى أول R_N



* minimum Solvent $\rightarrow \Delta_{min}$

• نجد E_{new} بفرس Δ أو Δ Tie line الأقرب
 وتقاطع مع F
 • نجد M نقطة التقاطع



$$\frac{S_{min}}{F} = \frac{X_{AF} - X_{AM}}{X_{AM} - Y_{AS}} \quad (E_{new} \text{ و } M_{new} \text{ و } R_N \text{ على نفس الخط})$$

* $\frac{S_{min}}{F} \rightarrow$ number of theoretical stages $\Rightarrow N \rightarrow \infty$

* $\frac{S_{max}}{F} \rightarrow$ number of theoretical stages $\Rightarrow N \rightarrow 1$

ask ; believe & recieve

* leaching

overflow V
solute fraction x_A
solvent C

underflow L
solute fraction y_A
solvent C
inert, leaching solid B

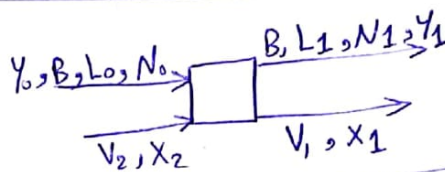
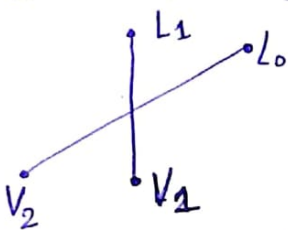
$$N = \frac{kg \ B}{kg \ A + kg \ C} = \frac{kg \ solid}{kg \ solution}$$

$$N_V = \frac{B}{V}, \ N_{overflow}$$

$$N_L = \frac{B}{L}, \ N_{underflow}$$

$$x, y = \frac{kg \ A}{kg \ A + kg \ B}, \text{ at equilibrium } x_A = y_A$$

* Single stage leaching



$$L_0 + V_2 = L_1 + V_1 = M$$

$$\text{composition balance: } L_0 y_{A0} + V_2 x_{A2} = L_1 y_{A1} + V_1 x_{A1} = M x_{MA}$$

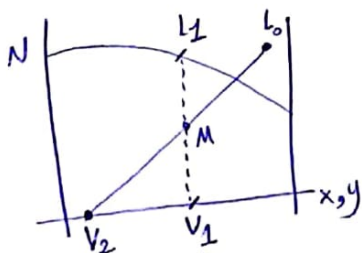
$$\text{dry solid (B) balance: } B = N_1 L_1 = N_2 L_2 = M_2 N_{M2}$$

$$V_2 (x_{2A}, N_2) \text{ و } L_0 (y_{A0}, N_0) \text{ : } V_2 \text{ و } L_0 \text{ : } \text{in feed}$$

$$\text{C: solvent in feed} \leftarrow L_0 = A + C, \ N_0 = \frac{B}{L_0}, \ y_{A0} = \frac{A}{L_0}$$

$$V_2 \rightarrow \text{Feed} \leftarrow V_2 (x_{2A}, N_2) \text{ و } L_1 (y_{A1}, N_1) \text{ : } V_2 \text{ و } L_1 \text{ : } \text{in feed}$$

$$A: \text{solute in solvent} \leftarrow V_2 = A + C, \ N_2 = \frac{B}{V_2}, \ x_{A2} = \frac{A}{V_2}$$



$$\text{mass balance } L_0 + V_2 = M$$

$$y_{A0} L_0 + x_{A2} V_2 = x_{MA} M$$

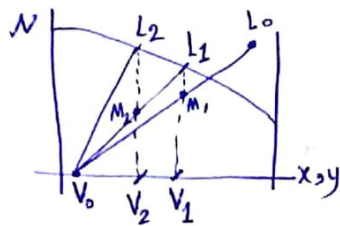
$$x_M = x_1 = y_1$$

$$L_1 + V_1 = M$$

$$\text{lever rule } \frac{L_1}{L_1 + V_1} = \frac{MV_1}{L_1 V_1}$$

$$\frac{V_1}{M} = \frac{L_1 M}{L_1 V_1}$$

* Multi cross-current leaching



١ نفس الخطوات، L_1 L_0 بالـ single stream
٢ يعتبر L_1 هو الـ 2nd stage feed
٣ يوصل L_1 مع V_2 أو سميها V_0 عشان ما تتحزب

٤ mass balance عشان أوجد x_{M2}

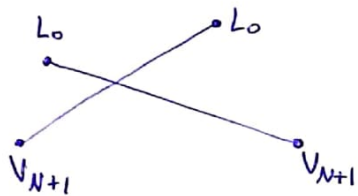
$$y_{1A} L_{1A} + V_0 x_0 = x_{M2} M_2$$

$$L_1 + V_0 = M_2 \quad \text{عنا } x_0 \text{ و } y_{1A} \text{ من الخطوات السابقة}$$

٥ بعد ما أوجد $x_{M2} = x_2 = y_2 \dots x_{M2}$ وبعيد خط يوصل L_2 و V_2

٦ يعتبر L_2 هو الـ 3rd stage feed وبعيد الخطوات من (٢)، وبعيد أكثر حتى أوصول أو أختلى V_0 وبعيدكم stage

* Multi-stage counter-current leaching



$$L_0 + V_{N+1} = V_1 + L_N = M$$

$$[y_0 L_0 + x_{N+1} V_{N+1} = x_1 V_1 + y_N L_N = x_M M]_A$$

١ يوصل L_0 ، V_{N+1} (feed stream) مع بعض

٢ جبرد الـ M مثل قبل mass balance

٣ مغطى بمقاومات عن الـ final $\leftarrow$ إما V_1 أو L_N

٤ يوصل الـ M مع M وبعيدته حته أوجد L_N أو العكس حسب شومطيتي بالسؤال

٥ حته أوجد (٥) يوصل (٥ مع V_1) و (٥ مع V_{N+1}) وبعيدطين حته يتقاطعا (نقطة التقاطع هي Δ)

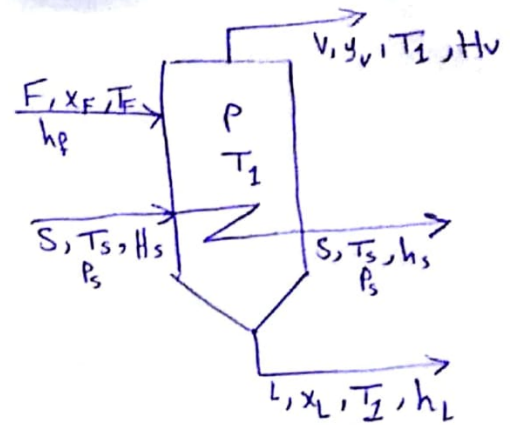
٦ بعد خط من V_1 لاغلى حته أوجد L_1 ثم يوصل $[L_1 \text{ مع } \Delta]$ تقاطع الخط مع الـ V (axis x, y) مجرد عنه V_2

٧ يرجع أمتد خط V_2 مع L_2 و يوصل (٥ لـ L_2) وبعيدولا وهكذا حته أوصول آخر حته V_{N+1} وبعيدكم stage

* evaporation: single effect evaporator

material balance:
$$\begin{aligned} F &= L + V \\ x_F F &= x_L L + y_V V \end{aligned}$$

energy balance:
$$\begin{aligned} h_F F + H_S S &= h_S S + h_L L + H_V V \\ h_F F &= S(h_S - H_S) + h_L L + H_V V \\ \dots \Rightarrow F h_F + S \lambda_s &= h_L L + H_V V \end{aligned}$$



$$\begin{aligned} S \lambda_s &= h_L L + H_V V - F h_F \\ S \lambda_s &= (F - V) h_L + H_V V - F h_F = F h_L - V h_L + V H_V - F h_F \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} S \lambda_s &= F(h_L - h_F) + V(H_V - h_L) \\ S \lambda_s &= F(h_L - h_F) + V \lambda_v \end{aligned} \quad \begin{cases} h_L = C_p (T_1 - T_{ref}) \\ h_F = C_p (T_F - T_{ref}) \end{cases}$$

$$\dots \Rightarrow S \lambda_s = F C_p (T_1 - T_F) + V \lambda_v$$

$\rightarrow h_s, h_F, h_L \rightarrow$ small (h): enthalpy of liquid.

$\rightarrow H_V, H_S \rightarrow$ Capital (H): enthalpy of vapor

* From steam table H, h, λ

$\rightarrow \lambda_s, \lambda_v \rightarrow$ latent heat of vapour = $(H - h)$
(h_{fg}) in steam table.

$$\dots \Rightarrow S \lambda_s = Q = UA(T_s - T_1)$$

* Multiple effect evaporators

$$\begin{aligned} F &= V + L \quad , \quad V = V_1 + V_2 + \dots + V_N \\ F x_F &= \sum V_i x_i + x_L L \end{aligned}$$

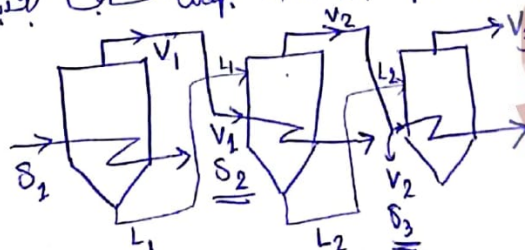
mass balance eq. (1)

① استوف ستو مقصود هو في حرارة و ضغط ... بطلان enthalpy الرق او ال (λ) في multiple

بشكل (λ) في نوقس في الالال: $\lambda_{s_1} S_1 = F C_p (T_1 - T_F) + V_1 \lambda_{v_1}$ (evaporator 1)

(evaporator 2) $V_1 \lambda_{v_1} = (F - V_1) C_p (T_2 - T_1) + V_2 \lambda_{v_2}$

النتيجة في ال evaporator انه كل vapor بطلان هو ال evaporator الابق بغير سترم راجل على ال evaporator
وكل liquid هو meet ال feed evap. recieve



$$q_1 = q_2 = q_n \dots$$

(٣) نستخدم المعادلة

$$U_1 A (T_s - T_1) = U_2 A (T_1 - T_2) = U_n A (T_{n-1} - T_n)$$

$T_{s2} = T_1$ ✓ T_1 هو السيتيم الداخل من الـ evaporator سابق لذلك حرارة

بطلح الحرارة المعجولة الباقية من كل المعادلات

	first effect	Second effect	---
Stream Temp	T_s الداخل و هو T_s	$T_{s2} = T_1$ لا T_1 و T_2	$T_{s \text{ final}} = T_{\text{solution}}$ قبل الأخير
solution Temp	T_1 بـ T_1 و T_2 من (٣)	T_2 بوجهها من فرع (٣)	T_{final} تكون مغطاه هي أو بوجه P_{final} من هنا الحرارة
ΔT	$T_s - T_1$	$T_1 - T_2$	$T_2 - T_{\text{final}}$
U أو ΔT	U_1	U_2	U_3
Latent heat of vaporization λ_{steam}	λ at T_s الداخل على أن الـ evaporator	λ at $T_{s2} (T_1)$ الداخل على أن الـ evaporator	λ at $T_{s \text{ final}}$ الـ steam الداخل على أن الـ evaporator
λ_{vapor}	λ at T_1 و تساوي البقية عندها	λ at T_2 تساوي البقية عندها T_{s2}	λ at T_{final} يكون مغطاه بالـ steam

(٥) بعد ما نحس المعلومات عندي جمل $S_o \lambda_o$ و $V_1 \lambda_1$ كل λ و V و S_o و V_1 و λ_1

$$S_o \lambda_o = V_1 \lambda_1$$

أول مادة فيها مجهول V_1 و S_o

$$V_1 \lambda_1 = \lambda_2 V_2$$

...

وبكل باقي الـ evaporators .. نحس عندي معادلات بعد مجهول معين و نستخدم

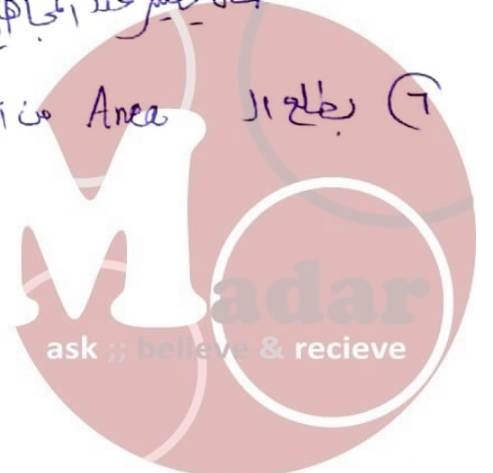
$$V = V_1 + V_2 + V_N \dots$$

عندي معادلات = عدد المجهولات

Area نفسي

$$Q = UA \Delta T$$

(٦) بطلح الـ Area من أي evaporator ..



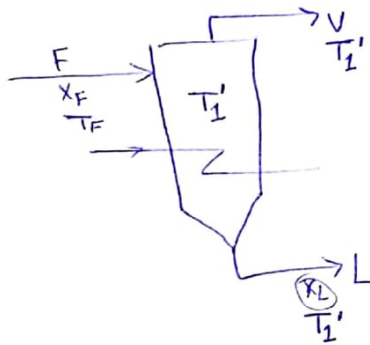
* لو في عندي boiling pt. rise .. يعني ار Feed من water من فلما آخذ تركيز ان
 enthalpy ما بايديها متغير من جدول steam.

← بالنسبة لـ Feed يكون معرف x_F ودرجة حرارة ... وتقرأ من enthalpy-concentration chart
 لـ بطل معني h_F

← بالنسبة لـ liquid يكون معرف x_L ودرجة حرارة أو ضغط .. وتقرأ بالبداية من boiling point rise chart
 بطل كـ درجة الحرارة مع x_L .. يعني مار معني T جديدة

← الآن بطل من الـ enthalpy-concentration chart عند الحرارة الجديدة .. h_L ✓

← بالنسبة لـ vapor حتى أطلع H_v ← يرجع على الـ steam tables وبيد H_v عند الحرارة الجديدة



عند x_L هذه الحرارة $T_L' \rightarrow$
 الجديدة

← enthalpy من الـ enthalpy-concentration chart

لـ الـ liquids بقراهم فقط .. لـ H_v من steam tables.



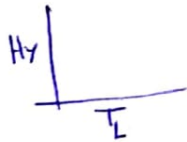
* Cooling Towers %

خطوات حل أسئلة الـ cooling Towers .

١) رسم equilibrium curve ..

$$H_{y1} = (1.005 + 1.88 H_i) 10^3 T + 2.501 \times 10^6 H_i$$

← هو ثابت موائع غير تابع الحرارة .. لكن الأسئلة .



٢) رسم الـ operating line .

$$H_y = (H_{y1} - T_{L1} \frac{L_C}{G}) + \frac{L_C}{G} T_L$$

L: water flow kg water / s.m²

G: dry air flow

C_L: heat capacity of water (4.187 kJ/(kg. K))

T_{L1}: Temperature of outlet water (out.)

عادةً هو في السؤال

*** H_{y1}: enthalpy at T_{wet bulb}

لأنه لو ما أعطى حرارة لـ inlet gas من افتراضات T_{wb} و آخر الـ enthalpy

← يمكن حد السؤال بـ T_G لأنه على الـ adiabatic .. مبني على هذا ثابت

مما كانت T_G مع آخر الـ enthalpy من الـ cooling T_{wb}

← بـ م. ب. ب. كان نقطة في رسم الـ operating line (T_{L2}, H_{y2}) .. وهو (T_{L1}, H_{y1})

$$G(H_{y2} - H_{y1}) = L C_L (T_{L2} - T_{L1})$$

← هذا الـ operating line يبدأ بـ T_{L1} وينتهي بـ T_{L2}

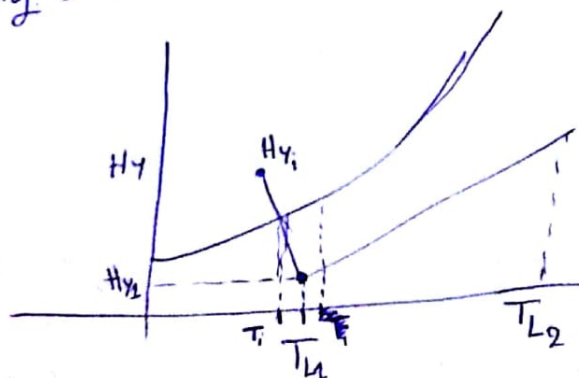
٣) نرسم الـ lines constant slope من خلال المقادير

$$\frac{H_{y1} - H_y}{T_i - T_L} = \frac{h_L a_{H,L}}{M_B \rho K_G a_M}$$

← ثابت موائع في السؤال .

← لا تتغير الـ ثابت

← operating من الـ equilibrium



مثلاً بـ بـ بـ أو بـ بـ بـ

أما جـ بـ بـ نقطة على الـ eq. (T_{L2}, H_{y2})

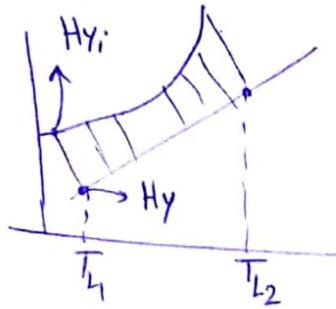
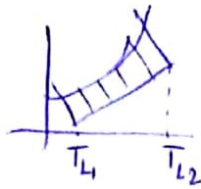
و جـ بـ بـ حرارة قريبة T_{L2} و بـ بـ بـ H_{y2}

أو جـ بـ بـ نقطة على الـ oper. (T_{L1}, H_{y1})

أما جـ بـ بـ حرارة قريبة من T_{L1} و بـ بـ بـ H_{y1}

رقيم = - (H_{y1} - H_{y2}) / (T_i - T_{L1})

يوجد مجموعة lines الهائض التي بنفس الطريقة لكن أهم شيء أولها الحفظ عند T_{L1} و T_{L2} عن أن الرسم



٤) بطل جدول

equilibrium	operating		
H_{y1}	H_y	$H_{y1} - H_y$	$\frac{1}{H_{y1} - H_y}$
بأخذ القيم من الرسم لكل خط equi. line	لها قيم أو operating		$f(H_y)$
			$f(x) = \frac{1}{H_{y1} - H_y}$

٥) خط أو عدد NTU (number of transfer units)

$$NTU = \int_{H_{y1}}^{H_{y2}} \frac{dH_y}{H_{y1} - H_y}$$

يقدر أو يدون manually على Trapezoidal rule

H_y
operating

$$NTU = \frac{\Delta x}{2} \left[f(H_{y1}) + 2f(H_{y2}) + 2f(H_{y3}) + \dots + f(H_{y4}) \right]$$

$$\Delta x = \frac{H_{y \text{ final}} - H_{y \text{ initial}}}{\text{عدد قسم (n)}}$$

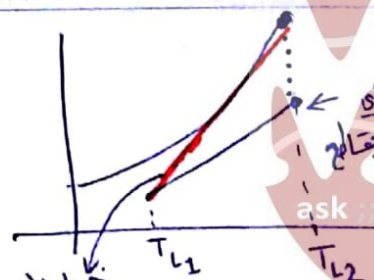
٦) بطل أو HTU (height of transfer units)

$$HTU = \frac{G}{M_B P K_G a_m}$$

٧) حساب ارتفاع التبريد Cooling Tower : $z = (HTU) \cdot (NTU)$

* Minimum value of G (G_{min})

$$\text{slope}_{max} = \frac{L_{C2}}{G_{min}}$$



operating

* Batch drying

$L \rightarrow$ wet solid mass

$L_s \rightarrow$ dry solid mass

$X \rightarrow$ free moisture content

$$X = X_T - X^*$$

$X^* \rightarrow$ equilibrium moisture content

$$X_T = \frac{L - L_s}{L_s} = \frac{\text{kg total water}}{\text{kg dry solid}}$$

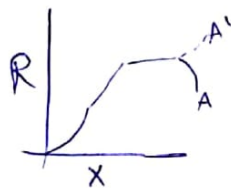
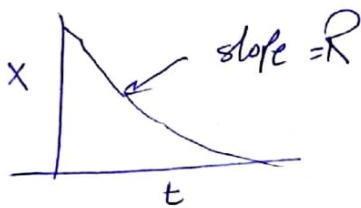
$$R = -\frac{L_s}{A} \frac{dX}{dt} = \frac{\text{mass of water evaporated}}{\text{surface area exposed for drying time}}$$

R : drying rate

L : mass of wet solid which contains dry solid of mass (L_s)

X : free moisture content

A : drying surface area



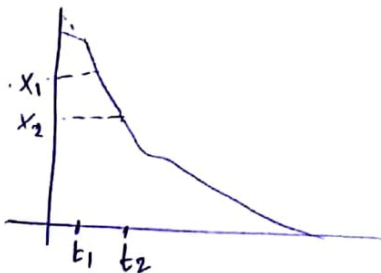
Point C:

$\rightarrow$ critical free moisture content X_c

$\rightarrow$ falling in R , $T_{\text{surface}} \uparrow$

* Constant-rate drying Period :

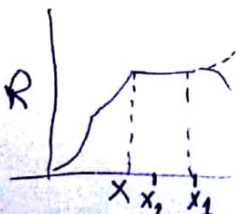
A) using experimental $X(t)$ curve.



$$R = -\frac{L_s}{A} \frac{dX}{dt}$$

$X_1 \rightarrow$ read t_1 , $X_2 \rightarrow$ read t_2
 $\rightarrow$ drying time period required $t = t_2 - t_1$

B) using experimental R vs X curve.



$$R_c = -\frac{L_s}{A} \frac{dX}{dt}$$

$\downarrow$
constant

$$t = t_2 - t_1 = -\frac{L_s}{AR_c} (X_1 - X_2)$$

$\rightarrow$ Read R_c from chart

$\rightarrow$ سؤال

C. using ~~convection~~ convection heat transfer only

$$R_c = \frac{h(T - T_w)}{\lambda_w}$$

T_w : wet bulb Temp.

h : convection heat transfer coefficient

λ_w : latent heat of vap at T_w

H_w : humidity at T_w

$$R_c = K_y M_B (H_w - H)$$

$$z = \frac{L_s}{A} \frac{x_1 - x_2}{K_y M_B (H_w - H)}$$

* To find h :

↳ Parallel flow to surface

$$h_c = (0.0204) G^{0.8}$$

$$G = \frac{\rho u}{A}$$

slide #66

↳ Perpendicular flow to surface

$$h_c = 1.17 G^{0.37}$$

total drying rate = $R_c A$: kg water vapor / hr

humidity chart ← T_w ← $R_c = \frac{h(T - T_w)}{\lambda_w}$ ← rate of drying $\frac{dW}{dt}$
 steam tables ← λ_w ←

by h → $h_c = 0.0204 G^{0.8}$ or $h = 1.17 G^{0.37}$

$G = \frac{\rho u}{A}$: G → $\frac{\rho u}{A}$
 $\rho = \frac{1}{V}$ ← $\frac{1}{V}$ ← $\frac{1}{V}$ ← $\frac{1}{V}$

$V_H = (2.83 \times 10^{-3} + 4.56 \times 10^{-3} H) T$ rate of drying ← $A \times R_c$ ←

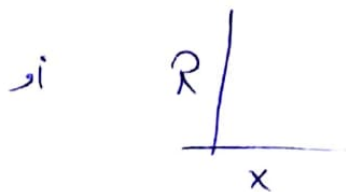
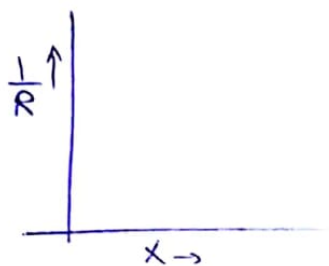
D. Conduction radiation and convection heat transfer
 trial & error ←

!



* Falling rate drying Period ($R = R(x)$)

$$t = \int_{t_1=0}^{t_2=t} dt = \frac{t_s}{A} \int_{x_2}^{x_1} \frac{dx}{R} \frac{1}{R'}$$

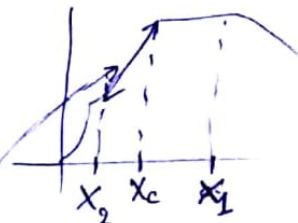


Trapezoidal rule is less accurate $\rightarrow$
 Simpson rule is more accurate



لو صاف انه الزمن المطلوب constant rate يعني الزمن لـ 2 integral

$$t = \underbrace{-\frac{L_s}{A} \int_{x_1}^{x_2} \frac{dx}{R}}_{\substack{\text{only 1 term} \\ R = \text{constant}}} + \underbrace{-\frac{L_s}{A} \int_{x_2}^{x_3} \frac{dx}{R}}_{\substack{\text{only 1 term} \\ R = \text{constant}}}$$



لوا falling rate / تقریباً linear بقدر أعون

$$-\frac{L_s}{A} \int_{x_c}^{x_2} \frac{dx}{R} \longrightarrow -\frac{L_s}{A} \cdot \frac{x_c}{R_c} \ln \left(\frac{x_2}{x_c} \right)$$

ما أعل جبول وبه وقت