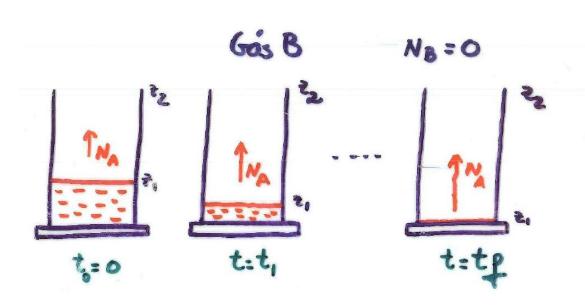
Isabel Coelhoso e João Crespo

Engenharia Química e Biológica

Fenómenos de Transferência II



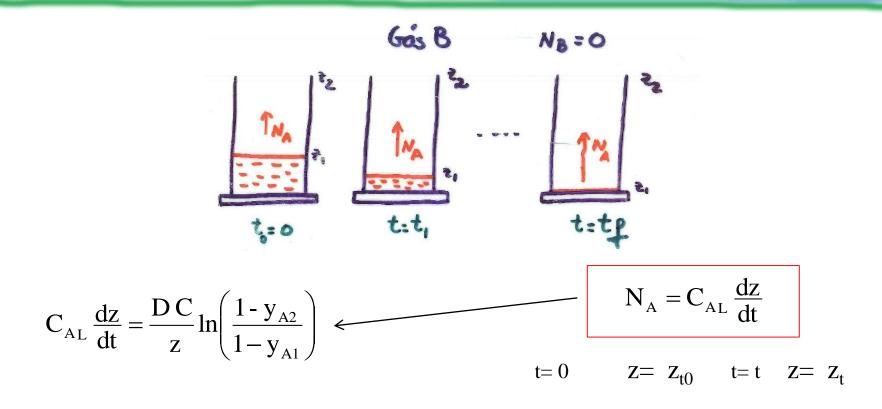
$$z=z_2-z_1$$
 $z=f(t)$

$$N_A = f(z) \implies N_A = f(t)$$

$$Q_{A} = -C_{AL} \frac{dV}{dt}$$

$$N_A = C_{AL} \frac{dz}{dt}$$

$$t=0$$
 $z=z_{t0}$ $t=t$ $z=z_{t}$



$$t = \frac{C_{AL}}{2 D C \ln \left(\frac{1 - y_{A2}}{1 - y_{A1}}\right)} \left(z_t^2 - z_{t0}^2\right)$$

QA = - CAL dV (mrles/s)

Geometica plana

 $N_{4z} = \frac{Q_A}{5} = -\frac{1}{5} C_{AL} \cdot (-5) \frac{dz}{dt}$

 $\frac{dV}{dt} = -5 \frac{dz}{dt}$

- Naz = CAL dz At

NAZ = YA (NAZ + NZZ) - CDAS dya

thre estagnado

NAZ (1- Ya) s - CDA3 dya

NAZ = - CDAZ (1-ya)

74= JA

₹ = ₹ t

NAZ = CDAS la (1- YAZ)

Cal de = CDAR la (1-7az)

 $C_{A_1}\int_{-2}^{2} dz = CD_{A3} \ln \left(\frac{1-\gamma a_2}{1-\gamma a_1}\right) \int_{-2}^{2} dt$

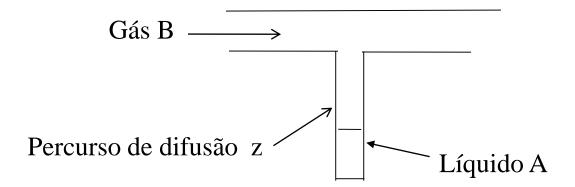
 $C_{AL}\left(\frac{z^{z}}{z}\right)^{z_{1}}_{z_{1}}=CD_{A3}\ln\left(\frac{1-y_{A2}}{1-y_{A3}}\right)\times t$

t = CAZ (22 - 21) \$ /2 C DAS RN (1-422

Célula de Arnold

Condições fronteira:

$$z=0$$
 $y_A=y_A^*$ $z=z$ $y_A=0$



$$D = \frac{C_{AL}}{2 t C ln \left(\frac{1}{1 - y_A^*}\right)} \left(z_t^2 - z_{t0}^2\right)$$

Permite obter D

Geometria Esférica

$$Q_A = -C_{AL} \frac{dV}{dt}$$

Se r_2 = infinito e y_{A2} =0

$$-C_{AL} 4\pi r_1^2 \frac{dr_1}{dt} = \frac{4\pi D C}{1/r_1} ln \left(\frac{1}{1 - y_{A1}} \right)$$

$$t = \frac{C_{AL}}{2 D C \ln\left(\frac{1}{1 - y_{A1}}\right)} \left(r_{t0}^{2} - r_{t_{t}^{2}}\right)$$

JA2

NAR = ya (NAR + NBR) - CDBdya da

NACE (1- ya) = - CDAB alya

NAR dr = - CDAS dys

NAR x 72 = NA, x 2.

NAR - NA, x 2,2 x 1

NA, = 2, 2 | 1 da = - CDAB | dya | 1- ya | ya= ya,

Ns, x R, [-+] = + C Das [la (1-ya)] ya,

NA, x R? [0+ 1] = + CDAS lu 1- ya.

NA, , E, = + C DAZ la 1-7/43

QAX MARI = - CDAB RN - 1-yA.

- CALXHTRE Xe3 - dn = + CDAS ln - 1-yas

Cal Seide = + CDay lu 1-ja, Sat

- CAL (82] E. + = + @DAS la (1-ya,) x t

Georgia Exerica

Qa = - Cac dv dt

V= 47 R3

dv =+ dv · di

dv = 3 R2 4 TT d1 = 4 TT R2

dV =+4TIR2 dr

Convoices Chamber

dr= P, J= Jai

n=00 ya=0

A NAT NAI

NA, = Q /4 12,2

QA = - CAL × (+4TR2) da

too R= Rito

tet nerst

N - CAL (Rit - Rito) = + @ Dugling 1

CAL (Rito - Rito) = + @ DAY XN (1) + t

to Cat + (Rito - Rito)/(2003 XN (1 - yn))

Uma camada de água com 1 mm de espessura é mantida a 20 °C em contacto com o ar seco a 1 atm. Admitindo que a evaporação se dá por difusão molecular através de uma camada de ar estagnado com 5 mm de espessura, calcule o tempo necessário para que a água evapore completamente. O coeficiente de difusão de água no ar é 0.26 cm²/s e a pressão de vapor da água a 20°C é 0.0234 atm.

$$T = 20^{\circ}$$

 $P = 1$ Atm = 1,013 × 105 Pa
 $D_{H,0}/\mu_{2} = 0,26 \text{ cm}^{2}/3 = 2,6 \times 10^{-5} \text{ m}^{2}/3$
 $P_{VH_{2}}^{20^{\circ}} = 0,0234 \text{ Atm}$

$$N_{A}\left(z_{2}-z_{1}\right) = -\frac{PD_{AB}}{RT} \times (-1) \left[l_{N}\left(1-y_{n}\right)\right]^{O} y_{n} + N_{A} = \frac{PD_{AB}}{RT}\left(z_{2}-z_{1}\right)^{N} l_{N}\left(\frac{1}{1-y_{n}}\right)$$

$$SRS = \frac{PDAB}{C_{AL} \cdot PT} \times ln \left(\frac{1}{1 - y_{A'}}\right) dt$$

$$\int_{S}^{St} dS = \frac{PDAB}{CALRT} \left(\frac{1}{1-yA^{3}} \right) \int_{A}^{L=t} dt \qquad t = \frac{CALRT}{PDAB} \left(\frac{S_{L}^{2} - S_{L}^{2}}{2} \right) \left(\frac{S_{L}^{2} - S_{L}^{2}}{2} \right) \left(\frac{1}{1-yA^{3}} \right) \int_{A}^{A} dt \qquad t = \frac{CALRT}{PDAB} \left(\frac{S_{L}^{2} - S_{L}^{2}}{2} \right) \left(\frac{S_{L}^{2} - S_{L}^{2}}{2}$$

$$\frac{dv}{dt} = -5\frac{ds}{dt}$$

Calcule o tempo necessário para sublimar completamente uma esfera de naftleno $(C_{10}H_8)$ cujo diâmetro inicial é 1 cm. A esfera está colocada numa quantidade "infinita" de ar a 318 K.

P*(naftaleno) = 0.106 atm ρ (naftaleno) = 1140 kg/m³ $D_{naft-ar}$ = 6.9x10⁻⁷ m²/s