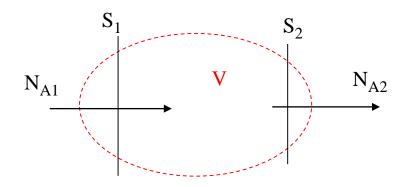
Isabel Coelhoso e João Crespo

jgc@fct.unl.pt

Engenharia Química e Biológica

Fenómenos de Transferência II



Equação Conservação (A)

$$N_{A1}S_1 - N_{A2}S_2 + V r_A = 0$$

Sem Reacção Química

$$N_{A1} S_1 = N_{A2} S_2$$

Geometria plana, cilíndrica e esférica

Equação Conservação (A)

$$SN_{Az}\big|_z = SN_{Az}\big|_{z+\Delta z}$$

Dividindo por

 $S \Delta z$

 $\lim \Delta z \to 0$

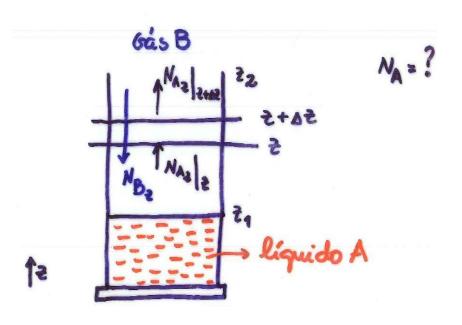
$$\frac{d}{dz}N_{Az} = 0$$

$$\frac{d}{dz}N_{Bz} = 0$$

 N_A = constante

 N_B = constante

Geometria Plana



$$N_{Az} = y_A (N_{Az} + N_{Bz}) - c \mathcal{D}_{AB} \frac{dy_A}{dz}$$

Definindo
$$\Theta = \frac{N_{Az} + N_{Bz}}{N_{Az}}$$

vem

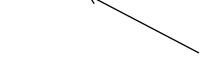
$$N_{Az} = -\frac{c\mathcal{D}_{AB}}{1 - \Theta y_A} \frac{dy_A}{dz}$$

Condições fronteira:

$$z = z_1$$
 $y_A = y_{A1}$

$$z=z_1$$
 $y_A=y_{A1}$ $z=z_2$ $y_A=y_{A2}$

$$N_{Az} = \frac{c\mathcal{D}_{AB}}{\Theta(z_2 - z_1)} \ln \left(\frac{1 - \Theta y_{A2}}{1 - \Theta y_{A1}} \right)$$



Percurso de difusão (z₂-z₁)=1

Difosto em N3 = YA (NA 1 N3) - C DA3 dyA Cilme Plano NAZ-cte NA - YNA (NA+N3) = - C Drs dy A NA - YADNA = - @ DA dyA NA (1-Byr) = - @ Dundys Walter - C DAB JAZ dya 1- 0 ya $N_A \left(\frac{1}{2} - \frac{1}{6} \right) \left[l_N \left(1 - \theta y_A \right) \right]^{N_A}$ = + CDAB la 1-0 yAZ NA = CDAB lu 1-84/12 0(22-21) lu 1-84/12

Geometria Cilíndrica

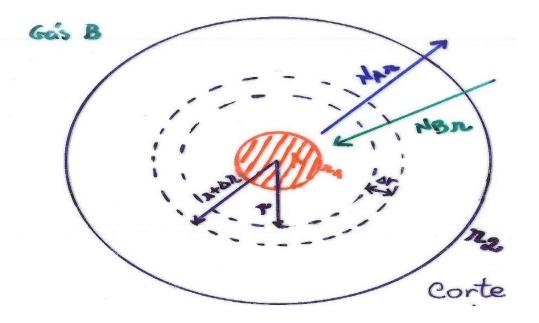
Equação Conservação (A)

$$2\pi r L N_{Ar}\big|_{r} = 2\pi r L N_{Ar}\big|_{r+\Delta r}$$

Dividindo por

 $2\pi r L\Delta r$

 $\lim \Delta r \to 0$



$$\frac{1}{r}\frac{d}{dr}(N_{Ar}r) = 0$$

$$\frac{1}{r}\frac{d}{dr}(N_{Br}r) = 0$$

$$N_A$$
r= constante

Cinética

$$N_{Ar} = -\frac{c\mathcal{D}_{AB}}{1 - \Theta y_A} \frac{dy_A}{dr}$$

Condições fronteira:

$$r = r_1$$
 $y_A = y_{A1}$ $r = r_2$ $y_A = y_{A2}$

$$N_{A1} r_1 = N_{A2} r_2 = N_{Ar} r$$

$$N_{A1} = \frac{c\mathcal{D}_{AB}}{\Theta r_1 \ln(\frac{r_2}{r_1})} \ln\left(\frac{1 - \Theta y_{A2}}{1 - \Theta y_{A1}}\right)$$

Difort em filme NAD = YA (NAD + NED) - C DAS dyA Cilimaico I Wag = at NAZ - YA NAZ O = - e DAS dya NAR (1- Dya) = - @ DAB dya NAR de = - e DA3 dyA NAZ X TZ = NA, X 72, NAIXRI DE = - EDAS JAZ NAIXRIXI NAIRZ, [la 12] RZ = CDAS [la (1-0 yx)] YAZ NA, R. P. EZ = CDAB IN 1-0 YAZ NA = CDAS x & 1-0412

RIDIN 32 1-0412

Geometria Esférica

Equação Conservação (A)

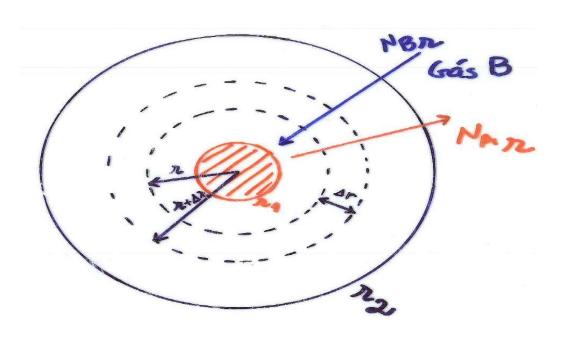
$$4\pi r^2 N_{Ar}\Big|_r = 4\pi r^2 N_{Ar}\Big|_{r+\Delta r}$$

Dividindo por

$$4\pi r^2 \Delta r$$
 $\lim \Delta r \to 0$

$$\frac{1}{r^2} \frac{d}{dr} \left(N_{Ar} r^2 \right) = 0$$

$$\frac{1}{r^2}\frac{d}{dr}\left(N_{Br}r^2\right) = 0$$



 $N_A r^2 = constante$

 $N_B r^2 = constante$

Cinética

$$N_{Ar} = -\frac{c\mathcal{D}_{AB}}{1 - \Theta y_A} \frac{dy_A}{dr}$$

Condições fronteira:

$$r = r_1$$
 $y_A = y_{A1}$

$$r = r_1$$
 $y_A = y_{A1}$ $r = r_2$ $y_A = y_{A2}$

$$N_{A1} r_1^2 = N_{A2} r_2^2 = N_{Ar} r^2$$

$$N_{A1} = \frac{c\mathcal{O}_{AB}}{\Theta r_1 (1 - \frac{r_1}{r_2})} \ln \left(\frac{1 - \Theta y_{A2}}{1 - \Theta y_{A1}} \right)$$

Difused em

filme estince

NAX TZ = cte

Comparação dos fluxos para diferentes geometrias

$$N_{A1} = \frac{c\mathcal{D}_{AB}}{\Theta \eta_d l} \ln \left(\frac{1 - \Theta y_{A2}}{1 - \Theta y_{A1}} \right)$$

l Dimensão característica – I para película plana e $\mathsf{r}_{\scriptscriptstyle 1}$ para cilindro e esfera

```
\eta_d
 Factor adimensional = 1 para película plana = ln(r_2/r_1) para cilindro = (1-r_1/r_2) para esfera
```

Difusão através de um componente estagnado

$$N_B = 0$$

$$N_A = \frac{c\mathcal{D}_{AB}}{l} \ln \left(\frac{1 - y_{A2}}{1 - y_{A1}} \right)$$

Contradifusão equimolar

$$N_A = -N_B$$

$$N_A = \frac{c\mathcal{P}_{AB}}{l}(y_{A1} - y_{A2})$$

Um componente A difunde-se através de uma camada em repouso de um componente B de espessura Z. A pressão parcial de A num dos lados da camada é p_{A1} e no outro lado p_{A2} < p_{A1} .

Mostre que o fluxo máximo possível de A através dessa camada é dado por:

$$N_{A \max} = \frac{DP}{RTZ} ln \left(\frac{P}{P - p_{A1}} \right)$$

Sendo P a pressão total

1. Moldou-se naftaleno sob a forma de um cilindro de raio R_1 que se deixou sublimar no ar em repouso. Mostre que a velocidade de sublimação é dada por:

$$Q = \frac{2 \pi L D P}{R T} ln \left(\frac{1 - y_{A2}}{1 - y_A^*} \right) / ln \left(\frac{R_2}{R_1} \right)$$

Sendo y_A^* a fracção molar correspondente à pressão de vapor do naftaleno e y_{A2} a fracção molar correspondente a R_2 .

Explique o que sucede à velocidade de sublimação quando R_2 se torna muito grande.

2. E se a geometria for esférica?