

PQI – 3303 – Fenômenos de Transporte III

Lista 9 – Ex. 1

José Luís de Paiva

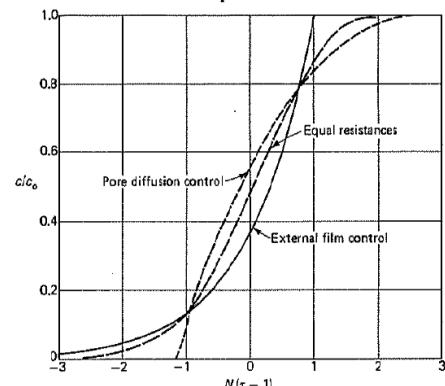
Departamento de Engenharia Química da EPUSP

- 1) (Exemplo 25.2 MSH – 5^a ed.) A adsorção de n-butanol de ar foi estudada em um pequeno leito fixo (10,16 cm de diâmetro) com 300 e 600 g de carbono, correspondendo a leitos de 8 e 16 cm de profundidade. a) A partir dos dados de concentração do efluente, estime a capacidade de saturação do leito e a fração de leito usada para $C/C_0 = 0,05$. b) Estime o tempo de “break-point”, para um leito de 32 cm de profundidade. Dados do n-butanol para o Carbono Columbia JXC 4/6: $u_0 = 58$ cm/s, $C_0 = 365$ ppm, $T = 25^\circ\text{C}$, $P = 737$ mm Hg, $D_p = 0,37$ cm, $S = 1194 \text{ m}^2/\text{g}$, $\rho_b = 0,461 \text{ g}/\text{cm}^3$, $\epsilon = 0,457$.

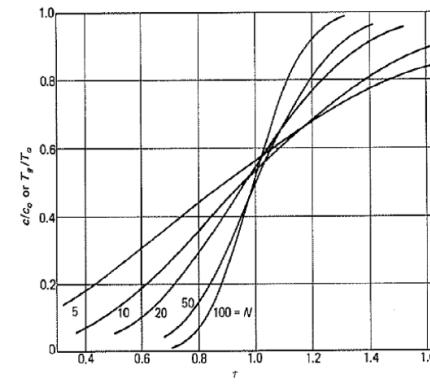
	t (h)	1.0	1,5	2.0	2,4	2.8	3,3	4,0	5,0
300 g	C/C_0	0.005	0.01	0.027	0.050	0.10	0.20	0.29	0.56
600 g	t (h)	5.0	5,5	6,0	6,5	7,0	7,5	8,0	8,5
600 g	C/C_0	0.0019	0,003	0,0079	0,018	0,039	0,077	0,15	0,24

- 2) (25.1 MSH – 5^a ed - adaptado) Considere a adsorção em leito de carvão ativo (6 a 10 mesh, 1,651 a 3,327 mm) de metil etil cetona (MEC) diluída em ar a 25 °C e 1 atm. A vazão de ar é de 11 000 ft³/min, com 0,43 lb MEC/ 1000 ft³ de ar. A velocidade superficial é de 0,5 ft/s. Estime as dimensões do leito para um ciclo de operação de 8 horas. Considere isoterma de adsorção linear. Dados: densidade do leito = 30 lb/ft³, $\epsilon = 0,4$, $D_{\text{MEC/Ar}} = 0,087 \text{ cm}^2/\text{s}$, $v = 0,147 \text{ cm}^2/\text{s}$, saturação de 0,20 g/g de carvão (25 °C) e 0,16 g/g de carvão (40 °C). *Resposta: 22 ft e 2 ft.*
- 3) (12.2.1 – Cussler – 2^a ed – adaptado) Uma solução colorida deve ser clarificada pela adsorção de 99 % do corante em carvão ativo. A massa de solução é 1000 kg e a fração mássica inicial de corante na solução é 0,0096. Sabe-se que a relação de equilíbrio é expressa por: $q = 2,75.y^{0,60}$, sendo q expresso em kg de corante/kg de sólido e y expresso em kg de corante/100kg de solvente. Determine a quantidade de carvão necessária para a operação de remoção em duas situações: a) operação batelada, b) operação em leito fixo considerando-se curva de ruptura (avanço) na forma de degrau. *Respostas: 56 kg e 3,5 kg.*
- 4) (25.2 MSH- 5^a ed - adaptado) Emprega-se um leito de carvão (10 a 20 mesh, 0,833 a 1,651 mm) para adsorção de fenol presente em água a 20 °C. A velocidade superficial é de 0,5 cm/s. Estime o número de unidades de transferência para um leito de 12 ft de profundidade. Considere adsorção irreversível e difusividade efetiva na partícula igual a 0,2 vezes a difusividade no líquido. Dados: esfericidade das partículas = 0,85, $\epsilon = 0,4$, $D_{\text{fenol/água}} = 8,52 \cdot 10^{-6} \text{ cm}^2/\text{s}$, $\mu = 1 \text{ cP}$. *Resposta: 3,5*

Anexo: Curvas de Ruptura



Isoterma de adsorção irreversível



Isoterma de adsorção linear

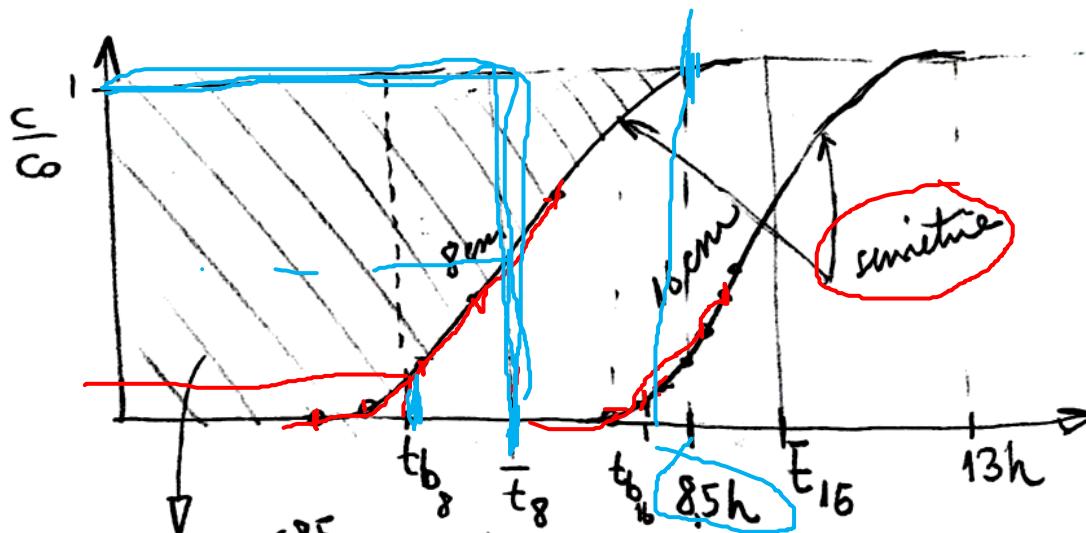
- 1) (Exemplo 25.2 MSH – 5^a ed.) A adsorção de n-butanol de ar foi estudada em um pequeno leito fixo (10,16 cm de diâmetro) com 300 e 600 g de carbono, correspondendo a leitos de 8 e 16 cm de profundidade. a) A partir dos dados de concentração do efluente, estime a capacidade de saturação do leito e a fração de leito usada para $C/C_0 = 0,05$. b) Estime o tempo de “break-point”, para um leito de 32 cm de profundidade. Dados do n-butanol para o Carbono Columbia JXC 4/6: $u_0 = 58$ cm/s, $C_0 = 365$ ppm, $T = 25^\circ\text{C}$, $P = 737$ mm Hg, $D_p = 0,37$ cm, $S = 1194 \text{ m}^2/\text{g}$, $\rho_b = 0,461 \text{ g/cm}^3$, $\varepsilon = 0,457$.

300 g	t (h)	1,0	1,5	2,0	2,4	2,8	3,3	4,0	5,0
	C/C₀	0,005	0,01	0,027	0,050	0,10	0,20	0,29	0,56
600 g	t (h)	5,0	5,5	6,0	6,5	7,0	7,5	8,0	8,5
	C/C₀	0,0019	0,003	0,0079	0,018	0,039	0,077	0,15	0,24

Exemplu 25.2 - MSH - sed.

(a) $\hat{p} = \frac{P}{nT} = 0,04 \frac{\text{mol}}{\text{L}} = 4 \times 10^{-5} \frac{\text{mol}}{\text{cm}^3}$

$$F_A = u_0 C_0 M = 58 \frac{\text{cm}}{\text{s}} \times 4 \times 10^{-5} \times 365 \times 10^{-6} \frac{\text{mol}}{\text{cm}^3} \times 74,12 \frac{\text{g}}{\text{mol}} = 6,27 \times 10^{-5} \frac{\text{g}}{\text{cm}^2 \text{s}}$$



$$\bar{t}_8 = \frac{\int_0^{8,5} \left(1 - \frac{C}{C_0}\right) dt}{1 - 0} = 4,79 \text{ h} \Rightarrow u^2 = \frac{L}{\bar{t}_8} = \frac{8}{4,79} = 1,67 \frac{\text{cm}}{\text{h}}$$

$$\left. \begin{aligned} m_{\text{adsorbinda}} &= A F_A \bar{t}_8 \\ m_{\text{carvă}} &= \rho_{\text{ads}} A \times L \end{aligned} \right\} w_{\text{SAT}} = \frac{F_A \bar{t}_8}{\rho_{\text{ads}} L} = \frac{6,27 \times 10^{-5} \times 3600 \times 4,79}{8 \times 0,461} = 0,29 \frac{\text{g satul}}{\text{g C}}$$

Adsozrvidos ati² "break-point", $t_b \approx 2,4 h$, onde $c/c_0 = 0,5$

$$\bar{t}_{b_8} = \frac{\int_0^{2,4} (1 - c/c_0) dt}{1 - 0} = 2,37 h$$

$$w_b = \frac{F_A \bar{t}_{b_2}}{\text{Peso L}} = \frac{517 \times 10^5 \times 3600 \times 2,37}{8 \times 0,461} = 0,144 \frac{\text{g soluto}}{\text{g C}}$$

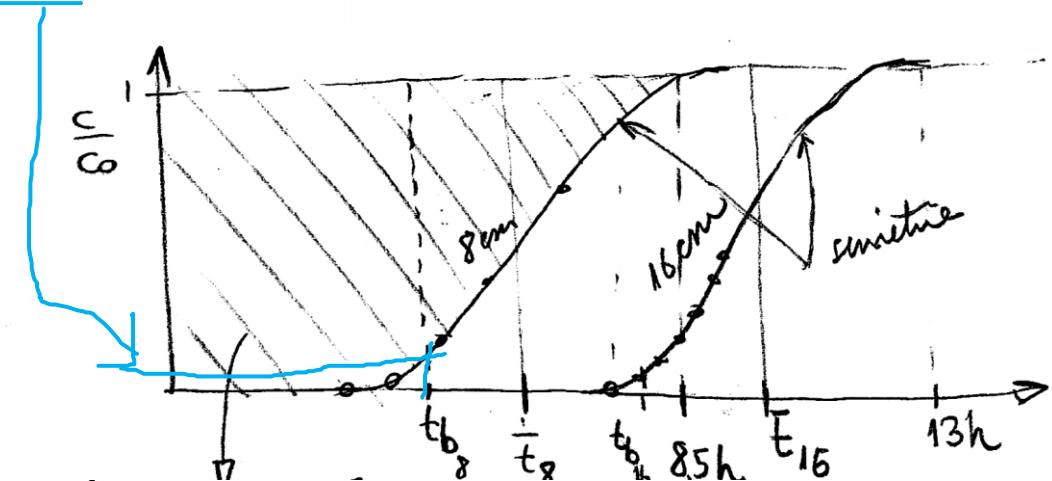
$$\frac{w_b}{w_{\text{SAT}}} = \frac{0,144}{0,29} = 0,495 \Rightarrow \underline{50\% \text{ de leito não empregado}}$$

$\lceil L_{UB} = 4 \text{ cm} \rceil$ de leito não empregado

leito de 16 cm \rightarrow curva c/mesmo perfil

$$\bar{t}_{16} = \int_0^{13} \left(1 - \frac{c}{c_0}\right) dt = 9,59 h$$

$$u' = \frac{L}{\bar{t}_{16}} = \frac{16}{9,59} = 1,67 \frac{\text{cm}}{\text{h}}$$



$$w_{SOT} = \frac{F_A \bar{t}_{16}}{L \times \rho_{\text{leito}}} = \frac{6,27 \times 10^{-5} \times 3600 \times 9,59}{16 \times 0,461} = 0,29 \frac{\text{g solut}}{\text{g C}}$$

com jera com o leito de 8 cm.

Até' o "break-point", $t_{b,16} = 7,1 \text{ h}$, onde $c/c_0 = 0,05$.

$$\bar{t}_{b,16} = \int_0^{7,1} \left(1 - \frac{c}{c_0}\right) dt = 7,07 \text{ h}$$

$$w_b = \frac{F_A t_{b,16}}{L \times \rho_{\text{leito}}} = 0,215 \frac{\text{g soluts}}{\text{g C}}$$

$$\frac{w_b}{w_{SOT}} = \frac{0,215}{0,291} = 0,739 \Rightarrow \underline{26\% \text{ do leito não empregado}}$$

$$\boxed{LVB = 16 \times 0,26 = 4,2 \text{ cm}} \quad \text{OK}$$

⑥ Leitsch 32 cm

$$LVB = \frac{4,2 + 4,0}{2} = \underline{4,1 \text{ cm}}$$

$$L_s = L - LVB = 32 - 4,1 = 27,9 \text{ cm}$$

$$\frac{w_b}{w_{SAT}} = \frac{27,9}{32} = 0,872 \quad \begin{matrix} 13\% \text{ do leito nov} \\ \text{empregado} \end{matrix}$$

$$w_b = 0,872 \times 0,29 = 0,253 \frac{\text{g soluto}}{\text{g C}}$$

Pora $u' = 1,67 \frac{\text{cm}}{\text{h}} \Rightarrow t^* = \frac{L}{u'} = \frac{32}{1,67} = 19,2 \text{ h}$

$$t_b = t^* \left(1 - \frac{LVB}{L}\right) = 19,2 \left(1 - \frac{4,1}{32}\right) = 16,7 \text{ h}$$

ou $w_b = \frac{F_A t_b}{L \cdot \rho_{solu}} = 0,253 \Rightarrow t_b = 16,7 \text{ h}$

L	8	16	32
t_b	2,4	7,1	16,7
w_b/w_{SAT}	0,5	0,74	0,87