Universidade Nova de Lisboa

Faculdade de Ciências e Tecnologia - Departamento de Química

Fenómenos de Transferência II

6 de Junho de 2011

1

Estudou-se a transferência de massa de ácido benzóico a 20°C fazendo passar água a uma velocidade média de 2.5 m/s através de um tubo de ácido benzóico com 3 cm de diâmetro e 1 m de comprimento, tendo-se obtido uma velocidade de dissolução de de 1.7x10⁻⁴ mol/s.

- a) Obtenha as expressões que lhe permitem calcular a concentração de ácido benzóico à saída do tubo e coeficiente de transferência de massa e determine os seus valores.
- b) Calcule o comprimento que deveria ter um tubo de igual diâmetro para se obter à saída uma concentração de ácido benzóico de 5 % do valor de equilíbrio, se se fizer passar água à velocidade de 5 m/s.
- c) Discuta de que modo se podem obter os coeficientes de transferência de massa e quais os métodos mais utilizados.

Dados à temperatura de 20°C:

$$\begin{array}{ll} D_{\text{ác.benz- água}} = 8.8 \times 10^{-10} \text{ m}^2\text{/s} & \text{M}_{\text{ac. benzóico}} = 122 \text{ g/mol} \\ C^* = 2.65 \text{ Kg/m}^3 & \text{v}_{\text{água}} = 1.16 \times 10^{-6} \text{ m}^2\text{/s} \end{array}$$

$$Sh = \frac{kd}{D}$$
 $Re = \frac{ud}{v}$ $Sc = \frac{v}{D}$

II

Usa-se uma coluna de absorção gasosa para absorver SO_2 de uma corrente de ar à pressão atmosférica usando água. Para soluções diluídas os dados de equilíbrio podem ser obtidos por uma recta: y=2.5~x. Num determinado ponto da coluna a percentagem molar de SO_2 no ar é 10% e a sua fracção molar no líquido é igual a 0.01. Os coeficientes individuais de transferência de massa para cada uma das fases são: $k_x=9~kmol/(m^2~h)$ e $k_y=7~kmol/(m^2~h)$.

- a) Determine o fluxo molar e as composições interfaciais no referido ponto da coluna.
- b) Calcule a percentagem de resistência exercida por cada uma das fases. Discuta a importância relativa das duas fases no controlo do processo de transferência de massa e explique esse comportamento face à solubilidade do SO₂ na água.
- c) Se em vez de água usar uma solução aquosa de NaOH explique em que condições a transferência de massa é controlada pelo filme gasoso. Para essa situação, desenhe o perfil de concentrações para o SO_2 e para o NaOH. Igualmente nessa situação, determine o valor do fluxo molar do SO_2 no mesmo ponto da coluna e compare com o valor obtido na alínea a), comentando o seu valor relativo.

$$SO_2 + 2 NaOH \rightarrow Na_2SO_3 + H_2O$$