

### 3. 化学装置内における物質移動

#### 3. 1 濡れ壁塔

吸収液が塔壁を液膜状に流れており、塔内部を上昇するガス中の溶質成分を吸収させる。多管式に対応できるため、熱交換性能が高い。工業的には、ベンゼンの塩素化やスルホン化、塩酸製造など、発熱量の多い気液反応に用いられる。

ガス側境界膜物質移動係数の推算式については、Gilliland & Sherwood の式がある。【文献1】

$$\frac{k_c D_T P_{B,lm}}{\mathcal{D}_{AB} P_T} = 0.023 \left( \frac{D_T u \rho_G}{\mu_G} \right)^{0.83} \left( \frac{\mu_G}{\rho_G \mathcal{D}_{AB}} \right)^{0.44} \quad (2000 < Re < 35000, 0.6 < Sc < 2.5) \quad \dots(3.1.1)$$

液側境界膜物質移動係数について、擬層流域( $4\Gamma/\mu_L < 1000 \sim 2000$ )の場合は、足田らの式がある。【文献2】

$$\frac{4\Gamma}{\mu_L} < (Re_L)_c \text{ のとき} \quad H_L \left( \frac{\rho_L g}{\mu_L} \right)^{1/3} = 22.8 \left( \frac{4\Gamma}{\mu_L} \right)^{0.5} \left( \frac{\mu_L}{\rho_L \mathcal{D}_L} \right)^{0.38} \left( \frac{\rho_L^2 g Z^3}{\mu_L^2} \right)^{0.04} \left( \frac{\sigma}{\sigma_w} \right)^{0.15} \quad \dots(3.1.2)$$

$$\frac{4\Gamma}{\mu_L} > (Re_L)_c \text{ のとき} \quad H_L \left( \frac{\rho_L g}{\mu_L} \right)^{1/3} = 2.36 \left( \frac{4\Gamma}{\mu_L} \right) \left( \frac{\mu_L}{\rho_L \mathcal{D}_L} \right)^{0.5} \left[ H_L = \frac{\Gamma}{\rho_L k_L}, \Gamma = \frac{w}{\pi D_T} \right] \quad \dots(3.1.3)$$

$$(Re_L)_c = 93.3 \left( \frac{\mu_L}{\rho_L \mathcal{D}_L} \right)^{-0.24} \left( \frac{\rho_L^2 g Z^3}{\mu_L^2} \right)^{0.08} \left( \frac{\sigma}{\sigma_w} \right)^{0.30} \quad \dots(3.1.4)$$

ただし、 $H_L$ は液側の移動単位高さ[m]。

乱流域( $4\Gamma/\mu_L > 2000$ )の場合は、亀井らの式がある。【文献3】

$$\frac{H_L}{Z} = 14 \left( \frac{4\Gamma}{\mu_L} \right)^{0.3} \left( \frac{\mu_L}{\rho_L \mathcal{D}_L} \right)^{0.556} \left( \frac{\rho_L^2 g Z^3}{\mu_L^2} \right)^{-0.25} \left[ H_L = \frac{\Gamma}{\rho_L k_L}, \Gamma = \frac{w}{\pi D_T} \right] \quad \dots(3.1.5)$$

ただし、 $D_T$ は液膜厚みを無視した塔内径[m]、 $\mathcal{D}_L$ は液相拡散係数[m<sup>2</sup>/s]、 $g$ は重力加速度[m/s<sup>2</sup>]、 $k_L$ は液側境界膜物質移動係数[m/s]、 $(Re_L)_c$ は液膜流れの流動状態が変化する臨界のレイノルズ数、 $w$ は液膜の質量流量[kg/s]、 $Z$ は塔高[m]、 $\Gamma$ は濡れ辺長あたりの液膜流量[kg/(m・s)]、 $\mu_L$ は液粘度[Pa・s]、 $\rho_L$ は液密度[kg/m<sup>3</sup>]、 $(\sigma/\sigma_w)$ は水に対する界面張力の補正項[-]。無次元項  $4\Gamma/\mu_L$  は液膜流れのレイノルズ数  $Re_L(=LV/\nu)$ 、無次元項  $\mu_L/\rho_L \mathcal{D}_L$  は液相シュミット数  $Sc(=\nu/\mathcal{D})$ 、無次元項  $\rho_L^2 g Z^3/\mu_L^2$  はガリレイ数  $Ga(=gL^3/\nu^2)$ 。

#### 【計算例(濡れ壁塔)】

多管式濡れ壁塔に 8 vol%のアンモニアガス(密度 1.2 kg/m<sup>3</sup>, 粘度 18 μPa・s)を濡れ管 1 本(内径 25 mm, 管長 2000 mm)あたり 6.3 m<sup>3</sup>/h で向流に流して 1 気圧 20℃の条件下で濡れ管 1 本あたり 36 kg/h で流れる水(密度 1000 kg/m<sup>3</sup>, 粘度 1 mPa・s)の液膜に吸収させる。塔出口側のアンモニア濃度が 1 vol%のとき、濡れ管 1 本あたりのガス側境界膜物質移動係数  $k_G$  [mol/(m<sup>2</sup>・s・Pa)]、液側境界膜物質移動係数  $k_L$  [m/s]、液側総括物質移動係数  $K_L$  [m/s]、物質移動流束  $N_A$  [mol/(m<sup>2</sup>・s)]、および濡れ管 20 本の場合のガス吸収速度  $W_A$  [mol/s] を求めよ。ただし、推算式中の界面張力の補正項は 1、水に対するアンモニアのヘンリー定数は 1.4 Pa/(mol/m<sup>3</sup>)、空気中におけるアンモニアの気相拡散係数は  $2.4 \times 10^{-5}$  m<sup>2</sup>/s、水中におけるアンモニアの液相拡散係数は  $2.3 \times 10^{-9}$  m<sup>2</sup>/s である。

$$\begin{aligned}
 u &= Q/S = Q/[\pi(D_T/2)^2] = (6.3/3600)/[\pi(0.025/2)^2] = 3.5650 \text{ m/s} \\
 v_G &= \mu_G/\rho_G = 18 \times 10^{-6}/1.2 = 1.5 \times 10^{-5} \text{ m}^2/\text{s} \\
 Re_G &= D_T \rho_G/\mu_G = D_T u/v_G = (0.025)(3.5650)/(1.5 \times 10^{-5}) = 5608.3 \\
 Sc_G &= v_G/\mathcal{D}_{AB} = 1.5 \times 10^{-5}/2.4 \times 10^{-5} = 0.625 \\
 Sh &= 0.023 Re_G^{0.83} Sc_G^{0.44} = (0.023)(5608.3)^{0.83} (0.625)^{0.44} = 24.179 \\
 y_{A1} &= n_{A1}/n_T = (pV_{A1}/RT)/(pV_T/RT) = V_{A1}/V_T = 0.08 \\
 y_{A2} &= n_{A2}/n_T = (pV_{A2}/RT)/(pV_T/RT) = V_{A2}/V_T = 0.01 \\
 p_{A1} &= P_T y_{A1} = (1)^{\text{atm}}(0.08) = 0.08 \text{ atm} \\
 p_{A2} &= P_T y_{A2} = (1)^{\text{atm}}(0.01) = 0.01 \text{ atm} \\
 p_{B1} &= P_T - p_{A1} = 1 - 0.08 = 0.92 \text{ atm} \\
 p_{B2} &= P_T - p_{A2} = 1 - 0.01 = 0.99 \text{ atm} \\
 p_{B,lm} &= (p_{B1} - p_{B2})/\ln(p_{B1}/p_{B2}) = (0.92 - 0.99)/\ln(0.92/0.99) = 0.95457 \\
 k_C &= Sh \mathcal{D}_{AB} P_T / (D_T p_{B,lm}) = (24.179)(2.4 \times 10^{-5})(1)/[(0.025)(0.95457)] = 0.024316 \text{ m/s} \\
 k_G &= k_C/RT = (0.024316)/[(8.314)(293.15)] = 9.9768 \times 10^{-6} \text{ mol}/(\text{m}^2 \cdot \text{s} \cdot \text{Pa}) \doteq \boxed{9.98 \times 10^{-6} \text{ mol}/(\text{m}^2 \cdot \text{s} \cdot \text{Pa})} \\
 \Gamma &= w\pi D_T = (36/3600)(0.025)\pi = 7.8539 \times 10^{-4} \text{ kg}/(\text{m} \cdot \text{s}) \\
 Re_L &= 4\Gamma/\mu_L = (4)(7.8539 \times 10^{-4})/0.001 = 3.1415 (< 2000) \\
 \nu_L &= \mu_L/\rho_L = 0.001/1000 = 10^{-6} \text{ m}^2/\text{s} \\
 Ga &= \rho_L^2 g Z^3/\mu_L^2 = g Z^3/\nu_L^2 = (9.81)(2.000)^3/(10^{-6})^2 = 7.8480 \times 10^{13} \\
 Sc_L &= \nu_L/\mathcal{D}_L = 10^{-6}/2.3 \times 10^{-9} = 434.78 \\
 (Re_L)_c &= 93.3 Sc_L^{-0.24} Ga^{0.08} (\sigma/\sigma_w)^{0.30} = (93.3)(434.78)^{-0.24} (7.8480 \times 10^{13})^{0.08} (1)^{0.30} = 280.72 (> 3.1415) \\
 H_L(\rho_L g/\mu_L)^{1/3} &= H_L(g/\nu_L)^{1/3} = 22.8 Re_L^{0.5} Sc_L^{0.38} Ga^{0.04} (\sigma/\sigma_w)^{0.15} = (22.8)(3.1415)^{0.5} (434.78)^{0.38} (7.8480 \times 10^{13})^{0.04} (1)^{0.15} \\
 &= 1461.6 \\
 H_L &= (1461.6)(g/\nu_L)^{-1/3} = (1461.6)(9.81/10^{-6})^{-1/3} = 6.8276 \text{ m} \\
 k_L &= \Gamma/(H_L \rho_L) = (7.8539 \times 10^{-4})/[(6.8276)(1000)] = 1.1503 \times 10^{-7} \text{ m/s} \doteq \boxed{1.15 \times 10^{-7} \text{ m/s}} \\
 1/K_L &= 1/k_L + 1/Hk_G = (1/1.1503 \times 10^{-7}) + 1/[(1.4)(9.9768 \times 10^{-6})] = 8.7649 \times 10^6 \text{ s/m} \\
 K_L &= 1/(1/K_L) = 1/8.7649 \times 10^6 = 1.1409 \times 10^{-7} \text{ m/s} \doteq \boxed{1.14 \times 10^{-7} \text{ m/s}} \\
 N_A &= k_G(p_{A1} - p_{A2}) = (9.9768 \times 10^{-3})(0.08 - 0.01)^{\text{atm}} (101325)^{\text{Pa/atm}} = 0.070762 \text{ mmol}/(\text{m}^2 \cdot \text{s}) \doteq \boxed{0.0708 \text{ mol}/(\text{m}^2 \cdot \text{s})} \\
 A_T &= 2\pi(D_T/2)LN = 2\pi(0.025/2)(2.000)(20) = \pi \text{ m}^2 \\
 W_A &= N_A A_T = (0.070762)(\pi) = 0.22230 \text{ mmol/s} \doteq \boxed{0.222 \text{ mol/s}}
 \end{aligned}$$

### 3. 2 充填塔

内部にリング状の人工物や触媒粉体などの充填物を詰めた液分散型の気液分離装置であり、圧力損失が小さく、構造が単純で安価である。気液接触方式は、一般に向流操作が用いられる。塔頂より供給される吸収液は、充填物を濡らしながら流下する。塔底より供給されるガスは、充填物の間隙を通過して上昇する。充填物の表面上で気液接触することで、ガス側の目的成分が吸収液側へ物質移動する。吸収液の種類について、回収の成分がアセトンやアンモニアなど水溶性の場合は水、ベンゼンなど油溶性の場合は鉱油、二酸化炭素や硫化水素など酸性ガスの場合はアルカリ溶液が用いられる。

ガス側および液側基準の境膜物質移動係数の推算式として、疋田(ひきた)の式または恩田の式がある。

(疋田の式) **[文献 4-6]**

$$\frac{k_G p_{B,lm}}{G_M} \left( \frac{\mu_G}{\rho_G \mathcal{D}_G} \right)^{2/3} = 1.02 \left[ \frac{D_{pe} G}{\mu_G (1-\varepsilon)} \right]^{-0.35} \left[ \text{適用範囲: } \frac{D_{pe} G}{\mu_G (1-\varepsilon)} = 100 \sim 50000 \right] \quad \dots(3.2.1)$$

ラシヒリングの場合  $D_{pe}=1.40D_p$ 、ベルルサドルの場合  $D_{pe}=1.26D_p$

$$\frac{k_L D_p}{\mathcal{D}_L} = C \left( \frac{4L}{a\mu_L} \right)^{0.45} \left( \frac{\mu_L}{\rho_L \mathcal{D}_L} \right)^{0.5} \left( \frac{\rho_L^2 g D_p^3}{\mu_L^2} \right)^{1/6} \left[ \text{適用範囲: } \frac{4L}{a\mu_L} = 50 \sim 1000 \right] \quad \dots(3.2.2)$$

ラシヒリングの場合  $C=0.31$ 、ベルルサドルの場合  $C=0.37$

$$\frac{a}{a_t} = CL^{0.455} (1000\sigma)^n \quad \dots(3.2.3)$$

ラシヒリングの場合  $C=2.26$ ,  $n=-0.091D_p^{-0.48}$ 、ベルルサドルの場合  $C=0.768$ ,  $n=-0.00543D_p^{-0.98}$

(恩田の式) **[文献 7, 8]**

$$\frac{k_G RT}{a_t \mathcal{D}_G} = 5.23 \left( \frac{G}{a_t \mu_G} \right)^{0.7} \left( \frac{\mu_G}{\rho_G \mathcal{D}_G} \right)^{1/3} (a_t D_p)^{-2.0} \left[ \text{適用範囲: } \frac{G}{a_t \mu_G} = 2 \sim 1000 \right] \quad \dots(3.2.4)$$

称呼寸法 15 mm(≒0.6 in)以下のラシヒリングとベルルサドルの場合は、5.23 の代わりに 2.0 を用いる。

$$k_L \left( \frac{\rho_L}{\mu_L g} \right)^{1/3} = 0.0051 \left( \frac{L}{a_w \mu_L} \right)^{2/3} \left( \frac{\mu_L}{\rho_L \mathcal{D}_L} \right)^{-1/2} (a_t D_p)^{0.4} \left[ \text{適用範囲: } \frac{L}{a_w \mu_L} = 1 \sim 1000 \right] \quad \dots(3.2.5)$$

$$\frac{a_w}{a_t} = 1 - \exp \left[ -1.45 \left( \frac{L}{a_t \mu_L} \right)^{0.1} \left( \frac{a_t L^2}{\rho_L^2 g} \right)^{-0.05} \left( \frac{L^2}{\rho_L \sigma a_t} \right)^{0.2} \left( \frac{\sigma_c}{\sigma} \right)^{0.75} \right] \quad \dots(3.2.6)$$

ただし、 $a_t$ は充填層容積当たりの充填物の全表面積[m<sup>2</sup>/m<sup>3</sup>](1 in 磁性ラシヒリングのとき 190 m<sup>2</sup>/m<sup>3</sup>, 1 in ベルルサドルのとき 249 m<sup>2</sup>/m<sup>3</sup>)、 $a_w$ は充填層容積当たりの充填物の濡れ面積[m<sup>2</sup>/m<sup>3</sup>](気液接触面積  $a$  に相当)、 $\mathcal{D}$ は拡散係数[m<sup>2</sup>/s]、 $D_p$ は充填物の称呼寸法[m]、 $D_{pe}$ は充填物の球相当径[m]、 $g$ は重力加速度[m/s<sup>2</sup>]、 $G$ は混合ガス(溶質と同伴ガス)の質量流速[kg/(m<sup>2</sup>・s)]、 $L$ は吸収液(溶質と溶媒)の質量流速[kg/(m<sup>2</sup>・s)]、 $R$ は気体定数[J/(mol・K)]、 $\varepsilon$ は空隙率[-](1 in 磁性ラシヒリングのとき 0.74, 1 in ベルルサドルのとき 0.68)、 $\mu$ は粘度[Pa・s]、 $\rho$ は密度[kg/m<sup>3</sup>]、 $\sigma$ は吸収液の界面張力[N/m]、 $\sigma_c$ は充填物材質に対する液の臨界面張力[N/m](磁製 0.061、鋼製 0.075)、下付き文字の  $G$  はガス、 $L$  は液。無次元項  $\mu_L/\rho_L \mathcal{D}_L$  は液相シュミット数  $Sc_L(=v/\mathcal{D})$ 、 $4L/a\mu_L$ 、 $G/a\mu_G$ 、 $L/a\mu_L$  はレイノルズ数  $Re(=LV/v)$  に相当、 $\rho_L^2 g D_p^3/\mu_L^2$  はガリレイ数  $Ga(=gL^3/v^2)$ 、 $a_t L^2/\rho_L^2 g$  はフルード数  $Fr(=V^2/gL)$  に相当、 $L^2/\rho_L \sigma a_t$  はウェーバー数  $We(=\rho L V^2/\sigma)$  に相当。

#### 【計算例(充填塔)】

2 mol%のアセトン(分子量 58)を含む空気(分子量 28.8, 密度 1.2 kg/m<sup>3</sup>, 粘度 18 μPa・s)を 1.2 kg/(m<sup>2</sup>・s)で充填塔(層高 700 mm, 塔径 70 mm)の塔底より供給し、塔頂より水(密度 1000 kg/m<sup>3</sup>, 粘度 1 mPa・s, 界面張力 72 mN/m)を液ガス比 2 で向流に流して空気中のアセトンを 1 気圧 25℃の条件下で吸収させる。塔頂ガス

のアセトン濃度が 0.002 mol% のとき、ガス側境膜物質移動容量係数  $k_G a$  [mol/(m<sup>2</sup>・s・Pa)]、液側境膜物質移動容量係数  $k_L a$  [m/s]、液側総括物質移動容量係数  $K_L a$  [m/s]、ガス吸収速度  $W_A$  [mol/s] を求めよ。ただし、充填物は 1 in 磁性ラシヒリング、水に対するアセトンのモル分率基準のヘンリー定数は 2.1、空気中におけるアセトンの気相拡散係数は  $0.95 \times 10^{-5}$  m<sup>2</sup>/s、水中におけるアセトンの液相拡散係数は  $1.2 \times 10^{-9}$  m<sup>2</sup>/s である。

$$(\text{疋田式}) L = (L/G)G = (2)(1.2) = 2.4 \text{ kg/(m}^2 \cdot \text{s)}$$

$$D_p = (1)^{\text{in}}(2.54)^{\text{cm/in}}(0.01)^{\text{m/cm}} = 0.0254 \text{ m}$$

$$D_{pe} = 1.40D_p = (1.40)(0.0254) = 0.03556 \text{ m}$$

$$n = -0.091D_p^{-0.48} = -(0.091)(0.0254)^{-0.48} = -0.53054$$

$$a/a_t = CL^{0.455}(1000\sigma)^n = (2.26)(2.4)^{0.455}[(1000)(0.072)]^{-0.53054} = 0.34810$$

$$a = (a/a_t)a_t = (0.34810)(190) = 66.139 \text{ m}^2/\text{m}^3$$

$$Re_G = D_{pe}G/\mu_G(1 - \varepsilon) = (0.03556)(1.2)/[(18 \times 10^{-6})(1 - 0.74)] = 9117.9$$

$$Sc_G = \mu_G/\rho_G \mathcal{D}_G = (18 \times 10^{-6})/[(1.2)(0.95 \times 10^{-5})] = 1.5789$$

$$Sh_G (= k_G p_{B,lm}/G_M) = 1.02 Re_G^{-0.35} Sc_G^{-2/3} = (1.02)(9117.9)^{-0.35} (1.5789)^{-2/3} = 0.030931$$

$$y_{av} = (y_1 + y_2)/2 = (2 + 0.002)/2 = 0.01001$$

$$M_{av} = M_A y_{av} + M_B(1 - y_{av}) = (58)(0.01001) + (28.8)(1 - 0.01001) = 28.300 \text{ g/mol}$$

$$G_M = G/M_{av} = 1.2 \text{ kg/(m}^2 \cdot \text{s)} / 0.028300 \text{ kg/mol} = 42.402 \text{ mol/(m}^2 \cdot \text{s)}$$

$$p_{A1} = P_T y_{A1} = (1)^{\text{atm}}(0.02) = 0.02 \text{ atm}$$

$$p_{A2} = P_T y_{A2} = (1)^{\text{atm}}(0.00002) = 0.00002 \text{ atm}$$

$$p_{B1} = P_T - p_{A1} = 1 - 0.02 = 0.98 \text{ atm}$$

$$p_{B2} = P_T - p_{A2} = 1 - 0.00002 = 0.99998 \text{ atm}$$

$$p_{B,lm} = (p_{B1} - p_{B2})/\ln(p_{B1}/p_{B2}) = (0.98 - 0.99998)/\ln(0.98/0.99998) = (0.98995)^{\text{atm}}(101325)^{\text{Pa/atm}} = 100306 \text{ Pa}$$

$$k_G = Sh_G(G_M/p_{B,lm}) = (0.030931)(42.402/100306) = 1.3075 \times 10^{-5} \text{ mol/(m}^2 \cdot \text{s} \cdot \text{Pa)}$$

$$k_G a = (1.3075 \times 10^{-5})(66.139) = 8.6476 \times 10^{-4} \text{ mol/(m}^3 \cdot \text{s} \cdot \text{Pa)} \doteq \boxed{8.65 \times 10^{-4} \text{ mol/(m}^3 \cdot \text{s} \cdot \text{Pa)}}$$

$$Re_L = 4L/a\mu_L = (4)(2.4)/[(190)(0.001)] = 50.526$$

$$Sc_L = \mu_L/\rho_L \mathcal{D}_L = (0.001)/[(1000)(1.2 \times 10^{-9})] = 833.33$$

$$Ga = \rho_L^2 g D_p^3 / \mu_L^2 = (1000)^2 (9.81)(0.0254)^3 / (0.001)^2 = 1.6075 \times 10^8$$

$$Sh_L = C Re_L^{0.45} Sc_L^{0.5} Ga^{1/6} = (0.31)(50.526)^{0.45} (833.33)^{0.5} (1.6075 \times 10^8)^{1/6} = 1219.1$$

$$k_L = (Sh_L)(\mathcal{D}_L/D_p) = (1219.1)(1.2 \times 10^{-9}/0.0254) = 5.7595 \times 10^{-5} \text{ m/s}$$

$$k_L a = (5.7595 \times 10^{-5})(66.139) = 0.0038092 \text{ 1/s} \doteq \boxed{3.81 \times 10^{-3} \text{ 1/s}}$$

$$C_T (= C_{av}) \doteq (\rho/M)_w = (1000/18 \times 10^{-3}) = 55555 \text{ mol/m}^3$$

$$H = (P_T/C_T)m = (101325/55555)(2.1) = 3.8301 \text{ Pa/(mol/m}^3)$$

$$K_L a = 1/[(1/k_L a) + (1/Hk_G a)] = 1/[(1/0.0038092) + (1/3.8301)(1/8.6476 \times 10^{-4})] = 0.0017716 \text{ 1/s} \doteq \boxed{1.77 \times 10^{-3} \text{ 1/s}}$$

$$N_V = K_L a(C_1 - C_2) = K_L a C_T(x_1 - x_2) = (0.0017716)(55555)(2 - 0.002)(10^{-2}) = 1.9664 \text{ mol/(m}^3 \cdot \text{s)}$$

$$V_b = \pi(D_T/2)^2 Z = \pi(0.07/2)^2(0.7) = 0.0026939 \text{ m}^3$$

$$W_A = N_V V_b = (1.9664)(0.0026939) = 0.0052972 \text{ mol/s} \doteq \boxed{5.30 \text{ mmol/s}}$$

$$(\text{恩田式}) L = (L/G)G = (2)(1.2) = 2.4 \text{ kg/(m}^2 \cdot \text{s)}$$

$$Re_L = L/a\mu_L = (2.4)/[(190)(0.001)] = 12.631$$

$$Fr = aL^2/\rho_L^2g = (190)(2.4)^2/[(1000)^2(9.81)] = 1.1155 \times 10^{-4}$$

$$We = L^2/\rho_L\sigma a_i = (2.4)^2/[(1000)(0.072)(190)] = 4.2105 \times 10^{-4}$$

$$a_w/a_i = 1 - \exp[-1.45Re_L^{0.1}Fr^{-0.05}We^{0.2}(\sigma_c/\sigma)^{0.75}]$$

$$= 1 - \exp[-(1.45)(12.631)^{0.1}(1.1155 \times 10^{-4})^{-0.05}(4.2105 \times 10^{-4})^{0.2}(0.061/0.072)^{0.75}] = 0.42278$$

$$a_w = (a_w/a_i)a_i = (0.42278)(190) = 80.328 \text{ m}^2/\text{m}^3$$

$$Re_G = G/a\mu_G = (1.2)/[(190)(18 \times 10^{-6})] = 350.87$$

$$Sc_G = \mu_G/\rho_G\mathcal{D}_G = (18 \times 10^{-6})/[(1.2)(0.95 \times 10^{-5})] = 0.15789$$

$$a_tD_p = (190)(1)^{in}(2.54)^{cm/in}(0.01)^{m/cm} = 4.8260$$

$$Sh_G (=k_GRT/a_t\mathcal{D}_G) = 5.23Re_G^{0.7}Sc_G^{1/3}(a_tD_p)^{-2.0} = (5.23)(350.87)^{0.7}(0.15789)^{1/3}(4.8260)^{-2.0} = 7.3403$$

$$k_G = Sh(a_t\mathcal{D}_G/RT) = (7.3403)(190)(0.95 \times 10^{-5})/[(8.314)(298.15)] = 5.3449 \times 10^{-6} \text{ mol}/(\text{m}^2 \cdot \text{s} \cdot \text{Pa})$$

$$k_Ga = k_Ga_w = (5.3449 \times 10^{-6})(80.328) = 4.2934 \times 10^{-4} \text{ mol}/(\text{m}^3 \cdot \text{s} \cdot \text{Pa}) \doteq \boxed{4.29 \times 10^{-4} \text{ mol}/(\text{m}^3 \cdot \text{s} \cdot \text{Pa})}$$

$$Sc_L = \mu_L/\rho_L\mathcal{D}_L = (0.001)/[(1000)(1.2 \times 10^{-9})] = 833.33$$

$$Sh_L (=k_L(\rho_L/\mu_Lg)^{1/3}) = 0.0051Re_L^{2/3}Sc_L^{-1/2}(a_tD_p)^{0.4} = (0.0051)(12.631)^{2/3}(833.33)^{-1/2}(4.8260)^{0.4} = 0.0017984$$

$$k_L = (Sh_L)(\rho_L/\mu_Lg)^{-1/3} = (0.0017984)[1000/(0.001)(9.81)]^{-1/3} = 3.8498 \times 10^{-5} \text{ m/s}$$

$$k_La = k_La_w = (3.8498 \times 10^{-5})(80.328) = 0.0030924 \text{ 1/s} \doteq \boxed{3.09 \times 10^{-3} \text{ 1/s}}$$

$$C_T (=C_{av}) \doteq (\rho/M)_w = (1000/18 \times 10^{-3}) = 55555 \text{ mol/m}^3$$

$$H = (P_T/C_T)m = (101325/55555)(2.1) = 3.8301 \text{ Pa}/(\text{mol/m}^3)$$

$$K_La = 1/[(1/k_La) + (1/Hk_Ga)] = 1/[(1/0.0030924) + (1/3.8301)(1/0.00042934)] = 0.0010735 \text{ 1/s} \doteq \boxed{1.07 \times 10^{-3} \text{ 1/s}}$$

$$N_V = K_La(C_1 - C_2) = K_LaC_T(x_1 - x_2) = (0.0010735)(55555)(2 - 0.002)(10^{-2}) = 1.1915 \text{ mol}/(\text{m}^3 \cdot \text{s})$$

$$V_b = \pi(D_T/2)^2Z = \pi(0.07/2)^2(0.7) = 0.0026939 \text{ m}^3$$

$$W_A = N_VV_b = (1.1915)(0.0026939) = 0.0032097 \text{ mol/s} \doteq \boxed{3.21 \text{ mmol/s}}$$

### 3. 3 気泡塔

ガスを液中に分散させて吸収や反応を行わせる。構造が単純であるため安価であるのと熱の供給・除去が容易であるが、圧力損失が大きい。空気吹込みによる酸化反応や微生物反応に用いられる。気相抵抗は液相抵抗と比較して十分に小さいため、総括抵抗は液相抵抗に近似される。

液側境膜容量係数および液側境膜物質移動係数の推算式については、秋田・吉田の式がある。**[文献 9, 10]**

$$\frac{k_L a D_T^2}{\mathcal{D}_L} = 0.6 \left( \frac{\mu_L}{\rho_L \mathcal{D}_L} \right)^{0.5} \left( \frac{\rho_L g D_T^2}{\sigma} \right)^{0.62} \left( \frac{\rho_L^2 g D_T^3}{\mu_L^2} \right)^{0.31} \varepsilon_g^{1.1} \quad (k_La \text{ の推算式}) \quad \dots(3.3.1)$$

$$\frac{k_L d_{vs}}{\mathcal{D}_L} = 0.5 \left( \frac{\mu_L}{\rho_L \mathcal{D}_L} \right)^{1/2} \left( \frac{\rho_L g d_{vs}^2}{\sigma} \right)^{3/8} \left( \frac{\rho_L^2 g d_{vs}^3}{\mu_L^2} \right)^{1/4} \quad (k_L \text{ の推算式}) \quad \dots(3.3.2)$$

$$a D_T = \frac{1}{3} \left( \frac{\rho_L g D_T^2}{\sigma} \right)^{0.5} \left( \frac{\rho_L^2 g D_T^3}{\mu_L^2} \right)^{-0.1} \varepsilon_g^{1.13} \quad (a \text{ の推算式}) \quad \dots(3.3.3)$$

$$\frac{d_{vs}}{D_T} = 26 \left( \frac{\rho_L g D_T^2}{\sigma} \right)^{-0.50} \left( \frac{\rho_L^2 g D_T^3}{\mu_L^2} \right)^{-0.12} \left( \frac{u_G}{\sqrt{g D_T}} \right)^{-0.12} \quad (d_{vs} \text{ の推算式}) \quad \dots(3.3.4)$$

$$\frac{\varepsilon_g}{(1-\varepsilon_g)^4} = 0.2 \left( \frac{\rho_L g D_T^2}{\sigma} \right)^{1/8} \left( \frac{\rho_L^2 g D_T^3}{\mu_L^2} \right)^{1/12} \left( \frac{u_G}{\sqrt{g D_T}} \right) \quad (\varepsilon_g \text{ の推算式}) \quad \dots(3.3.5)$$

ただし、 $a$  は気液接触面積[m<sup>2</sup>/m<sup>3</sup>]、 $d_{vs}$  は気泡径(体面積平均径)[m]、 $D_T$  は塔径[m]、 $\mathcal{D}_L$  は液相拡散係数[m<sup>2</sup>/s]、 $g$  は重力加速度[m/s<sup>2</sup>]、 $k_L$  は液側境膜物質移動係数[m/s]、 $u_G$  はガス流速[m/s]、 $\varepsilon_g$  はガスホールドアップ[-]、 $\mu_L$  は液粘度[Pa・s]、 $\rho_L$  は液密度[kg/m<sup>3</sup>]、 $\sigma$  は界面張力[N/m]。無次元項  $\mu_L/\rho_L \mathcal{D}_L$  は液相シュミット数  $Sc_L(=v/\mathcal{D}_L)$ 、 $\rho_L g D_T^2/\sigma$  はボンド数  $Bo(=\rho g L^2/\sigma)$ 、 $\rho_L^2 g D_T^3/\mu_L^2$  はガリレイ数  $Ga(=g L^3/v^2)$ 、 $u_G/(g D_T)^{1/2}$  はフルード数  $Fr(=V^2/gL)$ 。

### 【計算例(気泡塔)】

塔径 200 mm の標準気泡塔に水(密度 1000 kg/m<sup>3</sup>、粘度 1 mPa・s、界面張力 72 mN/m)を 0.1 m<sup>3</sup> 仕込み、空気を 10.8 m<sup>3</sup>/h で吹き込んで 1 気圧 25°C の条件下で酸素を回分吸収させる。液側総括物質移動容量係数  $K_L a$  [1/s]、最大酸素吸収速度  $N_{A,max}$  [mmol/s] を求めよ。ただし、水中における飽和酸素濃度は 0.263 mol/m<sup>3</sup>、液相拡散係数は  $2.1 \times 10^{-9}$  m<sup>2</sup>/s である。総括抵抗は、液相抵抗に近似できるものとする。

$$u_G = (10.8/3600)/[\pi(0.200/2)^2] = 0.095492 \text{ m/s}$$

$$v_L = \mu_L/\rho_L = 0.001/1000 = 10^{-6} \text{ m}^2/\text{s}$$

$$Sc_L = v_L/\mathcal{D}_L = 10^{-6}/2.1 \times 10^{-9} = 476.19$$

$$Bo = \rho_L g D_T^2/\sigma = (1000)(9.81)(0.200)^2/(0.072) = 5450$$

$$Ga = \rho_L g D_T^3/\mu_L^2 = g D_T^3/v_L^2 = (9.81)(0.200)^3/(10^{-6})^2 = 7.8480 \times 10^{10}$$

$$Fr = u_G/(g D_T)^{1/2} = (0.095492)/[(9.81)(0.200)]^{1/2} = 0.068173$$

$$\varepsilon_g/(1-\varepsilon_g)^4 = 0.2 Bo^{1/8} Ga^{1/12} Fr = (0.2)(5450)^{1/8} (7.8480 \times 10^{10})^{1/12} (0.068173) = 0.32328$$

$$\varepsilon_g = 0.16054 \text{ (数値解)}$$

$$Sh = 0.6 Sc_L^{0.5} Bo^{0.62} Ga^{0.31} \varepsilon_g^{-1.1} = (0.6)(476.19)^{0.5} (5450)^{0.62} (7.8480 \times 10^{10})^{0.31} (0.16054)^{-1.1} = 865215$$

$$K_L a \doteq k_L a = Sh \mathcal{D}_L / D_T^2 = (865215)(2.1 \times 10^{-9}) / (0.200)^2 = 0.045423 \text{ s}^{-1} \doteq \boxed{0.0454 \text{ s}^{-1}}$$

$$N_{V,max} = K_L a (C^* - C) = (0.045423)(0.263 - 0) = 0.011946 \text{ mol}/(\text{m}^3 \cdot \text{s})$$

$$V_M = V/(1-\varepsilon_g) = 0.1/(1-0.16054) = 0.11912 \text{ m}^3$$

$$N_{A,max} = N_{V,max} V_M = (0.011946)(0.11912) = 0.0014230 \text{ mol/s} \doteq \boxed{1.42 \text{ mmol/s}}$$

## 3. 4 気泡攪拌槽

ガス分散器と攪拌によりガスを液中に分散させて吸収や反応を行わせる。ガスの種類が空気の場合を通気攪拌といい、酸化反応や微生物反応に用いられる。吸収性能は高いが圧力損失が大きい。気相抵抗は液相抵抗と比較して十分に小さいため、総括抵抗は液相抵抗に近似される。

液側境膜物質移動容量係数の推算式として、八木・吉田の式がある。【文献 11】

$$\frac{k_L a d^2}{\mathcal{D}_L} = 0.060 \left( \frac{\rho_L n d^2}{\mu_L} \right)^{1.5} \left( \frac{\mu_L}{\rho_L \mathcal{D}_L} \right)^{0.5} \left( \frac{n^2 d}{g} \right)^{0.19} \left( \frac{\mu_L U_g}{\sigma} \right)^{0.6} \left( \frac{n d}{U_g} \right)^{0.32} \quad \dots(3.4.1)$$

ただし、 $d$  は攪拌翼径[m]、 $n$  は攪拌回転数[1/s]、 $U_g$  はガス空塔速度[m/s]、 $\sigma$  は界面張力[N/m]。無次元項

$k_L a d^2 / \mathcal{D}_L$  はシャーウッド数  $Sh(=kL/\mathcal{D})$ 、 $nd^2\rho_L/\mu_L$  はレイノルズ数  $Re(=Lu/\nu)$ 、 $\mu_L/\rho_L\mathcal{D}_L$  は液相シュミット数  $Sc_L(=\nu/\mathcal{D})$ 、 $n^2d/g$  はフルード数  $Fr(=V^2/gL)$ 、 $\mu_L U_g/\sigma$  はウェーバー数  $We(=\rho LV^2/\sigma)$ 。

非ニュートン流体の場合は、各項の粘度  $\mu$  を見かけの粘度  $\mu^*$  に変更する。

推算式の多くは、液体積あたり通気攪拌所要動力  $P_g/V$  [W/m<sup>3</sup>] とガス空塔速度  $U_g$  [m/s](=通気量  $Q_g$ /装置断面積  $S$ ) のべき乗の積で報告されている。Van't Riet の式を以下に示す。【文献 12】

$$\text{(空気-水系)} \quad k_L a = 0.026 \left( \frac{P_g}{V} \right)^{0.4} U_g^{0.5} \quad \cdots(3.4.2)$$

$$\text{(空気-電解質溶液系)} \quad k_L a = 0.002 \left( \frac{P_g}{V} \right)^{0.7} U_g^{0.2} \quad \cdots(3.4.3)$$

ただし、 $P_g$  は通気時攪拌所要動力[W]、 $U_g$  はガス空塔速度[m/s]、 $V$  は無通気時液体積[m<sup>3</sup>]。空気-水系では気泡の分散と合一が容易に起こり、空気-電解質溶液系では気泡の合一が起こりにくい。通気時攪拌所要動力  $P_g$  の推算には、Calderbank の式が簡便である。【文献 13】

$$\frac{P_g}{P} = 1 - 12.6 N_A \quad (N_A < 0.035) \quad \cdots(3.4.4)$$

$$\frac{P_g}{P} = 0.62 - 1.85 N_A \quad (N_A > 0.035) \quad \cdots(3.4.5)$$

$$P = N_p \rho n^3 d^5 \quad \cdots(3.4.6)$$

$$N_A = \frac{Q_g}{nd^3} \quad \cdots(3.4.7)$$

ただし、 $d$  は攪拌翼径[m]、 $n$  は攪拌回転数[1/s]、 $N_A$  は通気数[-]、 $N_p$  は動力数[-](タービン翼のとき 6、パドル翼のとき 1.7、プロペラ翼のとき 0.32)、 $P$  は無通気時攪拌所要動力[W]、 $Q_g$  は通気量[m<sup>3</sup>/s]、 $\rho$  は液密度[kg/m<sup>3</sup>]。

単位体積当たりの通気量  $Q_g$  [m<sup>3</sup>/min]/ $V$  [m<sup>3</sup>] を通気速度  $Q_g/V$  [vvm] (gas volume per liquid volume per minute) といい、1 分間に液体積の何倍の空気が吹き込まれるかを表す。通気数  $N_A$  は、吐出流量に対する通気量の比を表している。値が大きいほど通気支配(望ましくない)に近づき、小さいほど攪拌支配(望ましい)に近づく。気泡の分散を良好にするには、通気量を抑えるか、あるいは攪拌速度を大きく取ることが推奨される。

気液接触界面積  $a$  [m<sup>2</sup>/m<sup>3</sup>] については、Calderbank & Moo-Young の式が簡便である。【文献 14】

$$\text{(空気-水系)} \quad a = 0.55 \left( \frac{P_g}{V} \right)^{0.4} U_g^{0.5} \quad \cdots(3.4.8)$$

$$\text{(空気-電解質溶液系)} \quad a = 0.15 \left( \frac{P_g}{V} \right)^{0.7} U_g^{0.3} \quad \cdots(3.4.9)$$

ガスホールドアップ  $\varepsilon_g$  [-] については、タービン翼に関する Sensel の式がある。【文献 15】

$$\varepsilon_g = 0.105 \left( \frac{Q_g}{nd^3} \right) \left( \frac{\rho nd^2}{\mu} \right)^{0.1} \left( \frac{n^2 d}{g} \right)^{0.5} \quad \dots(3.4.10)$$

【計算例(気泡攪拌槽)】

邪魔板付き平底円筒槽(槽径 1000 mm)に水(密度 1000 kg/m<sup>3</sup>, 粘度 1 mPa・s, 界面張力 72 mN/m)を槽径と同じ液深となるように仕込み、タービン翼による攪拌条件下(翼径 500 mm, 攪拌速度 120 rpm)、空気を 1.5 vvm で吹き込んで 1 気圧 25°Cの条件下で酸素を回分吸収させる。液側総括物質移動容量係数  $K_L a$  [1/s]、最大酸素吸収速度  $W_{A,max}$  [mmol/s]を求めよ。ただし、水中における飽和酸素濃度は 0.263 mol/m<sup>3</sup>、液相拡散係数は  $2.1 \times 10^{-9}$  m<sup>2</sup>/s である。総括抵抗は、液相抵抗に近似できるものとする。

$$(八木 \cdot 吉田式) S = \pi(D_T/2)^2 = \pi(1.000/2)^2 = 0.78539 \text{ m}^2$$

$$V = SH = (0.78539)(1.000) = 0.78539 \text{ m}^3$$

$$Q_g = (Q_g/V)^{vvm} V^{m^3} = (1.5)^{1/\text{min}} (0.78539)^{m^3} = (1.1780)^{m^3/\text{min}} (1/60)^{\text{min/s}} = 0.019633 \text{ m}^3/\text{s}$$

$$U_g = Q_g/S = 0.019633/0.78539 = 0.024997 \text{ m/s}$$

$$v_L = \mu_L/\rho_L = 0.001/1000 = 10^{-6} \text{ m}^2/\text{s}$$

$$Re = \rho nd^2/\mu = nd^2/v = (120/60)(0.500)^2/(10^{-6}) = 5 \times 10^5$$

$$Sc_L = v_L/\mathcal{D}_L = 10^{-6}/2.1 \times 10^{-9} = 476.19$$

$$Fr = n^2 d/g = (120/60)^2 (0.500)/(9.81) = 0.20387$$

$$We = \mu_L U_g/\sigma = (0.001)(0.024997)/(0.072) = 0.00034718$$

$$nd/U_g = (120/60)(0.500)/(0.024997) = 40.004$$

$$Sh (=k_L a d^2/\mathcal{D}_L) = 0.060 Re^{1.5} Sc_L^{0.5} Fr^{0.19} We^{0.6} (nd/U_g)^{0.32}$$

$$= (0.060)(5 \times 10^5)^{1.5} (476.19)^{0.5} (0.20387)^{0.19} (0.00034718)^{0.6} (40.004)^{0.32} = 9.3600 \times 10^6$$

$$k_L a = Sh(\mathcal{D}_L/d^2) = (9.3600 \times 10^6)(2.1 \times 10^{-9})/(0.500)^2 = 0.078624 \text{ 1/s}$$

$$K_L a \doteq k_L a = 0.078624 \text{ s}^{-1} \doteq \boxed{0.0786 \text{ s}^{-1}}$$

$$N_{V,max} = K_L a(C^* - C) = (0.078624)(0.263 - 0) = 0.020678 \text{ mol}/(\text{m}^3 \cdot \text{s})$$

$$N_A = Q_g/nd^3 = (0.019633)/[(120/60)(0.500)^3] = 0.078532$$

$$\varepsilon_g = 0.105 N_A Re^{0.1} Fr^{0.5} = (0.105)(0.078532)(5 \times 10^5)^{0.1} (0.20387)^{0.5} = 0.013829$$

$$V_M = V/(1 - \varepsilon_g) = 0.78539/(1 - 0.013829) = 0.79640 \text{ m}^3$$

$$W_{A,max} = N_{V,max} V_M = (0.020678)(0.79640) = 0.016467 \text{ mol/s} \doteq \boxed{16.5 \text{ mmol/s}}$$

$$(Van't Riet 式) S = \pi(D_T/2)^2 = \pi(1.000/2)^2 = 0.78539 \text{ m}^2$$

$$V = SH = (0.78539)(1.000) = 0.78539 \text{ m}^3$$

$$Q_g = (Q_g/V)^{vvm} V^{m^3} = (1.5)^{1/\text{min}} (0.78539)^{m^3} = (1.1780)^{m^3/\text{min}} (1/60)^{\text{min/s}} = 0.019633 \text{ m}^3/\text{s}$$

$$U_g = Q_g/S = 0.019633/0.78539 = 0.024997 \text{ m/s}$$

$$P = N_p \rho n^3 d^5 = (6)(1000)(120/60)^3 (0.500)^5 = 1500 \text{ W}$$

$$N_A = Q_g/nd^3 = (0.019633)/[(120/60)(0.500)^3] = 0.078532 (> 0.035)$$

$$P_g/P = 0.62 - 1.85 N_A = 0.62 - (1.85)(0.078532) = 0.47471$$

$$P_g = (P_g/P)P = (0.47471)(1500) = 712.06 \text{ W}$$

$$P_g/V = 712.06/0.78539 = 906.63 \text{ W}/\text{m}^3$$

$$k_L a = 0.026(P_g/V)^{0.4} U_g^{0.5} = (0.026)(906.63)^{0.4} (0.024997)^{0.5} = 0.062645 \text{ s}^{-1}$$

$$K_L a \doteq k_L a = 0.062645 \text{ s}^{-1} \doteq \boxed{0.0626 \text{ s}^{-1}}$$

$$N_{V,\max} = K_L a (C^* - C) = (0.062645)(0.263 - 0) = 0.016475 \text{ mol}/(\text{m}^3 \cdot \text{s})$$

$$Re = \rho n d^2 / \mu = (1000)(120/60)(0.500)^2 / (0.001) = 500000$$

$$Fr = n^2 d / g = (120/60)^2 (0.500) / (9.81) = 0.20387$$

$$\varepsilon_g = 0.105 N_A Re^{0.1} Fr^{0.5} = (0.105)(0.078532)(500000)^{0.1} (0.20387)^{0.5} = 0.013829$$

$$V_M = V / (1 - \varepsilon_g) = 0.78539 / (1 - 0.013829) = 0.79640 \text{ m}^3$$

$$W_{A,\max} = N_{V,\max} V_M = (0.016475)(0.79640) = 0.013120 \text{ mol/s} \doteq \boxed{13.1 \text{ mmol/s}}$$

### 3. 5 スプレー塔

多孔板型の分散器により液滴分散させた分散相と連続相を塔内で向流接触させ、抽出液と抽残液に分離する。多孔板の孔は、突起状になっており、ノズルの役割を果たす。構造が単純な液液抽出装置であり安価だが、単一段での接触操作となることから、段効率は良くない。

分散相側境膜物質移動係数  $k_D$  [m/s]の推算式は、連続相側の滴レイノルズ数  $Rec$  に依存する。 $Rec < 40$  の場合(剛体球)、滴内循環流は存在しない。滴内平均濃度  $C_{Am}$  [mol/m<sup>3</sup>]の時間変化に関する厳密式は、Newman の式で与えられる。【文献 16】

$$\frac{C_{A0} - C_{Am}}{C_{A0} - C_A^*} = 1 - \frac{6}{\pi^2} \sum_{n=1}^{\infty} \frac{1}{n^2} \exp\left(-\frac{4n^2 \pi^2 \mathcal{D}_D \tau}{d_p^2}\right) \quad \cdots(3.5.1)$$

上式に対する近似式として、Vermeulen(ベルミュレン)の式がある。【文献 17】

$$\frac{C_{A0} - C_{Am}}{C_{A0} - C_A^*} = \sqrt{1 - \exp\left(-\frac{4\pi^2 \mathcal{D}_D \tau}{d_p^2}\right)} \quad \cdots(3.5.2)$$

分散相側の物質移動速度  $N_{Am}$  [mol/s]は、次式のように導かれる。

$$N_{Am} \left( = -V \frac{dC_{Am}}{dt} \right) = k_D S (C_{Am} - C_A^*) \quad \cdots(3.5.3)$$

$$-\frac{dC_{Am}}{dt} = \frac{6}{d_p} k_D (C_{Am} - C_A^*) \left[ \frac{S}{V} = \frac{4\pi(d_p/2)^2 N}{(4\pi/3)(d_p/2)^3 N} = \frac{6}{d_p} \right] \quad \cdots(3.5.4)$$

$$-\int_{C_{A0}}^{C_{Am}} \frac{dC_{Am}}{C_{Am} - C_A^*} = \frac{6}{d_p} k_D \int_0^{\tau} dt \quad \cdots(3.5.5)$$

$$[\ln(C_{Am} - C_A^*)]_{C_{A0}}^{C_{Am}} = -\frac{6k_D \tau}{d_p} \quad \cdots(3.5.6)$$

$$\ln \frac{C_{Am} - C_A^*}{C_{A0} - C_A^*} = \ln \frac{(C_{A0} - C_A^*) - (C_{A0} - C_{Am})}{C_{A0} - C_A^*} = \ln \left( 1 - \frac{C_{A0} - C_{Am}}{C_{A0} - C_A^*} \right) = -\frac{6k_D \tau}{d_p} \quad \cdots(3.5.7)$$

$$\frac{C_{A0} - C_{Am}}{C_{A0} - C_A^*} = 1 - \exp\left(-\frac{6k_D \tau}{d_p}\right) \quad \cdots(3.5.8)$$

滴内平均濃度の時間変化式と比較する。

$$1 - \exp\left(-\frac{6k_D\tau}{d_p}\right) = \sqrt{1 - \exp\left(-\frac{4\pi^2\mathcal{D}_D\tau}{d_p^2}\right)} \quad \cdots(3.5.9)$$

$$-\frac{6k_D\tau}{d_p} = \ln\left[1 - \sqrt{1 - \exp\left(-\frac{4\pi^2\mathcal{D}_D\tau}{d_p^2}\right)}\right] \quad \cdots(3.5.10)$$

$$k_D = -\frac{d_p}{6\tau} \ln\left[1 - \sqrt{1 - \exp\left(-\frac{4\pi^2\mathcal{D}_D\tau}{d_p^2}\right)}\right] \quad \cdots(3.5.11)$$

$$k_D\left(\frac{d_p}{\mathcal{D}_D}\right) = -\frac{d_p}{6(l/u_t)} \ln\left[1 - \sqrt{1 - \exp\left(-\frac{4\pi^2\mathcal{D}_D(l/u_t)}{d_p^2}\right)}\right] \frac{d_p}{\mathcal{D}_D} \quad \cdots(3.5.12)$$

$$\frac{k_D d_p}{\mathcal{D}_D} = -\frac{d_p}{6l} \ln\left[1 - \sqrt{1 - \exp\left(-\frac{4\pi^2(l/d_p)}{d_p u_t / \mathcal{D}_D}\right)}\right] \frac{d_p u_t}{\mathcal{D}_D} \quad \cdots(3.5.13)$$

$$(Re_C < 40; \text{剛体球}) \quad \boxed{Sh_D = -\frac{d_p}{6l} \ln\left[1 - \sqrt{1 - \exp\left(-\frac{4\pi^2(l/d_p)}{Pe_D}\right)}\right] Pe_D} \quad \left[Sh_D \equiv \frac{k_D d_p}{\mathcal{D}_D}, Pe_D \equiv \frac{d_p u_t}{\mathcal{D}_D}\right] \quad \cdots(3.5.14)$$

十分に長い時間が経過した後は、Traybal の定数式を用いる。【文献 18】

$$Sh_D \doteq 6.6 \quad \cdots(3.5.15)$$

40 < Re\_C < 250 の場合(層流循環滴)、滴内循環流が存在する。滴内平均濃度  $C_{Am}$  [mol/m<sup>3</sup>]の時間変化に関する厳密式は、Kronig & Brink の式で与えられる。【文献 19】

$$\frac{C_{A0} - C_{Am}}{C_{A0} - C_A^*} = 1 - \frac{3}{8} \sum_{n=1}^{\infty} B_n^2 \exp\left(-\frac{64\lambda_n \mathcal{D}_D \tau}{d_p^2}\right) \quad \cdots(3.5.16)$$

上式に対する近似式として、Calderbank & Korchinski の式がある。【文献 20】

$$\frac{C_{A0} - C_{Am}}{C_{A0} - C_A^*} = \sqrt{1 - \exp\left(-\frac{9\pi^2 \mathcal{D}_D \tau}{d_p^2}\right)} \quad \cdots(3.5.17)$$

上と同じ手順にしたがい、次式が導かれる。

$$(40 < Re_C < 250; \text{層流循環滴}) \quad \boxed{Sh_D = -\frac{d_p}{6l} \ln\left[1 - \sqrt{1 - \exp\left(-\frac{9\pi^2(l/d_p)}{Pe_D}\right)}\right] Pe_D} \quad \cdots(3.5.18)$$

十分に長い時間が経過した後は、Calderbank & Korchinski の定数式を用いる。【文献 20】

$$Sh_D \doteq 17.9 \quad \cdots(3.5.19)$$

250 < Re\_C < 460 の場合(乱流循環滴)、滴内循環流によって界面が更新されるとする Handlos & Baron の式を用いる。【文献 21】

$$(250 < Re_C < 460; \text{乱流循環滴}) \quad Sh_D = \frac{0.00375}{1 + (\mu_D / \mu_C)} Pe_D \quad \cdots(3.5.20)$$

500 <  $Re_C$  の場合(振動滴)、滴内は振動状態にある。Skelland & Wellek の式を用いる。[文献 22]

$$(500 < Re_C; \text{振動滴}) \quad Sh_D = 0.264 \left( \frac{Pe_D}{\tau} \right)^{0.14} Re_C^{0.68} \left( \frac{\sigma^3 \rho_C^2}{g \mu_C^4 \Delta \rho} \right)^{0.10} \quad \cdots(3.5.21)$$

ただし、 $d_p$  は液滴径[m]、 $l$  は液滴の移動距離[m]( $=u_t \tau$ )、 $Pe_D$  はペクレ数( $=d_p u_t / \mathcal{D}_D$ )、滴  $Re_C$  はレイノルズ数( $=d_p u_t \rho_C / \mu_C$ )、 $Sh_D$  はシャーウッド数( $=k_D d_p / \mathcal{D}_D$ )、 $u_t$  は液滴の終末速度[m/s]、 $\tau$  は液相間の接触時間[s]( $=V_M \phi_D / Q_D$ )、 $\Delta \rho$  は分散相と連続相の密度差[kg/m<sup>3</sup>]、 $\sigma$  は界面張力[N/m]、添え字 C は連続相、添え字 D は分散相。

滴レイノルズ数  $Re_C$  と終末速度  $u_t$  は、抵抗係数  $C_D$  に関する Hu & Kintner の式より求める。[文献 23]

$$(d_p < d_{pc}; \text{非振動滴}) \quad C_D We P^{0.15} = \frac{4}{3} \left( \frac{Re_C}{P^{0.15}} + 0.75 \right)^{1.275} \quad \cdots(3.5.22)$$

$$(d_p > d_{pc}; \text{振動滴}) \quad C_D We P^{0.15} = 0.045 \left( \frac{Re_C}{P^{0.15}} + 0.75 \right)^{2.37} \quad \cdots(3.5.23)$$

$$(\text{振動開始臨界径}) \quad d_{pc} = 7.19 \sqrt{\frac{\sigma}{g \Delta \rho P^{0.15}}} \quad \cdots(3.5.24)$$

$$\left[ C_D \equiv \frac{4g d_p \Delta \rho}{3u_t^2 \rho_C}, We \equiv \frac{d_p u_t^2 \rho_C}{\sigma}, P \equiv \frac{\rho_C^2 \sigma^3}{g \mu_C^4 \Delta \rho}, Re_C \equiv \frac{d_p u_t \rho_C}{\mu_C} \right]$$

液滴径  $d_p$  [m] と液柱径  $d_j$  [m] の推算には、Christiansen & Hixson の式を用いる。[文献 24]

$$\frac{d_p}{d_N} = 1.92 \left( \frac{d_j}{d_N} \right) \quad \cdots(3.5.25)$$

$$\frac{d_N}{d_j} = 1 + 0.485 \left( \frac{\Delta \rho g d_N^2}{\sigma} \right) \left[ \frac{\Delta \rho g d_N^2}{\sigma} < 0.616 \right] \quad \cdots(3.5.26)$$

$$\frac{d_N}{d_j} = 0.12 + 1.51 \sqrt{\frac{\Delta \rho g d_N^2}{\sigma}} \left[ \frac{\Delta \rho g d_N^2}{\sigma} > 0.616 \right] \quad \cdots(3.5.27)$$

ただし、 $d_j$  は分散器ノズルから噴出される液柱の直径[m]、 $d_N$  は分散器ノズルの孔径[m]、無次元項  $\Delta \rho g d_N^2 / \sigma$  は、ボンド数  $Bo (= \rho g L^2 / \sigma)$ 。

液相接触界面積  $a$  [m<sup>2</sup>/m<sup>3</sup>] は、混合液体積(装置容積相当)に対する両相間の接触面積の比で定義される。

$$a = \frac{S}{V_M} = \frac{4\pi (d_p/2)^2 N}{(4\pi/3) (d_p/2)^3 N / \phi_D} = \frac{6\phi_D}{d_p} \quad \cdots(3.5.28)$$

分散相ホールドアップ  $\phi_D$  は、次式より求める。

$$\frac{u_D}{\phi_D} + \frac{u_C}{1 - \phi_D} = V_0 (1 - \phi_D) \quad \cdots(3.5.29)$$

ただし、 $u$  は空塔速度[m/s]、 $V_0$  は特性速度[m/s]。

スプレー塔および多孔板塔の特性速度  $V_0$  [m/s] は、次式で与えられる。

$$V_0 = 0.0268 \frac{d_p^2 \Delta \rho g u_N^{0.64}}{\mu_C^{0.19} d_N^{0.74}} \quad \cdots(3.5.30)$$

ノズル流速  $u_N$  [m/s]は、液滴の比表面積が極大となる最適流速  $u_M$  [m/s]を用いる。[文献 24]

$$u_M = 2.69 \left( \frac{d_J}{d_N} \right)^2 \sqrt{\frac{\sigma/d_J}{0.5137\rho_D + 0.4719\rho_C}} \quad [ \equiv u_N ] \quad \cdots(3.5.31)$$

連続相側境膜物質移動係数  $k_C$  [m/s]の推算式については、数多くの報告例がある。[文献 25, 26]  
 $Re_C < 40$  の場合(剛体球)、Ranz-Marshall の式を用いる。[文献 27]

$$Sh_C = 2 + 0.6Re_C^{1/2} Sc_C^{1/3} \quad \cdots(3.5.32)$$

$40 < Re_C < 460$  の場合(層流および乱流循環滴)、Garner らの式を用いる。[文献 28]

$$Sh_C = -126 + 1.8Re_C^{1/2} Sc_C^{0.42} \quad \cdots(3.5.33)$$

$500 < Re_C$  の場合(振動滴)、Garner & Tayeban の式を用いる。[文献 29]

$$Sh_C = 50 + 0.0085Re_C Sc_C^{0.7} \quad \cdots(3.5.34)$$

#### 【計算例(スプレー塔)】

10 mol%の酢酸(分子量 60)を含むイソプロピルエーテル(分散相; 密度  $740 \text{ kg/m}^3$ 、粘度  $0.35 \text{ mPa}\cdot\text{s}$ 、流量  $1 \text{ t/h}$ )と水(連続相; 密度  $1000 \text{ kg/m}^3$ 、粘度  $1 \text{ mPa}\cdot\text{s}$ 、流量  $1 \text{ t/h}$ )をスプレー塔内(塔径  $500 \text{ mm}$ 、液高  $5 \text{ m}$ )で向流に流してエーテル相から水相へ酢酸を連続抽出させる。塔出口側のエーテル中の酢酸濃度が  $1 \text{ mol\%}$  のとき、分散側境膜物質移動容量係数  $k_{Da}$  [1/s]、連続相側境膜物質移動容量係数  $k_{Ca}$  [1/s]、分散相側総括物質移動容量係数  $K_{Oda}$  [1/s]、液液抽出速度  $W_A$  [mol/s]を求めよ。ただし、分散器のノズル孔径は  $3 \text{ mm}$ 、抽剤相(E)濃度に対する抽料相(R)濃度の分配係数は  $0.35$ 、界面張力は  $12 \text{ mN/m}$ 、イソプロピルエーテルの分子量は  $102$ 、水中における酢酸の液相拡散係数は  $1.2 \times 10^{-9} \text{ m}^2/\text{s}$ 、イソプロピルエーテル中における酢酸の液相拡散係数は  $0.7 \times 10^{-9} \text{ m}^2/\text{s}$  である。

$$(d_p \text{ の計算}) \Delta\rho = 1000 - 740 = 260 \text{ kg/m}^3$$

$$Bo = \Delta\rho g d_N^2 / \sigma = (260)(9.81)(0.003)^2 / (0.012) = 1.9129 (> 0.616)$$

$$d_N/d_J = 0.12 + 1.51Bo^{0.5} = 0.12 + (1.5)(1.9129)^{0.5} = 2.2084$$

$$d_J = d_N / (d_N/d_J) = 0.003 / 2.2084 = 0.0013584 \text{ m} \doteq 1.36 \text{ mm}$$

$$d_p = 1.92d_J = (1.92)(0.0013584) = 0.0026081 \text{ m} \doteq 2.61 \text{ mm}$$

$$(Re_C \text{ および } u_t \text{ の計算}) P = \rho_C^2 \sigma^3 / (g \mu_C^4 \Delta\rho) = (1000)^2 (0.012)^3 / [(9.81)(0.001)^4 (260)] = 6.7748 \times 10^8$$

$$d_{pc} = (7.19)(\sigma/g\Delta\rho P^{0.15})^{0.5} = (7.19)[(0.012)/(9.81)(260)(6.7748 \times 10^8)^{0.15}]^{0.5} = 0.0033937 \text{ m} (\doteq 3.39 \text{ mm}) (> d_p)$$

$$C_D We P^{0.15} = (4gd_p\Delta\rho/3u_t^2\rho_C)(d_p u_t^2 \rho_C / \sigma) P^{0.15} = (4/3)(gd_p^2 \Delta\rho / \sigma) P^{0.15}$$

$$= (4/3)[(9.81)(0.0026081)^2 (260) / (0.012)] (6.7748 \times 10^8)^{0.15} = 40.708$$

$$C_D We P^{0.15} = 0.045(Re_C / P^{0.15} + 0.75)^{2.37}$$

$$Re_C = P^{0.15} [(C_D We P^{0.15} / 0.045)^{1/2.37} - 0.75] = (6.7748 \times 10^8)^{0.15} [(40.708 / 0.045)^{1/2.37} - 0.75] = 134.40 \doteq 134$$

$$v_C = \mu_C / \rho_C = 0.001 / 1000 = 10^{-6} \text{ m}^2/\text{s}$$

$$u_t = Re_C (v_C / d_p) = (134.40)(10^{-6} / 2.6081 \times 10^{-3}) = 0.051531 \text{ m/s} \doteq 0.0515 \text{ m/s}$$

$$(V_0 \text{ の計算}) u_N (= u_M) = 2.69(d_J/d_N)^2 [(\sigma/d_J) / (0.5137\rho_D + 0.4719\rho_C)]^{0.5}$$

$$\begin{aligned}
 &=(2.69)(1/2.2084)^2[(0.012/0.0013584)/\{(0.5137)(740)+(0.4719)(1000)\}]^{0.5}=0.056162 \text{ m/s} \\
 V_0 &=0.0268d_p^2\Delta\rho g u_N^{0.64}/(\mu_C^{0.19} d_N^{0.74}) \\
 &=(0.0268)(0.0026081)^2(260)(9.81)(0.056162)^{0.64}/[(0.001)^{0.19}(0.003)^{0.74}]=0.020137 \text{ m/s} \doteq 0.0201 \text{ m/s} \\
 (\phi_D \text{ および } a \text{ の計算}) &u_D/\phi_D+u_C/(1-\phi_D)=V_0(1-\phi_D) \\
 u_D S/\phi_D+u_C S/(1-\phi_D) &=V_0 S(1-\phi_D) \\
 Q_D/\phi_D+Q_C/(1-\phi_D) &=V_0 S(1-\phi_D) \\
 (w_D/\rho_D)/\phi_D+(w_C/\rho_C)/(1-\phi_D) &=V_0 S(1-\phi_D) \\
 [(1000/3600)/740]/\phi_D+[(1000/3600)/1000]/(1-\phi_D) &=(0.020137\pi)(0.500/2)^2(1-\phi_D) \\
 (1/2664)/\phi_D+(1/3600)/(1-\phi_D) &=(0.0039538)(1-\phi_D) \\
 \phi_D &=0.11839 \doteq 0.118 \text{ (数値解)} \\
 a &=6\phi_D/d_p=(6)(0.11839/0.0026081)=272.35 \text{ m}^2/\text{m}^3 \doteq 272 \text{ m}^2/\text{m}^3 \\
 (k_{Da} \text{ の計算}) &Sh_D \doteq 17.9 \text{ (十分な時間経過後を仮定)} \\
 k_D &=Sh_D(\mathcal{D}_D/d_p)=(17.9)(0.7\times 10^{-9}/0.0026081)=4.8042\times 10^{-6} \text{ m/s} \doteq 4.80\times 10^{-6} \text{ m/s} \\
 k_{Da} &=(4.8042\times 10^{-6})(272.35)=0.0013084 \text{ 1/s} \doteq \boxed{0.00131 \text{ 1/s}} \\
 (k_{Ca} \text{ の計算}) &Sc_C=v_C/\mathcal{D}_C=10^{-6}/1.2\times 10^{-9}=833.33 \\
 Sh_C &=-126+1.8Re_C^{1/2}Sc_C^{0.42}=-126+(1.8)(134.40)^{1/2}(833.33)^{0.42}=225.73 \\
 k_C &=Sh_C(\mathcal{D}_C/d_p)=(225.73)(1.2\times 10^{-9}/0.0026081)=1.0385\times 10^{-4} \text{ m/s} \\
 k_{Ca} &=(1.0385\times 10^{-4})(272.35)=0.028283 \text{ 1/s} \doteq \boxed{0.0283 \text{ 1/s}} \\
 (K_{ODa} \text{ の計算}) &1/K_{ODa}=1/k_{Da}+m/k_{Ca}=(1/0.0013084)+(0.35/0.028283)=776.66 \text{ s} \\
 K_{ODa} &=0.0012875 \text{ 1/s} \doteq \boxed{0.00129 \text{ 1/s}} \\
 (W_A \text{ の計算}) &M_{av,1}=(0.10)(60)+(0.90)(102)=97.8 \\
 M_{av,2} &=(0.01)(60)+(0.99)(102)=101.58 \\
 C_{av} &=\rho_D/M_{av}=[(\rho_D/M_{av,1})+(\rho_D/M_{av,2})]/2=[(740/0.0978)+(740/0.10158)]/2=7425.6 \text{ mol/m}^3 \\
 N_V &=K_{ODa}(C_D-C_D^*)=K_{ODa}C_{av}(x_D-x_D^*)=(0.0012875)(7425.6)(0.10-0.01)=0.86044 \text{ mol}/(\text{m}^3\cdot\text{s}) \\
 V_M &=SH=\pi(0.500/2)^2(5)=0.98174 \text{ m}^3 \\
 W_A &=N_V V_M=(0.86044)(0.98174)=0.95809 \text{ mol/s} \doteq \boxed{0.958 \text{ mol/s}}
 \end{aligned}$$

### 3. 6 抽出攪拌槽

原料と抽出剤を混合槽(ミキサ)に供給して攪拌した後、分離槽(セトラ)で静置して抽出液と抽残液に分離する。汎用の液液抽出装置であり、液の分散度や段効率が高い点が長所である反面、床面積が大きいことや運転費が高い点が短所である。ここではミキサの物質移動特性を扱う。

分散相側境膜物質移動係数  $k_D$  [m/s]の推算には、スプレー塔と同じ式を用いる。

分散相のホールドアップ  $\phi_D$  [-]は、液滴が均一に分散されている条件下において次式で表される。

$$\phi_D = \frac{Q_D}{Q_C + Q_D} \left[ \frac{P}{g(Q_C + Q_D)} > 1000 \right] \quad \cdots(3.6.1)$$

ただし、 $g$ は重力加速度[m/s<sup>2</sup>]、 $P$ は攪拌所要動力[W]、 $Q$ は流量[m<sup>3</sup>/s]、添え字Cは連続相、Dは分散相。攪拌所要動力  $P$  [W]は、次式で与えられる。

$$P = N_p \rho_M n^3 d^5 \quad \cdots(3.6.2)$$

$$\rho_M = \rho_C(1 - \phi_D) + \rho_D \phi_D \quad \cdots(3.6.3)$$

ただし、 $d$ は攪拌翼径[m]、 $n$ は攪拌速度[1/s]、 $N_p$ は動力数[-](タービン翼のとき6、パドル翼のとき1.7、プロペラ翼のとき0.32)、 $\rho_M$ は混合液密度[kg/m<sup>3</sup>]

液滴径  $d_p$  [m]は、液相接触界面積  $a$  [m<sup>2</sup>/m<sup>3</sup>]の式より求める。

$$a = \frac{S}{V_M} = \frac{4\pi(d_p/2)^2 N}{(4\pi/3)(d_p/2)^3 N/\phi_D} = \frac{6\phi_D}{d_p} \quad \cdots(3.6.4)$$

$$d_p = \frac{6\phi_D}{a} \quad \cdots(3.6.5)$$

気液接触界面積  $a$  [m<sup>2</sup>/m<sup>3</sup>]は、以下の推算式で与えられる。【文献 30】

$$(\text{パドル翼}; \phi_D < 0.2) \quad a = \frac{100\phi_D We^{0.6}}{(1 + 3.75\phi_D)d} \quad \cdots(3.6.6)$$

$$(\text{パドル翼}; \phi_D > 0.2) \quad a = \frac{25.4\phi_D^{0.5} We^{0.6}}{d} \quad \cdots(3.6.7)$$

$$(\text{タービン翼}) \quad a = \frac{100\phi_D We^{0.6}}{(1 + 9\phi_D)d} \quad \cdots(3.6.8)$$

$$(\text{プロペラ翼}) \quad a = \frac{212}{d} \left( \frac{\rho_C n d^2}{\mu_C} \right) \left( \frac{\mu_C^2}{\rho_C \sigma d} \right)^{0.56} \left( \frac{\Delta\rho}{\rho_C} \right)^{0.25} \left( \frac{\mu_C}{\mu_D} \right)^{0.27} \left( \frac{d}{D_T} \right)^{1.21} \phi_D^{0.32} \quad \cdots(3.6.9)$$

ただし、 $d$ は攪拌翼径[m]、 $D_T$ は槽径[m]、 $We$ は攪拌ウエーバー数( $=\rho_C n^2 d^3/\sigma$ )、 $\phi_D$ は分散相のホールドアップ [-]、 $\sigma$ は界面張力[N/m]。

連続操作における平均滞留時間  $\tau$  [s]は、次式を用いる。

$$\tau = \frac{V_M \phi_D}{Q_D} = \frac{V_M}{Q_C + Q_D} \left[ \phi_D = \frac{Q_D}{Q_C + Q_D} \right] \quad \cdots(3.6.10)$$

$$V_M = \frac{\pi D_T^2 H}{4} \quad \cdots(3.6.11)$$

ただし、 $H$ は液深[m]、 $V_M$ は混合液体積[m<sup>3</sup>]。

連続相側境膜物質移動係数  $k_C$  [m/s]の推算には、Skelland & Moeti の式を用いる。【文献 31】

$$\frac{k_C d_p}{\mathcal{D}_C} = 1.237 \times 10^{-5} \left( \frac{\rho_C n d^2}{\mu_C} \right)^{2/3} \left( \frac{\mu_C}{\rho_C \mathcal{D}_C} \right)^{1/3} \left( \frac{n^2 d}{g} \right)^{5/12} \left( \frac{\rho_D g d_p^2}{\sigma} \right)^{5/4} \left( \frac{d}{d_p} \right)^2 \left( \frac{d_p}{D_T} \right)^{1/2} \phi_D^{-1/2} \quad \cdots(3.6.12)$$

無次元項  $\rho_D g d_p^2/\sigma$  は、ボンド数  $Bo(=\rho g L^2/\sigma)$ 。

#### 【計算例(抽出攪拌槽)】

10 mol%の酢酸(分子量 60)を含むイソプロピルエーテル(分散相; 密度 740 kg/m<sup>3</sup>、粘度 0.35 mPa・s、流量 36 t/h)と水(連続相; 密度 1000 kg/m<sup>3</sup>、粘度 1 mPa・s、流量 36 t/h)を抽出攪拌槽(槽径 800 mm、液深 800 mm)でエーテル相から水相へ酢酸を連続抽出させる。装置出口側のエーテル中の酢酸濃度が 1 mol%のとき、

分散側境膜物質移動容量係数  $k_{Da}$  [1/s]、連続相側境膜物質移動容量係数  $k_{Ca}$  [1/s]、分散相側総括物質移動容量係数  $K_{ODa}$  [1/s]、液液抽出速度  $W_A$  [mol/s]を求めよ。ただし、攪拌翼はタービン翼(翼径 400 mm)、攪拌速度は 120 rpm、抽剤相(E)濃度に対する抽料相(R)濃度の分配係数は 0.35、界面張力は 12 mN/m、イソプロピルエーテルの分子量は 102、水中における酢酸の液相拡散係数は  $1.2 \times 10^{-9}$  m<sup>2</sup>/s、イソプロピルエーテル中における酢酸の液相拡散係数は  $0.7 \times 10^{-9}$  m<sup>2</sup>/s である。

$$(\phi_D \text{ の計算}) Q_C = (36000/3600)/1000 = 0.01 \text{ m}^3/\text{s}$$

$$Q_D = (36000/3600)/740 = 0.013513 \text{ m}^3/\text{s}$$

$$\phi_D = Q_D / (Q_C + Q_D) = 0.013513 / (0.01 + 0.013513) = 0.57470 \doteq 0.575$$

$$\rho_M = \rho_C(1 - \phi_D) + \rho_D \phi_D = (1000)(1 - 0.57470) + (740)(0.57470) = 850.57 \text{ kg/m}^3 \doteq 850 \text{ kg/m}^3$$

$$P = N_p \rho_M n^3 d^5 = (6)(850.57)(120/60)^3 (0.400)^5 = 418.07 \text{ W}$$

$$P/[g(Q_C + Q_D)] = 418.07 / [(9.81)(0.01 + 0.013513)] = 1812.4 \text{ kg/m}^2 (> 1000)$$

$$(a \text{ および } d_p \text{ の計算}) We = \rho_C n^2 d^3 / \sigma = (1000)(120/60)^2 (0.400)^3 / (0.012) = 21333$$

$$a = 100 \phi_D We^{0.6} / (1 + 9 \phi_D) d = (100)(0.57470)(21333)^{0.6} / [\{1 + (9)(0.57470)\}(0.400)] = 9212.2 \text{ m}^2/\text{m}^3 \doteq 9212 \text{ m}^2/\text{m}^3$$

$$d_p = 6 \phi_D / a = (6)(0.57470) / (9212.2) = 0.00037430 \text{ m} \doteq 0.374 \text{ mm}$$

$$(Re_C \text{ の計算}) \Delta \rho = 1000 - 740 = 260 \text{ kg/m}^3$$

$$P = \rho_C^2 \sigma^3 / (g \mu_C^4 \Delta \rho) = (1000)^2 (0.012)^3 / [(9.81)(0.001)^4 (260)] = 6.7748 \times 10^8$$

$$d_{pc} = (7.19)(\sigma / g \Delta \rho P^{0.15})^{0.5} = (7.19)[(0.012) / (9.81)(260)(6.7748 \times 10^8)^{0.15}]^{0.5} = 0.0033937 \text{ m} (\doteq 3.39 \text{ mm}) (> d_p)$$

$$C_D We P^{0.15} = (4g d_p \Delta \rho / 3 \mu_C^2 \rho_C)(d_p \mu_C^2 \rho_C / \sigma) P^{0.15} = (4/3)(g d_p^2 \Delta \rho / \sigma) P^{0.15}$$

$$= (4/3)[(9.81)(0.00037430)^2 (260) / (0.012)] (6.7748 \times 10^8)^{0.15} = 0.83844$$

$$C_D We P^{0.15} = 0.045 (Re_C / P^{0.15} + 0.75)^{2.37}$$

$$Re_C = P^{0.15} [(C_D We P^{0.15} / 0.045)^{1/2.37} - 0.75] = (6.7748 \times 10^8)^{0.15} [(0.83844 / 0.045)^{1/2.37} - 0.75] = 56.707 \doteq 56.7$$

( $k_{Da}$  の計算)  $Sh_D \doteq 17.9$  (十分な時間経過後を仮定)

$$k_D = Sh_D (\mathcal{D}_D / d_p) = (17.9)(0.7 \times 10^{-9} / 3.7430 \times 10^{-4}) = 0.33475 \times 10^{-6} \text{ m/s} \doteq 0.335 \times 10^{-6} \text{ m/s}$$

$$k_{Da} = (0.33475 \times 10^{-6})(9212.2) = 0.0030837 \text{ 1/s} \doteq \boxed{0.00308 \text{ 1/s}}$$

$$(k_{Ca} \text{ の計算}) v_C = \mu_C / \rho_C = 0.001 / 1000 = 10^{-6} \text{ m}^2/\text{s}$$

$$Re_C = \rho_C n d^2 / \mu_C = n d^2 / v_C = (120/60)(0.400)^2 / 10^{-6} = 320000$$

$$Sc_C = v_C / \mathcal{D}_C = 10^{-6} / 1.2 \times 10^{-9} = 833.33$$

$$Fr = n^2 d / g = (120/60)^2 (0.400) / (9.81) = 0.16309$$

$$Bo = \rho_D g d_p^2 / \sigma = (740)(9.81)(0.00037430)^2 / (0.012) = 0.084753$$

$$d / d_p = 0.400 / 0.00037430 = 1068.6$$

$$d_p / D_T = 0.00037430 / 0.800 = 4.6787 \times 10^{-4}$$

$$Sh_C = 1.237 \times 10^{-5} Re_C^{2/3} Sc_C^{1/3} Fr^{5/12} Bo^{5/4} (d / d_p)^2 (d_p / D_T)^{1/2} \phi_D^{-1/2}$$

$$= 1.237 \times 10^{-5} (320000)^{2/3} (833.33)^{1/3} (0.16309)^{5/12} (0.084753)^{5/4} (1068.6)^2 (4.6787 \times 10^{-4})^{1/2} (0.57470)^{-1/2} = 381.14$$

$$k_C = Sh_C (\mathcal{D}_C / d_p) = (381.14)(1.2 \times 10^{-9} / 0.00037430) = 0.0012219 \text{ m/s}$$

$$k_{Ca} = (0.0012219)(9212.2) = 11.256 \text{ 1/s} \doteq \boxed{11.2 \text{ 1/s}}$$

$$(K_{ODa} \text{ の計算}) 1 / K_{ODa} = 1 / k_{Da} + m / k_{Ca} = (1 / 0.0030837) + (0.35 / 11.256) = 324.31 \text{ s}$$

$$K_{ODa} = 0.0030834 \text{ 1/s} \doteq \boxed{0.00308 \text{ 1/s}}$$

$$(W_A \text{ の計算}) M_{av,1} = (0.10)(60) + (0.90)(102) = 97.8$$

$$M_{av,2}=(0.01)(60)+(0.99)(102)=101.58$$

$$C_{av}=\rho_D/M_{av}=[(\rho_D/M_{av,1})+(\rho_D/M_{av,2})]/2=[(740/0.0978)+(740/0.10158)]/2=7425.6 \text{ mol/m}^3$$

$$N_V=K_{OD}a(C_D-C_D^*)=K_{OD}aC_{av}(x_D-x_D^*)=(0.0030834)(7425.6)(0.10-0.01)=2.0606 \text{ mol}/(\text{m}^3 \cdot \text{s})$$

$$V_M=\pi D_T^2 H/4=\pi(0.800)^2(0.800)/4=0.40212 \text{ m}^3$$

$$W_A=N_V V_M=(2.0606)(0.40212)=0.82860 \text{ mol/s} \approx \boxed{0.829 \text{ mol/s}}$$

### 3.7 吸着塔

吸着剤粒子が充填された固定層内に流体を透過させると、流体中の溶質が吸着剤粒子の細孔内を拡散して物理吸着される。工学的な物理吸着過程は、(1)流体境膜内拡散、(2)粒子内拡散、(3)表面吸着の直列モデルで表される。多くの場合、境膜内拡散と粒子内拡散が律速となる。

$$N_V \left( = \rho_b \frac{\partial q_m}{\partial t} \right) = K_F a (C - C^*) \left[ \frac{1}{K_F a} = \frac{1}{k_f a} + \frac{1}{\beta k_s a \rho_p} \right] \quad \dots(3.7.1)$$

ただし、 $a$ は充填層体積あたりの粒子表面積 $[\text{m}^2/\text{m}^3\text{-bed}]$ 、 $d_p$ は粒子径 $[\text{m}]$ 、 $D_i$ は表面拡散項を含めた粒子内有効拡散係数 $[\text{m}^2/\text{s}]$ 、 $K_F$ はモル濃度基準の総括物質移動係数 $[\text{m/s}]$ 、 $N_V$ は平均吸着速度 $[\text{mol}/(\text{m}^3 \cdot \text{s})]$ ( $=\rho_b(\partial q_m/\partial t)$ )、 $q_m$ は溶質の平均吸着量 $[\text{mol}/\text{kg}]$ 、 $\beta$ は吸着係数 $[\text{m}^3/\text{kg}]$ ( $=q_0/C_0$ )、 $\varepsilon$ は粒子層内の空隙率 $[-]$ 、 $\phi_c$ は形状係数(球のとき1)、 $\rho_b$ は充填密度(かさ密度) $[\text{kg}/\text{m}^3\text{-bed}]$ ( $=\rho_p(1-\varepsilon)$ )、 $\rho_p$ はみかけ密度(粒子密度) $[\text{kg}/\text{m}^3]$ 。

平均吸着量  $q$  の単位は、 $[\text{mol-溶質}/\text{kg-吸着剤}]$ に加えて $[\text{kg-溶質}/\text{kg-吸着剤}]$ もある。吸着係数  $\beta$  は、溶質の入口濃度  $C_0$  に対する平衡吸着量  $q_0$  の比  $q_0/C_0$  で定義され、操作線の傾きに等しい。

気相系における流体境膜物質移動係数  $k_f$   $[\text{m/s}]$  の推算には、Chuらの式を用いる。[文献 32]

$$J = 5.7 Re^{-0.78} \quad (1 < Re < 30) \quad \left[ J \equiv St_M Sc^{2/3} = \frac{Sh}{Re \cdot Sc^{1/3}}, Re \equiv \frac{d_p G}{\mu(1-\varepsilon)}, Sc \equiv \frac{\mu}{\rho D} \right] \quad \dots(3.7.2)$$

$$J = 1.77 Re^{-0.44} \quad (30 < Re < 10^5) \quad \left[ J \equiv \frac{Sh}{Re \cdot Sc^{1/3}}, Re \equiv \frac{d_p G}{\mu(1-\varepsilon)}, Sc \equiv \frac{\mu}{\rho D} \right] \quad \dots(3.7.3)$$

ただし、 $G$ は質量流速 $[\text{kg}/(\text{m}^2 \cdot \text{s})]$ ( $=\rho u$ )、 $St_M$ は物質移動におけるスタントン数。

液相系における流体境膜物質移動係数  $k_f$   $[\text{m/s}]$  の推算には、Carberryの式を用いる。[文献 33]

$$\varepsilon J = 1.15 \left( \frac{Re_p}{\varepsilon} \right)^{-0.78} \quad \left[ J \equiv \frac{Sh}{Re \cdot Sc^{1/3}}, Re_p \equiv \frac{d_p \rho u}{\mu}, Sc \equiv \frac{\mu}{\rho D} \right] \quad \dots(3.7.4)$$

充填層体積あたりの粒子表面積  $a$   $[\text{m}^2/\text{m}^3\text{-bed}]$  は、次式より求める。

$$a = \frac{S_p}{V_b} = \frac{S_p}{V_p/(1-\varepsilon)} = \frac{\phi_s d_p^2 (1-\varepsilon)}{\phi_v d_p^3} = \frac{6(1-\varepsilon)}{\phi_c d_p} \quad \dots(3.7.5)$$

ただし、 $d_p$ は粒子径 $[\text{m}]$ 、 $V_b$ は粒子層体積 $[\text{m}^3]$ 、 $S_p$ は粒子表面積 $[\text{m}^2]$ 、 $V_p$ は粒子体積 $[\text{m}^3]$ 、 $\varepsilon$ は粒子層内の空隙率 $[-]$ 、 $\phi_c$ はカルマンの形状係数(球のとき1)。

粒子内物質移動容量係数  $k_s a$   $[\text{1/s}]$  は、粒子内拡散方程式の解析解を近似して導かれる。粒子内拡散方程式は、粒子内の微小球殻を出入りする溶質に対する物質収支式より導く。

$$4\pi r^2 \Delta r \rho_b \frac{\partial q}{\partial t} = (4\pi r^2 N_A) \Big|_{r=r} - (4\pi r^2 N_A) \Big|_{r=r+\Delta r} \quad \cdots(3.7.6)$$

$$r^2 \rho_b \frac{\partial q}{\partial t} = - \frac{(r^2 N_A) \Big|_{r=r+\Delta r} - (r^2 N_A) \Big|_{r=r}}{(r+\Delta r) - r} \quad \cdots(3.7.7)$$

$$r^2 \rho_b \frac{\partial q}{\partial t} = - \frac{\partial(r^2 N_A)}{\partial r} \left[ \frac{\partial F(r)}{\partial t} \equiv \lim_{\Delta r \rightarrow 0} \frac{F(r) \Big|_{r=r+\Delta r} - F(r) \Big|_{r=r}}{(r+\Delta r) - r}, F(r) \equiv r^2 N_A \right] \quad \cdots(3.7.8)$$

$$\boxed{\frac{\partial q}{\partial t} = \frac{\mathcal{D}}{r^2} \frac{\partial}{\partial r} \left( r^2 \frac{\partial q}{\partial r} \right)} \left[ N_A \equiv -\rho_b \mathcal{D} \frac{\partial q}{\partial r} \right] \quad \cdots(3.7.9)$$

①解析解近似モデル [文献 34] 初期条件  $t=0$  のとき  $q=0$ 、境界条件  $q=q_i$  のとき  $r=R_p$ (粒子表面)、 $\partial q/\partial t=0$  のとき  $r=0$ (粒子中心部)の下で解くと、直線平衡における平均吸着量分布  $q_m$  [mol/kg]の解析解を得る。

$$\frac{q_m}{q_i} = 1 - \frac{6}{\pi^2} \sum_{n=1}^{\infty} \exp(-n^2 k_p t) \left[ k_p \equiv \frac{D_i \pi^2}{\rho_p \beta R_p^2} \right] \quad \cdots(3.7.10)$$

$$\frac{q_m}{q_i} = 1 - \frac{6}{\pi^2} [\exp(-k_p t) + \exp(-4k_p t) + \cdots] \approx 1 - \frac{6}{\pi^2} \exp(-k_p t) \quad \cdots(3.7.11)$$

$$q_m = q_i - \frac{6}{\pi^2} q_i \exp(-k_p t) \quad \cdots(3.7.12)$$

時間微分して上式の指数項を代入すると、平均吸着速度式が導かれる。

$$\frac{dq_m}{dt} = \frac{d}{dt} \left[ q_i - \frac{6}{\pi^2} q_i \exp(-k_p t) \right] = \frac{6}{\pi^2} q_i k_p \exp(-k_p t) \quad \cdots(3.7.13)$$

$$\rho_b \frac{dq_m}{dt} = k_p \rho_b (q_i - q_m) \left[ k_p \equiv \frac{D_i \pi^2}{\rho_p \beta R_p^2} \right] \quad \cdots(3.7.14)$$

粒子相の平均吸着速度式( $\rho_b \partial q_m / \partial t = k_s a \rho_p (q_i - q_m)$ )と比較すると、粒子内物質移動容量係数  $k_s a$  [1/s]を得る。

$$k_p \rho_b = k_s a \rho_p \quad \cdots(3.7.15)$$

$$k_s a = k_p \frac{\rho_b}{\rho_p} = k_p \frac{V_p}{V_b} = k_p (1 - \varepsilon) = \frac{D_i \pi^2 (1 - \varepsilon)}{\rho_p \beta R_p^2} \approx \frac{9.87 D_i (1 - \varepsilon)}{\rho_p \beta R_p^2} \left[ k_p \equiv \frac{D_i \pi^2}{\rho_p \beta R_p^2} \right] \quad \cdots(3.7.16)$$

$$\boxed{k_s a = \frac{39.5 D_i (1 - \varepsilon)}{\rho_p \beta d_p^2}} \left[ D_i \equiv D_e + D_s \rho_p \beta \right] \quad \cdots(3.7.17)$$

ただし、 $D_i$ は表面拡散項を考慮した粒子内拡散係数[m<sup>2</sup>/s]。

②線形推進力近似(LDF)モデル [文献 35] 吸着量分布  $q(r)$ を粒子中心部からの位置  $r$ の2次式で表す。

$$q(r) = a_0 + a_1 r + a_2 r^2 \quad \cdots(3.7.18)$$

上式は放物線であることから、その対称性により  $r=0$ (粒子中心部)において極小値 $\partial q/\partial r=0$ を取る。

$$\frac{\partial q}{\partial r} = a_1 + 2a_2 r \quad \cdots(3.7.19)$$

$$\left. \frac{\partial q}{\partial r} \right|_{r=0} = a_1 = 0 \quad \cdots(3.7.20)$$

吸着量分布  $q(r)$  は、次式のように書き直される。

$$q(r) = a_0 + a_2 r^2 \quad \cdots(3.7.21)$$

体積基準の重み付き平均吸着量  $q_m$  [mol/kg] は、次式のように導かれる。

$$q_m = \frac{\int_0^{R_p} 4\pi r^2 q(r) dr}{\int_0^{R_p} 4\pi r^2 dr} \quad \cdots(3.7.22)$$

$$q_m = \frac{\int_0^{R_p} 4\pi r^2 (a_0 + a_2 r^2) dr}{(4/3)\pi R_p^3} \quad \cdots(3.7.23)$$

$$q_m = \frac{\int_0^{R_p} 4\pi a_0 r^2 dr + \int_0^{R_p} 4\pi a_2 r^4 dr}{(4/3)\pi R_p^3} \quad \cdots(3.7.24)$$

$$q_m = \frac{(4/3)\pi a_0 R_p^3 + (4/5)\pi a_2 R_p^5}{(4/3)\pi R_p^3} \quad \cdots(3.7.25)$$

$$q_m = a_0 + \frac{3}{5} a_2 R_p^2 \quad \cdots(3.7.26)$$

上式の  $4\pi r^2 dr$  は、厚み  $dr$  の薄い球殻の体積  $V$  を表す。

$$V = \frac{4}{3}\pi(r+dr)^3 - \frac{4}{3}\pi r^3 = \frac{4}{3}\pi(r^3 + 3r^2 dr + 3r dr^2 + dr^3) - \frac{4}{3}\pi r^3 \approx \frac{4}{3}\pi(r^3 + 3r^2 dr + 0 + 0) - \frac{4}{3}\pi r^3 = 4\pi r^2 dr \quad \cdots(3.7.27)$$

粒子表面( $r=R_p$ )における吸着量  $q_i$  [mol/kg] は、次式となる。

$$q_i = a_0 + a_2 R_p^2 \quad \cdots(3.7.28)$$

$q_m$  と  $q_i$  の式より定数  $a_0$  を消去すると、 $a_2$  が導かれる。

$$q_i - q_m = (a_0 + a_2 R_p^2) - \left(a_0 + \frac{3}{5} a_2 R_p^2\right) = \frac{2R_p^2}{5} a_2 \quad \cdots(3.7.29)$$

$$a_2 = \frac{5}{2R_p^2} (q_i - q_m) \quad \cdots(3.7.30)$$

平均吸着速度は、Fick の式を用いて次式のように導かれる。

$$\rho_b \frac{\partial q_m}{\partial t} = S_v \rho_b D_i \frac{\partial q}{\partial r} \quad [D_i \equiv D_e + D_s \rho_p \beta] \quad \cdots(3.7.31)$$

$$\rho_b \frac{\partial q_m}{\partial t} \Big|_{r=R_p} = S_v \rho_b D_i \frac{\partial}{\partial r} (a_0 + a_2 R_p^2) \quad [q(R_p) = a_0 + a_2 R_p^2] \quad \cdots(3.7.32)$$

$$\rho_b \frac{\partial q_m}{\partial t} \Big|_{r=R_p} = \frac{3}{R_p} \rho_b D_i (2a_2 R_p) = 6\rho_b D_i a_2 \quad \left[ S_v \equiv \frac{S_p}{V_p} = \frac{4\pi R_p^2}{(4/3)\pi R_p^3} = \frac{3}{R_p} \right] \quad \cdots(3.7.33)$$

$$\rho_b \left. \frac{\partial q_m}{\partial t} \right|_{r=R_p} = 6\rho_b D_i \left[ \frac{5}{2R_p^2} (q_i - q_m) \right] = \frac{15\rho_b D_i}{R_p^2} (q_i - q_m) \quad \cdots(3.7.34)$$

ただし、 $S_V$ は粒子の比表面積[m<sup>2</sup>/m<sup>3</sup>]、 $\rho_b$ は粒子層体積あたりの粒子重量(かさ密度)[kg/m<sup>3</sup>-bed]。

Fick 式の負号が無い理由は、吸着量の少ない粒子中心部( $r=0$ )から吸着量の多い粒子表面( $r=R_p$ )に向かって  $r$  軸を取っているため、吸着量勾配( $\partial q/\partial r$ )が正になるからである。

粒子相の平均吸着速度式( $\rho_b(\partial q_m/\partial t)=k_s a \rho_p (q_i - q_m)$ )と比較すると、粒子内物質移動容量係数  $k_s a$ [1/s]を得る。

$$\frac{15\rho_b D_i}{R_p^2} = k_s a \rho_p \quad \cdots(3.7.35)$$

$$k_s a = \frac{15D_i}{R_p^2} \frac{\rho_b}{\rho_p} = \frac{15D_i}{R_p^2} \frac{V_p}{V_b} = \frac{15D_i}{R_p^2} (1 - \varepsilon) \quad \cdots(3.7.36)$$

$$\boxed{k_s a = \frac{60D_i(1 - \varepsilon)}{d_p^2}} \quad [D_i \equiv D_e + D_s \rho_p \beta] \quad \cdots(3.7.37)$$

### 【計算例(吸着塔)】

20 ppm のベンゼン(分子量 78)を含む空気(密度 1.2 kg/m<sup>3</sup>, 粘度 18 μPa·s)を固定層型吸着塔内(層高 1000 mm, 塔径 100 mm, 粒子層内空隙率 0.5)に空塔速度 0.25 m/s で流し、塔内の球状活性炭粒子(平均粒子径 2 mm、みかけの粒子密度 800 kg/m<sup>3</sup>)に 1 気圧 20°C の条件下で連続吸着させる。塔出口側のベンゼン濃度が 1 ppm のとき、流体境膜物質移動容量係数  $k_f a$  [1/s]、粒子内物質移動容量係数  $\beta k_s a$  [1/s]、総括物質移動容量係数  $K_{Fa}$  [1/s]、平均吸着速度  $W_A$  [mol/s]を求めよ。ただし、吸着はマクロ孔内で起こるものとし(孔径 0.4 μm, 粒子内空隙率 0.3, 迷路度 4)、表面拡散項は無視できるものとする。空気中におけるベンゼンの液相拡散係数は  $0.9 \times 10^{-5}$  m<sup>2</sup>/s である。

$$(\beta k_s a \text{ の計算}) D_K = 97.0 r_c (T/M_A)^{0.5} = (97.0)(0.4 \times 10^{-6}/2)(293.15/78)^{0.5} = 3.7609 \times 10^{-5} \text{ m}^2/\text{s}$$

$$1/D_N = 1/D_K + 1/D_M = 1/3.7609 \times 10^{-5} + 1/0.9 \times 10^{-5} = 137700 \text{ s/m}^2$$

$$D_N = 1/137700 = 7.2621 \times 10^{-6} \text{ m}^2/\text{s}$$

$$D_e = (\varepsilon_p/\tau) D_N = (0.3/4)(7.2621 \times 10^{-6}) = 5.4465 \times 10^{-7} \text{ m}^2/\text{s}$$

$$D_i = D_e + D_s \rho_p \beta \doteq D_e = 5.4465 \times 10^{-7} \text{ m}^2/\text{s}$$

$$\beta k_s a = 39.5 D_i (1 - \varepsilon) / (\rho_p d_p^2) = (39.5)(5.4465 \times 10^{-7})(1 - 0.5) / [(800)(0.002)^2] = 0.0033615 \text{ 1/s} \doteq \boxed{0.00336 \text{ 1/s}}$$

$$(k_f a \text{ の計算}) v = \mu/\rho = 18 \times 10^{-6}/1.2 = 1.5 \times 10^{-5}$$

$$Sc = \mu/\rho \mathcal{D} = v/\mathcal{D} = 1.5 \times 10^{-5}/0.9 \times 10^{-5} = 1.6666$$

$$Re = d_p G/\mu(1 - \varepsilon) = d_p u/\mu(1 - \varepsilon) = d_p u/v(1 - \varepsilon) = (0.002)(0.25)/[(1.5 \times 10^{-5})(1 - 0.5)] = 66.666$$

$$J = 1.77 Re^{-0.44} = (1.77)(66.666)^{-0.44} = 0.27890$$

$$Sh = J Re Sc^{1/3} = (0.27890)(66.666)(1.6666)^{1/3} = 22.044$$

$$k_f = Sh(\mathcal{D}/d_p) = (22.044)(0.9 \times 10^{-5}/0.002) = 0.099198 \text{ m/s}$$

$$a = 6(1 - \varepsilon)/\phi_c d_p = (6)(1 - 0.5)/[(1)(0.002)] = 1500 \text{ m}^2/\text{m}^3$$

$$k_f a = (0.099198)(1500) = 148.79 \text{ 1/s}$$

$$(K_{Fa} \text{ の計算}) 1/K_{Fa} = 1/k_f a + 1/\beta k_s a \rho_p = 1/148.79 + 1/[(0.0033615)(800)] = 0.37857 \text{ s}$$

$$K_{Fa} = 1/0.37857 = 2.6415 \text{ 1/s} \doteq \boxed{2.64 \text{ 1/s}}$$

$$\begin{aligned}
 (W_A \text{ の計算}) C &= (20 \text{ mg/L} / 92000 \text{ mg/mol})(1000) \text{ L/m}^3 = 0.25641 \text{ mol/m}^3 \\
 C^* &= (1 \text{ mg/L} / 92000 \text{ mg/mol})(1000) \text{ L/m}^3 = 0.012820 \text{ mol/m}^3 \\
 N_V &= K_F a (C - C^*) = (2.6415)(0.25641 - 0.012820) = 0.64344 \text{ mol}/(\text{m}^3 \cdot \text{s}) \\
 V_T &= \pi (D_T/2)^2 Z = \pi (0.1/2)^2 (1) = 0.0078539 \text{ m}^3 \\
 W_A &= N_V V_T = (0.64344)(0.0078539) = 0.0050535 \text{ mol/s} \doteq \boxed{5.05 \text{ mmol/s}}
 \end{aligned}$$

### 3. 8 晶析攪拌槽

種晶が添加された原料溶液を攪拌しながら冷却していくと、準安定域内で種晶が成長する。工学的な結晶成長過程は、流体境膜内拡散と結晶表面拡散(表面集積)の直列モデルで表される。

境膜物質移動係数  $k_d$  [m/s] の推算には、攪拌槽内における固体粒子の溶解速度係数またはイオン交換速度係数の推算式を用いる。

固液間物質移動の汎用式として、Levins & Glastonbury の式がある。[文献 36]

$$\frac{k_d L}{\mathcal{D}} = 2 + 0.5 \left( \frac{\varepsilon_T^{1/3} n L^{4/3}}{\nu} \right)^{0.62} \left( \frac{\nu}{\mathcal{D}} \right)^{1/3} \quad \left[ \varepsilon_T \equiv \frac{P}{\rho_{sl} V} \right] \quad \cdots(3.8.1)$$

結晶粒子の溶解および成長実験に基づく推算式として、石井・藤田の式がある。[文献 37]

$$\frac{k_d L}{\mathcal{D}} = 0.100 \left( \frac{N_p^{1/3} n L^{5/3}}{D_T \nu} \right)^{0.690} \left( \frac{\nu}{\mathcal{D}} \right)^{0.5} \quad \left[ \frac{N_p^{1/3} n L^{5/3}}{D_T \nu} = 1 \sim 100 \right] \quad \cdots(3.8.2)$$

$$\frac{k_d L}{\mathcal{D}} = 0.0264 \left( \frac{N_p^{1/3} n L^{5/3}}{D_T \nu} \right)^{1.00} \left( \frac{\nu}{\mathcal{D}} \right)^{0.5} \quad \left[ \frac{N_p^{1/3} n L^{5/3}}{D_T \nu} = 100 \sim 1500 \right] \quad \cdots(3.8.3)$$

$$\frac{k_d L}{\mathcal{D}} = 0.549 \left( \frac{N_p^{1/3} n L^{5/3}}{D_T \nu} \right)^{0.633} \left( \frac{\nu}{\mathcal{D}} \right)^{0.5} \quad \left[ \frac{N_p^{1/3} n L^{5/3}}{D_T \nu} = 1500 \sim 15000 \right] \quad \cdots(3.8.4)$$

ただし、 $d$  は攪拌翼径[m]、 $L$  は固体粒子径[m]、 $\mathcal{D}$  は液相拡散係数[m<sup>2</sup>/s]、 $D_T$  は槽径[m]、 $n$  は攪拌速度[1/s]、 $N_p$  は動力数[-](タービン翼のとき 6、パドル翼のとき 1.7、プロペラ翼のとき 0.32)、 $P$  は攪拌所要動力[W]、 $\varepsilon_T$  は液重量あたり攪拌所要動力[W/kg]、 $\nu$  は動粘度[m<sup>2</sup>/s]( $=\mu/\rho$ )。

溶解と晶析は移動論的に必ずしも真逆の過程ではないため、推算値をそのまま用いると成長速度の実測値から大きく外れる。ここでは、温度依存項を乗じて補正した値を用いる。

$$k_d = k_{d0} \exp\left(-\frac{\Delta E_d}{RT}\right) \quad \cdots(3.8.5)$$

$k_{d0}$  は補正前の境膜物質移動係数[m/s](推算式で得られる  $k_d$  を  $k_{d0}$  と置く)、 $R$  は気体定数[J/(K・mol)]、 $T$  は温度[K]、 $\Delta E_d$  は物質移動過程の活性化エネルギー[J/mol]。(一般に、 $\Delta E_d=10\sim 20$  kJ/mol [文献 38])  
攪拌所要動力  $P$  [W]は、次式で与えられる。

$$P = N_p \rho_{sl} n^3 d^5 \quad \left[ \rho_{sl} = \varepsilon \rho + (1 - \varepsilon) \rho_s \right] \quad \cdots(3.8.6)$$

ただし、 $\varepsilon$  は懸濁率[-]、 $\rho$  は液密度[kg/m<sup>3</sup>]、 $\rho_s$  は固体密度[kg/m<sup>3</sup>]、 $\rho_{sl}$  は懸濁液密度[kg/m<sup>3</sup>]。

表面集積速度係数  $k_r$  [m/s] の推算式は、一部に限られる。

(硫酸カリウム) 
$$k_r = 1.24 \times 10^{11} \exp\left(-\frac{17.2 \times 10^3}{RT}\right) \cdots(3.8.7) \quad \text{[文献 37]}$$

(硫酸銅一水和物) 
$$k_r = 4.87 \times 10^7 \exp\left(-\frac{12.3 \times 10^3}{RT}\right) \cdots(3.8.8) \quad \text{[文献 39]}$$

(過塩素酸ナトリウム) 
$$k_r = 4.6 \times 10^{11} \exp\left(-\frac{16.9 \times 10^3}{RT}\right) \cdots(3.8.9) \quad \text{[文献 40]}$$

ただし、上3式の $\Delta E_r$ 項の単位は[cal/(mol・K)]、気体定数  $R$  は 1.987 cal/(mol・K)。

### 【計算例(晶析攪拌槽)】

晶析攪拌槽(槽径 300 mm)に濃度 300 kg-溶質/kg-溶液の硫酸カリウム水溶液(密度 1100 kg/m<sup>3</sup>、粘度 1 mPa・s)を平均粒径 100  $\mu$ m の種晶(結晶密度 2660 kg/m<sup>3</sup>、体積形状係数 1、表面積形状係数 6)とともに仕込み(懸濁液密度 2000 kg/m<sup>3</sup>、液深 300 mm)、攪拌速度 150 rpm の下で回分冷却晶析した。操作後の硫酸カリウム濃度が 150 kg-溶質/kg-溶液のときの種晶の最大許容線成長速度  $G_{\max}$  [m/s]を求めよ。ただし、質量成長速度は過飽和度の1乗に比例するものと仮定する。また、攪拌翼形状はパドル翼(翼径 500 mm)、水中における硫酸カリウムの液相拡散係数は  $1.3 \times 10^{-9}$  m<sup>2</sup>/s、温度補正項における物質移動の活性化エネルギー 15000 J/mol、平均液温 40℃である。

$$(Levins \ \& \ Glastonbury \ 式) P = N_p \rho_{sl} n^3 d^5 = (1.7)(2000)(150/60)^3 (0.500)^5 = 1660.1 \ W$$

$$V = \pi D_T^2 H / 4 = \pi (1)^2 (1) / 4 = 0.78539 \ m^3$$

$$\varepsilon_T = P / (\rho_{sl} V) = 1660.1 / [(2000)(0.78539)] = 1.0568 \ W/kg$$

$$L_{av} = (L_s + L_p) / 2 = (0.0001 + 0.001) / 2 = 5.5 \times 10^{-4} \ m$$

$$v = \mu / \rho = 0.001 / 1100 = 9.0909 \times 10^{-7} \ m^2/s$$

$$Re = \varepsilon_T^{1/3} L_{av}^{4/3} / v = (1.0568)^{1/3} (5.5 \times 10^{-4})^{4/3} / (9.0909 \times 10^{-7}) = 50.490$$

$$Sc = v / \mathcal{D} = (9.0909 \times 10^{-7}) / (1.3 \times 10^{-9}) = 699.3$$

$$Sh = 2 + 0.5 Re^{0.62} Sc^{1/3} = 2 + (0.5)(50.490)^{0.62} (699.3)^{1/3} = 52.486$$

$$k_{d0} = (Sh)(\mathcal{D} / L_{av}) = (52.486)(1.3 \times 10^{-9} / 5.5 \times 10^{-4}) = 1.2405 \times 10^{-4} \ m/s$$

$$k_d = k_{d0} \exp[-\Delta E_d / (RT_{av})] = (1.2405 \times 10^{-4}) \exp[-(15000) / \{(8.314)(313.15)\}] = 3.9034 \times 10^{-7} \ m/s \doteq 3.90 \times 10^{-7} \ m/s$$

$$k_r = 1.24 \times 10^{11} \exp(-17.2 \times 10^3 / RT) = 1.24 \times 10^{11} \exp[(-17.2 \times 10^3) / (1.987)(313.15)] = 0.12257 \ m/s \doteq 0.122 \ m/s$$

$$1/K_G = 1/k_d + 1/k_r = 1/3.9034 \times 10^{-7} + 1/0.12257 = 2.5618 \times 10^6 \ s/m$$

$$K_G = 3.9035 \times 10^{-7} \ m/s \doteq 3.90 \times 10^{-7} \ m/s$$

$$R_{m,max} = K_G (C - C^*)^2 = (3.9035 \times 10^{-7})(300 - 150)^2 = 5.8552 \times 10^{-5} \ kg/(m^2 \cdot s) \doteq 5.86 \times 10^{-5} \ kg/(m^2 \cdot s)$$

$$G_{\max} = R_{m,max} / [3\rho_c(\phi_v/\phi_s)] = (5.8552 \times 10^{-5}) / \{(3)(2660)(1/6)\} = 4.4024 \times 10^{-8} \ m/s \doteq \boxed{4.40 \times 10^{-8} \ m/s}$$

(石井・藤田式)  $v = \mu / \rho = 0.001 / 1100 = 9.0909 \times 10^{-7} \ m^2/s$

$$L_{av} = (L_s + L_p) / 2 = (0.0001 + 0.001) / 2 = 5.5 \times 10^{-4} \ m$$

$$Re_0 = N_p^{1/3} n d^{5/3} L_{av}^{4/3} / (D_T v) = (1.7)^{1/3} (150/60) (0.500)^{5/3} (5.5 \times 10^{-4})^{4/3} / [(1)(9.0909 \times 10^{-7})] = 27.951 (< 100)$$

$$Sc = v / \mathcal{D} = 9.0909 \times 10^{-7} / 1.3 \times 10^{-9} = 699.3$$

$$Sh = 0.100 Re_0^{0.690} Sc^{0.5} = (0.100) (27.951)^{0.690} (699.3)^{0.5} = 26.323$$

$$k_{d0} = (Sh)(\mathcal{D} / L_{av}) = (26.323) (1.3 \times 10^{-9} / 5.5 \times 10^{-4}) = 6.2218 \times 10^{-5} \text{ m/s}$$

$$k_d = k_{d0} \exp[-\Delta E_d / (RT_{av})] = (6.2218 \times 10^{-5}) \exp[-15000 / (8.314)(313.15)] = 1.9577 \times 10^{-7} \text{ m/s} \doteq 1.96 \times 10^{-7} \text{ m/s}$$

$$k_r = 1.24 \times 10^{11} \exp(-17.2 \times 10^3 / RT) = 1.24 \times 10^{11} \exp[(-17.2 \times 10^3) / (1.987)(313.15)] = 0.12257 \text{ m/s} \doteq 0.122 \text{ m/s}$$

$$1/K_G = 1/k_d + 1/k_r = 1/1.9577 \times 10^{-7} + 1/0.12257 = 5.1080 \times 10^6 \text{ s/m}$$

$$K_G = 1.9577 \times 10^{-7} \text{ m/s} \doteq 1.96 \times 10^{-7} \text{ m/s}$$

$$R_{m,max} = K_G (C - C^*)^g = (1.9577 \times 10^{-7}) (300 - 150)^1 = 2.9365 \times 10^{-5} \text{ kg}/(\text{m}^2 \cdot \text{s}) \doteq 2.94 \times 10^{-5} \text{ kg}/(\text{m}^2 \cdot \text{s})$$

$$G_{max} = R_{m,max} / [3\rho_c(\phi_v/\phi_s)] = (2.9365 \times 10^{-5}) / [(3)(2660)(1/6)] = 2.2078 \times 10^{-8} \text{ m/s} \doteq \boxed{2.21 \times 10^{-8} \text{ m/s}}$$

## 参考文献

- [1] E.R. Gilliland and T.K. Sherwood; *Ind. Eng. Chem.*, **26** (1934) 516-523
- [2] 疋田 晴夫, 中西 和弘, 片岡 健; 化学工学, **23** (1959) 459-466
- [3] 亀井 三郎, 大石 純, 飯島 宏, 糸井 光夫, 蒲田 昌和; 化学工学, **20** (1956) 65-70
- [4] 疋田 晴夫, 前田 道宏, 梅村 実; 化学工学, **28**, 214-220 (1964) ※ガス側境膜物質移動係数
- [5] 疋田 晴夫; 化学工学, **26**, 725-729(1962) ※液側境膜物質移動係数
- [6] 疋田 晴夫, 片岡 健, 中西 和広; 化学工学, **24**, 2-8(1960) ※気液接触面積
- [7] K. Onda, H. Takeuchi and Y. Okumoto; *J. Chem. Eng. Japan*, **1**, 56-62(1968) ※境膜物質移動係数
- [8] 恩田 格三郎, 竹内 寛, 小山 恭章; 化学工学, **31**, 126-134(1967) ※濡れ面積
- [9] K. Akita and F. Yoshida; *Ind. Eng. Chem. Process Des. Dev.*, **12** (1973) 76-80
- [10] K. Akita and F. Yoshida; *Ind. Eng. Chem. Process Des. Dev.*, **13** (1974) 84-91
- [11] H. Yagi and F. Yoshida; *Ind. Eng. Chem. Proc. Des. Dev.*, **14** (1975) 488-493
- [12] K. Van't Riet; *Ind. Eng. Chem. Process Des. Dev.*, **18**, 357-364(1979)
- [13] P.H. Calderbank; *Trans. Inst. Chem. Eng.*, **36**, 443-463(1958)
- [14] P.H. Calderbank, M.B. Moo-Young; *Chem. Eng. Sci.*, **16**, 39-54(1961)
- [15] M.E. Sensel, K.J. Myers and J.B. Fasano; *AIChE Symposium Series*, No.293, **89**, pp.76-84(1993)
- [16] A.B. Newman; *AIChE Trans.*, **27** (1931) 203-220
- [17] T. Vermeulen; *Ind. Eng. Chem.*, **45** (1953) 1664-1670
- [18] R.E. Treybal; *Liquid Extraction 2nd Ed.*, McGraw Hill Inc. (1963)
- [19] R. Kronig and J.C. Brink; *Appl. Sci. Res.*, **A-2** (1950) 142-154
- [20] P.H. Calderbank and I.J.O Korchinski; *Chem. Eng. Sci.*, **6** (1956) 65-78
- [21] A.E. Handlos and T. Baron; *AIChE J.*, **3**, (1957) 127-136
- [22] A.H.P. Skelland and R.M. Wellek; *AIChE J.*, **10**, (1964) 127-136
- [23] S. Hu and R.C. Kintner; *AIChE J.*, **1**, (1955) 42-48
- [24] R.M. Christiansen and A.N. Hixson; *Ind. Eng. Chem.* **49**, 1017-1024(1957)
- [25] 化学工学協会編; 化学工学便覧 改訂四版, 丸善(1978), 10 章
- [26] 化学工学協会編; 化学工学便覧 改訂五版, 丸善(1988), 11 章
- [27] W.E. Ranz and W.R. Marshall; *Chem. Eng. Prog.*, **48**, 141-146 (1952)
- [28] F.H. Garner, A. Foord, M. Tayeban; *J. App. Sci.*, **9**, 315-323 (1959)
- [29] F.H. Garner and M. Tayeban; *Anal. Real. Soc. Espan. Fis. Quim.*, **B56**, 479-490 (1960)
- [30] R.E. Treybal; *Liquid Extraction 2nd Ed.*, McGraw Hill Inc. (1963) pp.413-414
- [31] A.H.P. Skelland and L.T. Moeti; *Ind. Eng. Chem. Res.*, **29**, (1990) 2258-2267
- [32] J.C. Chu, J. Kalil and W.A. Wetteroth; *Chem. Eng. Prog.*, **49** (1953)141-149
- [33] J.J. Carberry; *AIChE J.*, **6** (1960)460-463
- [34] 柳井 弘; 吸着剤・吸着操作の設計, 技報堂, (1982) pp.148-151
- [35] E. Glueckauf; *Trans. Faraday Soc.*, **51** (1955)34, 1540-1551
- [36] D.M. Levins and J.R. Glastonbury; *Trans. Inst. Chem. Engrs*, **50**, 132-146(1972)
- [37] 石井 勉, 藤田重文; 化学工学, **29**, 316-321(1965)
- [38] J.W. Mullin; *Crystallization 4<sup>th</sup> Ed.*, Butterworth-Heinemann (2001), p.252
- [39] 谷本 明, 小林 宏二, 藤田 重文; 化学工学, **27**, 424-428 (1965)
- [40] 城塚 正, 豊倉 賢, 後藤 典弘; 化学工学, **29**, 122-125 (1965)

## 問 題

- (1) **【濡れ壁塔】** 多管式濡れ壁塔に 12 vol% のアンモニアガス(密度  $1.2 \text{ kg/m}^3$ , 粘度  $18 \text{ } \mu\text{Pa}\cdot\text{s}$ ) を濡れ管 1 本(内径 20 mm, 管長 6000 mm) あたり  $4 \text{ m}^3/\text{h}$  で向流に流して 1 気圧  $20^\circ\text{C}$  の条件下で濡れ管 1 本あたり  $180 \text{ kg/h}$  で流れる水(密度  $1000 \text{ kg/m}^3$ , 粘度  $1 \text{ mPa}\cdot\text{s}$ ) の液膜に吸収させる。塔出口側のアンモニア濃度が 1 vol% のとき、濡れ管 1 本あたりのガス側境膜物質移動係数  $k_G$  [ $\text{mol}/(\text{m}^2\cdot\text{s}\cdot\text{Pa})$ ]、液側境膜物質移動係数  $k_L$  [ $\text{m/s}$ ]、液側総括物質移動係数  $K_L$  [ $\text{m/s}$ ]、物質移動流束  $N_A$  [ $\text{mol}/(\text{m}^2\cdot\text{s})$ ]、および濡れ管 50 本の場合のガス吸収速度  $W_A$  [ $\text{mol/s}$ ] を求めよ。ただし、推算式中の界面張力の補正項は 1、水に対するアンモニアのヘンリー一定数は  $1.4 \text{ Pa}/(\text{mol}/\text{m}^3)$ 、空気中におけるアンモニアの気相拡散係数は  $2.4 \times 10^{-5} \text{ m}^2/\text{s}$ 、水中におけるアンモニアの液相拡散係数は  $2.3 \times 10^{-9} \text{ m}^2/\text{s}$  である。
- (2) **【充填塔】** 8 mol% のアンモニア(分子量 17) を含む空気(分子量 28.8, 密度  $1.2 \text{ kg/m}^3$ , 粘度  $18 \text{ } \mu\text{Pa}\cdot\text{s}$ ) を  $1.5 \text{ kg}/(\text{m}^2\cdot\text{s})$  で充填塔(層高 700 mm, 塔径 70 mm) の塔底より供給し、塔頂より水(密度  $1000 \text{ kg/m}^3$ , 粘度  $1 \text{ mPa}\cdot\text{s}$ , 界面張力  $72 \text{ mN/m}$ ) を液ガス比 2.5 で向流に流して空気中のアンモニアを 1 気圧  $25^\circ\text{C}$  の条件下で吸収させる。塔頂ガスのアンモニア濃度が 0.1 mol% のとき、ガス側境膜物質移動容量係数  $k_{GA}$  [ $\text{mol}/(\text{m}^2\cdot\text{s}\cdot\text{Pa})$ ]、液側境膜物質移動容量係数  $k_{LA}$  [ $\text{m/s}$ ]、液側総括物質移動容量係数  $K_{LA}$  [ $\text{m/s}$ ]、ガス吸収速度  $W_A$  [ $\text{mol/s}$ ] を求めよ。ただし、充填物は 1 in 磁性ラシヒリング、水に対するアンモニアのモル分率基準のヘンリー一定数は 0.75、空気中におけるアンモニアの気相拡散係数は  $2.3 \times 10^{-5} \text{ m}^2/\text{s}$ 、水中におけるアンモニアの液相拡散係数は  $1.6 \times 10^{-9} \text{ m}^2/\text{s}$  である。
- (3) **【充填塔】** 0.04 mol% の二酸化炭素(分子量 44) を含む空気(分子量 28.8, 密度  $1.2 \text{ kg/m}^3$ , 粘度  $18 \text{ } \mu\text{Pa}\cdot\text{s}$ ) を  $3.0 \text{ kg}/(\text{m}^2\cdot\text{s})$  で充填塔(層高 700 mm, 塔径 70 mm) の塔底より供給し、塔頂より水(密度  $1000 \text{ kg/m}^3$ , 粘度  $1 \text{ mPa}\cdot\text{s}$ , 界面張力  $72 \text{ mN/m}$ ) を液ガス比 2.5 で向流に流して空気中の二酸化炭素を 1 気圧  $25^\circ\text{C}$  の条件下で吸収させる。塔頂ガスの二酸化炭素濃度が 0.01 mol% のとき、ガス側境膜物質移動容量係数  $k_{GA}$  [ $\text{mol}/(\text{m}^2\cdot\text{s}\cdot\text{Pa})$ ]、液側境膜物質移動容量係数  $k_{LA}$  [ $\text{m/s}$ ]、液側総括物質移動容量係数  $K_{LA}$  [ $\text{m/s}$ ]、ガス吸収速度  $W_A$  [ $\text{mol/s}$ ] を求めよ。ただし、充填物は 1 in 磁性ベルルサドル、水に対する二酸化炭素のモル分率基準のヘンリー一定数は 1640、空気中における二酸化炭素の気相拡散係数は  $1.6 \times 10^{-5} \text{ m}^2/\text{s}$ 、水中における二酸化炭素の液相拡散係数は  $1.8 \times 10^{-9} \text{ m}^2/\text{s}$  である。
- (4) **【気泡塔】** 塔径 1000 mm の標準気泡塔に水(密度  $1000 \text{ kg/m}^3$ , 粘度  $1 \text{ mPa}\cdot\text{s}$ , 界面張力  $72 \text{ mN/m}$ ) を  $4 \text{ m}^3$  仕込み、空気を  $270 \text{ m}^3/\text{h}$  で吹き込んで 1 気圧  $25^\circ\text{C}$  の条件下で酸素を回分吸収させる。液側総括物質移動容量係数  $K_{LA}$  [ $1/\text{s}$ ]、最大酸素吸収速度  $W_{A,\text{max}}$  [ $\text{mmol/s}$ ] を求めよ。ただし、水中における飽和酸素濃度は  $0.263 \text{ mol}/\text{m}^3$ 、液相拡散係数は  $2.1 \times 10^{-9} \text{ m}^2/\text{s}$  である。総括抵抗は、液相抵抗に近似できるものとする。
- (5) **【気泡攪拌槽】** 邪魔板付き平底円筒槽(槽径 300 mm) に水(密度  $1000 \text{ kg/m}^3$ , 粘度  $1 \text{ mPa}\cdot\text{s}$ , 界面張力  $72 \text{ mN/m}$ ) を槽径と同じ液深となるように仕込み、パドル翼による攪拌条件下(翼径 150 mm, 攪拌速度 240 rpm)、空気を 1 vvm で吹き込んで 1 気圧  $25^\circ\text{C}$  の条件下で酸素を回分吸収させる。液側総括物質移動容量係数  $K_{LA}$  [ $1/\text{s}$ ]、最大酸素吸収速度  $W_{A,\text{max}}$  [ $\text{mmol/s}$ ] を求めよ。ただし、水中における飽和酸素濃度は  $0.263 \text{ mol}/\text{m}^3$ 、液相拡散係数は  $2.1 \times 10^{-9} \text{ m}^2/\text{s}$  である。総括抵抗は、液相抵抗に近似できるものとする。
- (6) **【スプレー塔】** 10 mol% のジエチルアミン(分子量 73) を含む水(連続相; 密度  $1000 \text{ kg/m}^3$ , 粘度  $1 \text{ mPa}\cdot\text{s}$ )

s、流量 10 t/h)と純トルエン(分散相; 密度 875 kg/m<sup>3</sup>、粘度 0.53 mPa・s、流量 20 t/h、分子量 92)をスプレー塔内(塔径 1000 mm、液高 10 m)で向流に流して水相からトルエン相へジエチルアミンを連続抽出させる。塔出口側の水中ジエチルアミン濃度が 1 mol%のとき、分散側境膜物質移動容量係数  $k_{Da}$  [1/s]、連続相側境膜物質移動容量係数  $k_{Ca}$  [1/s]、連続相側総括物質移動容量係数  $K_{Oca}$  [1/s]、液液抽出速度  $W_A$  [mol/s]を求めよ。ただし、分散器のノズル孔径は 2.5 mm、抽剤相(E)濃度に対する抽料相(R)濃度の分配係数は 0.715、界面張力は 25 mN/m、水中におけるジエチルアミンの液相拡散係数は  $1.0 \times 10^{-9}$  m<sup>2</sup>/s、トルエン中におけるジエチルアミンの液相拡散係数は  $2.4 \times 10^{-9}$  m<sup>2</sup>/s である。

- (7) 【抽出攪拌槽】10 mol%のジエチルアミン(分子量 73)を含む水(連続相; 密度 1000 kg/m<sup>3</sup>、粘度 1 mPa・s、流量 10 t/h)と純トルエン(分散相; 密度 875 kg/m<sup>3</sup>、粘度 0.53 mPa・s、流量 10 t/h、分子量 92)を抽出攪拌槽(槽径 600 mm、液深 600 mm)で水相からトルエン相へジエチルアミンを連続抽出させる。装置出口側の水中ジエチルアミン濃度が 1 mol%のとき、分散側境膜物質移動容量係数  $k_{Da}$  [1/s]、連続相側境膜物質移動容量係数  $k_{Ca}$  [1/s]、連続相側総括物質移動容量係数  $K_{Oca}$  [1/s]、液液抽出速度  $W_A$  [mol/s]を求めよ。ただし、攪拌翼はパドル翼(翼径 300 mm)、攪拌速度は 180 rpm、抽剤相(E)濃度に対する抽料相(R)濃度の分配係数は 0.715、界面張力は 25 mN/m、水中におけるジエチルアミンの液相拡散係数は  $1.0 \times 10^{-9}$  m<sup>2</sup>/s、トルエン中におけるジエチルアミンの液相拡散係数は  $2.4 \times 10^{-9}$  m<sup>2</sup>/s である。
- (8) 【吸着塔】20 ppm のトルエン(分子量 92)を含む空気(密度 1.2 kg/m<sup>3</sup>、粘度 18 μPa・s)を固定層型吸着塔内(層高 750 mm、塔径 75 mm、粒子層内空隙率 0.5)に空塔速度 0.1 m/s で流し、塔内の球状ゼオライト粒子(平均粒子径 4 mm、みかけの粒子密度 1500 kg/m<sup>3</sup>)に 1 気圧 25°Cの条件下で連続吸着させる。塔出口側のトルエン濃度が 1 ppm のとき、流体境膜物質移動容量係数  $k_{ra}$  [1/s]、粒子内物質移動容量係数  $\beta k_{sa}$  [1/s]、総括物質移動容量係数  $K_{Fa}$  [1/s]、平均吸着速度  $W_A$  [mol/s]を求めよ。ただし、吸着はマクロ孔内で起こるものとし(孔径 0.8 μm, 粒子内空隙率 0.4, 迷路度 3.4)、表面拡散項は無視できるものとする。空気中におけるトルエンの液相拡散係数は  $0.8 \times 10^{-5}$  m<sup>2</sup>/s である。
- (9) 【晶析攪拌槽】晶析攪拌槽(槽径 300 mm)に濃度 300 kg-溶質/kg-溶液の硫酸カリウム水溶液(密度 1100 kg/m<sup>3</sup>、粘度 1 mPa・s)を平均粒径 100 μm の種晶(結晶密度 2660 kg/m<sup>3</sup>、体積形状係数 1、表面積形状係数 6)とともに仕込み(懸濁液密度 2000 kg/m<sup>3</sup>、液深 300 mm)、攪拌速度 600 rpm の下で回分冷却晶析した。操作後の硫酸カリウム濃度が 150 kg-溶質/kg-溶液のときの種晶の最大許容線成長速度  $G_{max}$  [m/s]を求めよ。ただし、質量成長速度は過飽和度の 1 乗に比例するものと仮定する。また、攪拌翼形状はプロペラ翼(翼径 100 mm)、水中における硫酸カリウムの液相拡散係数は  $1.3 \times 10^{-9}$  m<sup>2</sup>/s、温度補正項における物質移動の活性化エネルギー 15000 J/mol、平均液温 40°C である。

## 解 答

$$\begin{aligned}
 (1) \quad u &= Q/S = Q/[\pi(D_T/2)^2] = (4/3600)/[\pi(0.020/2)^2] = 3.5367 \text{ m/s} \\
 v_G &= \mu_G/\rho_G = 18 \times 10^{-6}/1.2 = 1.5 \times 10^{-5} \text{ m}^2/\text{s} \\
 Re_G &= D_T u \rho_G/\mu_G = D_T u/v_G = (0.020)(3.5367)/(1.5 \times 10^{-5}) = 4715.6 \\
 Sc_G &= v_G/\mathcal{D}_{AB} = 1.5 \times 10^{-5}/2.4 \times 10^{-5} = 0.625 \\
 Sh &= 0.023 Re_G^{0.83} Sc_G^{0.44} = (0.023)(4715.6)^{0.83} (0.625)^{0.44} = 20.938 \\
 y_{A1} &= n_{A1}/n_T = (pV_{A1}/RT)/(pV_T/RT) = V_{A1}/V_T = 0.08 \\
 y_{A2} &= n_{A2}/n_T = (pV_{A2}/RT)/(pV_T/RT) = V_{A2}/V_T = 0.01 \\
 p_{A1} &= P_T y_{A1} = (1)^{\text{atm}}(0.12) = 0.12 \text{ atm} \\
 p_{A2} &= P_T y_{A2} = (1)^{\text{atm}}(0.01) = 0.01 \text{ atm} \\
 p_{B1} &= P_T - p_{A1} = 1 - 0.12 = 0.88 \text{ atm} \\
 p_{B2} &= P_T - p_{A2} = 1 - 0.01 = 0.99 \text{ atm} \\
 p_{B,lm} &= (p_{B1} - p_{B2})/\ln(p_{B1}/p_{B2}) = (0.88 - 0.99)/\ln(0.88/0.99) = 0.93392 \\
 k_C &= Sh \mathcal{D}_{AB} P_T / (D_T p_{B,lm}) = (20.938)(2.4 \times 10^{-5})(1)/[(0.020)(0.93392)] = 0.026903 \text{ m/s} \\
 k_G &= k_C/RT = (0.026903)/[(8.314)(293.15)] = 1.1038 \times 10^{-5} \text{ mol}/(\text{m}^2 \cdot \text{s} \cdot \text{Pa}) \doteq \boxed{1.10 \times 10^{-5} \text{ mol}/(\text{m}^2 \cdot \text{s} \cdot \text{Pa})} \\
 \Gamma &= w \pi D_T = (180/3600)(0.020)\pi = 0.001\pi \text{ kg}/(\text{m} \cdot \text{s}) \\
 Re_L &= 4\Gamma/\mu_L = (4)(0.001\pi/0.001) = 12.566 (< 2000) \\
 \nu_L &= \mu_L/\rho_L = 0.001/1000 = 10^{-6} \text{ m}^2/\text{s} \\
 Ga &= \rho_L^2 g Z^3/\mu_L^2 = g Z^3/\nu_L^2 = (9.81)(6.000)^3/(10^{-6})^2 = 2.1189 \times 10^{15} \\
 Sc_L &= \nu_L/\mathcal{D}_L = 10^{-6}/2.3 \times 10^{-9} = 434.78 \\
 (Re_L)_c &= 93.3 Sc_L^{-0.24} Ga^{0.08} (\sigma/\sigma_w)^{0.30} = (93.3)(434.78)^{-0.24} (2.1189 \times 10^{15})^{0.08} (1)^{0.30} = 365.41 (> 12.566) \\
 H_L(\rho_L g/\mu_L)^{1/3} &= H_L(g/\nu_L)^{1/3} = 22.8 Re_L^{0.5} Sc_L^{0.38} Ga^{0.04} (\sigma/\sigma_w)^{0.15} = (22.8)(12.566)^{0.5} (434.78)^{0.38} (2.1189 \times 10^{15})^{0.04} (1)^{0.15} \\
 &= 3335.1 \\
 H_L &= (3335.1)(g/\nu_L)^{-1/3} = (3335.1)(9.81/10^{-6})^{-1/3} = 15.579 \text{ m} \\
 k_L &= \Gamma/(H_L \rho_L) = (0.001\pi)/[(15.579)(1000)] = 2.0165 \times 10^{-7} \text{ m/s} \doteq \boxed{2.02 \times 10^{-7} \text{ m/s}} \\
 1/K_L &= 1/k_L + 1/Hk_G = (1/2.0165 \times 10^{-7}) + 1/[(1.4)(1.1038 \times 10^{-5})] = 5.0237 \times 10^6 \text{ s/m} \\
 K_L &= 1/(1/K_L) = 1/5.0237 \times 10^6 = 1.9905 \times 10^{-7} \text{ m/s} \doteq \boxed{1.99 \times 10^{-7} \text{ m/s}} \\
 N_A &= k_G(p_{A1} - p_{A2}) = (1.1038 \times 10^{-5})(0.12 - 0.01)^{\text{atm}} (101325)^{\text{Pa/atm}} = 0.12302 \text{ mol}/(\text{m}^2 \cdot \text{s}) \doteq \boxed{0.123 \text{ mol}/(\text{m}^2 \cdot \text{s})} \\
 A_T &= 2\pi(D_T/2)LN = 2\pi(0.020/2)(6.000)(50) = 6\pi \text{ m}^2 \\
 W_A &= N_A A_T = (0.12302)(6\pi) = 2.3188 \text{ mmol/s} \doteq \boxed{2.32 \text{ mol/s}} \\
 (2) \quad (\text{〒田式}) L &= (L/G)G = (2.5)(1.5) = 3.75 \text{ kg}/(\text{m}^2 \cdot \text{s}) \\
 D_p &= (1)^{\text{in}}(2.54)^{\text{cm/in}}(0.01)^{\text{m/cm}} = 0.0254 \text{ m} \\
 D_{pe} &= 1.40 D_p = (1.40)(0.0254) = 0.03556 \text{ m} \\
 n &= -0.091 D_p^{-0.48} = -(0.091)(0.0254)^{-0.48} = -0.53054 \\
 a/a_t &= CL^{0.455} (1000\sigma)^n = (2.26)(3.75)^{0.455} [(1000)(0.072)]^{-0.53054} = 0.42648 \\
 a &= (a/a_t)a_t = (0.42648)(190) = 81.031 \text{ m}^2/\text{m}^3 \\
 Re_G &= D_{pe} G/\mu_G(1 - \varepsilon) = (0.03556)(1.5)/[(18 \times 10^{-6})(1 - 0.74)] = 11397
 \end{aligned}$$

$$Sc_G = \mu_G / \rho_G \mathcal{D}_G = (18 \times 10^{-6}) / [(1.2)(2.3 \times 10^{-5})] = 0.65217$$

$$Sh_G (= k_G p_{B,lm} / G_M) = 1.02 Re_G^{-0.35} Sc_G^{-2/3} = (1.02)(11397)^{-0.35} (0.65217)^{-2/3} = 0.051580$$

$$y_{av} = (y_1 + y_2) / 2 = (8 + 0.1) / 2 = 0.0405$$

$$M_{av} = M_A y_{av} + M_B (1 - y_{av}) = (17)(0.0405) + (28.8)(1 - 0.0405) = 28.322 \text{ g/mol}$$

$$G_M = G / M_{av} = 1.5 \text{ kg}/(\text{m}^2 \cdot \text{s}) / 0.028322 \text{ kg/mol} = 52.962 \text{ mol}/(\text{m}^2 \cdot \text{s})$$

$$p_{A1} = P_T y_{A1} = (1)^{\text{atm}} (0.08) = 0.08 \text{ atm}$$

$$p_{A2} = P_T y_{A2} = (1)^{\text{atm}} (0.001) = 0.001 \text{ atm}$$

$$p_{B1} = P_T - p_{A1} = 1 - 0.08 = 0.92 \text{ atm}$$

$$p_{B2} = P_T - p_{A2} = 1 - 0.001 = 0.999 \text{ atm}$$

$$p_{B,lm} = (p_{B1} - p_{B2}) / \ln(p_{B1} / p_{B2}) = (0.92 - 0.999) / \ln(0.92 / 0.999) = (0.95895)^{\text{atm}} (101325)^{\text{Pa/atm}} = 97165 \text{ Pa}$$

$$k_G = Sh_G (G_M / p_{B,lm}) = (0.051580)(52.962 / 97165) = 2.8114 \times 10^{-5} \text{ mol}/(\text{m}^2 \cdot \text{s} \cdot \text{Pa})$$

$$k_G a = (2.8114 \times 10^{-5})(81.031) = 2.2781 \times 10^{-3} \text{ mol}/(\text{m}^3 \cdot \text{s} \cdot \text{Pa}) \doteq \boxed{2.28 \times 10^{-3} \text{ mol}/(\text{m}^3 \cdot \text{s} \cdot \text{Pa})}$$

$$Re_L = 4L / a \mu_L = (4)(3.75) / [(190)(0.001)] = 78.947$$

$$Sc_L = \mu_L / \rho_L \mathcal{D}_L = (0.001) / [(1000)(1.6 \times 10^{-9})] = 625$$

$$Ga = \rho_L^2 g D_p^3 / \mu_L^2 = (1000)^2 (9.81) (0.0254)^3 / (0.001)^2 = 1.6075 \times 10^8$$

$$Sh_L = C Re_L^{0.45} Sc_L^{0.5} Ga^{1/6} = (0.31)(78.947)^{0.45} (625)^{0.5} (1.6075 \times 10^8)^{1/6} = 1290.6$$

$$k_L = (Sh_L) (\mathcal{D}_L / D_p) = (1290.6)(1.6 \times 10^{-9} / 0.0254) = 8.1297 \times 10^{-5} \text{ m/s}$$

$$k_L a = (8.1297 \times 10^{-5})(81.031) = 0.0065875 \text{ 1/s} \doteq \boxed{6.59 \times 10^{-3} \text{ 1/s}}$$

$$C_T (= C_{av}) \doteq (\rho / M)_w = (1000 / 18 \times 10^{-3}) = 55555 \text{ mol/m}^3$$

$$H = (P_T / C_T) m = (101325 / 55555)(0.75) = 1.3679 \text{ Pa}/(\text{mol/m}^3)$$

$$K_L a = 1 / [(1/k_L a) + (1/H k_G a)] = 1 / [(1/0.0065875) + (1/1.3679)(1/0.0022781)] = 0.0021154 \text{ 1/s} \doteq \boxed{2.12 \times 10^{-3} \text{ 1/s}}$$

$$N_V = K_L a (C_1 - C_2) = K_L a C_T (x_1 - x_2) = (0.0021154)(55555)(8 - 0.1)(10^{-2}) = 9.2841 \text{ mol}/(\text{m}^3 \cdot \text{s})$$

$$V_b = \pi (D_T / 2)^2 Z = \pi (0.07 / 2)^2 (0.7) = 0.0026939 \text{ m}^3$$

$$W_A = N_V V_b = (9.2841)(0.0026939) = 0.025010 \text{ mol/s} \doteq \boxed{25.0 \text{ mmol/s}}$$

(恩田式)  $L = (L/G) G = (2.5)(1.5) = 3.75 \text{ kg}/(\text{m}^2 \cdot \text{s})$

$$Re_L = L / a \mu_L = (3.75) / [(190)(0.001)] = 19.736$$

$$Fr = a L^2 / \rho_L^2 g = (190)(3.75)^2 / [(1000)^2 (9.81)] = 2.7236 \times 10^{-4}$$

$$We = L^2 / \rho_L \sigma a_i = (3.75)^2 / [(1000)(0.072)(190)] = 0.0010279$$

$$a_w / a_i = 1 - \exp[-1.45 Re_L^{0.1} Fr^{-0.05} We^{0.2} (\sigma_c / \sigma)^{0.75}]$$

$$= 1 - \exp[-(1.45)(19.736)^{0.1} (2.7236 \times 10^{-4})^{-0.05} (0.0010279)^{0.2} (0.061 / 0.072)^{0.75}] = 0.48156$$

$$a_w = (a_w / a_i) a_i = (0.48156)(190) = 91.496 \text{ m}^2/\text{m}^3$$

$$Re_G = G / a \mu_G = (1.5) / [(190)(18 \times 10^{-6})] = 438.59$$

$$Sc_G = \mu_G / \rho_G \mathcal{D}_G = (18 \times 10^{-6}) / [(1.2)(2.3 \times 10^{-5})] = 0.65217$$

$$a_i D_p = (190)(1)^{\text{in}} (2.54)^{\text{cm/in}} (0.01)^{\text{m/cm}} = 4.8260$$

$$Sh_G (= k_G RT / a_i \mathcal{D}_G) = 5.23 Re_G^{0.7} Sc_G^{1/3} (a_i D_p)^{-2.0} = (5.23)(438.59)^{0.7} (0.65217)^{1/3} (4.8260)^{-2.0} = 13.768$$

$$k_G = Sh_G (a_i \mathcal{D}_G / RT) = (13.768)(190)(2.3 \times 10^{-5}) / [(8.314)(298.15)] = 2.4272 \times 10^{-5} \text{ mol}/(\text{m}^2 \cdot \text{s} \cdot \text{Pa})$$

$$k_G a = k_G a_w = (2.4272 \times 10^{-5})(91.496) = 0.0022207 \text{ mol}/(\text{m}^3 \cdot \text{s} \cdot \text{Pa}) \doteq \boxed{2.22 \times 10^{-3} \text{ mol}/(\text{m}^3 \cdot \text{s} \cdot \text{Pa})}$$

$$Sc_L = \mu_L / \rho_L \mathcal{D}_L = (0.001) / [(1000)(1.6 \times 10^{-9})] = 625$$

$$Sh_L(=k_L(\rho_L/\mu_L g)^{1/3})=0.0051Re_L^{2/3}Sc_L^{-1/2}(a_t D_p)^{0.4}=(0.0051)(19.736)^{2/3}(625)^{-1/2}(4.8260)^{0.4}=0.0027962$$

$$k_L=(Sh_L)(\rho_L/\mu_L g)^{-1/3}=(0.0027962)[1000/(0.001)(9.81)]^{-1/3}=5.9858 \times 10^{-5} \text{ m/s}$$

$$k_L a = k_L a_w = (5.9858 \times 10^{-5})(91.496) = 0.0054767 \text{ 1/s} \doteq \boxed{5.48 \times 10^{-3} \text{ 1/s}}$$

$$C_T(=C_{av}) \doteq (\rho/M)_w = (1000/18 \times 10^{-3}) = 55555 \text{ mol/m}^3$$

$$H=(P_T/C_T)m=(101325/55555)(0.75)=1.3679 \text{ Pa/(mol/m}^3)$$

$$K_L a = 1/[(1/k_L a) + (1/Hk_G a)] = 1/[(1/0.0054767) + (1/1.3679)(1/0.0022207)] = 0.0019539 \text{ 1/s} \doteq \boxed{1.95 \times 10^{-3} \text{ 1/s}}$$

$$N_V = K_L a (C_1 - C_2) = K_L a C_T (x_1 - x_2) = (0.0019539)(55555)(8 - 0.1)(10^{-2}) = 8.5753 \text{ mol/(m}^3 \cdot \text{s)}$$

$$V_b = \pi(D_T/2)^2 Z = \pi(0.07/2)^2 (0.7) = 0.0026939 \text{ m}^3$$

$$W_A = N_V V_b = (8.5753)(0.0026939) = 0.023101 \text{ mol/s} \doteq \boxed{23.1 \text{ mmol/s}}$$

(3) (足田式)  $L = (L/G)G = (2.5)(3.0) = 7.5 \text{ kg/(m}^2 \cdot \text{s)}$

$$D_p = (1)^{in}(2.54)^{cm/in}(0.01)^{m/cm} = 0.0254 \text{ m}$$

$$D_{pe} = 1.26D_p = (1.26)(0.0254) = 0.032004 \text{ m}$$

$$n = -0.00543D_p^{-0.98} = -(0.00543)(0.0254)^{-0.98} = -0.19863$$

$$a/a_t = CL^{0.455}(1000\sigma)^n = (0.768)(7.5)^{0.455}[(1000)(0.072)]^{-0.19863} = 0.82147$$

$$a = (a/a_t)a_t = (0.82147)(249) = 204.54 \text{ m}^2/\text{m}^3$$

$$Re_G = D_{pe}G/\mu_G(1 - \varepsilon) = (0.032004)(3.0)/[(18 \times 10^{-6})(1 - 0.68)] = 16668$$

$$Sc_G = \mu_G/\rho_G \mathcal{D}_G = (18 \times 10^{-6})/[(1.2)(1.6 \times 10^{-5})] = 0.93750$$

$$Sh_G(=k_G p_{B,lm}/G_M) = 1.02Re_G^{-0.35}Sc_G^{-2/3} = (1.02)(16668)^{-0.35}(0.93750)^{-2/3} = 0.035450$$

$$y_{av} = (y_1 + y_2)/2 = (0.04 + 0.01)(10^{-2})/2 = 0.00025$$

$$M_{av} = M_A y_{av} + M_B(1 - y_{av}) = (44)(0.00025) + (28.8)(1 - 0.00025) = 28.803 \text{ g/mol}$$

$$G_M = G/M_{av} = 3.0 \text{ kg/(m}^2 \cdot \text{s)}/0.028803 \text{ kg/mol} = 104.15 \text{ mol/(m}^2 \cdot \text{s)}$$

$$p_{A1} = P_T y_{A1} = (1)^{\text{atm}}(0.0004) = 0.0004 \text{ atm}$$

$$p_{A2} = P_T y_{A2} = (1)^{\text{atm}}(0.0001) = 0.0001 \text{ atm}$$

$$p_{B1} = P_T - p_{A1} = 1 - 0.0004 = 0.9996 \text{ atm}$$

$$p_{B2} = P_T - p_{A2} = 1 - 0.0001 = 0.9999 \text{ atm}$$

$$p_{B,lm} = (p_{B1} - p_{B2})/\ln(p_{B1}/p_{B2}) = (0.9996 - 0.9999)/\ln(0.9996/0.9999) = (0.99974)^{\text{atm}}(101325)^{\text{Pa/atm}} = 101298 \text{ Pa}$$

$$k_G = Sh_G(G_M/p_{B,lm}) = (0.035450)(104.15/101298) = 3.6448 \times 10^{-5} \text{ mol/(m}^2 \cdot \text{s} \cdot \text{Pa)}$$

$$k_G a = (3.6448 \times 10^{-5})(204.54) = 0.0074550 \text{ mol/(m}^3 \cdot \text{s} \cdot \text{Pa)} \doteq \boxed{7.46 \times 10^{-3} \text{ mol/(m}^3 \cdot \text{s} \cdot \text{Pa)}}$$

$$Re_L = 4L/a\mu_L = (4)(7.5)/[(249)(0.001)] = 120.48$$

$$Sc_L = \mu_L/\rho_L \mathcal{D}_L = (0.001)/[(1000)(1.8 \times 10^{-9})] = 555.55$$

$$Ga = \rho_L^2 g D_p^3 / \mu_L^2 = (1000)^2 (9.81)(0.0254)^3 / (0.001)^2 = 1.6075 \times 10^8$$

$$Sh_L = CRe_L^{0.45}Sc_L^{0.5}Ga^{1/6} = (0.37)(120.48)^{0.45}(555.55)^{0.5}(1.6075 \times 10^8)^{1/6} = 1756.5$$

$$k_L = (Sh_L)(\mathcal{D}_L/D_p) = (1756.5)(1.8 \times 10^{-9}/0.0254) = 1.2447 \times 10^{-4} \text{ m/s}$$

$$k_L a = (1.2447 \times 10^{-4})(204.54) = 0.025459 \text{ 1/s} \doteq \boxed{2.54 \times 10^{-2} \text{ 1/s}}$$

$$C_T(=C_{av}) \doteq (\rho/M)_w = (1000/18 \times 10^{-3}) = 55555 \text{ mol/m}^3$$

$$H=(P_T/C_T)m=(101325/55555)(1640)=2991.1 \text{ Pa/(mol/m}^3)$$

$$K_L a = 1/[(1/k_L a) + (1/Hk_G a)] = 1/[(1/0.025459) + (1/2991.1)(1/0.0074550)] = 0.025429 \text{ 1/s} \doteq \boxed{2.54 \times 10^{-2} \text{ 1/s}}$$

$$N_V = K_L a (C_1 - C_2) = K_L a C_T (x_1 - x_2) = (0.025429)(55555)(0.04 - 0.01)(10^{-2}) = 0.42381 \text{ mol/(m}^3 \cdot \text{s)}$$

$$\begin{aligned}
 V_b &= \pi(D_T/2)^2 Z = \pi(0.07/2)^2(0.7) = 0.0026939 \text{ m}^3 \\
 W_A &= N_V V_b = (0.42381)(0.0026939) = 0.0011417 \text{ mol/s} \doteq \boxed{1.14 \text{ mmol/s}} \\
 (\text{恩田式})L &= (L/G)G = (2.5)(3.0) = 7.5 \text{ kg}/(\text{m}^2 \cdot \text{s}) \\
 Re_L &= L/a_t \mu_L = (7.5)/[(249)(0.001)] = 30.120 \\
 Fr &= a_t L^2/\rho_L^2 g = (249)(7.5)^2/[(1000)^2(9.81)] = 0.0014277 \\
 We &= L^2/\rho_L \sigma a_t = (7.5)^2/[(1000)(0.072)(249)] = 0.0031375 \\
 a_w/a_t &= 1 - \exp[-1.45 Re_L^{0.1} Fr^{-0.05} We^{0.2} (\sigma_c/\sigma)^{0.75}] \\
 &= 1 - \exp[-(1.45)(30.120)^{0.1} (0.0014277)^{-0.05} (0.0031375)^{0.2} (0.061/0.072)^{0.75}] = 0.54550 \\
 a_w &= (a_w/a_t) a_t = (0.54550)(249) = 135.82 \text{ m}^2/\text{m}^3 \\
 Re_G &= G/a_t \mu_G = (3.0)/[(249)(18 \times 10^{-6})] = 669.34 \\
 Sc_G &= \mu_G/\rho_G \mathcal{D}_G = (18 \times 10^{-6})/[(1.2)(1.6 \times 10^{-5})] = 0.93750 \\
 a_t D_p &= (249)(1)^{\text{in}}(2.54)^{\text{cm/in}}(0.01)^{\text{m/cm}} = 6.3246 \\
 Sh_G &= (k_G RT/a_t \mathcal{D}_G) = 5.23 Re_G^{0.7} Sc_G^{1/3} (a_t D_p)^{-2.0} = (5.23)(669.34)^{0.7} (0.93750)^{1/3} (6.3246)^{-2.0} = 12.542 \\
 k_G &= Sh_G (a_t \mathcal{D}_G/RT) = (12.542)(249)(1.6 \times 10^{-5})/[(8.314)(298.15)] = 2.0157 \times 10^{-5} \text{ mol}/(\text{m}^2 \cdot \text{s} \cdot \text{Pa}) \\
 k_G a &= k_G a_w = (2.0157 \times 10^{-5})(135.82) = 0.0027377 \text{ mol}/(\text{m}^3 \cdot \text{s} \cdot \text{Pa}) \doteq \boxed{2.74 \times 10^{-3} \text{ mol}/(\text{m}^3 \cdot \text{s} \cdot \text{Pa})} \\
 Sc_L &= \mu_L/\rho_L \mathcal{D}_L = (0.001)/[(1000)(1.8 \times 10^{-9})] = 555.55 \\
 Sh_L &= (k_L (\rho_L/\mu_L g))^{1/3} = 0.0051 Re_L^{2/3} Sc_L^{-1/2} (a_t D_p)^{0.4} = (0.0051)(30.120)^{2/3} (555.55)^{-1/2} (6.3246)^{0.4} = 0.0043805 \\
 k_L &= (Sh_L)(\rho_L/\mu_L g)^{-1/3} = (0.0043805)[1000/(0.001)(9.81)]^{-1/3} = 9.3773 \times 10^{-5} \text{ m/s} \\
 k_L a &= k_L a_w = (9.3773 \times 10^{-5})(135.82) = 0.012736 \text{ 1/s} \doteq \boxed{1.27 \times 10^{-2} \text{ 1/s}} \\
 C_T &= (C_{av}) \doteq (\rho/M)_w = (1000/18 \times 10^{-3}) = 55555 \text{ mol/m}^3 \\
 H &= (P_T/C_T)m = (101325/55555)(1640) = 2991.1 \text{ Pa}/(\text{mol/m}^3) \\
 K_L a &= 1/[(1/k_L a) + (1/Hk_G a)] = 1/[(1/0.012736) + (1/2991.1)(1/0.0027377)] = 0.012716 \text{ 1/s} \doteq \boxed{1.27 \times 10^{-2} \text{ 1/s}} \\
 N_V &= K_L a (C_1 - C_2) = K_L a C_T (x_1 - x_2) = (0.012716)(55555)(0.04 - 0.01)(10^{-2}) = 0.21193 \text{ mol}/(\text{m}^3 \cdot \text{s}) \\
 V_b &= \pi(D_T/2)^2 Z = \pi(0.07/2)^2(0.7) = 0.0026939 \text{ m}^3 \\
 W_A &= N_V V_b = (0.21193)(0.0026939) = 0.00057091 \text{ mol/s} \doteq \boxed{0.571 \text{ mmol/s}} \\
 (4) \quad u_G &= (270/3600)/[\pi(1/2)^2] = 0.095492 \text{ m/s} \\
 \nu_L &= \mu_L/\rho_L = 0.001/1000 = 10^{-6} \text{ m}^2/\text{s} \\
 Sc_L &= \nu_L/\mathcal{D}_L = 10^{-6}/2.1 \times 10^{-9} = 476.19 \\
 Bo &= \rho_L g D_T^2/\sigma = (1000)(9.81)(1)^2/(0.072) = 136250 \\
 Ga &= \rho_L g D_T^3/\mu_L^2 = g D_T^3/\nu_L^2 = (9.81)(1)^3/(10^{-6})^2 = 9.8100 \times 10^{12} \\
 Fr &= u_G/(g D_T)^{1/2} = (0.095492)/[(9.81)(1)]^{1/2} = 0.030488 \\
 \varepsilon_g/(1 - \varepsilon_g)^4 &= 0.2 Bo^{1/8} Ga^{1/12} Fr = (0.2)(136250)^{1/8} (9.8100 \times 10^{12})^{1/12} (0.030488) = 0.32328 \\
 \varepsilon_g &= 0.16054 \text{ (数值解)} \\
 Sh &= 0.6 Sc_L^{0.5} Bo^{0.62} Ga^{0.31} \varepsilon_g^{-1.1} = (0.6)(476.19)^{0.5} (136250)^{0.62} (9.8100 \times 10^{12})^{0.31} (0.16054)^{-1.1} = 2.8437 \times 10^7 \\
 K_L a &\doteq k_L a = Sh D_L/D_T^2 = (2.8437 \times 10^7)(2.1 \times 10^{-9})/(1)^2 = 0.059717 \text{ s}^{-1} \doteq \boxed{0.0597 \text{ s}^{-1}} \\
 N_{V,\text{max}} &= K_L a (C^* - C) = (0.059717)(0.263 - 0) = 0.015705 \text{ mol}/(\text{m}^3 \cdot \text{s}) \\
 V_M &= V/(1 - \varepsilon_g) = 4/(1 - 0.16054) = 4.7649 \text{ m}^3 \\
 W_{A,\text{max}} &= N_{V,\text{max}} V_M = (0.015705)(4.7649) = 0.074832 \text{ mol/s} \doteq \boxed{74.8 \text{ mmol/s}}
 \end{aligned}$$

$$(5) \text{ (八木・吉田式)} S = \pi(D_T/2)^2 = \pi(0.300/2)^2 = 0.070685 \text{ m}^2$$

$$V = SH = (0.070685)(0.300) = 0.021205 \text{ m}^3$$

$$Q_g = (Q_g/V)^{vvm} V^{m^3} = (1)^{1/\text{min}} (0.021205)^{\text{m}^3} = (0.021205)^{\text{m}^3/\text{min}} (1/60)^{\text{min/s}} = 0.00035341 \text{ m}^3/\text{s}$$

$$U_g = Q_g/S = 0.00035341/0.070685 = 0.0049997 \text{ m/s}$$

$$\nu_L = \mu_L/\rho_L = 0.001/1000 = 10^{-6} \text{ m}^2/\text{s}$$

$$Re = \rho n d^2/\mu = n d^2/\nu = (240/60)(0.150)^2/(10^{-6}) = 90000$$

$$Sc_L = \nu_L/\mathcal{D}_L = 10^{-6}/2.1 \times 10^{-9} = 476.19$$

$$Fr = n^2 d/g = (240/60)^2(0.150)/(9.81) = 0.24464$$

$$We = \mu_L U_g/\sigma = (0.001)(0.0049997)/(0.072) = 6.9440 \times 10^{-5}$$

$$nd/U_g = (240/60)(0.150)/(0.0049997) = 120.00$$

$$Sh = (k_L a d^2/\mathcal{D}_L) = 0.060 Re^{1.5} Sc_L^{0.5} Fr^{0.19} We^{0.6} (nd/U_g)^{0.32}$$

$$= (0.060)(90000)^{1.5} (476.19)^{0.5} (0.24464)^{0.19} (6.9440 \times 10^{-5})^{0.6} (120.00)^{0.32} = 4.0043 \times 10^5$$

$$k_L a = Sh(\mathcal{D}_L/d^2) = (4.0043 \times 10^5)(2.1 \times 10^{-9})/(0.150)^2 = 0.037373 \text{ 1/s}$$

$$K_L a \doteq k_L a = 0.037373 \text{ s}^{-1} \doteq \boxed{0.0374 \text{ s}^{-1}}$$

$$N_{V,\text{max}} = K_L a(C^* - C) = (0.037373)(0.263 - 0) = 0.0098290 \text{ mol}/(\text{m}^3 \cdot \text{s})$$

$$N_A = Q_g/nd^3 = (0.00035341)/[(240/60)(0.150)^3] = 0.026178$$

$$\varepsilon_g = 0.105 N_A Re^{0.1} Fr^{0.5} = (0.105)(0.026178)(90000)^{0.1} (0.24464)^{0.5} = 0.0042541 \text{ (タービン翼ではないが計算した)}$$

$$V_M = V/(1 - \varepsilon_g) = 0.021205/(1 - 0.0042541) = 0.021295 \text{ m}^3$$

$$W_{A,\text{max}} = N_{V,\text{max}} V_M = (0.0098290)(0.021295) = 2.0930 \times 10^{-4} \text{ mol/s} \doteq \boxed{0.209 \text{ mmol/s}}$$

$$\text{(Van't Riet 式)} S = \pi(D_T/2)^2 = \pi(0.300/2)^2 = 0.070685 \text{ m}^2$$

$$V = SH = (0.070685)(0.300) = 0.021205 \text{ m}^3$$

$$Q_g = (Q_g/V)^{vvm} V^{m^3} = (1)^{1/\text{min}} (0.021205)^{\text{m}^3} = (0.021205)^{\text{m}^3/\text{min}} (1/60)^{\text{min/s}} = 0.00035341 \text{ m}^3/\text{s}$$

$$U_g = Q_g/S = 0.00035341/0.070685 = 0.0049997 \text{ m/s}$$

$$P = N_p \rho n^3 d^5 = (1.7)(1000)(240/60)^3 (0.150)^5 = 8.2620 \text{ W}$$

$$N_A = Q_g/nd^3 = (0.00035341)/[(240/60)(0.150)^3] = 0.026178 (< 0.035)$$

$$P_g/P = 1 - 12.6 N_A = 1 - (12.6)(0.026178) = 0.67015$$

$$P_g = (P_g/P)P = (0.67015)(8.2620) = 5.5367 \text{ W}$$

$$P_g/V = 5.5367/0.021205 = 261.10 \text{ W}/\text{m}^3$$

$$k_L a = 0.026(P_g/V)^{0.4} U_g^{0.5} = (0.026)(261.10)^{0.4} (0.0049997)^{0.5} = 0.017028 \text{ s}^{-1}$$

$$K_L a \doteq k_L a = 0.017028 \text{ s}^{-1} \doteq \boxed{0.0170 \text{ s}^{-1}}$$

$$N_{V,\text{max}} = K_L a(C^* - C) = (0.017028)(0.263 - 0) = 0.0044783 \text{ mol}/(\text{m}^3 \cdot \text{s})$$

$$Re = \rho n d^2/\mu = (1000)(240/60)(0.150)^2/(0.001) = 90000$$

$$Fr = n^2 d/g = (240/60)^2(0.150)/(9.81) = 0.24464$$

$$\varepsilon_g = 0.105 N_A Re^{0.1} Fr^{0.5} = (0.105)(0.026178)(90000)^{0.1} (0.24464)^{0.5} = 0.0042541 \text{ (タービン翼ではないが計算した)}$$

$$V_M = V/(1 - \varepsilon_g) = 0.021205/(1 - 0.0042541) = 0.021295 \text{ m}^3$$

$$W_{A,\text{max}} = N_{V,\text{max}} V_M = (0.0044783)(0.021295) = 9.5365 \times 10^{-5} \text{ mol/s} \doteq \boxed{0.0954 \text{ mmol/s}}$$

$$(6) \text{ (} d_p \text{ の計算)} \Delta\rho = 1000 - 875 = 125 \text{ kg}/\text{m}^3$$

$$Bo = \Delta\rho g d_N^2/\sigma = (125)(9.81)(0.0025)^2/(0.025) = 0.30656 (< 0.616)$$

$$\begin{aligned}
 d_N/d_j &= 1 + 0.485Bo = 1 + (0.485)(0.30656) = 1.1486 \\
 d_j &= d_N/(d_N/d_j) = 0.0025/1.1486 = 0.0021765 \text{ m} \doteq 2.18 \text{ mm} \\
 d_p &= 1.92d_j = (1.92)(0.0021765) = 0.0041788 \text{ m} \doteq 4.18 \text{ mm} \\
 (Re_C \text{ および } u_t \text{ の計算}) P &= \rho_c^2 \sigma^3 / (g\mu_c^4 \Delta\rho) = (1000)^2 (0.025)^3 / [(9.81)(0.001)^4 (125)] = 1.2742 \times 10^{10} \\
 d_{pc} &= (7.19)(\sigma/g\Delta\rho P^{0.15})^{0.5} = (7.19)[(0.025)/(9.81)(125)(1.2742 \times 10^{10})^{0.15}]^{0.5} = 0.0056691 \text{ m} (\doteq 5.67 \text{ mm}) (> d_p) \\
 C_D We P^{0.15} &= (4gd_p \Delta\rho / 3u_t^2 \rho_c)(d_p u_t^2 \rho_c / \sigma) P^{0.15} = (4/3)(gd_p^2 \Delta\rho / \sigma) P^{0.15} \\
 &= (4/3)[(9.81)(0.0041788)^2 (125) / (0.025)] [(1.2742 \times 10^{10})^{0.15}] = 37.451 \\
 C_D We P^{0.15} &= 0.045(Re_C / P^{0.15} + 0.75)^{2.37} \\
 Re_C &= P^{0.15} [(C_D We P^{0.15} / 0.045)^{1/2.37} - 0.75] = (1.2742 \times 10^{10})^{0.15} [(37.451 / 0.045)^{1/2.37} - 0.75] = 535.10 \doteq 535 \\
 \nu_c &= \mu_c / \rho_c = 0.001 / 1000 = 10^{-6} \text{ m}^2/\text{s} \\
 u_t &= Re_C (\nu_c / d_p) = (535.10)(10^{-6} / 4.1788 \times 10^{-3}) = 0.12805 \text{ m/s} \doteq 0.128 \text{ m/s} \\
 (V_0 \text{ の計算}) u_N (=u_M) &= 2.69(d_j/d_N)^2 [(\sigma/d_j) / (0.5137\rho_D + 0.4719\rho_C)]^{0.5} \\
 &= (2.69)(1/1.1486)^2 [(0.025/0.0021765) / \{(0.5137)(875) + (0.4719)(1000)\}]^{0.5} = 0.22765 \text{ m/s} \\
 V_0 &= 0.0268d_p^2 \Delta\rho g u_N^{0.64} / (\mu_c^{0.19} d_N^{0.74}) \\
 &= (0.0268)(0.0041788)^2 (125)(9.81)(0.22765)^{0.64} / [(0.001)^{0.19} (0.0025)^{0.74}] = 0.069661 \text{ m/s} \doteq 0.0697 \text{ m/s} \\
 (\phi_D \text{ および } a \text{ の計算}) u_D / \phi_D + u_C / (1 - \phi_D) &= V_0 (1 - \phi_D) \\
 u_D S / \phi_D + u_C S / (1 - \phi_D) &= V_0 S (1 - \phi_D) \\
 Q_D / \phi_D + Q_C / (1 - \phi_D) &= V_0 S (1 - \phi_D) \\
 (w_D / \rho_D) / \phi_D + (w_C / \rho_C) / (1 - \phi_D) &= V_0 S (1 - \phi_D) \\
 [(20000/3600)/875] / \phi_D + [(10000/3600)/1000] / (1 - \phi_D) &= (0.069661\pi)(1/2)^2 (1 - \phi_D) \\
 (2/375) / \phi_D + (1/360) / (1 - \phi_D) &= (0.054711)(1 - \phi_D) \\
 \phi_D &= 0.11828 \doteq 0.118 \text{ (数値解)} \\
 a &= 6\phi_D / d_p = (6)(0.11828/0.0041788) = 169.82 \text{ m}^2/\text{m}^3 \doteq 170 \text{ m}^2/\text{m}^3 \\
 (k_{Da} \text{ の計算}) V_T = SZ &= \pi(1/2)^2 (10) = 7.8539 \text{ m}^3 \\
 \tau &= V_T \phi_D / Q_D = (V_T \phi_D) / (w_D / \rho_D) = (7.8539)(0.11828) / [(20000/3600)/875] = 146.31 \text{ s} \\
 Pe_D &= d_p u_t / \mathcal{D}_D = (0.0041788)(0.12805) / (2.4 \times 10^{-9}) = 222956 \\
 P &= \rho_c^2 \sigma^3 / (g\mu_c^4 \Delta\rho) = (1000)^2 (0.025)^3 / [(9.81)(0.001)^4 (125)] = 1.2742 \times 10^{10} \\
 Sh_D &= 0.264(Pe_D / \tau)^{0.14} Re_C^{0.68} P^{0.10} = (0.264)(222956/146.31)^{0.14} (535.10)^{0.68} (1.2742 \times 10^{10})^{0.10} = 540.84 \\
 k_D &= Sh_D (\mathcal{D}_D / d_p) = (540.84)(2.4 \times 10^{-9} / 0.0041788) = 3.1061 \times 10^{-4} \text{ m/s} \doteq 3.11 \times 10^{-4} \text{ m/s} \\
 k_{Da} &= (3.1061 \times 10^{-4})(169.82) = 0.052747 \text{ 1/s} \doteq \boxed{0.0527 \text{ 1/s}} \\
 (k_{Ca} \text{ の計算}) Sc_C &= \nu_c / \mathcal{D}_C = 10^{-6} / 1.0 \times 10^{-9} = 1000 \\
 Sh_C &= -126 + 1.8 Re_C^{1/2} Sc_C^{0.42} = -126 + (1.8)(535.10)^{1/2} (1000)^{0.42} = 631.68 \\
 k_C &= Sh_C (\mathcal{D}_C / d_p) = (631.68)(1.0 \times 10^{-9} / 0.0041788) = 1.5116 \times 10^{-4} \text{ m/s} \\
 k_{Ca} &= (1.5116 \times 10^{-4})(169.82) = 0.025669 \text{ 1/s} \doteq \boxed{0.0257 \text{ 1/s}} \\
 (K_{Oca} \text{ の計算}) 1/K_{Oca} &= 1/k_{Ca} + m/k_{Da} = (1/0.025669) + (0.715/0.052747) = 52.512 \text{ s} \\
 K_{Oca} &= 0.019043 \text{ 1/s} \doteq \boxed{0.0190 \text{ 1/s}} \\
 (W_A \text{ の計算}) M_{av,1} &= (0.10)(73) + (0.90)(18) = 23.5 \\
 M_{av,2} &= (0.01)(73) + (0.99)(18) = 18.55
 \end{aligned}$$

$$C_{av}=\rho_c/M_{av}=[(\rho_c/M_{av,1})+(\rho_c/M_{av,2})]/2=[(1000/0.0235)+(1000/0.01855)]/2=48230 \text{ mol/m}^3$$

$$N_V=K_{Oca}(C_C-C_C^*)=K_{Oca}C_{av}(x_C-x_C^*)=(0.019043)(48230)(0.10-0.01)=82.659 \text{ mol/(m}^3\cdot\text{s)}$$

$$V_M=SH=\pi(1/2)^2(10)=7.8539 \text{ m}^3$$

$$W_A=N_VV_M=(82.659)(7.8539)=649.19 \text{ mol/s}\doteq\boxed{649 \text{ mol/s}}(\text{値が大き過ぎるため条件変更を要する})$$

(7) ( $\phi_D$  の計算) $Q_C=(10000/3600)/1000=0.0027777 \text{ m}^3/\text{s}$

$$Q_D=(10000/3600)/875=0.0031746 \text{ m}^3/\text{s}$$

$$\phi_D=Q_D/(Q_C+Q_D)=0.0031746/(0.0027777+0.0031746)=0.53334\doteq 0.533$$

$$\rho_M=\rho_c(1-\phi_D)+\rho_D\phi_D=(1000)(1-0.53334)+(875)(0.53334)=933.33 \text{ kg/m}^3\doteq 933 \text{ kg/m}^3$$

$$P=N_p\rho_M n^3 d^5=(1.7)(933.33)(180/60)^3(0.300)^5=104.10 \text{ W}$$

$$P/[g(Q_C+Q_D)]=104.10/[(9.81)(0.0027777+0.0031746)]=1782 \text{ kg/m}^2(>1000)$$

( $a$  および  $d_p$  の計算) $We=\rho_c n^2 d^3/\sigma=(1000)(180/60)^2(0.300)^3/(0.025)=9720$

$$a=25.4\phi_D^{0.5}We^{0.6}/d=(25.4)(0.53334)^{0.5}(9720)^{0.6}/(0.300)=15269 \text{ m}^2/\text{m}^3\doteq 15300 \text{ m}^2/\text{m}^3$$

$$d_p=6\phi_D/a=(6)(0.53334)/(15269)=0.00020957 \text{ m}\doteq 0.210 \text{ mm}$$

( $Re_C$  の計算) $\Delta\rho=1000-875=125 \text{ kg/m}^3$

$$P=\rho_c^2\sigma^3/(g\mu_c^4\Delta\rho)=(1000)^2(0.025)^3/[(9.81)(0.001)^4(125)]=1.2742\times 10^{10}$$

$$d_{pc}=(7.19)(\sigma/g\Delta\rho P^{0.15})^{0.5}=(7.19)[(0.025)/(9.81)(125)(1.2742\times 10^{10})^{0.15}]^{0.5}=0.0056691 \text{ m}(\doteq 5.67 \text{ mm})(>d_p)$$

$$C_D We P^{0.15}=(4gd_p\Delta\rho/3u_i^2\rho_c)(d_p u_i^2\rho_c/\sigma)P^{0.15}=(4/3)(gd_p^2\Delta\rho/\sigma)P^{0.15}$$

$$=(4/3)[(9.81)(0.00020957)^2(125)/(0.025)](1.2742\times 10^{10})^{0.15}=0.094193$$

$$C_D We P^{0.15}=0.045(Re_C/P^{0.15}+0.75)^{2.37}$$

$$Re_C=P^{0.15}[(C_D We P^{0.15}/0.045)^{1/2.37}-0.75]=(1.2742\times 10^{10})^{0.15}[(0.094193/0.045)^{1/2.37}-0.75]=20.191\doteq 20.2$$

( $k_{Da}$  の計算) $Sh_D\doteq 6.6$  (十分な時間経過後を仮定)

$$k_D=Sh_D(\mathcal{D}_D/d_p)=(6.6)(2.4\times 10^{-9}/2.0957\times 10^{-4})=0.75583\times 10^{-6} \text{ m/s}\doteq 0.756\times 10^{-6} \text{ m/s}$$

$$k_{Da}=(0.75583\times 10^{-6})(15269)=0.011540 \text{ 1/s}\doteq\boxed{0.0115 \text{ 1/s}}$$

( $k_{Ca}$  の計算) $\nu_c=\mu_c/\rho_c=0.001/1000=10^{-6} \text{ m}^2/\text{s}$

$$Re_C=\rho_c n d^2/\mu_c=n d^2/\nu_c=(180/60)(0.300)^2/10^{-6}=270000$$

$$Sc_C=\nu_c/\mathcal{D}_C=10^{-6}/1.0\times 10^{-9}=1000$$

$$Fr=n^2 d/g=(180/60)^2(0.300)/(9.81)=0.27522$$

$$Bo=\rho_D g d_p^2/\sigma=(875)(9.81)(0.00020957)^2/(0.025)=0.015079$$

$$d/d_p=0.300/0.00020957=1431.5$$

$$d_p/D_T=0.00020957/0.600=3.4928\times 10^{-4}$$

$$Sh_C=1.237\times 10^{-5}Re_C^{2/3}Sc_C^{1/3}Fr^{5/12}Bo^{5/4}(d/d_p)^2(d_p/D_T)^{1/2}\phi_D^{-1/2}$$

$$=1.237\times 10^{-5}(270000)^{2/3}(1000)^{1/3}(0.27522)^{5/12}(0.015079)^{5/4}(1431.5)^2(3.4928\times 10^{-4})^{1/2}(0.53334)^{-1/2}=83.646$$

$$k_C=Sh_C(\mathcal{D}_C/d_p)=(83.646)(1.0\times 10^{-9}/0.00020957)=0.00039913 \text{ m/s}$$

$$k_{Ca}=(0.00039913)(15269)=6.0943 \text{ 1/s}\doteq\boxed{6.09 \text{ 1/s}}$$

( $K_{Oca}$  の計算) $1/K_{Oca}=1/k_{Ca}+m/k_{Da}=(1/6.0943)+(0.715/0.011540)=62.122 \text{ s}$

$$K_{Oca}=0.016097 \text{ 1/s}\doteq\boxed{0.0161 \text{ 1/s}}$$

( $W_A$  の計算) $M_{av,1}=(0.10)(73)+(0.90)(18)=23.5$

$$M_{av,2}=(0.01)(73)+(0.99)(18)=18.55$$

$$C_{av}=\rho C/M_{av}=[(\rho C/M_{av,1})+(\rho C/M_{av,2})]/2=[(1000/0.0235)+(1000/0.01855)]/2=48230 \text{ mol/m}^3$$

$$N_V=K_{OCa}(C_C-C_C^*)=K_{OCa}C_{av}(x_C-x_C^*)=(0.016097)(48230)(0.10-0.01)=69.872 \text{ mol}/(\text{m}^3 \cdot \text{s})$$

$$V_M=\pi D_T^2 H/4=\pi(0.600)^2(0.600)/4=0.16964 \text{ m}^3$$

$$W_A=N_V V_M=(69.872)(0.16964)=11.853 \text{ mol/s} \doteq \boxed{11.9 \text{ mol/s}}$$

(8) ( $\beta k_{sa}$  の計算)  $D_K=97.0 r_e(T/M_A)^{0.5}=(97.0)(0.8 \times 10^{-6}/2)(298.15/92)^{0.5}=6.9848 \times 10^{-5} \text{ m}^2/\text{s}$

$$1/D_N=1/D_K+1/D_M=1/6.9848 \times 10^{-5}+1/0.8 \times 10^{-5}=1.3931 \times 10^5 \text{ s/m}^2$$

$$D_N=1/1.3931 \times 10^5=7.1782 \times 10^{-6} \text{ m}^2/\text{s}$$

$$D_e=(\varepsilon_p/\tau)D_N=(0.4/3.4)(7.1782 \times 10^{-6})=8.4449 \times 10^{-7} \text{ m}^2/\text{s}$$

$$D_i=D_e+D_s \rho_p \beta \doteq D_e=8.4449 \times 10^{-7} \text{ m}^2/\text{s}$$

$$\beta k_{sa}=39.5 D_i(1-\varepsilon)/(\rho_p d_p^2)=(39.5)(8.4449 \times 10^{-7})(1-0.5)/[(1500)(0.004)^2]=0.00069494 \text{ 1/s} \doteq \boxed{0.000695 \text{ 1/s}}$$

( $k_{fa}$  の計算)  $v=\mu/\rho=18 \times 10^{-6}/1.2=1.5 \times 10^{-5}$

$$Sc=\mu/\rho \mathcal{D}=v/\mathcal{D}=1.5 \times 10^{-5}/0.8 \times 10^{-5}=1.875$$

$$Re=d_p G/\mu(1-\varepsilon)=d_p \mu \rho/\mu(1-\varepsilon)=d_p \mu/\nu(1-\varepsilon)=(0.004)(0.1)/[(1.5 \times 10^{-5})(1-0.5)]=53.333$$

$$J=1.77 Re^{-0.44}=(1.77)(53.333)^{-0.44}=0.30767$$

$$Sh=J Re Sc^{1/3}=(0.30767)(53.333)(1.875)^{1/3}=20.233$$

$$k_f=Sh(\mathcal{D}/d_p)=(20.233)(0.8 \times 10^{-5}/0.004)=0.040466 \text{ m/s}$$

$$a=6(1-\varepsilon)/\phi_c d_p=(6)(1-0.5)/[(1)(0.004)]=750 \text{ m}^2/\text{m}^3$$

$$k_{fa}=(0.040466)(750)=30.349 \text{ 1/s}$$

( $K_{Fa}$  の計算)  $1/K_{Fa}=1/k_{fa}+1/\beta k_{sa} \rho_p=1/30.349+1/(0.00069494)(1500)=0.99226 \text{ s}$

$$K_{Fa}=1/0.99226=1.0078 \text{ 1/s} \doteq \boxed{1.01 \text{ 1/s}}$$

( $W_A$  の計算)  $C=(20 \text{ mg/L}/92000 \text{ mg/mol})(1000)^{L/\text{m}^3}=0.21739 \text{ mol/m}^3$

$$C^*=(1 \text{ mg/L}/92000 \text{ mg/mol})(1000)^{L/\text{m}^3}=0.010869 \text{ mol/m}^3$$

$$N_V=K_{Fa}(C-C^*)=(2.6415)(0.21739-0.010869)=0.54552 \text{ mol}/(\text{m}^3 \cdot \text{s})$$

$$V_T=\pi(D_T/2)^2 Z=\pi(0.1/2)^2(1)=0.0078539 \text{ m}^3$$

$$W_A=N_V V_T=(0.54552)(0.0078539)=0.0042844 \text{ mol/s} \doteq \boxed{4.28 \text{ mmol/s}}$$

(9) (Levins & Glastonbury 式)  $P=N_p \rho_s \nu^3 d^5=(0.32)(2000)(600/60)^3(0.100)^5=6.4 \text{ W}$

$$V=\pi D_T^2 H/4=\pi(0.300)^2(0.300)/4=0.021205 \text{ m}^3$$

$$\varepsilon_T=P/(\rho_s V)=6.4/[(2000)(0.021205)]=0.15090 \text{ W/kg}$$

$$L_{av}=(L_s+L_p)/2=(0.0001+0.001)/2=5.5 \times 10^{-4} \text{ m}$$

$$\nu=\mu/\rho=0.001/1100=9.0909 \times 10^{-7} \text{ m}^2/\text{s}$$

$$Re=\varepsilon_T^{1/3} L_{av}^{4/3}/\nu=(0.15090)^{1/3}(5.5 \times 10^{-4})^{4/3}/(9.0909 \times 10^{-7})=26.390$$

$$Sc=\nu/\mathcal{D}=(9.0909 \times 10^{-7})/(1.3 \times 10^{-9})=699.3$$

$$Sh=2+0.5 Re^{0.62} Sc^{1/3}=2+(0.5)(26.390)^{0.62}(699.3)^{1/3}=35.766$$

$$k_{d0}=(Sh)(\mathcal{D}/L_{av})=(35.766)(1.3 \times 10^{-9}/5.5 \times 10^{-4})=8.4537 \times 10^{-5} \text{ m/s}$$

$$k_d=k_{d0} \exp[-\Delta E_d/(RT_{av})]=(8.4537 \times 10^{-5}) \exp[-(15000)/\{(8.314)(313.15)\}]=2.6601 \times 10^{-7} \text{ m/s} \doteq 2.66 \times 10^{-7} \text{ m/s}$$

$$k_r=1.24 \times 10^{11} \exp(-17.2 \times 10^3/RT)=1.24 \times 10^{11} \exp[-(17.2 \times 10^3)/(1.987)(313.15)]=0.12257 \text{ m/s} \doteq 0.122 \text{ m/s}$$

$$1/K_G=1/k_d+1/k_r=1/2.6601 \times 10^{-7}+1/0.12257=3.7592 \times 10^6 \text{ s/m}$$

$$K_G=2.6601 \times 10^{-7} \text{ m/s} \doteq 2.66 \times 10^{-7} \text{ m/s}$$

$$R_{m,max}=K_G(C-C^*)^g=(2.6601\times 10^{-7})(300-150)^1=3.9901\times 10^{-5} \text{ kg}/(\text{m}^2\cdot\text{s})\doteq 3.99\times 10^{-5} \text{ kg}/(\text{m}^2\cdot\text{s})$$

$$G_{max}=R_{m,max}/[3\rho_c(\phi_v/\phi_s)]=3.9901\times 10^{-5}/[(3)(2660)(1/6)]=3.0000\times 10^{-8} \text{ m/s}\doteq \boxed{3.00\times 10^{-8} \text{ m/s}}$$

(石井・藤田式) $L_{av}=(L_s+L_p)/2=(0.0001+0.001)/2=5.5\times 10^{-4} \text{ m}$

$$v=\mu/\rho=0.001/1100=9.0909\times 10^{-7} \text{ m}^2/\text{s}$$

$$Re_0=N_p^{1/3}nd^{5/3}L_{av}^{4/3}/(D_Tv)=(0.32)^{1/3}(600/60)(0.100)^{5/3}(5.5\times 10^{-4})^{4/3}/[(1)(9.0909\times 10^{-7})]=7.3045(<100)$$

$$Sc=v/\mathcal{D}=9.0909\times 10^{-7}/1.3\times 10^{-9}=699.3$$

$$Sh=0.100Re_0^{0.690}Sc^{0.5}=(0.100)(7.3045)^{0.690}(699.3)^{0.5}=10.428$$

$$k_{d0}=(Sh)(\mathcal{D}/L_{av})=(10.428)(1.3\times 10^{-9}/5.5\times 10^{-4})=2.4648\times 10^{-5} \text{ m/s}$$

$$k_d=k_{d0}\exp[-\Delta E_d/(RT_{av})]=(2.4648\times 10^{-5})\exp[-15000/(8.314)(313.15)]=7.7559\times 10^{-8} \text{ m/s}\doteq 7.76\times 10^{-8} \text{ m/s}$$

$$k_r=1.24\times 10^{11}\exp(-17.2\times 10^3/RT)=1.24\times 10^{11}\exp[(-17.2\times 10^3)/(1.987)(313.15)]=0.12257 \text{ m/s}\doteq 0.122 \text{ m/s}$$

$$1/K_G=1/k_d+1/k_r=1/7.7559\times 10^{-8}+1/0.12257=1.2893\times 10^7 \text{ s/m}$$

$$K_G=7.7561\times 10^{-8} \text{ m/s}\doteq 7.76\times 10^{-8} \text{ m/s}$$

$$R_{m,max}=K_G(C-C^*)^g=(7.7561\times 10^{-8})(300-150)^1=1.1634\times 10^{-5} \text{ kg}/(\text{m}^2\cdot\text{s})\doteq 1.16\times 10^{-5} \text{ kg}/(\text{m}^2\cdot\text{s})$$

$$G_{max}=R_{m,max}/[3\rho_c(\phi_v/\phi_s)]=1.1634\times 10^{-5}/[(3)(2660)(1/6)]=0.87473\times 10^{-8} \text{ m/s}\doteq \boxed{0.875\times 10^{-8} \text{ m/s}}$$

令和4年10月23日作成