

トルエンの空気酸化による安息香酸の製造

1 講座 移動現象論分野

荊尾太雅，宮本奏汰

keyword

空気酸化

Air oxidation

気液反応

Gas-liquid reaction

晶析

Crystallization

多変数同時全体最適化

Multi-variable simultaneous optimization

air

目次

第 1 章	緒言	1
第 2 章	プロセスの概要	2
2.1	プロセスの概要	2
2.2	設計条件	3
第 3 章	反応部	4
3.1	反応機構	4
3.2	反応器選定	4
3.3	設計方程式	5
3.4	物質移動容量係数の推算	5
3.5	反応器設計結果	6
3.6	反応部設計結果	6
第 4 章	分離部 1	8
4.1	蒸留塔設計	8
4.2	分離部 1 設計結果	8
第 5 章	分離部 2	10
5.1	晶析器選定	10
5.2	設計方程式	10
5.3	晶析器設計結果	11
5.4	抽出塔設計	11
5.5	分離部 2 設計結果	11
第 6 章	最適化	13
6.1	方法	13
6.2	蒸留塔圧力の最適化	13
6.3	晶析器内温度の最適化	13
第 7 章	物質収支・熱収支	14
第 8 章	ヒートインテグレーション	15

第 9 章 經濟評估	16
第 10 章 結言	17
謝辭	18
参考文献	19
変数一覧	20
Appendix	21

第 1 章

緒言

安息香酸は、主としてフェノールの原料となる他、その塩が食品や化粧品などの添加物として広く利用されている。2014 年には世界全体で 48 万トンが製造されており、新興国での需要から、2024 年には生産量が 64 万トンとなると見込まれている。そこで、私たちは原料として安価なトルエンを使用し、空気酸化することで安息香酸を製造するプロセスを題材とし、本プロセス設計演習において検討することにした。

第 2 章

プロセスの概要

2.1 プロセスの概要

本設計で対象とするのは、トルエンを空気酸化することにより安息香酸を製造するプロセスである。プロセス全体の概略図を以下に示す。

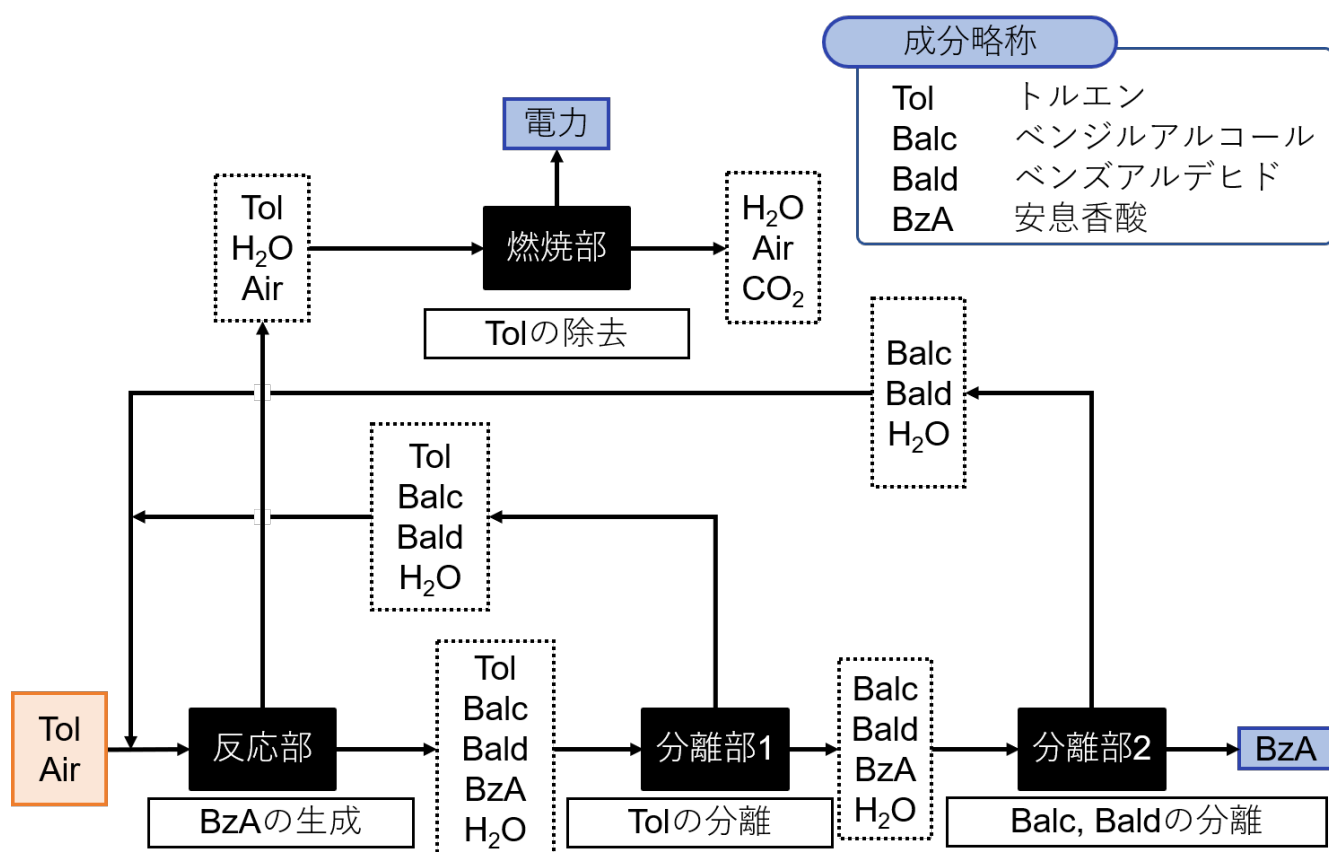


図 2.1 プロセス全体の概略図

2.2 設計条件

1. 生産要求は、99.0wt% 以上の安息香酸を年 2 万トンとする。
2. 工場の稼働時間は、1 日 24 時間、年 300 日とする。
3. 原料として、純度 100% のトルエンおよび、組成を窒素 79mol% 酸素 21mol% とする空気を用いる。
ただし、両原料は 25℃、1bar で供給されるものとする。
4. 減価償却期間は 7 年である。
5. 圧力損失、熱損失、制御系については考慮しない。

HYSIS を用いての物性推算は UNIQUAC 式によって行った。

第 3 章

反応部

反応部の概略図を図 3 に示す。

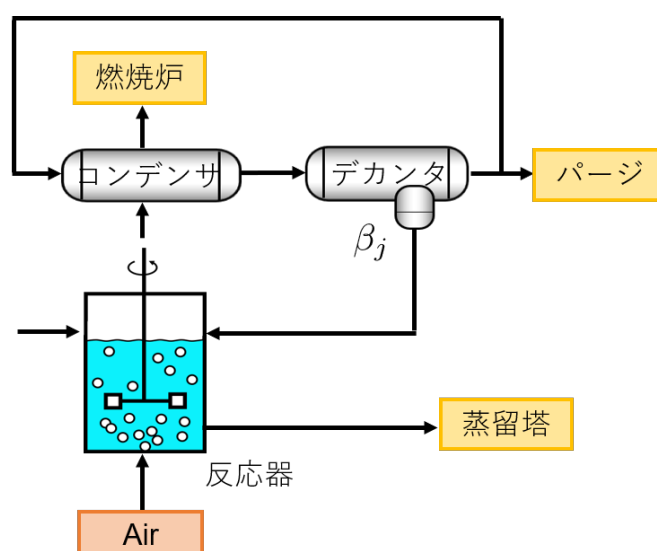


図 3.1 反応部概略図

3.1 反応機構

3.2 反応器選定

流通式の気液反応器の種類には、拡散速度に対して不利な順に、気泡塔、気液攪拌槽、充填塔などがある。最大反応速度と最大拡散速度の比を表す八田数を事前に概算し、参考文献 [1] の選定基準に基づき、八田数が 0.1 より小さいなら気泡塔、5 より大きければ充填塔、中間域ならば気液攪拌槽を選択した。今回は気液攪拌槽型反応器を選択した。実際のプロセスでは気泡塔も選択される。

八田数の定義式

$$\gamma = \frac{(\text{最大反応速度})}{(\text{最大拡散速度})} = \frac{(C_B k D_B)^{1/2}}{k_L} \quad (3.1)$$

3.3 設計方程式

液相は完全混合状態として、気相は鉛直方向に向かう押し出し流れとなっているとして設計を行った。用いた仮定は以下のようになる。

- 気相は水平方向に一様な濃度分布を持つ。
- 気相側境膜抵抗は無視できる
- 液相は完全混合状態である。
- 窒素、酸素はヘンリー則に従い、その他の物質はラウール則に従う。

以上の仮定および、蒸発油分を還流する機構を含めて、設計方程式 (3.2),(3.3) を立式した。

$$0 = F_{\text{liq},j}^{\text{in}} - F_{\text{liq},j}^{\text{out}} - (1 - \beta_j)k_L a \int_0^{V_{\text{tot}}} (C_j - C_j^{\text{sat}})dV + r_j V_L \quad (3.2)$$

$$\frac{dF_{\text{gas},j}}{dV} = k_L a (C_j - C_j^{\text{sat}}) \quad (3.3)$$

3.4 物質移動容量係数の推算

物質移動容量係数の推算に用いた各相関式を記す。

液相側物質移動係数の相関式

小気泡の場合

$$k_L = 0.31 Sc_L^{-2/3} (g \Delta \rho \mu_L / \rho_L^2)^{1/3} \quad (3.4)$$

大気泡の場合

$$k_L = 0.42 Sc_L^{-1/2} (g \Delta \rho \mu_L / \rho_L^2)^{1/3} \quad (3.5)$$

比表面積の相関式

$$a = 1.44 \left(\frac{P_V^{0.4} \rho_L^{0.2}}{\sigma^{0.6}} \right) \left(\frac{u_G}{u_t} \right)^{0.5} \left(\frac{P_T}{P_G} \right) \left(\frac{\rho_G}{\rho_a} \right)^{0.16} \quad (3.6)$$

上記の 2 式を利用するために用いた相関式を以下に記す。

ガスホールドアップの相関式

$$\varepsilon_G = \left(\frac{u_G \varepsilon_G}{u_t} \right)^{0.5} + 0.000216 \times \left(\frac{P_V^{0.4} \rho_L^{0.2}}{\sigma^{0.6}} \right) \left(\frac{u_G}{u_t} \right)^{0.5} \left(\frac{P_T}{P_G} \right) \left(\frac{\rho_a}{\rho_G} \right)^{0.16} \quad (3.7)$$

気泡の体積平均径の相関式

$$d_{vs} = 4.15 \left(\frac{\sigma^{0.6}}{P_V^{0.4} \rho_L^{0.2}} \right) \left(\frac{P_G}{P_T} \right) \left(\frac{\rho_a}{\rho_G} \right)^{0.16} \varepsilon_G^{0.5} + 0.0009 \quad (3.8)$$

気泡の終末速度の相関式

$$u_t = \left(\frac{4 \Delta \rho g d_{vs}}{3 C_D \rho_L} \right)^{0.5} \quad (3.9)$$

さらに、上記の相関式を利用するために用いた物性値の推算式、および変数の定義式などの諸式を以下に記す。

抗力係数の相関式

$$C_D = \max\left[\frac{24}{Re}(1 + 0.15Re^{0.687}), \frac{8}{3} \frac{Eo}{Eo + 4}\right] \quad (3.10)$$

拡散係数の推算

wilke-chang の式

$$D_{12} = \frac{2.946 \times 10^{-11} (\beta M_{r,2})^{1/2} T}{\mu_2 V_{b,1}^{0.6}} \quad (3.11)$$

Einstin-Stokes の式

$$\frac{D\mu}{T} = \text{const} \quad (3.12)$$

界面張力の推算

界面張力の温度依存性に関する相関式

$$\sigma \propto \{1 - (T/T_c)\}^n \quad (3.13)$$

気泡レイノルズ数の定義式

$$Re = \frac{\rho_L u_t d_{vs}}{\mu_L} \quad (3.14)$$

エトベス数の定義式

$$Eo = \frac{g \Delta \rho d_{vs}^2}{\sigma} \quad (3.15)$$

以上の式を用いる際にデータとして、

参考文献 [] からトルエンの界面張力 $\sigma = 0.81 \text{ N m}^{-2}$ とした。

3.5 反応器設計結果

最終結果における反応器の詳細を表 3.5 に示す。

3.6 反応部設計結果

最適化後の最終結果における反応部の物質収支を図 3.6 中に示す。

表 3.1 反応器設計結果

項目	値
反応器内圧力 [bar]	7.00
反応器内温度 [°C]	170
反応器体積 [m ³]	14.6
気液総体積 [m ³]	8.25
ガスホールドアップ [-]	0.115
液平均滞留時間 [h]	0.478
物質移動容量係数 [s ⁻¹]	0.470
液相物質移動係数 [m s ⁻¹]	0.00172
比界面積 [m ⁻¹]	273
反応器空間率 [-]	0.435
総攪拌動力 [kW]	8.25
気泡体積平均径 [mm]	2.53
エトベス数 [-]	1480
気泡レイノルズ数 [-]	1170

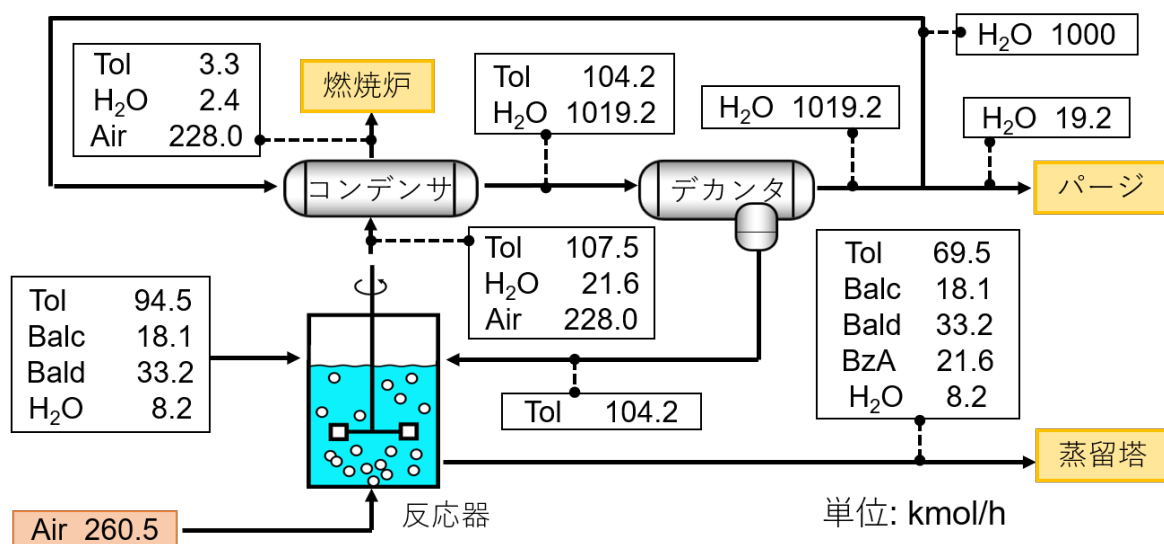


図 3.2 反応部設計結果

第 4 章

分離部 1

4.1 蒸留塔設計

未反応トルエンのうち 99% 以上を回収することを目的とした。設計条件として、蒸留塔段数を 10 段、蒸留塔供給段は 6 段、還流比を 1.0 とした。

蒸留塔圧力を変更し、全体の利益を最大とする点について探索を行った。反応器流出液圧力が 7bar であるため、最適な圧力であることが予想される。蒸留塔の圧力を変化させ、人件費を除く全体の利益を評価関数としてプロットした図 4.1 から、確かに 7bar で全体の利益が最大化されることを確認した。

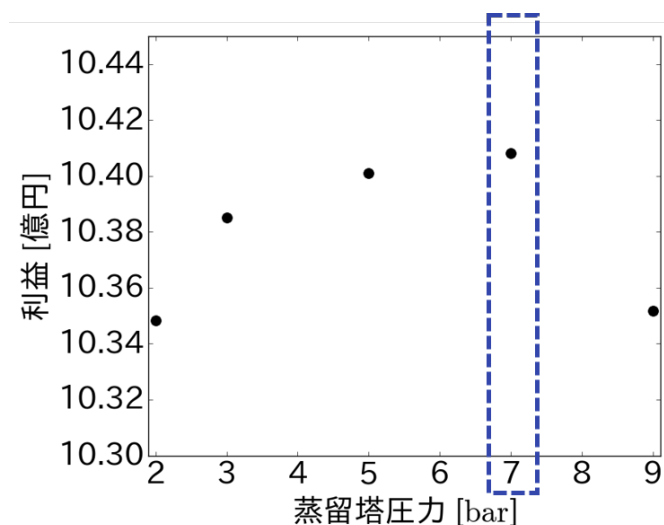


図 4.1 蒸留塔圧力最適化

設計結果を表 4.1 に記す。

4.2 分離部 1 設計結果

最適化後の最終結果における分離部 1 の流量関係を図 4.2 中に示す。

表 4.1 蒸留塔設計結果

項目	値
塔径 [m]	1.0
塔高 [m]	6.1
塔内圧力 [bar]	7
コンデンサ内温度 [°C]	232
リボイラー内温度 [°C]	316

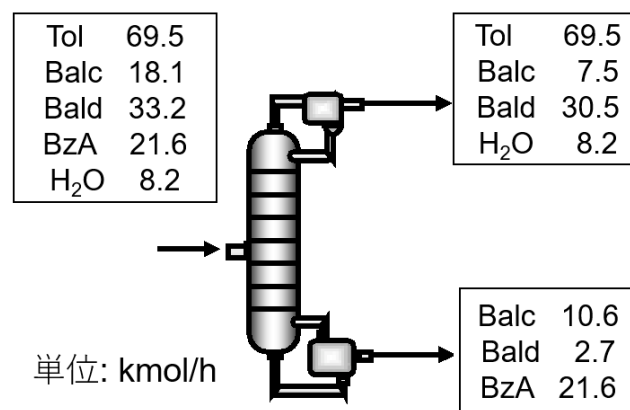


図 4.2 分離部 1 設計結果

第 5 章

分離部 2

5.1 晶析器選定

溶解度の温度依存性が大きいことと、目的とする結晶生産量が大きいことから、連続式攪拌槽型反応装置を選定した。

溶解度の温度依存性の相関式

$$C^* = 2.03 \times 10^{-5} T^4 + 2.03^{-5} \times T^4 + 2.97 \times 10^{-4} T^3 + 4.70 \times 10^{-2} T^2 + 1.43 T + 24.71 \quad (5.1)$$

ただし、温度 T [°C], C^* [g/kg - solvent]

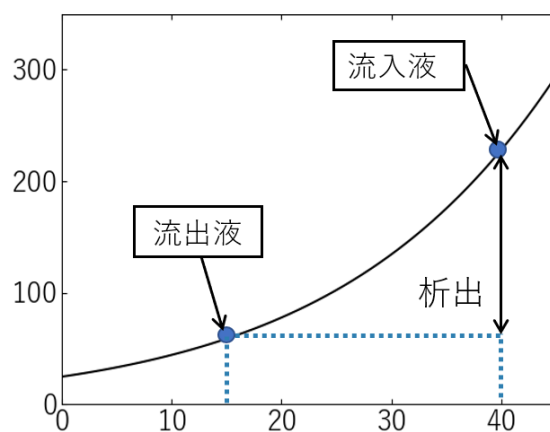


図 5.1 溶解度の温度依存性

5.2 設計方程式

以下の仮定を用いた。

- 結晶表面拡散は迅速に行われる。

- 晶析器内は完全混合状態である。
- 二次核発生の影響は無視する。

参考文献 [2] により、以下の実験式および理論式を用いて設計を行った。

一次核発生速度

$$B^0 = k_b M_T^j \Delta C^b \quad (5.2)$$

結晶成長速度

$$G = k_g \Delta C^g \quad (5.3)$$

結晶成長速度定数

$$k_g = k_{g0} \exp\left(-\frac{E_g}{RT}\right) \quad (5.4)$$

個数収支式

$$n = n^0 \exp\left(-\frac{L}{G\tau}\right) \quad (5.5)$$

懸濁密度

$$M_T = c_0 - c = 6k_v \rho_c n^0 (G\tau)^4 \quad (5.6)$$

各パラメータは以下の通りである。

$$\begin{aligned} k_{g0} &= 1.06 \times 10^7 (\mu\text{m})/(\text{g/g} - \text{solvent})^g \\ B^0 &= 40.05 \text{ kJ/mol} \\ k_b &= 9.16 \times 10^{12} (\#/ \text{m}^3 \text{ s}) / \{(\text{g/mL})^j (\text{g/g} - \text{solvent})^b\} \\ g &= 0.44 \\ j &= 1.78 \\ b &= 1.2 \\ k_v &= 0.1 \\ \rho_c &= 1.32 \text{ g/cm}^3 \end{aligned}$$

5.3 晶析器設計結果

最適化の結果によって得られた晶析器の設計結果を以下に記す。

5.4 抽出塔設計

十分に塔内へ液を滞留させることによって安息香酸を水中に飽和させることを目的とした。十分なデータを得られなかったため、2 時間の装置内滞留によって安息香酸がトルエン溶媒中に飽和し、その他ベンジルアルコール、ベンズアルデヒドの溶解度については無視できると仮定した。

5.5 分離部 2 設計結果

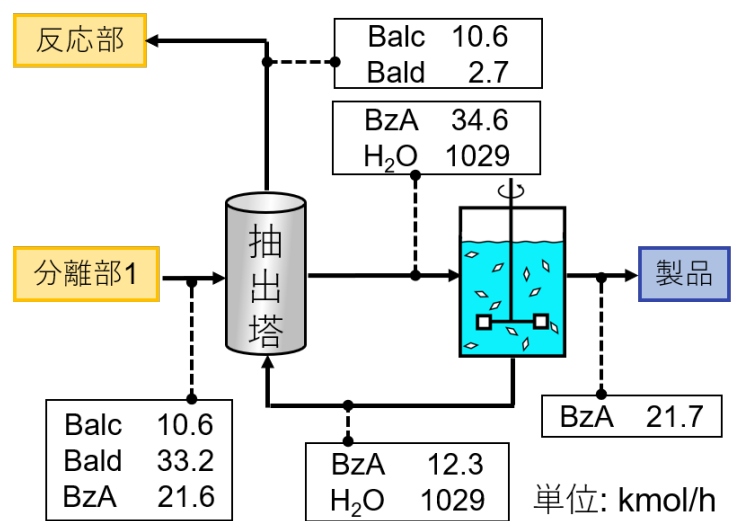


図 5.2 分離部 2 設計結果

第 6 章

最適化

6.1 方法

6.2 蒸留塔圧力の最適化

6.3 晶析器内温度の最適化

第 7 章

物質収支・熱収支

全体のフロー図および流量関係は下図のようになった。

全体の熱量関係は以下のようになった。

第 8 章

ヒートインテグレーション

流体同士の熱交換を行い、外部流体の利用量を削減した。図 8 に最終的な設計結果における TQ 線図を示す。

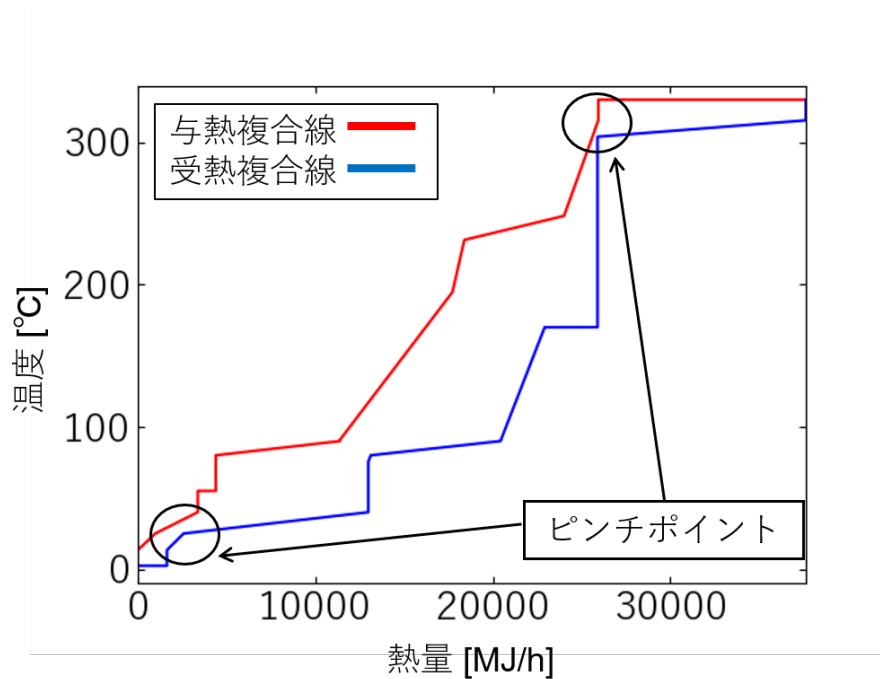


図 8.1 TQ 線図

熱交換により、外部熱媒を用いた場合と比較して、

第 9 章

經濟評價

第 10 章

結言

設計目標を純度 99.0wt% の安息香酸を年 2 万 ton 製造するものとして、設計を行った。文献値を参考として気液反応器、および晶析装置を設計した。リサイクルフローを考えて、物質の有効利用を行った。反応器体積、晶析器体積、晶析器内温度を用いたプロセス全体の 3 変数同時最適化を行った。これにより、年 億円の利益を得ると見込める設計となった。

残った課題としては、蒸発トルエンのさらなる回収を行うため、燃焼炉ではなく吸着装置を用いることを検討することや、各装置についてさらに詳細に設計することが挙げられる。

謝辞

今回のプロセス設計では、様々な方々にお世話になりました。山本教授、谷口准教授をはじめとする多くの化学工学の先生方、集中講義を実施してくださった玉川先生に感謝の意を申し上げます。

また、1 講座の先輩方の協力無しには私たちのプロセス設計は実現できませんでした。プロセスの内容や発表に対し、的確なアドバイスをいただきました。お忙しい中、原稿やスライドのチェック、発表練習などに協力して頂いたことで、無事に発表を終えることができました。

私たちのプロセス設計に協力してくださった先生方、先輩方に改めて御礼申し上げます。

参考文献

- [1] 化学工学便覧・化学工学会・丸善出版
- [2] Gary Morris and Graham Power *et al.* *Org. Process Res. Dev.* **19**, 1891-1902, 2015
- [3] 参考文献の名称・著者 N

変数一覧

a : 比界面積	P_G : 攪拌動力
B^0 : 一次核発生速度	P_T :
c :重量濃度	r :反応速度定数
C :モル濃度	T :温度
C_D : 抗力係数	T_c : 臨界温度
D :拡散係数	u_t : 気泡の終末速度
d_{vs} : 気泡体積平均径	u_G : 気泡の空塔速度
E :活性化エネルギー	V :体積
E_g : 結晶化過程の活性化エネルギー	β : 還流率
F :モル流量	μ : 粘度
g :重力加速度	μ_L : 液相粘度
G :核成長速度	σ : 界面張力
k :反応速度定数	ρ_a : 空気密度
k_b : 核発生速度定数	ρ_L : 液相密度
k_g : 核成長速度定数	ρ_g : 気相密度
k_L : 液相物質移動係数	$\Delta\rho$: 密度差
$k_L a$: 液相物質移動容量係数	EO :エトベス数
k_v : 結晶体積形状係数	Sc :シュミット数
M_T : 懸濁密度	Re :レイノルズ数
n :結晶の個数密度	

Appendix