

術

Mixing Technology

化工機事業部 技術部 化工機設計課 岡本幸道 Yukimichi Okamoto

Although a mixing vessel is a rather simple equipment, it is used for a variety of operations. So, the mixing technology could be defined as an engineering method of various chemical processes using mixing vessels.

In this paper, the mixing technology is outlined through its classification into three categories, that is, flow and basic characteristics, operational characteristics, and application to chemical processes. Some of our researches on mixing operations are also represented.

撹拌槽は比較的簡単な装置であるが,それを用いる操作 は多様にわたる。それ故,撹拌技術を,撹拌槽を用いる化 学プロセスの工学手法であると考えることができよう。

本稿では, 撹拌技術を流動および基礎特性, 操作特性, そして化学プロセスへの応用技術の3種に分類して概説す る。また, 撹拌に関する当社の研究内容の一部を紹介させ ていただく。

1. 撹拌技術の位置付け

撹拌槽の計画から設計,製作,運転に至るまでの工程は 複雑であり,数多くの技術が介在する。撹拌技術は,この 間の前半において主要な役割をはたす技術であり,製作さ れる装置に必要な機能と性能を判断し,それを実現するた めの基本的な設計を行う段階に対応する技術である。

今,第1表に示す反応系において,製品Dを得ることが 目的である槽型の連続反応器を考える。この反応器に必要 な機能は,液Aを水相に分散する液液接触,ガスBを水相 に分散する気液接触,反応熱除去の伝熱,そして円滑な連 続操作を可能とする混合の4機能である。各機能に必要な 性能値は反応速度,各物性,物質収支,熱収支により決定 される。この段階がプロセス計画と呼ばれる。

続いて、これらの要求性能を実現しうる撹拌槽の形状と 撹拌仕様を決定する。液液接触、気液接触に対しては物質 移動の容量係数 k La を、伝熱に対しては伝熱係数と伝熱 面積の積 UAを、混合に対しては液液系の分離防止限 界、ガス吹抜防止限界、供給液の滞留時間と循環時間の比 θresid/θeir を目安として撹拌槽の主要な寸法と撹拌仕様を 決定する。この段階が基本設計と呼ばれる。

上記の説明の中で、プロセス計画と基本設計は無関係に 見えるが、プロセスの効率という要請がある以上、プロセ ス計画の段階で撹拌槽の能力とプロセスの効率の関係が未 検討で放置されることはありえない。むしろ、具体性のあ るプロセスを計画し、その技術評価を行うためには、反応 系と撹拌槽の能力に関する広範な知識が必要になる。もち ろん、既設のプロセスを解析し、改良の可能性を検討する 場合にも、同様のことがいえる。

このように, 撹拌技術を ^{*}撹拌槽を使用 するプロセスの 工学手法"であると位置付けるなら, 撹拌技術が 撹拌槽の ユーザーにとっても有用な知識であることがおわかりいた だけよう。 第1表 反応系の一例

 Table 1
 An example of chemical reaction system

Reaction

 $A+B \xrightarrow{C} D + \Delta H$ (exothermic)

 $\hat{\mathbf{U}}_{i}$

 $(\mathbf{\hat{0}})$

A: reactant (organic liquid, slightly soluble to water)

B: reactant (gas)

C: catalyst (soluble in water, insoluble to liquid A) D: product (soluble in water, insoluble to liquid A) Note

• Reaction in water phase.

• Continuous vessel type reactor, under constant temperature and pressure.

2. 撹拌技術の分類と現状

第2表に撹拌技術の分類を示す。ここでは機械力学的な 動荷重や振動の特性を除外し,化学プロセスとしての機能 に関係する技術を分類している。本表に示す通り,撹拌技 術は,流動および基礎特性,操作特性,そして化学プロセ スへの応用技術の3項から成る。流動特性と操作特性は, 本来,不可分であり,操作特性は流動特性の一断面を反映 する特性と考えてよい。この2項目をさらに細分化した項 目は個々の特性であり,それぞれが装置形状,物性,処理 量に依存する。応用技術は,これを展開する一般的なステ ップに分けて示す。このステップの前半はほとんどの化学 装置に共通する。テスト・データの解析以降では,流動特 性や操作特性の知見を駆使して,より適した装置をめざす ことになる。つまり,流動特性や操作特性に関する知見は 道具であり,応用技術はこの道具を使いこなす方法にあた る。以下,主要な項目について説明する。

2.1. 流動および基礎特性

撹拌槽内の流動は層流と乱流に分けられ,この間に遷移 域がある。すべての撹拌特性はこれらの各領域に応じて表 示されるべきであるが,現状では遷移域の扱いが明確でな い場合が多い。

流動および基礎特性の中では動力特性が最も重要である。これは、設備動力を決定するという本来の目的のためではなく、動力特性が流動状態を反映する鋭敏な指標となるためである。 撹拌動力に関しては永田ら^{1,3)}の著名な動力式がある。この式の利点は、理論的背景の緻密さ、適用

第2表 撹拌技術の分類

Table .	2	Classification	of	mixing	technol	logy
---------	---	----------------	----	--------	---------	------

	```````````````````````````````
	Mixing Technology
·	•
·	1 1 1 1
1. Flow and Basic Characteristics	2. Operational Characteristics 3. Application to Processes
i) Flow Pattern	i) <u>Mixing</u> i) <u>Analysis to</u>
<ul> <li>laminar and</li> </ul>	• mixing time Operations
turbulent	• residence time (see left)
<ul> <li>circulation</li> </ul>	distribution ii) Decision of Re-
ii) Power	ii) Heat Transfer quired Performa-
<ul> <li>power number,</li> </ul>	• jacket <u>nce</u>
iii) <u>Pumping</u>	• coil or internals • property data
<ul> <li>flow number</li> </ul>	iii) Solid Suspension • reaction kinetics
iv) Shear	off-bottom         • mass balance
<ul> <li>equivalent shear</li> </ul>	• uniform suspen- • heat balance
rate (laminar)	sion • transfer rate
<ul> <li>turbulent shear</li> </ul>	• fluidization • test data
head	• mass transfer iii) Basic Design
v) Baffle Effect	iv) Liquid Disper- • mixing vessel
vi) Others	sion • utilities
	• uniform disper- iv) Evaluation of
	sion <u>Efficiencies</u>
	• droplet size v) Design Check
	• mass transfer,
	$k_L a$
	v) Gas Dispersion
	<ul> <li>flooding point</li> </ul>
	<ul> <li>aspiration point</li> </ul>
	• gas hold-up
	• mass transfer,
	$k_L a$
	• power decrease
1	vi) Others

範囲の広さ,および豊富なデータにある。使用上の注意としては層流域で翼と槽またはパッフルとのクリアランスに 留意すること,乱流域で翼枚数,バッフル効果,液深,翼 位置の影響に関する適切な補正を考慮することの2点であ る。

吐出特性に関しては種々のデータが発表されているが, これを統一して表現することは難しいようである。

剪断特性については幾つかの定義がある。よく用いられ る特性は,層流時に非ニュートン流体での動力を算出する 際の装置定数として規定される平均剪断速度と,乱流時に 翼近傍の撹拌状態を表現する乱流剪断速度頭である。後者 は過剰撹拌を防止する必要のある操作,例えば,担持触媒 やラテックスの撹拌で有効な指標となる。

2.2. 操作特性

混合時間それ自体が重要である操作は希であり、例え ば粘度比がきわめて大きい2液の混合のような特殊な操作 に限られる。むしろ混合時間の相対的な変化によって操作 や装置の問題点を評価する場合が多い。乱流時の混合時間 の推定には山本²⁰の研究が役立つ。

伝熱特性に関しては、その実用面での必要度から、多く

Vol. 29 No. 1 (1985/3)

の報告があり,永田・西川³⁾の一連の研究は適用範囲が広い。

固液系の撹拌では、浮遊化限界 (off-bottom), 均一化 限界,流動化限界の各特性が重要である。浮遊化限界は堆 積した粒子がなくなる状態を、均一化限界は槽内の粒子濃 度がほぼ一様になる状態を表し、前者は回分操作での、後 者は連続操作での撹拌条件選定の目安となる。流動化限界 は翼が完全に埋没するような沈降粒子層がやや膨張し流動 化する状態を表す。これらはいずれも沈降性のスラリーに 関する特性であるが、浮上性のスラリーについても同様の 特性があると考えてよい。

相互に不溶の液液系撹拌についても固液系と類似の特性 がある。軽液重液の分離防止限界と均一化限界である。固 液系では浮遊化限界と均一化限界が撹拌速度で2倍程度異 なる場合があるのに対し、液液系では分離防止限界と均一 化限界の撹拌速度に10%程度の差しかなく、事実上は同じ と見なせる。

固液系,液液系の上記の特性については,永田ら³⁾,大 山ら⁴⁾, Tweitering⁵⁾, Skelland ら⁶⁾の報告を参照された い。

気液系撹拌にはガス吹込と液面からの吸引による2方式 があり,通常はガス吹込が用いられるが,プロセスによっ ては液面からの吸引に頼る場合もある。それぞれの操作下 限は吹抜限界と吸引限界にあたる。この操作はほとんどの 場合にガス吸収を目的とするため,実際の撹拌条件はガス 吸収速度に関する性能値 k_La を 基準 として決定すること が望ましい。ガス吹込の k_Laについては通気線速と撹拌動 力による相関式⁷⁾が,液面からの吸引による k_La について は吸引限界を基準とする相関式⁸⁾がある。

なお,固液系,液液系でも溶解速度や抽出速度が主要な 因子となる場合は,気液系と同様 kra を基準に考える必 要がある。

以上で撹拌槽の主要な特性を説明し終えたが,公表され た報告のみを頼りにこれらの特性を算出する際,障害とな る問題は少なくない。例えば,装置形状や物性の影響が表 示されていないとか,流動上遷移域に入っても推定可能か とか,さらには,必要な特性に関する報告自体がないとい う事態もありうる。このような場合に有効な方法は,その 特性を支配する現象と流動状態の関係を考えることであ る。この関係から求める特性の相関式が直ちに規定できる 場合もあり,あるいは,類似の現象において他の特性と撹 拌条件の関係が明確にされているなら,それを利用するこ とも可能である。実際,混合時間,伝熱係数および溶解, 抽出,ガス吸収などの物質移動に関する操作特性の相関式 は上記の観点から一般化されたものが多い。このような方 法はテスト・データの解析にも有効である。

2.3. プロセスへの応用

前章に示した反応例を再び扱うことにし,ここでは実機 での反応実績がないという前提をとる。既に反応プロセス を各操作に分解する手順は前章に示した。

ビーカースケールでの実験により反応速度上の特性が解明され、この反応が原料A, Bの2次の合成反応と製品D の1次の分解反応から成る平衡反応であったとする。A, Bの水相への飽和溶解度[A]*, [B]*, 反応速度定数k₁, 第3表 反応プロセスの解析

Table 3 Rate analysis of reaction process 2.0 1. Reaction rate in water phase A+B  $\stackrel{k_2}{\leftarrow}_{k_1}$  $=k_2(A)(B)-k_1(D)$ 1.5 2. Mass transfer rate  $\frac{d(A)}{d k_L} = \phi_W k_L a_{LL} ((A)^* - (A))$  $\frac{d(B)}{d(B)} = \psi_W k_L a_{GL}(B)^* - (B)$ Impeller power 3. Operational characteristics  $k_L a_{LL}$  = func. (agitating conditions, related properties, 1.0 ratio of feed rates A and water)  $k_L a_{GL}$  = func. (agitating conditions, related properties, feed rate of gas B) 4. Overall reaction rate Mass balance equations to be solved  $\frac{d(\mathbf{A})}{dt} = \psi_W k_L a_{LL}((\mathbf{A})^* - (\mathbf{A})) - k_2(\mathbf{A})(\mathbf{B}) + k_1(\mathbf{D})$ 0.5  $(A)_{=0}$ Aresid  $= \phi_W k_L a_{GL}(B)^* - (B) - k_2(A)(B) + k_1(D)$  $(\underline{B})_{=0}$ - Oresid  $\frac{d[D]}{dt} = k_2(A](B) - k_1(D) - \frac{(D)}{\theta_{resid}} = 0$ Solution (D)=func. ((A)*, (B)*,  $k_1$ ,  $k_2$ ,  $\theta_{resid}$ ,  $\psi_W k_L a_{LL}$ ,  $\psi_W$  $k_L a_{GL}$ ) 5. Heat balance  $Q = \frac{V\psi_w(D)}{\theta_{resid}} \cdot 4H + \text{Feed enthalpy} - \text{Effluence enthalpy}$  $= IIA \Lambda T$ 6. Performace required  $\theta_{resid}, k_L a_{LL}, k_L a_{GL}, UA$ : decided above Note: 1) Prevent liquid A from emulsification, upper limit of  $k_L a_{LL}$  is given 2) Uniform dispersion of liquid A 3) No flooding of gas B 4) No short passing of water phase feed 7. Nomenclature A: heat transfer area, k: reaction rate constant,  $k_L a$ : capacity coefficient of mass transfer,  $\Delta H$ : reaction heat, Q: heat, t: time,  $\Delta T$ : temperature difference, U: heat transfer coefficient, V: effective reactor volume,  $\psi_{W}$ : volume fraction of water phase,  $\theta_{resid}$ : mean residence time, []: concentration,  $[]^*$ : solubility,  $_{GL}$ : gasliquid, LL: liquid-liquid

k2 の温度特性から収率を考慮した反応温度と圧力が設定 される。

次に、反応条件が規定されたとすれば、反応速度と生産 量から物質収支が組め同時に反応容積が決まる。連続操作 の定常反応系ではAの溶解速度とBの吸収速度は反速速度 に等しいから,反応条件におけるA, Bの水相濃度[A], [B]と飽和溶解度の差から、液液分散におけるAの溶解操 作の $k_L a_{LL}$ とガス分散におけるBの吸収操作の $k_L a_{GL}$ が 決まる。これらの装置性能は、撹拌条件だけでなく、溶解 では液Aの存在比、ガス吸収ではガスBの供給量にも依存 する。したがって、実際の操作条件は液AやガスBの循環 利用に対する経済評価をも含めて決定される。



**i**}9

Ð)- .

第1図 分散の可能操作域と設計点

Fig. 1 Operable range and design point for dispersions

第3表は上記の関係を反応工学の手法によって表現した 例である。この解析の流れは、滞留時間 θresid の反応器を ある運転条件で反応させれば、生産量(製品濃度[D])が どれだけになるかを求める方向で解かれているが、実際に は所定の反応を遂行するのに必要な反応容積(θresia),装 置性能 (k_L a_{LL}, k_L a_{GL}, UA) および供給速度の相互関係を 表す。この解析により上記の反応の律速因子が、反応、溶 解,ガス吸収、伝熱のいずれであるかを判断でき、その判 断に応じた運転条件の決定と各要求性能値の決定が可能に なる。さらにベンチ・テストとの照合、計画プロセスの操 作性や経済性の評価を通じて反応プロセスの仕様――反応 容積,供給量,各要求性能值---が固められる。

次いで反応器の基本設計が行われる。要求仕様から各操 作の難易を判断し、撹拌槽の形式を絞る。例えば、通気量 が多く比較的高いガス吸収性能の要求に着目してタービン 翼と板バッフルの組み合わせとする。槽径と槽高の比を変 えて各分散性能と撹拌動力の関係を求めると,第1図のよ うな操作可能域と設計点を得る。各分散性能の推定誤差, 他の要求性能,操作の柔軟性,製作上の検討などを考慮し て、 必要なら、 槽径と槽高、 撹拌動力の 選定値を変更す る。こうして決められた製作仕様案について、再度、各操 作特性を求め操作上の問題がないことを確認する。さらに 反応器まわりを含むプロセス全体の効率を評価し、改善の 余地の有無を確認する。

以上がプロセスへの応用の概略である。現実の反応は必 ずしも上記の例のように解析できるわけではない。先の例 で本当に必要なことは,第1図のような操作可能域が存在 するというイメージを描くことであり,この操作可能域の 中の操作により適した設計点を決める上で重要な因子が何 であるかを判断することである。それが判断できれば,本 当に必要な情報を適切な実験によって確認することも可能 である。要はポイントとなる操作について,設計しようと する装置が必要かつ充分な機能を持つことを確かめればよ いのである。もちろん,この間,絶えず推定という作業が 入るので,推定誤差を正当に評価し,その範囲内の性能変 動に対応可能な柔軟性を持たせることも必要になる。

なお、先の例を詳細に検討すれば、プロセス計画と反応 器の設計を切り離して扱うことが不合理であることに気付 かれるはずである。これは、第3表で総括の反応速度を扱 った式が装置性能項を含む点によって端的に示される。つ まり、装置性能が決まらなければ運転条件が決定できない ということになる。見方を変えれば、反応条件、運転条 件、装置条件は同時に決定されるはずであり、かつ、無限 の組み合わせの中から選定されるはずである。真に合理的 な決定のためには、この決定過程に評価の導入が必要にな る。このような手法による決定が最適化設計と呼ばれる。

#### 当社研究内容の紹介

本章では流動および基礎特性と操作特性に関する実験研 究の内容を主として紹介する。

### 3.1. 流動および基礎特性

### 1) 高粘度翼のクリアランス

高粘度液の撹拌では翼と壁のクリアランスの小さな翼を 使用することが多い。第2図はヘリカル・リボン翼とスク リュー翼について動力定数( $N_p$ ・Re)とクリアランスの関係 を調べた結果である。クリアランスがある値以下になると 動力定数の増加がなくなる。永田ら³⁾の伝熱実験の結果も 比較してあるが、スクレーパーの有無による差異から伝熱 についても同じ傾向があると考えられる。

#### 2) 遷移域の撹拌

層流用あるいは乱流用の翼が遷移域での撹拌に対しどの 程度有効であるかを判断する材料として、それぞれの翼の 混合時間特性を目安とする方法がある。 第3図 はリボン 翼、ループ翼 (ゲート翼の変形)、フアウドラー翼 につい て、動力数  $N_p$  と混合時間  $n\theta$  を測定した結果である。  $n\theta$ が急激に変化する Re 域での操作は難しいと考えた方がよ い。本図の中ではゲート翼の一種であるループ翼が遷移域 での撹拌に比較的適する。

#### 3) 乱流翼の動力・吐出特性比較

乱流撹拌には多様な撹拌翼が用いられる。これらの翼を 使いわける上で基本になる特性は動力数と吐出流量係数の 比 $N_p/N_q$ である。第4図は種々の乱流翼について $N_p/N_q$ の相互関係を調べた結果である。傾斜翼や後退翼は撹拌動 力を吐出循環動力として利用する効率を高めるのに有効で ある。ただし、これが実際の操作の動力効率向上に結び付 くか否かは、既報⁹に示したように別途検討を要する。

### 4) バッフル効果と多段翼の動力推定

乱流撹拌での流動はバッフルの存在に対し敏感である。 バッフル自体に流れを制御する機能があり操作によっては 過剰なバッフルが有害になることもある。バッフルの過剰







### 第3図 遷移域の動力数と混合時間

Fig. 3 Power number and mixing time in transition region

を判断する目安として,動力と液深の関係を調べる方法が ある。液深の増加による顕著な動力増大が認められる間は バッフルを追加して差し支えないが,動力増大傾向が極端 に弱まる時点でのバッフル追加は混合に悪影響を及ぼす。

上記の方法は間接的に液面近辺の撹拌流動の強さを判断 していることになる。当社の多段翼の動力推算式はこの考 え方を応用したものである。多段翼撹拌での補助翼の動力 はその翼が単独で消費する動力とは大幅に異なる場合が多 い。両者の動力の比を動力有効度 rとする。次に,着目す る補助翼による撹拌流動の強さと主翼による撹拌流動の強 さとの比を  $\delta$ とすると,第5図に示すように、rと  $\delta$ の間 に強い相関がある。この相関関係を図の曲線で近似すれば  $\delta$ から rが推定できる。 $\delta$ は個々の翼の動力と液深の関係



Fig. 4  $N_p/N_q$  of various turbulent impellers



によって決まるので, 個々の翼の動力特性がわかりさえす れば, 多段翼撹拌での動力が実用的な精度で推定できる。 詳細は既報¹⁰⁾を参照されたい。

# 3.2. 操作特性

# 1) 伝 熱

伝熱は最も一般的な操作であり, 撹拌伝熱の能力推定を 必要とする場合が少なくない。一方, この推定には非常に 煩雑な手順がいる。装置形状の影響をより適確に評価しよ うとすれば,それに応じて算出過程がより複雑になる。こ れを円滑に運ぶために汎用の撹拌伝熱プログラムを作成し た。このプログラムは通常の縦型円筒槽であれば当社で製 作したほとんどの撹拌槽に適用可能であり,ジャケット, コイル,伝熱管パッフルの総括伝熱係数が計算できる。現 在このプログラムは電算機での試用段階に入っている。そ の出力例を**第4表**に示す。

#### 2) 固液系

スラリーの流動状態はその濃度と粒径によって大幅に変 化する。通常の懸濁撹拌の概念は,粒子の自由沈降が生じ 得る比較的スラリー濃度の低い範囲を対象とする。微粉の 高濃度スラリーでは凝塑性流体としての挙動が見られる。 この場合の扱いは層流域や遷移域での撹拌に準じる。一方 粒径が比較的大きい高濃度スラリーは,撹拌速度を増すに



ŴЭ.

 $(\hat{i})$ 

伴ない,沈降粒子層,流動層,そして流体としての挙動を 示す。第6図は,流動化の前後での撹拌速度と撹拌トルク の関係を測定した結果であり,明瞭なヒステリシスが認め られる。流動化という現象については,液体の撹拌と粉体 の撹拌¹¹⁾を重ね合わすことにより定量的な説明が可能にな るが,ヒステリシスの下限を予想することは難しいようで ある。

自由沈降が生じる通常の懸濁系で留意すべき点は連続操 作である。特に,沈降速度が5cm/sec以上の粒子を均一に 懸濁することは事実上困難であり,粒子の滞留時間が液の それと異なる,すなわち,容積効率が異なると考えた方が よい。この問題に関する定量的な扱いは一部既報¹³に報告 した。この場合の容積効率は,撹拌機の懸濁能力に強く依 存すると同時に,抜き出し位置にも依存する。

#### 3) 液液系

相互に不溶な液体を混合する場合,少なくとも軽液が液 表面に分離層を形成する事態を防止することが望ましい。 第7図は種々の形状の撹拌機についてこの条件を調べたも のであり,縦軸の混合度が0.95に達した時,軽液分離層が 消滅する。軽液分離防止の動力低減にはトルクの大きい翼 や多段翼が有効である。なお,軽液分離防止条件のスケー ルアップ基準は,動力と流速の複合形となる。これは,モ デル解析によって導出することが可能であり,また,運転 結果もそれを裏付けている。単位液量当りの動力を基準と する従来のスケールアップ基準は,軽液分離の防止という 観点ではやや安全側にある。

### 4) 気液系

通気撹拌にも実用操作域という概念が成立する。撹拌強 度上のその下限は吹抜点であり、上限はガス・ホールドア ップの飽和状態として現われる。吹抜点は通気時の動力低 下特性およびガス吸収性能線図に現われ、通気係数、フル

神鋼フアウドラー技報

# 第4表 伝熱計算プログラムの出力

Table 4 Output of heat transfer computation

OVER ALL HEAT TRANSFER COEFFICIENT OF AGITAT	D VESSEL DATE 1985. 1. 30			
<e. no.="" o.="" or=""> EXAMPLE</e.>				
<skelton></skelton>	I. D.       :       4.65       (m)         LIQUID DEPTH       :       6.7       (m)         BAFFLE WIDTH, w/D       :       .13       ()         WALL THICKNESS       :       SUS 304.003 + SM 50 B.05       (m)			
	TYPE : SPIRAL BAFFLE			
	AREA       :       100 (m²)         JACKET I. D.       :       4.85 (m)         PAPELE PITCH       :       5 (m²)			
	BAFFLE HIGH : .002 (m) FLOW PATHS : 1 (WAYS)			
	<internal coil=""></internal>			
	TYPE         :         VERTICAL BAFFLE           AREA         :         149         [m²]           TUBE O.D.         :         .2163         [m]			
	TOBE THICK.         :         SUS304 ; .0082 [m]           No. OF COILS         :         10			
(FLOW RATE)	FLOW PATHS : 2 (WAYS)			
JACKET SIDE         :         200         (m³/hr)           COIL SIDE         :         350         (m³/hr)	IUBE LENGIH : 22 (m/coil)			
<a gitator=""></a>	· ·			
ROTATING SPEED : 60 (RPM)	·			
TYPE:FLAT PF.TURBINESPAN(m) :2.62	TURBINE 2			
No. OF BLADES         :         3         6           BLADE WIDTH (m):         .4         .4           PITCH         [deg]:         90         45	6 . 4 45			
RETREAT         [deg]:         50         0           IMP. HEIGHT         [m]:         .4         3.2	0 5.2			
<pre> <fluid properties=""></fluid></pre>	·			
TEMP. PHASE DENS. $[^{\circ}C]$ $[-]$ $[kg/m^3]$ TANK 80 LO 650	VIS. SPEC. HEAT HEAT CONDUCT. [cP] [kcal/kg•°C] [kcal/m•hr•°C]			
JACKET : 35 LIQ. 994	.696 .997 .533			
COIL         :         35         LIQ.         994	.696 .997 .555			
IACKET SIDE	COIL SIDE			
TANK LIQUID FILM :hji = 1010TANK LIQUID SCALE :hjis = -TANK or TUBE WALL :hjw = 740H. T. MEDIA SCALE :hjos = 2500H. T. MEDIA FILM :hjo = 2390	hco=1450 $[kcal/m^2 \cdot hr \cdot °C]$ hcos- $[kcal/m^2 \cdot hr \cdot °C]$ hcw=1710 $[kcal/m^2 \cdot hr \cdot °C]$ hcis=2500 $[kcal/m^2 \cdot hr \cdot °C]$ hci=3660 $[kcal/m^2 \cdot hr \cdot °C]$			
OVER-ALL U: $Uj = 317$ FLUID VELOCITY : $Vj = .895$ PRESSURE LOSS : $\Delta Pj = .241$	Uc =494 [kcal/m ² •hr•°C] Vc =1.55 [m/sec]. ⊿Pc =.458 [Kg/cm ² ]			

Vol. 29 No. 1 (1985/3)

神鋼フアウドラー技報





Fig. 7 Liquid-Liquid dispersion by several agitator systems

イド数、動力低下率によって表現される。そして、ガス吸収性能が撹拌動力  $P_v[kW/m^3]$ と通気線速  $u_{gas}$  [cm/sec] によって

 $k_L a \propto P_V^{\ a} u_{aas}^{\ \beta} \qquad \alpha, \beta = \text{const.}$ 

と単純に表示しうるのは実用操作域の内部のみである。詳 細は既報¹³⁾を参照されたい。

中粘度域(100~1,000 cP)での通気撹拌はその取り扱いが 比較的難しい。吹抜を防止する撹拌動力が増大すると同時 に、ガス・ホールドアップが飽和する程に撹拌してもガス 吸収性能の 大幅な増大は 望めない。 第8図 にその様子を 示す。本図は200~250 cP の液を通気撹拌し、動力低下特 性(Pg/Po)、ガス・ホールドアップ、 $k_La$  を測定した結果 である。1.8 kW/m³ 以下の動力では局所的な吹抜がある。 一方、ガス・ホールドアップが 飽和に漸近する 5 kW/m³ の撹拌でも  $k_La$  は1.8kW/m³ 時の1.5倍でしかない。

#### 4. む す び

以上, 撹拌技術の位置付け, 分類と現状, 研究内容の紹 介を説明し, 前半では プロセスとして 捕えることの 重要 性,後半では装置としての特性を主として取り上げた。

撹拌槽は0.05 kW/m³から 10 kW/m³の動力を液に伝え 混合を促進する比較的単純な装置である。大半の操作は難 しく考えずとも無難にこなすことができる。しかし、その 操作の難易を判断し適正に使うことは、また別の問題であ る。そして、そのためにこそ撹拌技術があると考える。現 実の撹拌操作には二つの典型がある。一つは、標準的な装 置を使ってプロセスを組む方向であり、他方は、特殊な専 用の装置を使ってプロセスを組む方向である。当社の撹拌 技術は、主に後者の要請から発展してきた背景を持つが、 むしろ、標準的な装置をプロセスに応じて柔軟に使い分け ることに技術の利用価値がある。この意味でプロセスとし て捕えることの重要性を指摘させていただいた。

装置の特性, すなわち, 流動特性や操作特性は撹拌槽を 選定する際の重要な目安になる。この方面の情報は, 今後 ますます細分化することが予想される。一方, 現状の操作 特性に関する知見は, 多くの場合, 装置形状や物性への依 存性が充分には表現されてない。ユーザー各位が必要な操 作特性を算出される際に悩まれるのもこの点であろうと思 われる。先に, 操作特性は流動特性を反映する一断面であ



ると説明した。この観点に立てば、すべての操作特性は流 動特性によって表現されるはずであり、装置形状や物性の 影響も包括して表現されるはずである。現在まで、多くの 方々が上記の方向での体系化を試みられている。撹拌を真 の意味で制御するために、我々もこのような体系化を前進 させたいと考えている。 ));;;

Ĵ.j

撹拌技術は化学工学の一分野であり,机上で個々のプロ セスに適用すれば不確実さが生じることは避け得ない。工 学的な技術の進歩によってのみこの不確実さを除くことは 難しい。その不確実さを評価し適切な対策を講じることが 要求される。これもまた実用的な技術である。現実の問題 に直面された時,不確実さへの対応ということも忘れない でいただきたい。

#### 引用文献

- 1) 永田進治:新化学工学講座, 撹拌機の所要動力, (1957), 日 刊工業新聞社
- 2) 山本一夫:学位 論文, 撹拌槽内の 流動状態に 関する研究, (1961),京都大学
- S. Nagata : Mixing, (1975), Kōdansha, p. 1, 85, 99, 249, 341
- 4) 大山·遠藤:化学工学, 20巻(1956), p. 666
- 5) T. N. Tweitering: Chem. Eng. Sci., Vol. 8 (1958), p. 244
- A. H. P. Skelland et. al.: *IEC Process Des. Dev.*, Vol. 17 (1978), p. 56, 473
- 7) M. Nishikawa et. al.: J. Chem. Eng. Japan, Vol. 14 (1981), p. 219
- L. L. Van Dierendonch et. al.: Chem. React. Symp., (1968), Pengamon, p. 205 (This literature is quoted in detail by Nagata³)
- 9) 岡本:神鋼フアウドラー技報, 28巻, 3号(1984), p.13
- 10) 平井: 神鋼フアウドラー・ニュース, 24巻, 1号(1980), p.1
- 11) 平井:神鋼フアウドラー技報, 27巻, 2号(1983), p.25
- 12) 平井:同上, 26巻, 1,号(1983), p.7
- 13) 岡本:同上, 26巻, 3号(1982), p.8