# 播羊化学研究所の概要











## 略歴

ひつじどし 未年 ―― 播羊



8月生まれ

hitsuji

WK @ yahoo. co. jp

- 大阪府枚方市出身
- 1991年京都工芸繊維大学 繊維学部高分子学科卒業
- ◆ 1994年 大阪大学大学院 工学研究科 修士課程修了
- ◆ 1997年 大阪大学大学院 工学研究科 博士課程修了





- ◆ 京都工芸繊維大学ベンチャーラボラトリー 非常勤研究員
- ◆ 大日本スクリーン製造株式会社 開発部員(産)
- ◆ 産業技術総合研究所関西センター 科学技術特別研究員(官
- ◆ 株式会社ナード研究所 研究員 (産)
- ◆ ナガセケムテックス株式会社 研究開発部員 (産)
- ◆ 合同会社 播羊化学研究所 代表社員 産

学

W=ワンちゃんなんか K=こわくない!

4 4 3 1 1 4 3 1 1 1 0 4 6 立 29 66 产 20 66 产 2

曲がりなりにも"産""官""学"を経験

### 行く先々で・・・・

会社は研究なんぞやらない!



# ここは会社とは違う!

温室にいた人材は役に立たない!



ここは大学とは違う!



あくまでもサイエンティフィックな事象 に乗っかって物事を構築するのだから、 結局のところ、どこへ行って、何をする のも同じではないか?

### ご依頼例

### 樹脂配合の検討



室温で硬化するエポキシ樹脂を探しています。これまで使っていた製品が廃版となり、後継品もないみたいです。少量から試したいです。



		2	3	4	5
Α	×	Δ	X	×	×
В	×	×	X	Δ	X
С	Δ	Δ	Δ	Δ	X
D	0	0	X	X	X



市販の原料の中から、実績、汎用性、供給安定性などを踏まえて、エポキシ樹脂を4種類、硬化剤を5種類厳選しました。不要なファクターを減らし、配合はエポキシ樹脂と硬化剤と消泡剤のみのシンプルな内容でスクリーニング試験を実施しました。その結果、エポキシ樹脂がD、硬化剤が1あるいは2の場合が最適であることが判明しました。



突然廃版となり、かなり慌てました。急いでいくつか委託先を探したのですが、少量で細かい作業をやってくれるところがなく、困っておりました。 樹脂硬化物を使う事業が継続できることになり、非常に喜んでおります。



### 詳しい報告書もお付け致します!

ジフェニルエーテルスルホンの合成

2018年5月21日 合同会社 播羊化学研究所 代表社員 辻村 豊

#### 1. 目色

図1にあります、ジフェニルエーテルスルホンの合成のご依頼がございましたので、実施致しま した。

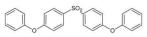
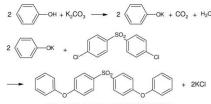


図 1 ジフェニルエーテルスルホン

#### 2. 手法

ご依頼側からの処方等の詳細な提示がございませんでしたので、調査から始めました。 その結果、実験化学講座、4版、28巻、高分子合成、p.357-358 (付録参照)の(実験例 5·10)を参考 とし、スキーム 1 に示す合成経路を考察致しました。



スキーム | ジフェニルエーテルスルホンの合成経路

スケールは上記参考例のスケールをそのまま適用し、ビス (4-クロロフェニルスルホン) =0.1mol、28.7gでスタート致しました。

なお、参考例からの変更点として以下のように計画致しました。

- ① 2,2-ビス(4-ヒドロキシフェニル) プロパン(別名:ビスフェノール A)をフェノールにしました。
- ② ビス(4-クロフェニルスルホン)とフェノールの官能基量を含わせるためにフェノールを 2-2-ビス(4-ビロキシフェニル) プロバンの 2 倍 mol 量としてモル当量を含わせ、更に反応を 確実に造めるために 2 割過勢としました。具体的には 0.1×2×0.24=0.24mol=22.5864 〜 28.68 としました。
- ③ なお、フェノールを1.2倍に増量したことに合わせて炭酸カリウムも1.2倍(17.25× 1.2=20.7g)
- ④ 目的物はポリマーではなく、低分子であるため、沈殿工程等を経ずに、一般的な処理方法であるジエチルエーテル抽出、水洗(KCI、Ar-OK を除去)、NaOH 水洗浄(未反応フェノールを除去)で精製することに致しました。

#### 3. 結果

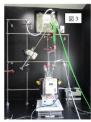
#### (1) Ar-OK の合成

フェノール (mp.=43℃) は熱風乾燥機 (設定=60℃) にて 予め加熱・融解させておきました。(図 2)

図3に示すように、Dean-Starkトラップを備えた装置構成で、ピス(4・クロロフェニルスルホン)=28.7g、フェノール=28.7g、フェノール=28.7g、フェノール=28.7g、フェールー28.7g、フェールー28.7g、フェールー28.7g、フェールー29.7g。フェール29.7g。フェールー29.7g。フェール29.7g。フェールー29.7g。フェールー29.7g。フェールー29.7g。フェールー29.7g。フェールー29.7g。フェールー29.7g。フェールー29.7g。フェールー29.7g。フェールー29.7g。フェールー29.7g。フェールー29.7g。フェールー29.7g。フェール29.7g。フェールー29.7g。フェールー29.7g。フェールー29.7g。フェール29.7g。フェールー29.7g。フェールー29.7g。フェールー29.7g。フェールー29.7g。フェールー29.7g。フェールー29.



ミ箔で包んだ手製の断熱材を巻いて保温しました。(図 4) 還流時はオイルパス温=150℃、内温=127℃でした。(図 5)















その結果、白色の結晶性と思しき固形分と、黄色の上澄みが生成しました。優 22)上澄みは DMAs 層である可能性が高く、まずは高沸点である DMAs の除去を優先することにしました。 番色の上澄みをデカンテーションで取り除き、スターラービー

黄色の上澄みをデカンテーションで取り除き、スターラービー スとメタノール・50mlをナスフラスコへ入れ、洗浄することで、 DMAcの除去を試みました。

メタノール機弁後、ろ週を行いました。しかしながら、ろ紙が濡れて乾燥困難ゆえ固形分取り出し時にろ紙破損が予想できたため、ろ紙ごと頑圧乾燥(60°C)させました。

一方、ピーカーに残った側も日色圏形分が多数存在していた こと(図 23)から、同様にメタノールで洗浄後、ろ週しました。こ こでもろ紙が漏れ過ぎていたため、同様に滅圧乾燥(60°C)させ ました。(図 24)ここで上海み由来の部分をサンブル1、ピーカー 接留田来の部分をサンブル2と称することに致します。(図 25、 減圧乾燥後)

サンブル 1 は日色で 16.45gでした、サンブル 2 は 36.72gで、やや 着色していました。これに図 23 に見られますように、茶色の液状成 分田来の着色、おそらく DMac が原因ではないかと考えられます。 ろ過物を水洗およびアルカリ水洗を行うためにジエチルエーテル に溶かそうと、マグネチックスターラーを用いて激しく機伴しました が、不溶部分が残りました。これはサンブルと 2、同じでした。なお、 図 26 はサンブル 2 の場合です。そこで、ジエチルエーテルを追加し たり、蒸密水を添加したりよしたが、需求の中間層が発生し、溶液 層向1での分離はできませんでした。(図 27)







<sup>1</sup> 固形分を少量取り出し調べたところ、メタノールへの溶解性が低いと見られたために、メタノール を選択しました。

2

# ご依頼例

### プレゼン資料の作成代行



### とある社長

特許成立させたけど、 どうやってPRした らよいものか???





説明資料をしっかり作りましょう!

#### オートクレーブ法

相手型を押すのではなく、 高圧気体で押す。



力が隅々まで行き渡り、良好な 成型ができる。



#### オートクレーブ法の問題点

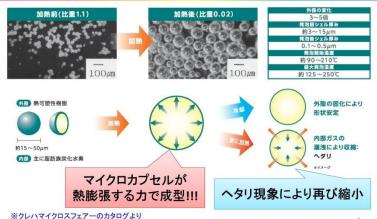




※羽生田製作所HPより

装置が高価である上に、容積も限られている。 ⇒意外と狭い。

#### 熱膨張性マイクロカプセルの登場!



# フカプセルを使って成型 神の作成

①マイクロカプセルを ポリエチレン袋に入れ、 土嚢状にする。

- 当て木程度 金型

ポリエチレン袋入り マイクロカプセル プリプレグ

マイクロカプセルが膨 張して成型。



③更に加熱するとマイク

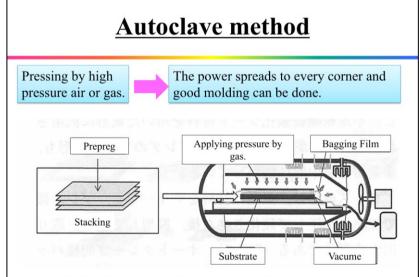
ロカプセルは収縮する。

マイクロカプセルが収縮 して脱型を容易にする。



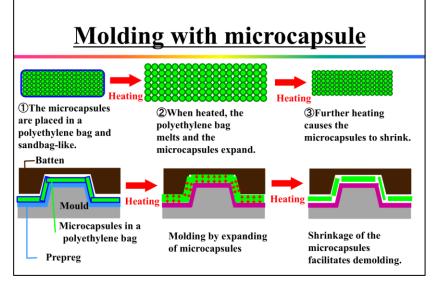
## 海外にも展開したい!







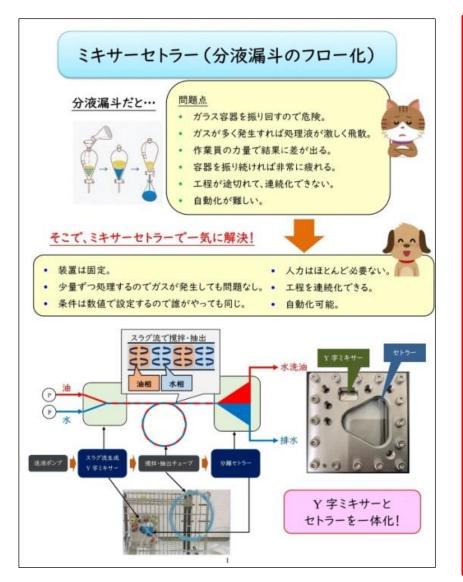


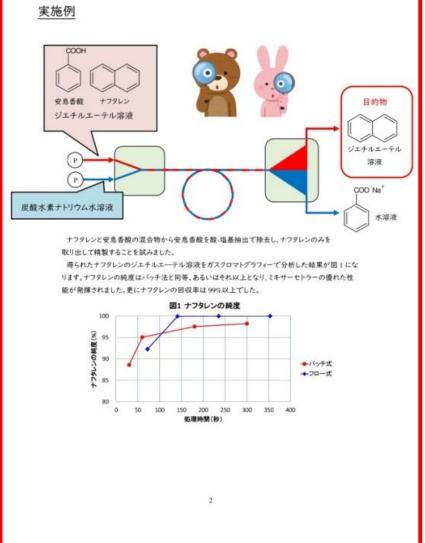


# ご依頼例

## 実験結果を直ぐにチラシ化

### 実験結果



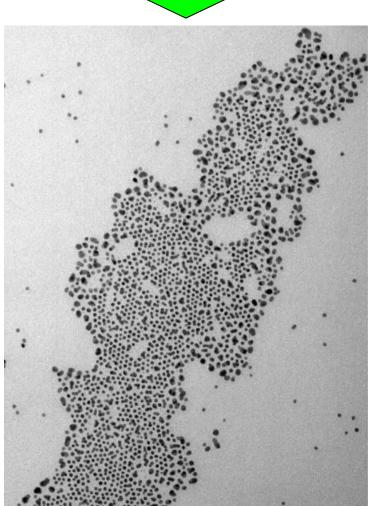


### 微粒子の作製方法を学びに某大学へ

その場その場で 最高の絵を描く

数百万円の装置利用



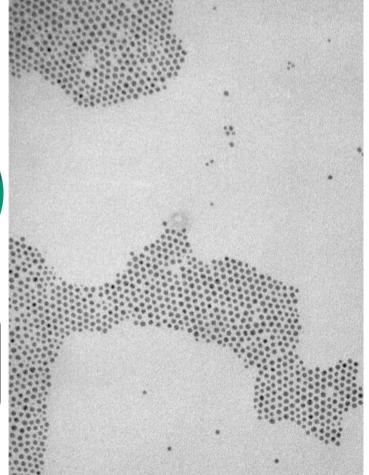


持ち帰り、手元にあった<u>数万円の</u> 器具類で一工夫して試作したところ...





工夫次第で 何とかなり ました!



No.7 (1998)

技術報文

(1997年10月20日受付·1998年3月16日受理)

その場合の場で

中島

コラーゲン・フィルムの塩水ー水中における収縮ー回復挙動

京都工芸繊維大学大学院ベンチャー・ラボラトリー 辻村 豊

(%)

Contraction ratio

京都工芸繊維大学繊維学部

ほとんど何も置いていない新 しい実験室で頑張りました!

プラ板、釣り道具の重り など、簡単に入手できる ものだけでの構成でした。

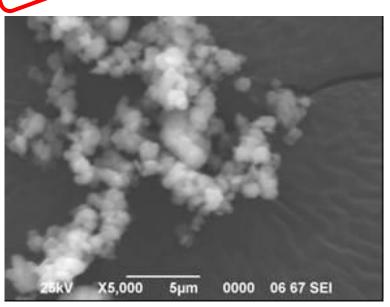
> 当時、学会でも論争が あった問題に対して、 一石を投じました。

5 Contraction ratio to ionic strength of salt solutions.

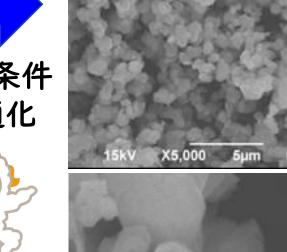
(O): CaBr<sub>2</sub>, (●): CaCl<sub>2</sub>, (□): LiBr, (■): LiCl

# 分析へのこだかり

### SEMは適切な条件で操作しましょう!



測定条件 最適化

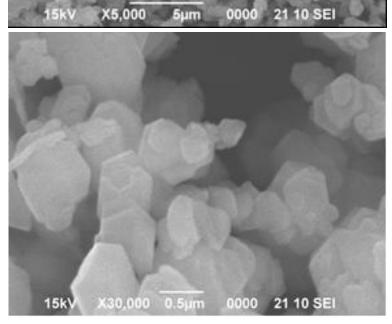


装置のサービスマンの方から、徹底的に使い方を 教えてもらいました!



更に 測定条件 最適化

その場その場で 最高の絵を描く



# 学会の懇親会等でよく聞こえて来た会話



教授、中小企業の相手、相変わらずやってるの?



これはこれは工業技術センター長、そうなんだよ。どうせしょーもないことしか言ってこないから、困ったもんだよ。



だよね?だったら、中小企業の連中、何も知らないから、適当なことやっといて、お金だけ巻き上げれば? こっちもそうしているよ。



そうそう、それに限るよ。





## 実際に遭遇したお話



大学に製品の評価を頼んだけど、本当のところが良くわからなくて困っているのですが・・・



大学からの報告書を精査したところ、全く見当違いな検討が多数為され、更には初歩的にも間違った解釈や考察など、ずさん極まりない内容だったことが発覚しました。しかも、大学には代金として既に数百万円が支払われており、詐欺同然の被害???となっておりました。再度の検討と、今後大学等への相談についてはご一緒させて頂くことをご提案致しました。



# コンサルティングの極意?

- · その場その場で最高の絵が描けるように努力します。
- 昔取った杵柄のみに頼らず、雑誌などから、最新の情報を 常に仕入れるようにします。
- 例えば、『マイベストプロ+播羊化学研究所』で検索!⇒
  『雑誌会の部屋』をクリックして下さい。
- あくまでもサイエンティフィックな考え方で臨みます。
- 自社実験室も整備し、迅速に対応しております!
- フットワークが軽く、どこへでも積極的に参上致します。



# かゆいところに 手が届く!

お気軽にお問合せ下さい!



### 合同会社 播羊化学研究所

〒678-009 | 兵庫県相生市矢野町榊272- | TEL&FAX 079 | -29- | 0 | 5 携帯 090-8938-1370

e-mail: hitsuji8wk@yahoo.co.jp