

## 硫化染料에 關한 研究

### 目 次

前大戰의 遺物인 「피크린」酸(以下 T.N.P. 라고 略稱함), 「트리-나트로-페놀」(以下 T.N.T. 라고 略稱함)等을 利用할 目的으로, 硫化染料 製造實驗을 二三 實施하였기에 茲에 一括하여 報告고자 한다.

#### 概要

1) T.N.P. 酸을 그대로 加硫하면 實用價值  
적은 黑色染料가 되므로, 이로부터 容易하게  
誘導할 수 있는 「6-디아조-2-4-디나트로-페놀」  
(以下 D.D.N.P. 라고 略稱함)을 原料로 하여  
青黑色染料를 얻고, 그 製造最適條件를 決定  
하였다.

2) T.N.P. 와 「트리-나트로-페놀」(以下  
M.N.P. 라고 略稱함)의 混合物을 加硫함으로  
써 青黑色硫化染料를 얻었다.

3) T.N.T.와 M.N.P.의 混合物을 加硫하여  
「오리-부」色 硫化染料를 얻었다.

#### (I) D.D.N.P.를 原料로 하는 黑色硫化染料

Katigen Black 2B라는 硫化染料가 「2-4-디  
나트로-6-코톨-페놀」을 原料로 하는 것은 周知  
의 事實(註)(A.P. 930,059) 이것을 多硫化「소  
-다」로 加硫할 때 6位置의 「코톨」이 酸化되어  
「6-디아조-2-4-디나트로-6-디아조-페놀」도 亦是  
多硫化「소-다」溶液中에서 이와 類似한 經過  
를 取할 것은 容易하게 想像할 수 있다. 但이한  
見解에서 D.D.N.P.를 粉末狀으로 遊離하여  
加硫한 結果 Katigen Black 2B 와 類似한 青  
黑色硫化染料를 얻었다.

D.D.N.P.는 G.Peter Griess (A., 113, 205)가  
「피크린」酸의 「알콜」溶液에 亞硝酸「페스」를

通하여 얻은 一種의 「디아조-옥시드」다.

#### 1) D.D.N.P.의 合成

D.D.N.P.의 純不純은 加硫生成品의 色相  
을 左右한다. 即 「디아조」化 不充分해서 「피  
크린」酸이 많이 残留하면 그 色相이 그만치  
불개된다. 그에서 純粹하고도 收率 좋게 D.D.  
N.P.를 合成하기 위하여 여러가지로 實驗한  
結果 가장 良好한 條件은 다음과 같다.

即 「피크린」酸「소-마」(T.N.P.暨 二硫化  
「소-다」로 部分還元하여 調整後 再結晶한  
것) 22g 을 量 2200 cc 에 一旦 煙油浴解融  
후, 10°C로 急冷하여 微細한 結晶이 析出하되  
목 하고, 여기에 亞硝酸「소-마」70g 을 加  
서 完全히 溶解한 다음, 50% 硫酸 200g 을 加  
으면서 短時間에 分注하면 D.D.N.P.가 綠黃  
色 微細粉末狀으로 析出하므로 濾過, 脫水하  
여 染料製造에 用이다.

#### 2) 加硫及精製:

合成條件을 按依할 때 그 製品의 性質  
이 相違되므로, 深色하고도 鮮明한 青黑色硫  
化染料를 얻을 諸條件를 檢討하였다.

#### 裝置

加硫: 邊流冷却器及溫度計를 具備한 丸底  
「후라스크」를 油浴中에 挿入한 것。

空氣乾燥: 小型 空氣壓縮機

乾燥: 電氣式恒溫乾燥器(常壓)

#### 試驗

D.D.N.P.: 一回에 合成한 것을 亂 음체 分割  
하여 分析 使用함

硫化「소-다」塊狀으로 Na<sub>2</sub>S 59%

硫黃: S 98.5%

#### 操作

80°C로 加熱 調製한 多硫化「소-다」溶液을  
50°C로 使ひ D.D.N.P.를 亂 음체, 亂 音體, 每

同 硫素「에스」發生이 完了하므로 充分히 搅拌하면서 添加한 후 잠시 搅拌을 停止하여 氣泡가殆半消失하면 徐々히 温度를 上昇하여 所定溫度에서 所定時間 加熱한다. 처음에는 「암모니아」에스가 略히 發生하고 이것이 그치면 硫化水素「에스」가 發生한다. 이때부터 內容物은 減々 黑色 貼稠하게 되므로 그 小部分을 물로 稀釋한것을 純紙에 滴下해보아서 赤色氣가 発生하지 않으면 內容物을 多量과 水中에 注加하고 多量의 空氣를 通過하여 沈澱하

는 色素을 通過, 乾燥한다. 이때 加熱溫度와 時間, 硫化「소-다」의 量과 硫黃의 量, 空氣酸化及乾燥溫度等의 變化, 且 塩類添加도 因此影響等을 檢討하여 各合成品의 性質은 第一表와 같다. 但 合成品의 濃度와 色相은 試染한 繖布를 內服으로 比較判斷한結果임。

試染法은 可染物에 對하여 染料 10%, 硫化「소-다」(59%) 10%, 無水芒硝 50%를 可染物의 30倍의 물에 溶解해가지고, 湯浴中에서 40分間 染色後, 水洗, 風乾하였다.

第一表

| 實驗<br>番號<br>番號<br>자리 | Na <sub>2</sub> S(mol) | S(mol) | D.D.N.P.<br>D.D.N.P.<br>1 mol 에對 1 mol 에對<br>자리 | 加熱溫度<br>°C                    | 加熱時間<br>時            | 空氣酸化<br>溫度<br>°C   | 乾燥溫度<br>°C | 添加塩類 | 合成品의 濃度, 色相,<br>其他  |
|----------------------|------------------------|--------|---|-------------------------------|----------------------|--|------------|------|---|
| 1                    | 3.0                    | 6.0    | 1 mol 에對 1 mol 에對<br>자리                         | 100~105                       | 25.00                | 50~60  | 70~80      | 無    | Katigen black 2B 濃青黑色<br>色調鮮明斗+ 2,3,4<br>자리 棕色                |
| 2                    | *                      | *      | *   | 110~120<br>120~130            | 5.00<br>5.00         | *  | *          | *    | 1.5斗 深色斗叶, 不鮮明  |
| 3                    | *                      | *      | *   | 100~105<br>110~120<br>120~130 | 8.00<br>6.00<br>6.00 | *  | *          | *    | 2.5斗 深色斗叶 鮮明  |
| 4                    | *                      | *      | *   | 100~105<br>110~120<br>120~130 | 5.00<br>4.00<br>4.00 | *  | *          | *    | 3.5斗 棕褐色  |
| 5                    | 2.5                    | 5.0    | *   | *                             | *                    | *  | *          | *    | 加熱不完全, 內容物 黑色으로 되지 않는다<br>4.5斗深色斗又 綠色氣<br>增加하나 空氣酸化는 要<br>長時間 |
| 6                    | 4.0                    | 8.0    | *   | *                             | *                    | *  | *          | *    | 4斗 大差異  |
| 7                    | 3.5                    | 7.0    | *   | *                             | *                    | *  | *          | *    | 遊離硫黃 新由多 色相<br>是 4斗 深斗  |
| 8                    | 3.0                    | 9.0    | *   | *                             | *                    | *  | *          | *    | 加熱不完全 棕赤黑色  |
| 9                    | *                      | 3.0    | *   | *                             | *                    | *  | *          | *    | 加熱不完全 深青黑色  |
| 10                   | *                      | 6.0    | *   | *                             | 80~90                | *  | *          | *    | 遊離吸收 過多, 且由이<br>氧化可由 游離困難<br>4.5斗 棕褐色不鮮明, 教<br>率多, 過遲         |
| 11                   | *                      | *      | *   | *                             | 常溫                   | *  | *          | *    | 過遲 4.5斗 深青黑色<br>溶解性不足   |
| 12                   | *                      | *      | *   | *                             | 50~60 100~110        | *  | *          | *    | 4.5斗 大差異이나 溶解不<br>良   |
| 13                   | *                      | *      | *   | *                             | 90~100               | *  | *          | *    | 70~80 濃<br>度 50mm   |
| 14                   | *                      | *      | *   | *                             | 70~80                | CuSO <sub>4</sub> ·5H <sub>2</sub> O                     | *          | *    | 4斗 大差異  |
| 15                   | *                      | *      | *   | *                             | 70~80                | D.D.N.P.의<br>10%   | *          | *    | 4.5斗 綠色氣 增加, 深<br>色   |
| 16                   | *                      | *      | *   | *                             | 70~80                | FeSO <sub>4</sub> ·7H <sub>2</sub> O<br>D.D.N.P.의<br>10% | *          | *    | 4.5斗 綠色氣 若干 增加<br>斗叶, 棕褐色                                     |

## 要 約

### 加硫溫度의 影響

合成品 1, 2, 3號를 檢討해 본데 100°C附近에서는 反應遲々하고 高度加硫가 困難하다. 120~130°C로 加硫하면 深色하나 最初부터 110°C以上으로 加熱하면 不可避하게 되므로 結局 3, 4號와 같이 100°C로 부터 階段的으로 加熱하는 것이 좋다.

### 加硫時間의 影響

3, 4號을 比較해보면 3號가 儘微深色하나 차이 대差는 없으며 一定時間 經過後는 溫度의 變化처럼은 影響은 없다.

### $\text{Na}_2\text{S}$ 의 量

5號는  $\text{Na}_2\text{S}$  過少로 加硫 不完全하고, 6號는 深色하고 綠色氣가 增加되었으나, 精製가 困難하다. 그에반드시 D.D.N.P. 1「量」에 對하여 3.0~3.5「量」程度가 適當하다.

### S의 量

4, 8, 11號을 比較해보면 4號가 最適하다.

### 空氣氧化에 對하여

溫度는 4, 10, 11號의 結果를 보아 4號가 最適하다.

### 乾燥溫度

4, 12, 13, 14號은 對照해 본즉 14號가 良好하고 4號도 無妨하다.

### 塩類添加의 影響

Cu, Fe共히 綠色氣는 增大하나 深色하게 된다.

## (II) T.N.P.와 M.N.P.의 混合物로 黑色 硫化染料

T.N.P.를 單獨 加硫하면 黑色染料가 되어 實用價值가 적고, M.N.P.는 o-, p-共히 綠色이 되므로(大阪工研 2, 97)兩者를 混合加硫함으로써 黑色硫化染料를 合成코자若干實驗하였다.

### 實 驗

裝置는 I과 同一함

M.N.P.(o-約40%, p-約60%의 混合物) 16.5g

T.N.P.(97%) 25g

硫化「索-丹」( $\text{Na}_2\text{S}$  59%塊狀)

### 硫黃(S 98.5%)

45g

上記 分量의 藥品을 I과 同一한 方法으로 하여 이번에는 硫素「索-丹」發生이 없고, 또 o-N.P.는 加硫가 困難하므로 100~105°C 5時間, 110~120°C 10時間 120~130°C 10時間 加熱하여 o-N.P.의 黃氣가 없어지면 I과 같은 方法으로 精製한다. 이리하여 만든 染料는 물에 全然 溶け 無고 그 外觀, 硫化「索-丹」로還元한 溶液의 色相, 染色物의 色相等은 T.N.P.와 M.N.P.의 混合比에 따라 물리적 이에 對한 實驗結果는 第二表와 같다.

## 第 二 表

| 實驗番號          | 1          | 2                  | 3          | 5        |
|---------------|------------|--------------------|------------|----------|
| T.N.P.        | 5          | 10                 | 25         | 35       |
| M.N.P.        | 5          | 10                 | 16.5       | 16.5     |
| T.N.P.:M.N.P. | 1:1.65     | 1:1.08             | 1:0.826    | 1:0.54   |
| 外觀            | 帶青黑色<br>粉末 | 同 1號<br>帶赤黑色<br>粉末 | 帶赤黑色<br>粉末 | 同 3號     |
| 還元溶液의 色相      | 綠色<br>黑色   | 同 1號<br>黑色         | 同 3號<br>黑色 | 赤色<br>黑色 |
| 染色物의 色相       | 綠色<br>黑色   | 黑色<br>黑色           | 黑色<br>黑色   | 赤色<br>黑色 |

### 要 約

T.N.P.와 M.N.P.는 1:1.08「量」此로 混合 加硫함으로써 黑色硫化染料를 얻었다.

## (III) T.N.T.와 M.N.P.와의 混合物里

### 「오리-부」色硫化染料製造

T.N.T.를 多量의 硫化「索-丹」로 180°附近에서 加熱하여 濃褐色 硫化染料를 合成할 것을 이미 오래전에 (D.R.P. 121,122) 그림에 著者の經驗에 依하면 T.N.T.는 比較的 少量의 硫化「索-丹」로 100°C附近에서 活潑히 加硫되어 亦是 濃褐色의 된다. (이것은 T.N.T.의 比較的不安定한 「네트로」基가 硫化「알카리」로 因하여 一部 硫化되어 「네트로-치오-그리울」이 되는結果 容易하게 加硫되는 것으로 推測함) 그래서 T.N.T.와 M.N.P.의 混合加硫함으로써 昨今 需要가 增加한 「오리-부」色硫化染料를 合成코자若干實驗을 하였다.

### 實 驗

裝置: I과 同一

試劑: M.N.P.(II에서 使用한 것과 같은) 3.5g  
T.N.T.(結晶状 m.p.80°C) 6.5g  
硫酸「소-마」(Na<sub>2</sub>S<sub>0</sub>5% 工業用) 18.0g  
硫酸(98.5%) 9.0g  
水 50cc

加熱在多硫化溶液中에서 T.N.T.가 熔融沈下하여 器底에 薄積되자 암도록 잘 흔들면서 T.N.T.와 M.N.P.의 混合物을 添加後, o-N.P.의 黃氣가 起어지도록 100~105°C 5時間, 100~120°C 10時間, 120~130°C 約 10時間 加熱後 I과 같은 方法으로 精製하였다.

이 染料는 물에 全然 녹지 않는 褐色粉末로  
硫酸「소-마」溶液에 帶綠黃褐色으로 溶解되어 紗布에 漆「오리-부」色으로 染着된다.

染色物의 色相은 M.N.P.와 T.N.T.의 混合比例에 따라 불리며 이에 對한 實驗結果는 第三表와 같다.

第三表

| 實驗番號                  | 1         | 2         | 4          | 6            |
|-----------------------|-----------|-----------|------------|--------------|
| T.N.T.의 量 g           | 5         | 7         | 6          | 6.5          |
| M.N.P.의 量 g           | 5         | 3         | 4          | 3.5          |
| T.N.T.:M.N.P.<br>mol比 | 1:1.6     | 1:0.7     | 1:1.08     | 1:1.03       |
| 染色物의 色相               | 綠色氣<br>過多 | 褐色氣<br>過多 | 綠色氣<br>若干多 | 帶黃<br>「오리-부」 |

### 要約

T.N.T.와 M.N.P.를 1:1.03 몽比로 混合加  
硫酸으로써 優秀한 帶黃「오리-부」色 染料를  
얻었다.

(國立大連大學工科大學 纖維工程研究室) (植物4282年8月30日受理)

## 纖維狀三醋酸纖維素에 關한 研究 (第1~3報)

### 金 東 一

(第一報) 纖維狀三醋酸纖維素의 安定性에 對한 酸酸化浴中의 無水醋酸 및 酸酸化溫度의 影響

#### (1) 緒 摘

三醋酸纖維素는 一般으로 不安定하고 또 그 安定性의 如何는 工業上에 重要한 問題에 屬하므로 一般三醋酸纖維素에 對하여 各種의 安定化方法이 提案되어 있다(Caille, Chem. et Ind., 13, 11, (1925); 25, 276 (1933); Sakurada, 日本工化, 42, 520, (1939); Araki, 同上, 44, 16 (1941))。

本研究는 水醋酸과 前處理된 纖維素原料를  
水醋酸·無水醋酸·硫酸及非溶劑인 Benzol로 構成한 酸酸化浴을 使用하여 各種의 條件下에서  
纖維狀으로 酸酸化하여 일온 纖維狀三醋酸纖維  
素의 炭化溫度를 測定比較하고 또 그比粘度와  
酸酸化速度를 檢討하는 同時に 그 安定化及 酸酸

化의 機構에 關하여 考察을 加한 것인데 그結果  
適切한 酸酸化條件를 採擇하므로써 從來 提案된  
各種의 安定化方法을 經由함이 없이 直接 安定性가  
높은 纖維狀三醋酸纖維素를 얻을 수 있고  
또 그比粘度와 酸酸化速度에 있어서도 充分히 工業的으로 利用할 수 있는範圍내에 있음을 闡明하였다. 本報告는 于先 酸酸化浴中의 無水醋酸의 使用量과 酸酸化溫度가 미치는 影響을 檢討한 것이다. 그結果는 다음과 같다.

1. 無水醋酸의 增加는 安定性를 向上하고 比粘度를增加함

2. 溫度의 上昇은 安定性를 向上하고 比粘度를減少함

#### (2) 實驗及試驗方法

1. 前處理 原料纖維素 1kg 을 90~95°C 에  
서 含有水分 1% 以下로 乾燥한 것을 99.5% 工業