# 變色材料

化工二 陳信安 陳毓勝 華敍成 許丞皓



### 變色原理

■ 氯化亞鈷變成結晶水合物後會有顏色變化

 $[Co(H_2O)_6]Cl_2+heat \rightleftharpoons [CoCl_2(H_2O)_2]+4H_2O$ 





### 變色矽膠

**矽膠**是一種粒狀多孔的二氧化矽水合物,由矽酸鈉加酸後洗滌乾燥製得

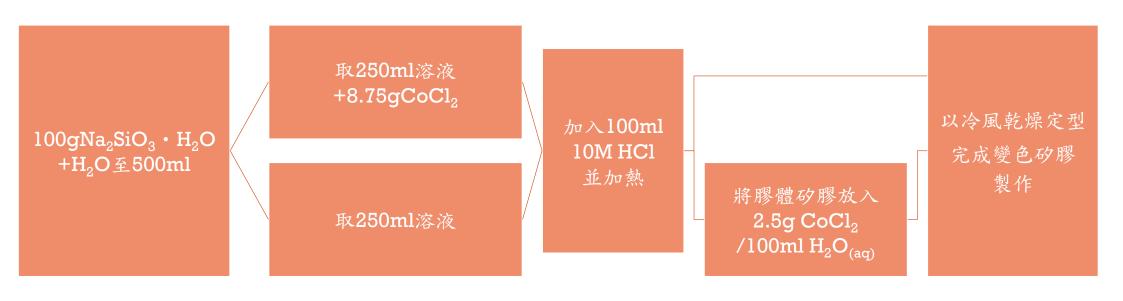
將矽酸凝膠浸泡在氯化鈷或者氯鈷酸銨  $((NH_4)_2CoCl_4)$  溶液中,

再經乾燥活化就可以得到**變色矽膠** 

#### ■反應式:

 $Na_2SiO_3+2HCl+(n-1)H_2O \rightarrow SiO_2 \cdot nH_2O+2NaCl$ 

### 實驗步驟



### 調配偏矽酸鈉溶液

因為燒杯容量不夠以及 增加容錯率,決定將分量皆減少1/4







### 加入氯化亞鈷







#### 加入水溶液的氯化亞鈷是藍色的?!

■偏矽酸鈉也是結晶水合物



圖五:三種不同重量的氯化亞鈷長出來的化學珊瑚,生長速度很接近

- ■推測水合物會互相平衡(會互相抑制)
- → 氯化亞鈷大多為無水態 (藍色)

$$CoCl_{4(aq)}^{2-} + 6H_2O_{(I)} \rightleftharpoons Co(H_2O)_{6(aq)}^{2+} + 4Cl_{(aq)}^{-} + 熱量$$
  
藍色 粉紅色

### 重新來過

- ■發現加了鹽酸後沒有任何膠狀產生
- ■推測是溫度不夠造成
- →從吹風機改成保溫板改成熱水浴(以現成資源改良)

## 加熱器具演化史







### 製造矽膠 AGAIN~







### 製造矽膠 AGAIN~







#### 結果又失敗了OAO

• 燒杯上只有一層薄膜

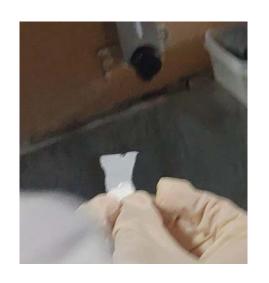
形狀為圓片 大概看得出厚度但拍不出來

- ■無法確定問題所在或是再改善作法
- →採取備用方案 簡易氯化亞鈷試紙

### 簡易試紙製作

原先有考慮以前面的溶液直接浸泡一般A4紙,但是溶液不好吸 附於紙上(顏色極度不明顯),改以單純的氯化亞鈷溶液浸泡。





### 以氯化亞鈷溶液製作試紙







### 測試試紙變色情形

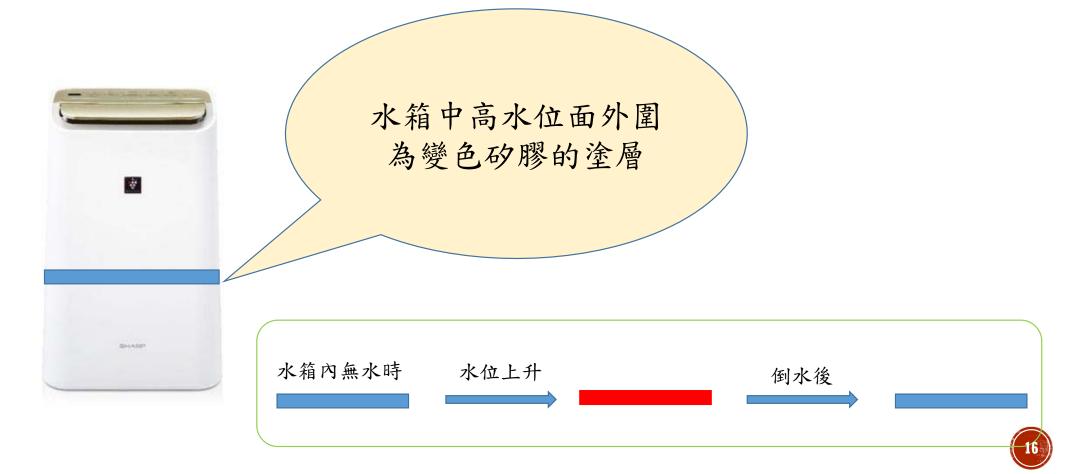
推測此試紙大約可重複使用5次可重複利用的變色材料成功(?







### 變色材料應用 - 除濕機水位標示



### 變色材料應用 - 優缺點分析

優點	缺點
<ul><li>◆方便確認是否需要倒水</li><li>◆可客製圖案有美觀功能</li></ul>	<ul><li>◆ 氯化亞鈷具有毒性</li><li>◆ 脫水需要一定時間與熱源</li><li>◆ 須防止水氣使得矽膠變色</li></ul>