# 國立虎尾科技大學機械設計工程系 113 學年度機械工程實驗(三):熱流力實驗

# 實驗報告

實驗四:黏滯係數量測

41023210 鄭翊均

41023222 陳奕倫

41023242 廖旭宏

41023252 鄭煜橙

41023255 徐佑寧

## 一、實驗目的

## 測量流體的黏滯係數

- 計算流體的動黏滯係數或動力黏滯係數,並比較不同 流體的黏滯性質。
- 分析溫度對流體黏滯性的影響。

## 驗證黏性流動理論

- 檢驗黏滯力與速度梯度之間的線性關係(牛頓黏性流體的特性)。
- 測試是否符合泊松定律或斯托克斯定律。

### 學習相關測量方法

- 掌握通過不同方法測量黏滯係數的技術,例如:
  - 。 毛細管法 (利用泊松定律測量)。
  - 。 球體下落法 (利用斯托克斯定律測量)。
  - 。 扭擺黏度計或旋轉黏度計。

# 二、儀器與設備

黏度計、恆溫箱、轉針、燒杯



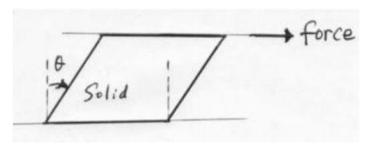


## 三、實驗原理

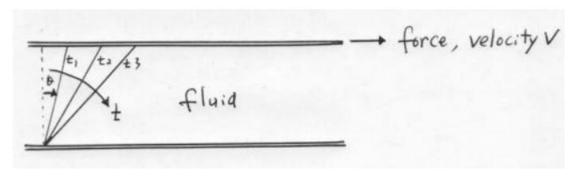
黏滯係數分為兩種,一為絕對黏度(Absolute Viscosity),單位為 P(poise),1 P = 1(g/cm)s = 100 cP; 一為動力黏度(Kinematic Viscosity),單位為 St(stoke),1 St = 1cm2/s = 100 cSt。又絕對黏度與動力黏度之關係為下式

centiPoises (cP) = centiStokes (cSt) x Density(g/cm3)

固體:當一剪應力 (shear stress) 施於固體時,固體之變 形角度正 比於施力,而變形不隨時間而變化。

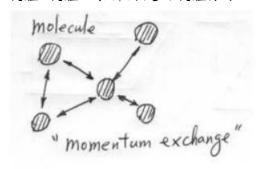


流體(液體或氣體):任一大小之剪應力施於流體時,流體 25 之變形 角度將隨時間而增加。

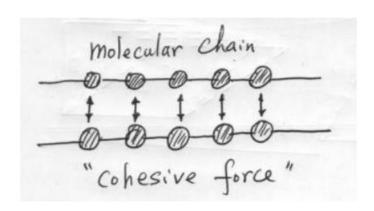


#### 黏滯力之物理意義:

氣體:氣體之黏滯力是由氣體分子之間碰撞,造成"動量交換"而產生



液體:液體的分子以"長鍊"形式組成,液體之黏滯力乃由於長鍊間的凝 聚力所造成

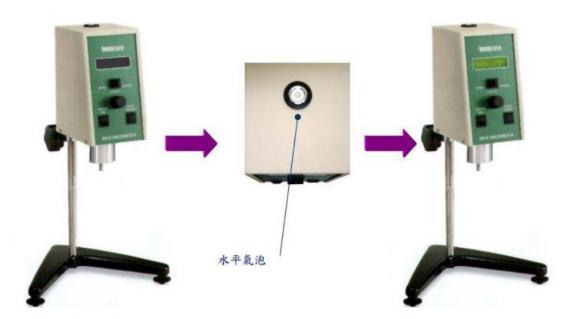


**黏滯力與溫度之關係**: 當溫度增加,氣體分子之能量與動量均增加,分子間之碰撞及動量交換亦增加,故黏滯力增加。對於液體,分子鍊間之凝聚力隨溫度增加而破壞,黏滯力亦減小。

當馬達旋轉帶動轉子(Rotor)同步旋轉,轉子表面與液體間產生相對摩擦力,藉由簡單的換算公式,轉換成讀取之數據(黏度值)。馬達與轉子之間最重要的介質,是一條經過校正的精密游絲。當液體黏度大於游絲彈性時,會帶動指針於刻度盤上產生一個偏角,即可得知樣本的絕對黏度。

# 四、實驗步驟

1. 先將黏度計安裝完成並調整水平調整使水瓶氣泡至於黑圈中且打開 黏度計電源



2. 取一個 600ml 標準燒杯,將樣品加至轉針測量高度,黏度計準備好 參數設定完成,將護架裝置

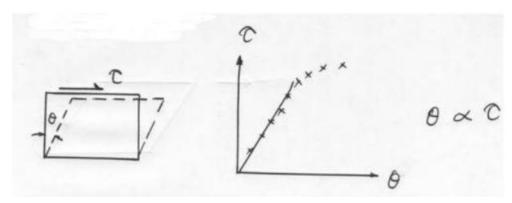


4. 設定轉針號碼與轉速並打開馬達開關鈕測量樣品黏度。帶黏度穩定後,讀取顯示幕數據並記錄,將冷凍開關關閉,再依序設定進行量測。

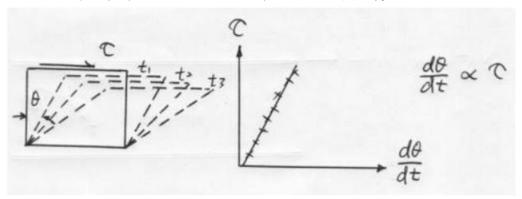
# 五、實驗結果

由實驗得知:

固體在虎克定理 (hooke's law) 下,變形角度正比於施與 之剪應力。



而流體之變形率 (deformation rate) 正比於施與之剪應力。



# 實驗數據

## 理論水黏滯係數與溫度變化(轉速 30rpm)

樣品測試溫度(°C) 18 36 57

黏製係數(CP) 1.7 1.2 0.9

## 理論水黏滯係數與溫度變化(轉速 50rpm)

樣品測試溫度(°C) 18 36 57

黏製係數(CP) 1.2 1.1 0.6

# 理論水黏滯係數與溫度變化(轉速 60rpm)

樣品測試溫度(°C) 18 36 57

黏製係數(CP) 0.7 0.6 0.6