

# (PM1-3) التوتر السطحي لسوائل مختلفة باستخدام الأنابيب الشعرية

## خطوات العمل

- 1- قس أنصاف الأقطار الداخلية للأنابيب الشعرية المعطاه، ثلاث مرات على الأقل لكل أنبوبة، باستخدام الميكروскоп المتحرك .
- 2- اغمس أنبوبة شعرية نصف قطرها الداخلى ( $r$ ) في إناء الماء .
- 3- قس إرتفاع الماء فى الأنوبه الشعرية
- 4- سجل البيانات فى جدول
- 5- كرر الخطوات 4-2 لأنابيب لها نفس نصف القطر
- 6- كرر الخطوات 2-5 لأنابيب اخرى لها أنصاف أقطار مختلفة
- 7- ارسم رسمما بيانيا بين ارتفاع السائل فى الأنوبه الشعرية ( $h$ ) ومقلوب نصف القطر ( $1/r$ ) .
- 8- من الرسم أوجد قيمة التوتر السطحي للماء من العلاقة

$$\sigma = \text{slope} \cdot rg/2$$

## النتائج

| $r(cm)$ | $1/r(cm^{-1})$ | $h_1(cm)$ | $h_2(cm)$ | $h_3(cm)$ | $h_{av}(cm)$ |
|---------|----------------|-----------|-----------|-----------|--------------|
|         |                |           |           |           |              |
|         |                |           |           |           |              |
|         |                |           |           |           |              |
|         |                |           |           |           |              |

$$\sigma = \text{dyne/cm}$$

افترض أن أنبوبة شعرية نصف قطرها الداخلي

( $r=d/2$ ) قد غمرت رأسيا في سائل كثافته ( $\rho$ )

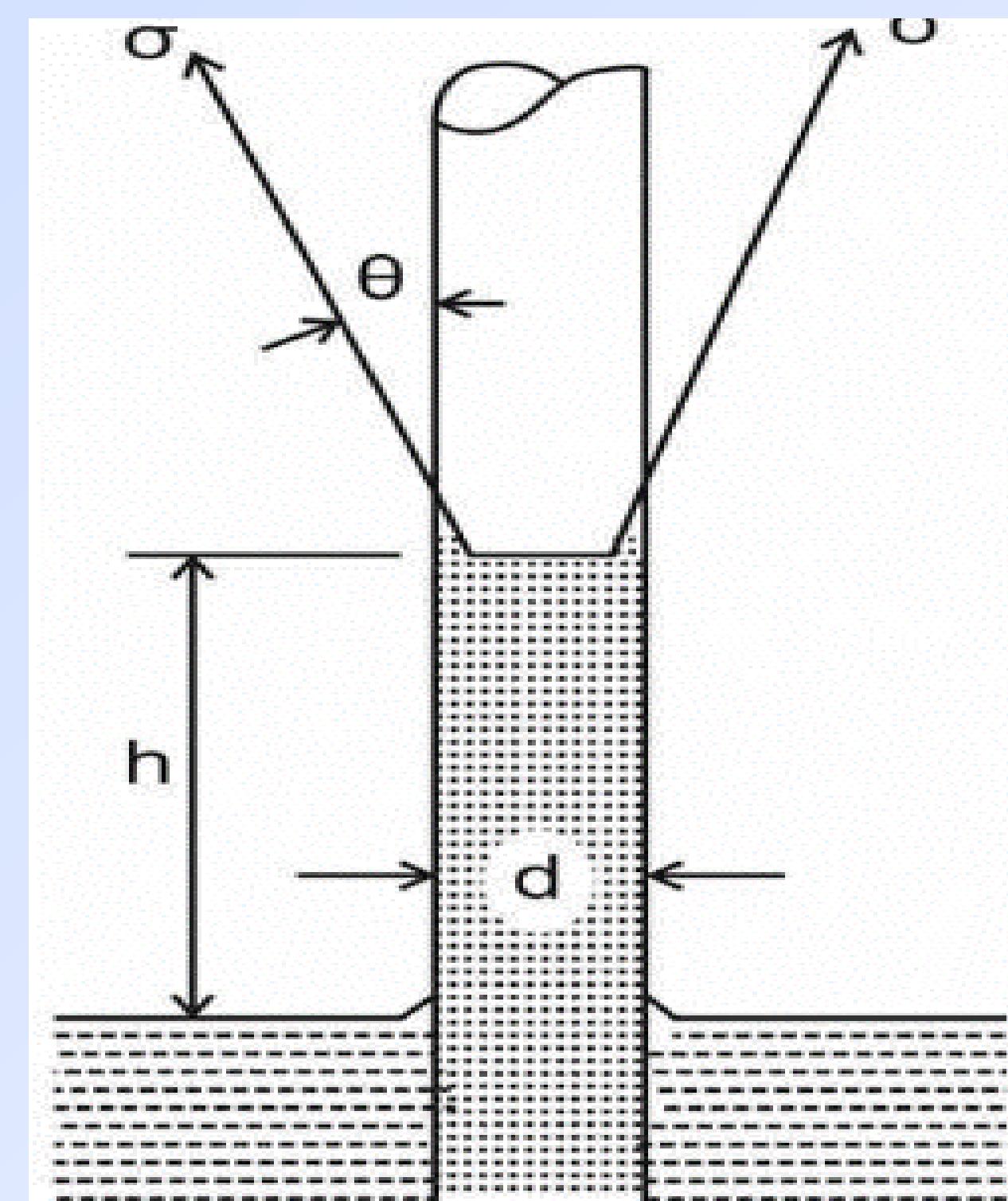
وتوتره السطحي ( $\sigma$ ) شكل 2. سوف يرتفع السائل في داخل الأنوبه إلى ارتفاع ( $h$ ) يكون عنده هناك اتزان بين القوى التالية

1- قوة التوتر السطحي إلى أعلى

$$F = \sigma (2\pi r) \cos\theta$$

2- قوة وزن السائل إلى أسفل

$$w = \pi r^2 h \rho g$$



شكل 2 رسم توضيحي لأنبوبة شعرية والقوة المماسية المؤثرة على سطحه

ولذا، فعند الاتزان :

$$\sigma (2\pi r) \cos\theta = \pi r^2 h \rho g$$

$$2\sigma \cos\theta = rh \rho g$$

$$h = 2\sigma \cos\theta / \rho rg$$

وهذه هي العلاقة التي تربط بين إرتفاع سائل في إنوبه شعرية وبين توتره السطحي. بالنسبة للماء الزاوية  $\theta=0$

## الغرض من التجربة

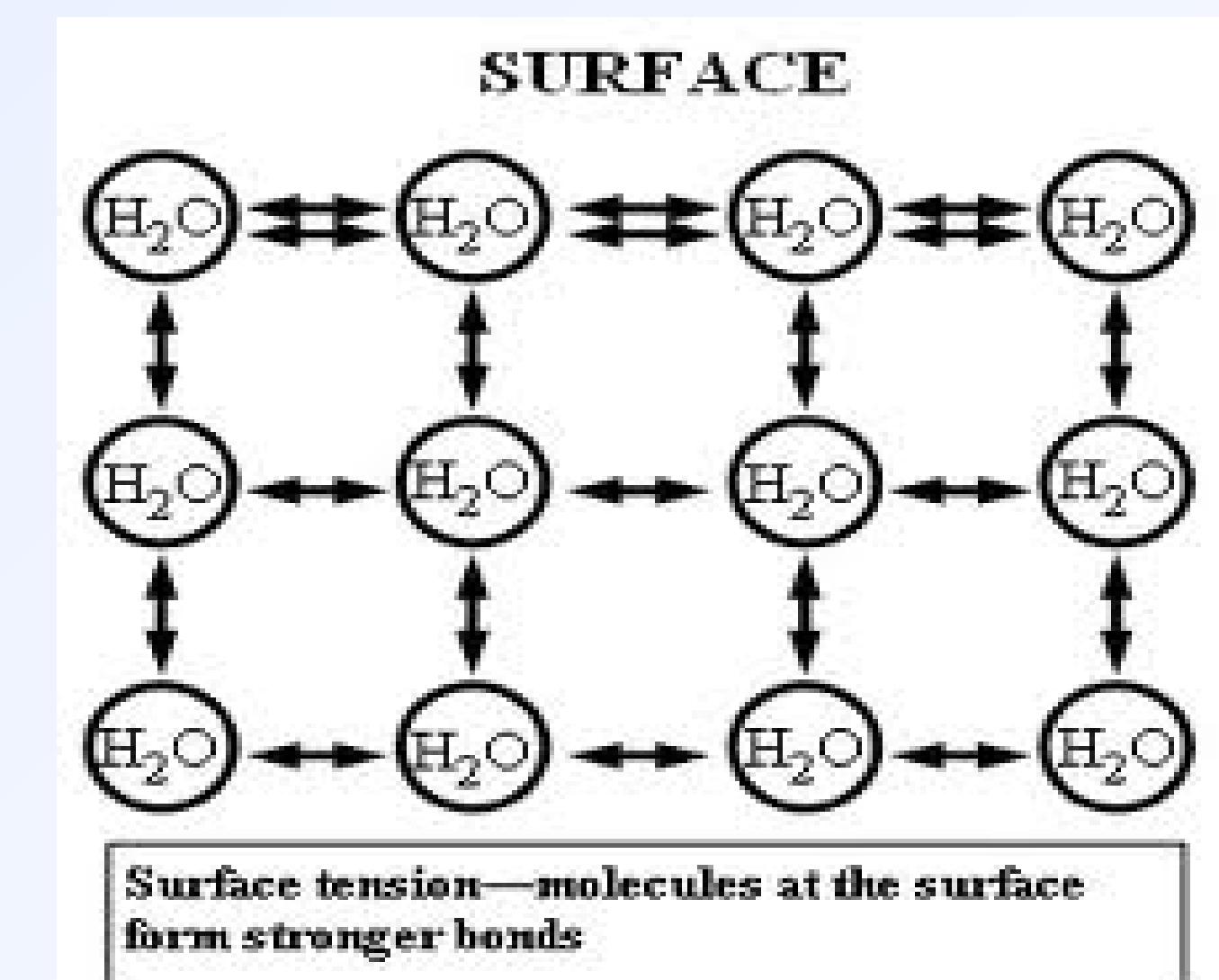
تعيين معامل التوتر السطحي لسائل

## الأدوات

أنابيب شعرية مختلفة أنصاف الأقطار - سائل في إناء مسطرة - ميكروскоп متحرك

## نظريه التجربة

افتراض ان لدينا سائلا ، مثل الماء، كما هو مبين بالشكل 1. القوة الكلية التي تؤثر على جزئ السائل بداخله تكون مساوية للصفر، بينما لجزئ الموجود على السطح تكون القوة الكلية المؤثرة عليه غير مساوية للصفر وتعمل على دفع الجزيئات الى داخل السائل، وبذا يسلك سطح السائل سلوك غشاء توتر مرن، وهي الظاهرة المعروفة بظاهرة التوتر السطحي.



شكل 1 القوة المؤثرة على جزيئات السائل عند السطح تعمل على زيادة قوى الترابط مع مثيلاتها

يعرف معامل التوتر السطحي ( $\sigma$ ) بأنه القوة المماسة المؤثرة على سطح السائل لوحدة الأطوال .