

# 表面張力

蔡尚芳

國立臺灣大學 物理系

## 摘要

一般高中與大學一年級的物理學教材，在討論與表面張力有關的現象時，對於表面受到的作用力，其方向為什麼有時是垂直於表面，有時又是平行於表面，常缺乏較詳細明確的交代，以致對教學造成相當的困擾。

本文為釐清有關表面張力的一些概念，特別是液面受到的作用力，究竟是在什麼方向，舉出一些書本上常見的例子，分別由能量與力的觀點加以探討，並推導出液面上與液面下的壓力差與曲率半徑和表面張力的關係。

## 表面張力

過去參加過一些與高中物理教學有關的研習會，有機會與不同學校的教師，討論物理教學實務上遇到的問題，發現有關表面張力的教材，在高中教學上經常引起困擾，而其中一個相當難以掌握的基本問題，就是造成液體表面出現「表面張力」的作用力，究竟是在什麼方向。

一般高中與大學普通物理學的教材，對於表面張力的來源與定義，通常可能都比較簡略，因此容易引起混淆或誤解。有一種常見的講法如下：

「表面張力指的是表面上的任一小線段，在與表面平行、但與該小線段垂直的方

向上，每單位長度所受到的作用力。」(1)

但嚴格地說，表面張力其實是一種能量密度，指的是在絕對零度時，或當溫度變化所引起的效應可忽略時，要將液體分子由內部移到表面(有時亦稱界面或介面)，使表面的面積增加一單位時，外力所需做的功；換言之，表面張力其實就是表面上每一單位面積內的液體分子，比起這些分子在液體內部時所增加的位能。導致此內部與表面位能差異的分子作用力，其方向其實是與液體的表面垂直，而非平行(參見以下圖 3a、圖 3b 與(六)的相關說明)。這就難怪有關表面張力的問題，會引起諸多困擾。

在回答有些問題時，如依照(1)式的說法，將液面視為到處受到平行於表面的張力作用，有時雖然亦可得到正確的答案，且相關的數學計算也簡單許多，但這類的解法，通常多半隱含著一些沒有交代清楚、甚或錯誤的觀點與假設(參見以下(六)與(七)的相關說明)。顯然地，表面張力與作用於表面的力，到底有什麼樣的關係，是問題的關鍵，有必要為文加以釐清。

### (一)分子間的作用力

相距為  $r$  的兩分子，其彼此間的作用力  $f(r)$  大致如圖 1 所示，具有均向性。當兩分子非常靠近時，作用力為斥力(即  $f(r) > 0$ )，且

隨  $r$  減小而急遽增加；當兩分子遠離時，則為吸引力(即  $f(r) < 0$ )，且隨  $r$  增加而減小，在  $r$  超過一很短的距離  $r_0$  後，即變得極為微小，而可忽略。 $r_0$  稱為分子的作用距離(range of molecular action)，其大小大約不出幾個分子直徑。

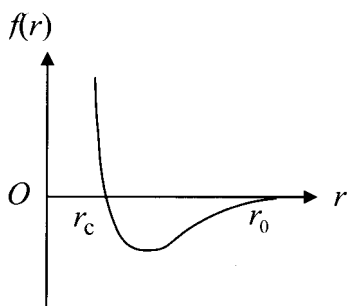


圖 1 分子作用力

考慮位於液體中的一個分子  $O$ ，如圖 2 所示。若此分子與液面的距離超過  $r_0$ ，則以  $O$  為中心、半徑為  $r_0$  的圓球  $S$ ，其內部將充滿液體分子，且每一分子與  $O$  之間，均有相互吸引的分子作用力。由於  $S$  內部的液體分子分布具有球對稱，故作用於  $O$  的分子力，會成對相消，其合力為零。

若如圖 3 所示，分子  $O$  與液面的距離小於  $r_0$ ，則圓球  $S$  有一部分不在液體中，因此作用於  $O$  的分子力，不再成對相消，其合力即不為零。基於對稱性考量，此合力的方向必垂直於液面。若液面上方的氣體分子對  $O$  的分子力(即吸附力)，比液體分子之間的分子力(即內聚力)為小，則作用於  $O$  的所有分子力，其合力將指向液體內部，如圖 3 所示。故位於液體與氣體界面的液體分子，因分子力的作用，其壓力會較重力單獨產生者為大。

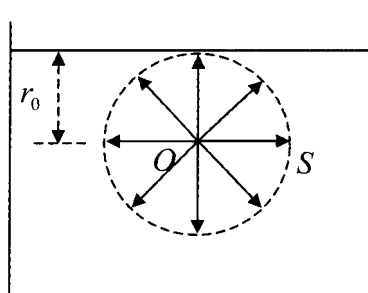


圖 2 液體內部受到的合力為零

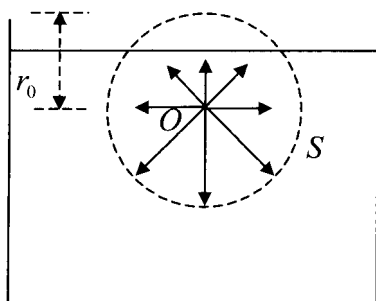


圖 3 液體表面受到的作用力向內

同理，若  $O$  位於液體與固體的界面附近，且固體對液體的吸附力大於液體的內聚力(如玻璃與水)，則作用於  $O$  的分子力，將如圖 4a 所示，垂直於界面，而指向液體外面。若固體對液體的吸附力小於液體的內聚力(如玻璃與水銀)，則作用於  $O$  的分子力，將如圖 4b 所示，垂直於界面，但指向液體內部。

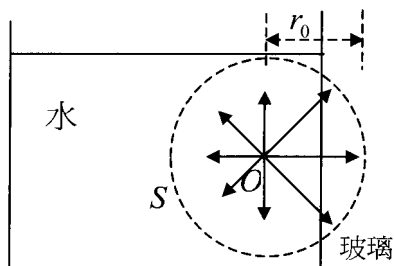


圖 4a 表面的作用力向外

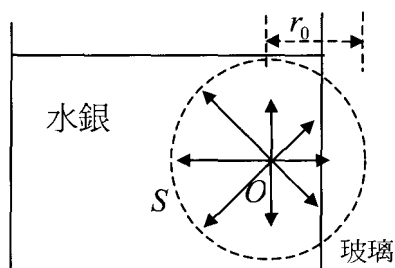


圖 4b 表面的作用力向內

依據上述的結論，如欲將一個液體分子，在加速度恆為零(亦即動能不變)的情況下，由液體的內部，移到與氣體鄰接的界面，則外力必須指向液體外，以克服向內的分子力(見圖 3)，故此外力會對液體分子做正功，即液體分子的位能增加。可見在液體表面附近有一層厚度為  $r_0$  的液體分子，其位能比液體內部的分子為大，且愈接近表面者其位能愈高。故在平衡態時，液體與氣體鄰接的界面，其面積須為極小。

反之，若來自固體的吸附力，比液體的內聚力為大，則欲將一個液體分子，在加速度恆為零的情況下，由液體的內部移到與固體鄰接的界面，則外力必須指向液體的內部，以克服向外的分子力(見圖 4a)，故此時外力對此液體分子做負功，液體分子的位能將減少。故在平衡態時，此種固體與液體間的界面，其面積須為極大。同理，在氣體與固體間的界面，也會出現類似的結果。

在失重的情況下，重力位能可忽略不計，此時若以圓球形固體容器盛裝液體，且組成容器的固體對液體的吸附力，大於液體本身的內聚力，則為了使液體分子的總位能成為最小，液體將到處與固體的器壁接觸(即固體與液體界面的面積為最大)，並在液體內

部造成球形的中空(即氣體與液體界面的面積為最小)，如圖 5a 所示。這樣的平衡態，與圖 5b 所示在地球表面上時，為了使重力位能降低，因此球形容器內的液面，須填滿容器底部，並使頂端成為水平面的情況，大相逕庭。

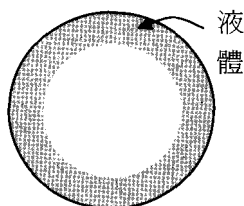


圖 5a

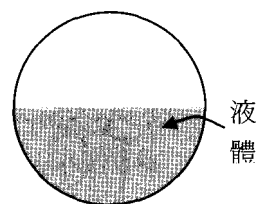


圖 5b

依據(1)式的表面張力定義，只知道沿著液面方向會有作用力。這樣的定義，由於強調的是作用於表面的力，而非表面與內部的位能差，要想直接用來理解或說明圖 5a 或 5b 的結果，顯然是較為困難的。其實，這種定義的較嚴重問題，並不在此，而是在於它會產生誤導，讓人以為沿著液面方向，存在著能使表面伸縮的作用力。這與造成上述圖 5a 中球形中空現象的作用力，乃是沿著半徑方向向外，而與兩界面垂直，顯然彼此不符。

以下(二)至(四)的討論，暫不考慮重力對液體所產生的壓力。

## (二)平面界面由於分子作用力而受到的內壓力

當液體的自由表面為平面時，根據(一)所述，表面層分子會受到垂直於表面、指向液體內部的分子作用力。因此，如圖 6 所示，表面層  $AB$  (厚度約為  $r_0$ ) 以下的液體，會受到壓力  $K$ ，此壓力並可傳達到各處，使整

個液體內部處於相同的壓力，但與毛細現象無關。這種壓力並非來自外力，因此是一種「內壓力 (internal pressure)」，瑞立 (Lord Rayleigh) 稱其為「內稟壓力 (intrinsic pressure)」，也就是凡得瓦 (van der Waals) 方程式  $(p + a/v^2)(v - b) = RT$  中出現的壓力修正項  $a/v^2$ 。

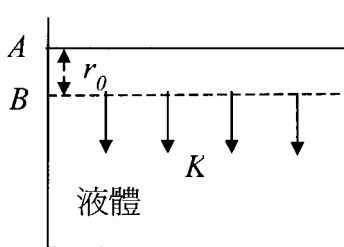


圖 6 平面界面

依據以上所述，當液體的表面為平面時，分子力作用的結果使表面出現正向的內壓力。若液體可視為不可壓縮，則其體積固定，故即使表面的面積改變，內稟壓力所做的功(壓力  $K$  乘以體積改變量  $\Delta V$ )恆為零，因此除非液體的體積有所改變，否則並沒有需要考慮壓力  $K$  的作用。注意：當液體分子汽化離開表面時，體積改變，需消耗內能以克服壓力  $K$  的作用，此即汽化熱的由來。

### (三)由能量觀點看彎曲界面的表面張力

如圖 7 所示，設液體表面  $B$  是彎曲的， $P$  為其上一任意點，曲面  $C$  與  $B$  的間隔等於分子的作用距離  $r_0$ ， $PQR$  為一垂直於曲面  $B$  的細圓柱。若液面為平面  $A$ ，則依(二)所述，位於表面層下的液體，如圖 7 中的  $Q$  與  $R$ ，均受到相同的內稟壓力  $K$ 。當液面為曲面  $B$

時，在  $Q$  與  $R$  處的壓力  $p$  仍然相同，但  $p$  會比  $K$  為大，其道理如下。

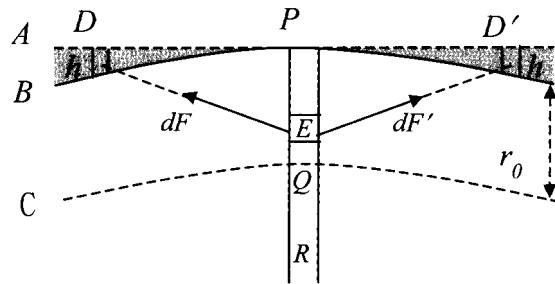


圖 7 彎曲的界面

假想將液面填滿至平面  $A$ ，則液體多了圖 7 中陰影區的部分。此陰影區靠近液體表面，故其中位於對稱位置  $D$  與  $D'$  處的液體，對表面層內位於  $E$  處的液體，其分子作用力  $dF$  與  $dF'$  的合力方向，將為由  $Q$  指向  $P$ 。故液體表面為曲面  $B$  時，由於少了陰影區的部分， $PQ$  段的液體所受到的、由  $P$  指向  $Q$  的合力，會比液面為平面  $A$  時為大，故在  $Q$  與  $R$  處的壓力  $p > K$ 。

若曲面  $B$  在  $P$  點的曲率半徑  $r$  遠大於分子的作用距離  $r_0$ ，則陰影區中能對  $PQ$  段施加分子力的液體，其高度  $h$  均甚小。在此情況下，內稟壓力以外之因素所造成的壓力差，亦即壓力  $p$  與  $K$  之差  $(p-K)$ ，將與各處高度  $h$  成正比。但  $h$  與  $r$  成反比，故在  $Q$  與  $R$  處的壓力可以用拉卜拉士 (Laplace) 公式表示，而得

$$(p - K) = \frac{2S}{r} \quad (2)$$

上式中的比例常數  $S$  即為表面張力，所有的毛細現象都可歸因於它(或壓力差  $p-K$ )。

如由能量的觀點出發，則(2)式的結果，

亦可利用力學中的功-能定理，以及表面張力  $S$  的定義(即在液體內部的位能取為零時， $S$  乃是表面每單位面積的位能)，依以下方式推得：

如圖 8 所示，設  $ABCD$  為液體表面上的一小面積，其主曲率半徑(principal radii of curvature)為  $r_1$  與  $r_2$ ，而面積  $a$  則為正交弧線  $AB$  與  $BC$  的長度乘積，即  $a = xy$ 。若液體表面內與表面外的壓力差為  $\Delta p$ (不包括來自內稟壓力之差)，則  $ABCD$  為抵消此壓力差以保持平衡，對應的會受到大小為  $F = a\Delta p$  的分子力作用，其方向為垂直於表面向內。若施一反方向的外力( $-F$ )於此小面積，使其沿此力之方向(即垂直於表面向外)產生一小位移  $h$ ，則外力所做之功  $W = \Delta p ah$  須等於此小面積表面位能之增加量  $U$ ，即  $W = U$ 。

因液體表面增加之面積為  $da = (x + dx)(y + dy) - xy \cong xdy + ydx$ ，而液體表面每單位面積的位能增加量即表面張力  $S$ ，故  $U = Sda$ 。由  $W = U$  可得  $\Delta p ah = Sda$ ，即

$$\frac{h\Delta p}{S} = \frac{da}{a} = \frac{xdy + ydx}{xy} = \left(\frac{dx}{x} + \frac{dy}{y}\right) \quad (3a)$$

但由圖 8 可看出弧長  $x$  與張角  $\alpha$  的關係為  $x = r_1\alpha$  與  $x + dx = (r_1 + h)\alpha$ ，故  $dx/x = (h\alpha)/(r_1\alpha) = h/r_1$ 。同理  $dy/y = h/r_2$ ，即(3a)式右邊的等式可表示為

$$\frac{da}{a} = h\left(\frac{1}{r_1} + \frac{1}{r_2}\right) \quad (3b)$$

注意：當液面朝向液體內部彎曲(即液面向外

凸出)時，主曲率半徑  $r_1$  與  $r_2$  之值為正(如圖 8 所示之情況)，反之則為負。利用(3b)式，可將(3a)式改寫為拉卜拉士公式的形式，即

$$\Delta p = S\left(\frac{1}{r_1} + \frac{1}{r_2}\right) \quad (4)$$

當  $r_1 = r_2 = r$  時，(4)式即簡化為(2)式之結果。

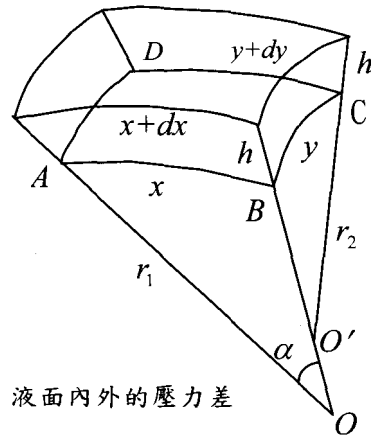


圖 8 液面內外的壓力差

#### (四)由力的觀點看假想為沿著界面作用的表面張力

為了便於計算，當表面張力為  $S$  時，有時也可以假想液體表面的任意一小線段，都受有張力  $F$  的作用，此張力與表面平行，但與此小線段垂直，且當小線段的長度為  $L$  時，其大小為  $F = SL$ (如圖 9 所示)。此假想張力對表面所產生的效應，與指向液體內部的分子力所產生的一樣，以下以半徑為  $r$  的球形液面說明此點。

如圖 10 所示的液體表面為球面的一部分，當此液體表面內的壓力比外面高出  $\Delta p$  時，由於內外的壓力差而對液體表面產生的淨力，其方向為沿  $y$  軸向上，大小為  $\Delta p$  乘以截面積  $\pi x^2$ ；但沿表面邊沿作用的張力，其

合力沿  $y$  軸向下，大小則為  $SL = S(2\pi x)$  乘以  $\sin \theta$ 。由於平衡時的合力為零，且  $x = r \sin \theta$ ，故可得

$$\pi x^2 \Delta p = 2\pi x S \sin \theta, \text{ 即}$$

$$\Delta p = \frac{2S \sin \theta}{x} = \frac{2S}{r} \quad (5)$$

此與(2)、(4)兩式的結果一致，但先前推導此二式時，採用的是能量的觀點，不是力的觀點，且壓力差的來源是沿法線方向指向液體內部的分子力，而非此處推導(5)式所假設的與液面切面方向平行的張力。

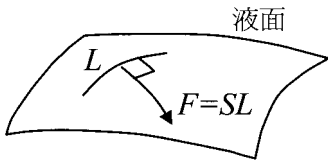


圖 9 與液面平行的張力  $F$

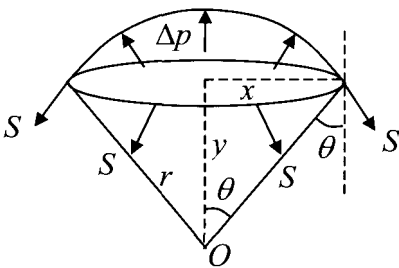


圖 10 張力與液面的壓力差

### (五)毛細管內的液柱高度

推導毛細管內液柱高度常見的一個方法，就是假設沿著液柱表面有張力作用，因此在液面邊沿與管壁接觸處的液體(如圖 11 中的  $P$  與  $Q$ )，會受到液體表面因向內收縮以減小其面積所產生的拉力，此拉力的反作用力即為管壁對液面的提升力，此力與管壁的夾角等於接觸角  $\theta$ ，其大小  $F$  為表面張力  $S$

與液面週長  $L$  的乘積，即

$F = SL = S(2\pi a) = -S(2\pi r \cos \theta)$  (注意：液面向內凹時  $r < 0$ ，故上式右邊需加上負號)。若液體的密度為  $\rho$ ，則在平衡時，因提升力  $F$  的鉛直分量  $F \cos \theta$  須等於管內液柱的重量  $\pi(r \cos \theta)^2 hg\rho$ ，故得液柱高度  $h$  滿足下式：

$$\rho gh = \frac{2S \cos \theta}{a} = \frac{2S}{-r} \quad (6)$$

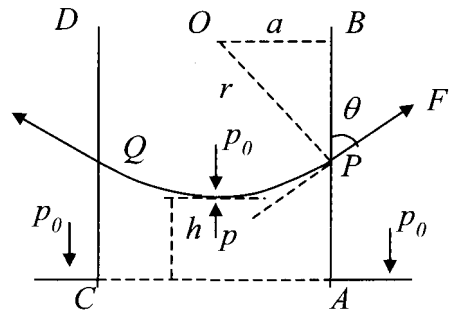


圖 11 毛細管內的液柱高度

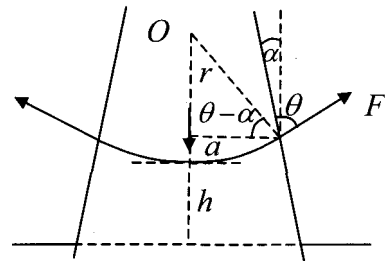


圖 12 錐形液柱的高度

以上的推理過程與結果，有幾點是值得注意的。

(甲)更仔細而正確的說，「管內液柱的重量」指的應該是「管內液面正下方的液柱重量」，如此在考慮平衡條件時，液柱因側面液壓而受到的作用力，只會有水平分量，且彼此相消，而不會影響鉛直方向的力平衡。因

此如圖 12 所示的粗細不均勻的錐形毛細管，其液面正下方的液柱體積為  $V = \pi a^2 h$ ，重量為  $W = \rho V g$ ，而管壁對液面的鉛直提升力  $F \cos(\theta - \alpha) = 2\pi a S \cos(\theta - \alpha)$  須等於前述液柱的重量，故得  $\pi a^2 h \rho g = 2\pi a S \cos(\theta - \alpha)$ ，即液柱高度  $h$  滿足下式：

$$\rho g h = \frac{2S \cos(\theta - \alpha)}{a} = \frac{2S}{-r} \quad (7)$$

比較(6)、(7)兩式，可見當液面為相同曲率(或半徑)的球形面時，錐形與圓筒形毛細管內液柱上升或下降的高度一樣。

(乙)如圖 11 所示，當氣體壓力隨高度的變化可忽略時，管內液面上方的氣體壓力，與液柱底面  $AC$  的靜液壓力(等於管外液面上方的氣體壓力)，均等於  $p_0$ ，故對液柱的作用力正好上下相消，不會影響液柱的靜力平衡。另外，由此圖可以看出管內液柱上下兩端的壓力差為  $\Delta p = p - p_0 = -\rho g h$ ，故(7)式的結果與(2)、(4)、或(5)式完全相同。

(丙)液面邊沿與管壁接觸處(圖 11 中之  $PQ$ )乃是「液體-氣體」與「液體-固體」兩種界面的交會點。如果如上所述，假想沿著液體-氣體界面有張力的作用，則沿著液體-固體界面的張力作用，也應一併納入考慮。如此則兩界面均可提供液柱上升之力。但在推導(6)、(7)兩式時，並未考慮沿著液體-固體界面的張力，故較嚴謹的說，在以上(甲)與(乙)中所指的液柱，其頂端的液面邊沿其實只是非常靠近管壁，實際上並不與管壁接觸。

當頂端的液面邊沿，確與管壁接觸，而需考慮沿著液體-固體界面的張力時，如圖 11 所示，在液體-固體界面上端  $PQ$  與下端  $AC$  的張力，大小相等而方向相反，彼此抵消，不影響液柱的靜力平衡，故所得的液柱高度公式，仍為(6)式與(7)式。

### (六)液面與管壁接觸處的液體所受到的作用力

圖 13 中的  $D$  代表位於液面邊沿與管壁接觸處的液體，其所受到的作用力，實際上並非沿著「液體-氣體」界面  $ED$  的方向(即沿著切線  $DC$ )，或「液體-固體」界面  $BA$  的方向，而應是如下所述，沿著液面在  $D$  處的法線方向。

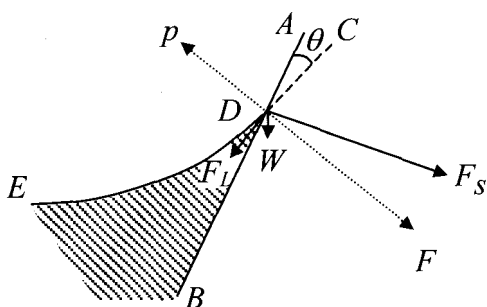


圖 13 液面與管壁接觸處的作用

在圖 13 中，斜線區代表液體， $AB$  為管壁， $\theta$  為接觸角。 $W$  為  $D$  處液體的重量， $F_L$  與  $F_S$  分別代表液體(或內聚力)與管壁固體(或吸附力)對  $D$  處液體的分子作用力。由於來自液面上方氣體的作用力可忽略，故  $F_L$  主要來自  $DE$  與  $DB$  之間的液體，其方向介於  $DE$  與  $DB$  之間，而  $F_S$  則來自於管壁固體，故由對稱性考量，其方向與管壁垂直。 $W$ 、 $F_L$  及  $F_S$  的合力為  $F$ ，依靜液平衡條件，其方

向必須垂直於液面，使在  $D$  的切線  $C$  與管壁有一夾角  $\theta$  (即接觸角)，並使液面在法線方向感受壓力  $p$ 。

以上有關液面邊沿各作用力的來源與方向的結論，與上述(四)與(五)中假想液面受到是平行於表面的張力，兩者顯然有些出入，故有必要進一步加以釐清。嚴格的說，(四)與(五)其實並不是由力的觀點，而是相當於由能量的觀點，來探討靜液平衡的問題，也就是「處於穩定平衡的液體系統，其總位能須為極小值」，以下舉一例說明之。

如圖 14 所示，假設液面邊沿與管壁的接觸線  $BC$ ，向上移動一小距離  $\delta L$  而到達  $FG$ 。設以  $U_g$  與  $U_s$  分別代表液體的重力位能與表面位能，並以鉛直向上為  $+z$  方向，依「液體-氣體」、「液體-固體」、「氣體-固體」的次序，界面的面積與表面張力分別為  $A_1$ 、 $A_2$ 、 $A_3$  與  $S_1$ 、 $S_2$ 、 $S_3$ 。對不可壓縮的液體而言，因可不計與體積變化有關的位能，故其總位能  $U$  為表面位能與重力位能之和，即

$$U = U_s + U_g = (S_1 A_1 + S_2 A_2 + S_3 A_3) + \int \rho g z dV \quad (8)$$

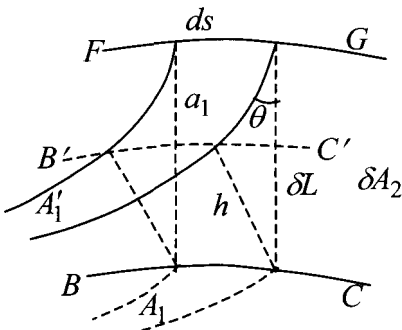


圖 14 液面邊沿的位移

圖 14 中的  $B'C'$  是液體-氣體界面的邊沿線  $BC$  到新液面的垂直投影，垂線的長度以  $h$  表示。 $B'C'$  將液面分成兩部分，其面積分別為  $A'_1$  與  $a_1$ 。 $A'_1$  可視為是原來液面(面積為  $A_1$ )沿法線方向位移  $h$  後之新面積，故可參考圖 8，利用(3b)式的面積公式，以主曲率半徑  $r_1$  與  $r_2$ ，將  $A'_1$  與  $A_1$  之差表示為

$$A'_1 - A_1 = \iint h \left( \frac{1}{r_1} + \frac{1}{r_2} \right) dA_1 \quad (9a)$$

如圖 14 所示，在液體-固體界面  $BCFG$  上，取高度為  $\delta L$ 、寬度為  $ds$  的小四邊形為面積單元，則液體-固體界面的面積等於所有單元面積  $\delta L ds$  的總和。故若以  $\delta A_2$  與  $\delta A_3$  分別代表  $A_2$  與  $A_3$  的變化量，則得

$$\delta A_2 = -\delta A_3 = \int \delta L ds \quad (9b)$$

而  $a_1$  則為  $\delta A_2$  投影到新液面上的面積，故得

$$a_1 = \int (\delta L \cos \theta) ds \quad (9c)$$

因在液面附近的體積變化量為  $h dA_1$ ，故得液體體積維持不變的條件為

$$\delta V = \iint h dA_1 = 0 \quad (9d)$$

而重力位能的變化量則為

$$\delta U_g = \iint (\rho g z) h dA_1 \quad (9e)$$

在(9d)式的限制下，總位能  $U$  為極小值的條件為

$$\delta U + \lambda \delta V = \delta U_s + \delta U_g + \lambda \delta V = 0 \quad (9f)$$

上式中的  $\lambda$  為一未定之任意常數。綜合以上(8)



與(9a)至(9f)各式的結果，可得

$$S_1(a_1 + A'_1 - A_1) + S_2\delta A_2 + S_3\delta A_3 + \iint (z\rho g + \lambda)hdA_1 = 0 \quad (10a)$$

亦即

$$\int (S_1 \cos \theta + S_2 - S_3)\delta L ds + \iint \left\{ (z\rho g + \lambda) + S_1 \left( \frac{1}{r_1} + \frac{1}{r_2} \right) \right\} hdA_1 = 0 \quad (10b)$$

若取液體底部壓力為  $p_0$  的平面為  $z = 0$ ，則  $(-z\rho g)$  等於液體表面下的壓力  $p$  與底部壓力  $p_0$  之差  $(p - p_0)$ ，且因上式中的  $\delta L$  與  $h$  為任意函數，故可使上式左邊對液面邊沿  $BC$  的線積分，與對整個液面  $A_1$  的面積分，均為零的條件為

$$S_1 \cos \theta + S_2 - S_3 = 0 \quad (11)$$

$$p - p_0 - \lambda = S_1 \left( \frac{1}{r_1} + \frac{1}{r_2} \right) \quad (12)$$

(11)式為決定接觸角的公式，一般常藉由沿著三個界面作用的假想張力推導出來。

當液面為平面時，壓力  $p$  等於液體表面上的氣體壓力  $p_a$ ，此時上式右邊因  $r_1$  與  $r_2$  趨近無窮大而為零，故得  $p_a = p_0 + \lambda$ ，將此結果代入(12)式可得

$$p - p_a = S_1 \left( \frac{1}{r_1} + \frac{1}{r_2} \right) \quad (13)$$

此與(2)、(4)與(5)式藉由沿著界面作用的假想張力推導所得的結果相同，但此處是由能量的觀點出發，其推導過程所使用的數學，難度明顯高出許多，因此，一般高中物理課程與大學普通物理學的教材，鮮少採用。

(七)只以沿著液面作用的張力無法獲得問題答案的例子

如圖 14 所示，以正向力  $F$ ，將長度  $a$  遠大於寬度  $b$  的長方形平板  $AB$ ，沿鉛直方向自表面張力為  $S$ 、密度為  $\rho$  的液體中上提。若平板之重量可忽略，而達平衡時，其下方液體層之高度為  $h$ ，其側面可近似為長度為  $a$ 、半徑為  $h/2$  的圓柱液面，則  $F$  與  $S$ 、 $h$ 、 $\rho$  之間的關係可求得如下。

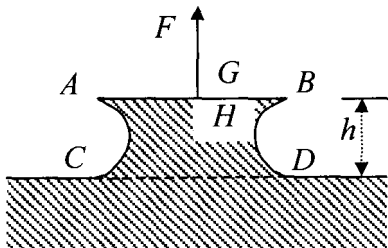


圖 14 上提之長方形平板

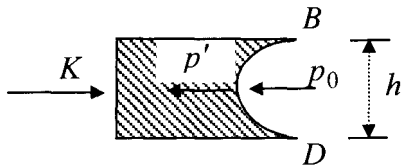


圖 15 右半液體層之力圖

設平板  $AB$  上方之氣體壓力為  $p_0$ ，而下方  $H$  處之液體壓力為  $p$ ，則因水平面  $CD$  上方之氣體壓力亦為  $p_0$ ，故  $p = p_0 - \rho gh$ ，由此可求得平板因其上、下方之壓力差而受到的向下拉力為  $N = ab(p_0 - p) = ab\rho gh$ 。故平衡時之正向力為  $F = N = ab\rho gh$ 。

但如圖 15 所示，在水平方向上，液體層之右半部受到來自左半部液壓所產生的力  $K$  與其右側半圓柱液面內液壓  $p'$  所施的力

$R = ah p'$ ，而此兩力大小相等，方向相反，即  $K = R$ 。因左半部液壓的平均值為  $(p + \rho gh / 2) = (p_0 - \rho gh / 2)$ ，故  $K = ah(p_0 - \rho gh / 2)$ ，而右側半圓柱液面內、外之壓力差可由 (4) 式求得為  $p' = p_0 - 2S / h$ ，即  $R = ah(p_0 - 2S / h)$ ，故  $K = R$  可表示為  $ah(p_0 - \rho gh / 2) = ah(p_0 - 2S / h)$  上式經整理後可得液體層之高度為  $h = 2\sqrt{S / (\rho g)}$ 。綜合以上結果可得平衡時之正向力為

$$F = ab\rho gh = 2ab\sqrt{\rho g S} \quad (14)$$

一般在回答此類問題時，常只考慮表面之張力作用，而忽略液體內部與周圍氣體壓力之作用，這樣的做法，在本例中，因兩側表面的張力係沿著水平方向，故會得到正向力  $F$  為零的不合理結果。因此在教學上，應該避免。

另外一個值得一提的例子如圖 16 所示，即在長方形液體薄膜(即斜線部分)的一端，有一可自由移動的橫桿  $AB$ 。此例常用來說明液面因受到沿著表面的張力作用，故可與橫桿的重量或所受的拉力，達成平衡。但如果仿照圖 14 的例子，這個系統所以能達成平衡，其實應解釋為是周圍氣體壓力大於液體薄膜內部壓力所導致的。顯然地，這樣的例子並不足以證明沿著液面有張力的作用。

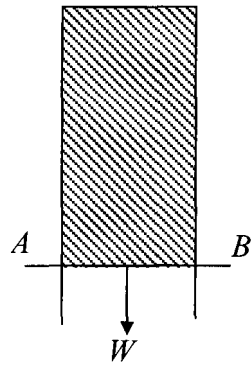


圖 16 液體薄膜與橫桿