

# 流體力學

曹 鶴 藕 編

龍門聯合書局印行

## 序

我編寫本書目的，在求適應工學院各系關於流體力學上的需要，所以編排的次序：自第二章至第六章講流體力學上的一般理論。這一部分的教材，可以說是各系所共同必需的。自第七章至第十一章，討論各項個別的問題。例如管路、渠、升力與推進力、潤滑問題，與水力機械等。關於這幾章的教材，各系可以斟酌情形，略去比較次要的章節。例如讀土木的，可以略去第九章與第十章，讀電機的可以略去第九章，讀航空或造船的可以略去第七章與第八章。讀機械的，各章都應閱續，但可以斟酌教學時間的多寡，在每章內略去比較次要的材料，但刪減時仍須留意教材內容的一貫性。維解析放在最後一章，其中有關於維解析在管路、渠、機翼、螺旋槳、軸潤滑等問題上的應用。

依據新的課程標準，微積分與微分方程式都是一年級的功課，所以在二年級：流體力學，就得補充些關於數學上的知識，如果在二年級已經讀過了高等微積分，或其他相當程度的工程數學，在三四年級內讀這本流體力學，那就毫無問題。書中用小號字體所排的幾節，因為內容較深，初讀時可暫從略。

本書所用的度量衡制，有米制有英制，閱讀時雖較麻煩，可是，我國的工程界目前仍兼採這兩種制度，所以讀的時候多費了一些功夫，將來應用的時候，卻可少化些腦力。

編寫本書時，承王宏基薛鴻達兩先生給我許多寶貴的建議，和許多寶貴的教學經驗，特在此表示感謝。

一九五一年七月曹鶴蓀序於上海交通大學

# 目 次

## 第一章 基本概念

1-1.	流體力學的發展史略	1
1-2.	流體的分類和物理性	2
1-3.	密度, 重度, 密度, 和比重	3
1-4.	黏性	4
1-5.	氣體方程式	8
1-6.	壓縮性	9

## 第二章 流體靜力學

2-1.	靜止流體	12
2-2.	平衡條件	14
2-3.	勢	15
2-4.	加速度運動的流體	16
2-5.	無壓縮性流體的平衡	20
2-6.	水靜力方程式的應用	22
2-7.	壓力的量測	27
2-8.	阿基米得原理	31
2-9.	流體與浮體的穩定性	33
2-10.	壓縮性流體的平衡	35
2-11.	標準大氣	37
2-12.	大氣的平衡和穩定	39
2-13.	表面張力和毛細作用	39

## 第三章 流體運動學

3-1.	兩種分析流體運動的方法	48
3-2.	流線, 脈線, 流管	49
3-3.	速度的分析	51
3-4.	連續性方程式	53
3-5.	流體質點的加速度	55
3-6.	流固數與流速勢	57
3-7.	複變數函數	61
3-8.	幾種簡單流動場	62
3-9.	保角變換	66

**第四章 流體動力學的基本原理**

4-1. 因壓力梯度而產生的流動	72
4-2. 重力對於流動的影響	73
4-3. 伯努利方程式的應用	74
4-4. 伯努利常數的變化	82
4-5. 穩定流動內動量的變化	84
4-6. 穩定流動內角動量的變化	87
4-7. 穩定流動內能量的變化	88
4-8. 空隙現象	90

**第五章 黏性和擾動問題**

5-1. 黏性流體內的剪應力與剪速度的關係	95
5-2. 圓管內的黏性流動	96
5-3. 銷量的消失	99
5-4. 相似定律	101
5-5. 黏性流動的不穩定性	104
5-6. 擾動的特性	105
5-7. 層流邊界層	109
5-8. 湍流邊界層	111
5-9. 接近光滑或粗糙表面的速度分布	113
5-10. 光管與糙管的阻力	119
5-11. 邊界層的分離	124
5-12. 潛體上的壓力分布	126
5-13. 平面流動的級列	128
5-14. 潛體的阻力	130

**第六章 流體的壓縮性**

6-1. 一維流動的基本方程式	135
6-2. 莫伐爾管	140
6-3. 馬赫波	145
6-4. 管內的微波	147
6-5. 正衝擊波	148
6-6. 在高速度的阻力	151

**第七章 管路**

7-1. 管路上的損耗	153
7-2. 商用管的阻力經驗式	154
7-3. 零件上的損耗	157
7-4. 串聯管路	159

7-5. 並聯管路和分歧管路 .....	162
7-6. 管內無壓縮性流體的不穩定流動 .....	168
7-7. 水錐，管內壓縮性流體的不穩定流動 .....	178
7-8. 管內黏性壓縮性流體的等溫流動 .....	183
7-9. 管內黏性壓縮性流體的絕熱流動 .....	185

## 第八章 渠

8-1. 渠內流動 .....	197
8-2. 等速流動 .....	207
8-3. 施圖與流率圖 .....	202
8-4. 漸變流動的方程式 .....	207
8-5. 水躍 .....	210
8-6. 堤上流動，水門下流動 .....	213
8-7. 渠內的不穩定流動：渠內流動與壓縮性流體流動的比較 .....	215

## 第九章 升力與推進力

9-1. 庫格努斯效應 .....	220
9-2. 機翼截面的升力和阻力 .....	224
9-3. 定長機翼 .....	263
9-4. 螺旋槳的葉素理論 .....	290
9-5. 螺旋槳的動量理論 .....	235
9-6. 輪機噴氣機 .....	238
9-7. 火箭 .....	240
9-8. 螺旋槳，輪機噴氣機及火箭的推進力的比較 .....	243

## 第十章 潛滑問題

10-1. 潛滑劑的性質 .....	246
10-2. 兩面間的潤滑 .....	249
10-3. 二維的潤滑問題 .....	251
10-4. 扇形的止推軸承 .....	258
10-5. 理想的軸承 .....	259
10-6. 有載荷的軸承 .....	260
10-7. 軸承理想潤滑的條件 .....	263

## 第十一章 水力機械

11-1. 水力機械 .....	269
11-2. 衝擊水輪機 .....	269
11-3. 徑流式及混流式的反力水輪機 .....	272
11-4. 軸流式反力水輪機 .....	276
11-5. 水輪機的離解析 .....	277

11-6. 離心式泵	279
11-7. 軸流式泵	282
11-8. 往復式泵及其他型式的泵	282
11-9. 泵的維解析	284
11-10. 流體耦	286
11-11. 換向器	288

## 第十二章 維解析

12-1. 量與維	294
12-2. $\pi$ 定理	294
12-3. 管路及泵的維解析	297
12-4. 升力與阻力的維解析	299
12-5. 螺旋槳的維解析	301
12-6. 軸流機的維解析	302
12-7. 船的維解析	304
12-8. 相似條件	305
<b>索引</b>	308

# 第一章 基本觀念

1-1. 流體力學的發展史略 人類遇到了給水、排水，和利用水力來發生動力等種種問題，纔覺得有了解流體現象的必要。古代人們不過很粗淺地懂了些流體的物理，就開始掘井，運用簡單的水輪和抽水設備等，但是除了阿基米得(Archimedes)(公元前250年)的浮力原理，近代流體力學上仍舊用到外，古時候的人關於這方面的知識，的確很少。羅馬帝國衰亡(公元476)後，流體力學一直沒有進展。到了達文企(Leonardo da Vinci)1452-1519)，纔打開了這個沉寂的局面，他在意大利米蘭附近，設計並建造了一個有室的運河水閘，在水力工程上開了新紀元。他還研究鳥的飛行，研究鳥的升力是怎樣來的，在航空工程上，也推他為鼻祖。

在達文企之後，關於水力學上的知識，就大大增加。尤以伽利略(Galileo)，托里拆利(Torrielli)，牛頓(Newton)，皮托(Pitot)，伯努利(Bernoulli)，達蘭貝爾(D'Alembert)諸氏，對於水力學基本觀念的貢獻為最多。他們的理論，都有很簡單的實驗來證明，但是理論和實驗，也有背道而馳的地方。達蘭貝爾曾經證明一物體在理想流體內運動，是沒有阻力的。這個理論，對於在實在流體內運動的物體，是不適用的。這個理論和實際上的差別，叫做達蘭貝爾矛盾(D'Alembert paradox)，這個例，可以用來說明祇用理論來解決流體問題，是有限度的。

因為理論與實際，有了矛盾，所以在解決流體問題時，有兩派不同的想法。一派研究流體流動的理論，另一派注重它的實驗，這兩派到現在還是存在着。在理論方面的典型，是水動力學(hydrodynamics)，在實驗方面的典型是水力學(hydraulics)。在理論方面，為了要使複雜的算式簡單化，對於流體往往加以許多假定，最主要是假定流體沒有黏性的，因此導得的結果，有時和實際不符。至於實驗方面，祇得到了許多係數，許多經驗曲線，在各個個別問題之間，卻缺少聯繫。

到了奈維(Navier)(1785-1836)斯托克(Stokes)(1819-1903)兩氏，把理想流體的運動方程式，推廣到黏性流體。因此說明以前水動力學和水力學之間的許多差別，是可以協調的。約在同一時期，赫爾姆霍茲(Helmholtz)的渦動理論和實驗，把理論與實際上的隔閡，又消除了許多。

最近幾十年來，因為航空方面的進步，空氣動力學的產生和進展，使理論與實際的結合，更為密切。在第二次世界大戰時，因為高速度飛行的需要，對於壓縮性流體的流體力學，各國都有新的發展。現在已經成為一種新的科學。

現在的趨向，是研究同時具有黏性和壓縮性的流體的流體力學(註)。對於這方面的研究，困難是很多。最主要的原因，是關於黏性流體的流體力學和壓縮性流體的流體力學的研究，都還不夠澈底。將來如果對於研究的工具有所改進，一定會有很大成就。

**1-2. 流體的分類和物理性** 物體有兩種狀態——固體和流體。流體還能區分為液體與氣體。

固體、液體和氣體的區別，可以從它們分子間的運動距離與範圍來分。這三種物態之中，以氣體的為最大，液體的次之，固體的最小。因此固體分子間的內聚力為最大，液體次之，氣體最小。這就可說明固體是堅密而形狀一定的，液體的分子能在液體塊內自由運動，氣體能佈滿其整個容器。

液體和氣體，統稱流體，固體和流體的比較嚴密的定義，要根據各種型式的應力，對於它們的作用來下的。對於固體講，當它受到了牽應力，壓縮應力和剪應力的作用後，先產生彈性形變(elastic deformation)，但是當應力超過了彈性限度後，就會產生永久畸變(permanent distortion)。對於流體講，祇在受壓縮應力時，它有彈性性質。它受到了剪應力，無論微小到怎樣，就要不斷地變形。因為流體受不起剪應力，所以纔有能流動的性質。流體能承受一些牽應力，但這牽應力不會大於分子間的內聚力。這力量很小，所以在解工程問題時，常略去流體內的牽應力。

(註)參考 P. A. Lagerstrom, J. D. Cole, L. Trilling: *Problems in the Theory of Viscous Compressible Fluids*, 1949 年美國加利福尼亞大學出版。

因為流體受到了剪應力，就會產生流動。所以在靜止的流體內，不會有剪應力。在靜止流體內，我們須要討論的唯一應力，是壓縮應力，或者叫做壓力。一物體放在靜止流體內，流體作用於物體表面上的力，一定和物體表面垂直。再假定在靜止流體內，取一泛定截面。在這泛定截面上任一點的應力，亦必和這截面垂直。

**1-3. 密度、重度、容度和比重** 密度(density)是單位容積內的質量，重度(specific weight)是單位容積內的重量。假定把  $\rho$  表示密度， $w$  表示重度，就得這兩單位的關係如下：

$$\rho = \frac{w}{g}, \quad \text{或} \quad w = \rho g. \quad (1-1)$$

密度和重度，都隨著單位容積內分子的個數而定。因為分子的活動性和分子間的距離，隨着溫度而增。溫度愈高，在一定單位容積內分子個數愈少。所以密度和重度，都是隨着溫度的增加而減小。再假定溫度保持不變，則增加壓力，可把較多的分子壓到一定的容積內。由此可知壓力增加後，密度和重度都隨着增加。

容度(specific volume)是單位重量所占的容積。所以它就等於重度的倒數。命  $v$  為物體的容度，就得

$$v = \frac{1}{w}, \quad \text{或} \quad w = \frac{1}{v}. \quad (1-2)$$

比重(specific gravity)  $S$  的定義，是一物體的重度(或密度)對於水的重度(或密度)之比。因為流體的重度或密度，都隨着溫度而變，所以在計算比重時，應該注明溫度是多少。水的溫度，普通指攝氏<sup>4</sup>〔度〕而言。下表是幾種普通液體的比重。

命  $W$  為物體的重量， $V$  是它的容積，因此

$$W = Vwg = Vu_0S$$

上式內  $u_0$  是水的重度， $S$  是物體的比重，所以

$$\frac{\rho}{S} = \frac{w}{g}$$

假定用米制， $u_0$  等於  $g$  [達因/厘米<sup>2</sup>]，所以當  $\rho$  的單位是〔克/厘米<sup>3</sup>〕時，它的絕對值與比重  $S$  相同。

液體名稱	比重(註)
乙醇(酒精)	0.789
松節油	0.862
苯	0.879
橄欖油	0.918
亞麻子油	0.942
蓖麻子油	0.960
水	0.998
甘油	1.262
四氯化碳	1.594
汞	13.546

假定用英制，水在攝氏 4 [度]的重度是 62.45 [磅/呎<sup>3</sup>]。所以

$$w = \rho g = w_0 S = 62.45 S [\text{磅}/\text{呎}^3].$$

在英制中，質量單位是[斯勒](slug)，1 [斯勒] = 32.2 [磅，質量]，所以水在攝氏 4 [度]的密度是 1.941 [斯勒/呎<sup>3</sup>]。

密度，重度，容度與比重，都可用質量  $M$ ，長度  $L$  及時間  $T$  的維系 (dimensional system)來表示。有時用力  $F$ ，長度  $L$ ，時間  $T$  的維系，比較便利。密度  $\rho$  的維是

$$[\rho] = \left[ \frac{M}{L^3} \right]$$

從(1-1)式，得重度  $w$  的維如下：

$$[w] = [\rho][g] = \left[ \frac{M}{L^3} \right] \left[ \frac{L}{T^2} \right] = \left[ \frac{M}{L^2 T^2} \right] = \left[ \frac{F}{L^3} \right]$$

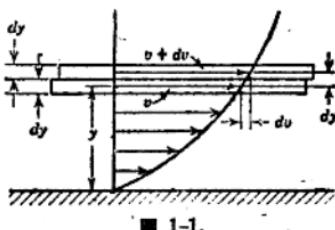
再自(1-2)式，得容度  $v$  的維如下：

$$[v] = \frac{1}{[w]} = \left[ \frac{L^3 T^2}{M} \right] = \left[ \frac{L^4}{F} \right]$$

比重是兩個重度或兩個密度的比，它是一個無維量。

**1-4. 黏性** 所有的流體，都有黏性，因此在流動時，有摩擦現象發生。圖 1-1 表示黏性流體流過一物體表面的情況。我們從實驗結果，知道沿着表面的速度是零。離開表面愈遠，速度愈大。這許多事實，可以歸納在速度圖(velocity diagram)或速度截面(velocity profile)上。這圖

(註)本表內液體溫度，除橄欖油，亞麻子油在攝氏 15 [度]外，其餘都在攝氏 20 [度]。資料來自 International Critical Tables, 1933 及 Smithsonian Physical Table, 1933.



■ 1-1.

說明流體兩鄰層間的相對運動，這也就說明了兩鄰層間的摩擦作用。圖上畫有厚度  $dy$  的兩鄰層，下層的速度是  $v$ ，上層的是  $v + dv$ 。因為這兩層的速度不同，所以在兩層之間有摩擦力或剪力存在。設其剪應力用  $\tau$  來表示。據實驗結果， $\tau$  和速度梯度 (velocity gradient)  $\frac{dv}{dy}$  成正比例，即

$$\tau \propto \frac{dv}{dy}$$

或

$$\tau = \mu \frac{dy}{dy} \quad (1-3)$$

上式內的比例常數  $\mu$ ，叫做黏性係數 (coefficient of viscosity)。當壓力增加時， $\mu$  的數值也稍稍有些增加。不過這增加的數量很微小，所以在一般工程問題中，常假定  $\mu$  是與壓力無關的。因此從 (1-3) 式可知剪應力  $\tau$  是與壓力無關的。在這裏，我們可以看出流體間摩擦力與固體間摩擦力不同的地方。固體間的摩擦力，與法線方向的壓力成正比例。流體間的摩擦力，則與壓力無關。

從 (1-3) 式，可知  $\mu$  的維是

$$\begin{aligned} [\mu] &= \left[ \frac{\tau}{\frac{dv}{dy}} \right] = \left[ \frac{FL^{-2}}{\frac{LT^{-1}}{L}} \right] = [FTL^{-2}] \\ &= [ML^{-2} \cdot T \cdot L^{-2}] = [ML^{-1}T^{-1}] \end{aligned}$$

$\mu$  的單位是 [斯勒/呎·秒]，[磅·秒/呎<sup>2</sup>]，或 [克/厘米·秒]，[達因·秒/厘米<sup>2</sup>]。1 [達因·秒/厘米<sup>2</sup>] 又叫做 1 泊 (poise)。這是紀念泊謾葉氏 (Poiseuille) 而命名的。1 [泊] 的百分之一，叫做 [厘泊] (centipoise)。水在 20°C 時的  $\mu$  是 1 [厘泊]。米制與英制單位間的換算如下：

$$1[\text{泊}] = 2.089 \times 10^{-3} [\text{磅} \cdot \text{秒}/\text{呎}^2]$$

$$= 2.089 \times 10^{-2} [\text{斯勒}/\text{呎} \cdot \text{秒}]$$

溫度對於黏性的影響很大，它對於液體的影響，和它對於氣體的影響剛巧相反，這是由於液體與氣體的分子間性質不同的緣故。氣體分子間的內聚力很微小，氣體流動時，在它各層間的剪應力，起因於垂直於流動方向的分子擾動所產生的各層間的動量互換。我們知道分子的活動性是隨了溫度的增加而增加的，所以氣體的剪應力和它的黏性係數，是

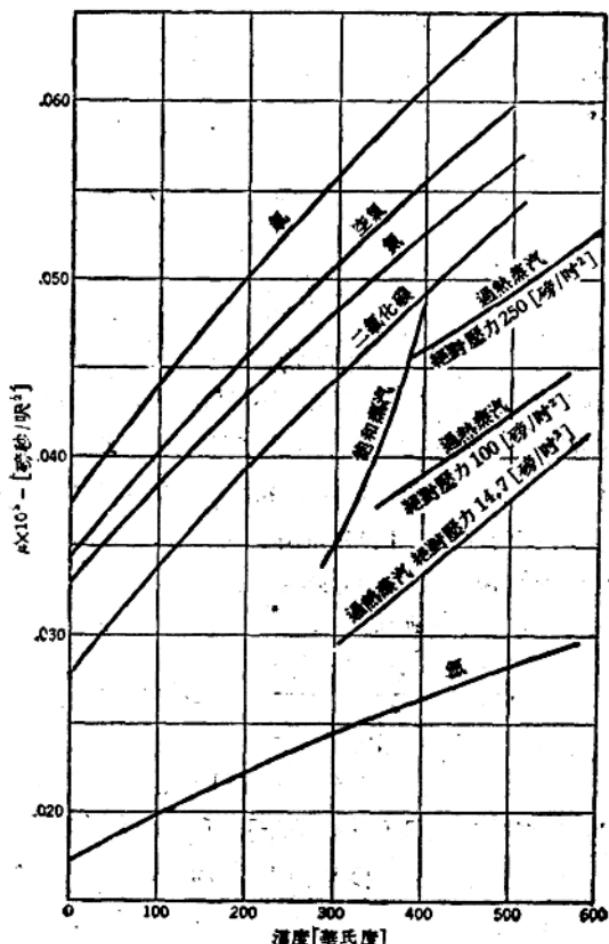


圖 1-2. 氣體的粘性係數

隨了溫度的增加而增加的(見圖 1-2)。

至於在液體內，因分子擾動而產生的動量互換的影響，小於分子間的

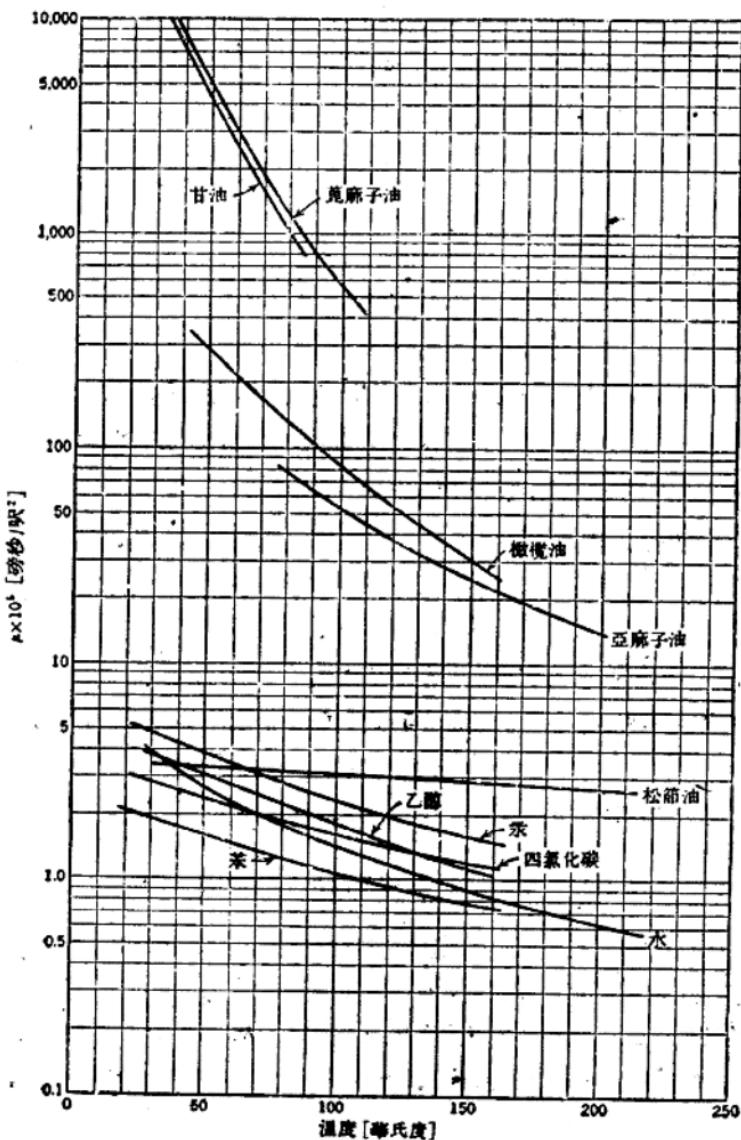


圖 1-3. 液體的粘性係數

內聚力的影響，所以液體的剪應力  $\tau$  和它的黏性係數  $\mu$ ，多半是由其內聚力的大小而定。因為溫度增加，液體的內聚力減小，所以液體的黏性係數，隨着溫度的增加而減小（見圖 1-3）。

黏性係數  $\mu$  與密度  $\rho$  的比，叫做運動黏性（kinematic viscosity），通常用  $\nu$  來表示。

$$\nu = \frac{\mu}{\rho} \quad (1-4)$$

從(1-4)式，可以看出  $\nu$  的維是

$$[\nu] = \frac{[ML^{-1}T^{-1}]}{[ML^{-3}]} = [L^2T^{-1}]$$

在  $\nu$  的維內，祇有長度與時間，這都是運動學上的維。因此我們稱  $\nu$  為運動黏性。 $\nu$  的單位，英制用〔呎<sup>2</sup>秒<sup>-1</sup>〕，米制用〔厘米<sup>2</sup>秒<sup>-1</sup>〕。

1〔厘米<sup>2</sup>秒<sup>-1</sup>〕又稱為 1〔斯〕（stoke）。這是紀念斯托克氏（Stokes）而命名的。在平常應用上，都用〔厘斯〕（centistoke）。1〔厘斯〕 =  $\frac{1}{100}$ 〔斯〕。

**1-5. 氣體方程式** 氣體的重度，可以從氣態方程式（equation of state of gas）（註）

$$pv = RT \quad (1-5)$$

求得。上式內， $v$  為容度， $p$  為絕對壓力， $T$  為絕對溫度， $R$  為常數。

在等溫過程內， $T$  = 常數，(1-5)式就變為波義耳定律（Boyle's law）。

$$pv = \text{常數} \quad (1-6)$$

在等容過程內， $v$  = 常數，(1-5)式就變為查理定律（Charles' law）。

$$\frac{p}{T} = \text{常數} \quad (1-7)$$

(1-5)式內的常數  $R$ ，叫做氣體常數（gas constant），它的維是 [ $L$ /絕對溫度]。依據亞佛加德羅定律（Avogadro's law），即：“在同一壓力及同一溫度下，所有的氣體在單位容積內的分子數都相同”，我們可以算出普用氣體常數（universal gas constant）。假定有在同一壓力  $p$  及同一

（註）在熱力學內，把滿足(1-5)式的氣體，叫做理想氣體。在流體力學內，常把沒有粘性的流體，叫做理想流體。

溫度  $T$  的兩種氣體，它們的氣體常數是  $R_1, R_2$ ；重度是  $w_1, w_2$ ；容度是  $v_1, v_2$ 。從它們的氣態方程式

$$pv_1 = R_1 T, \quad pv_2 = R_2 T$$

得

$$\frac{w_2}{v_1} = \frac{v_1}{v_2} = \frac{R_1}{R_2}$$

但是依據亞佛加德羅定律，在同一壓力和溫度下，氣體的重度必和它們的分子量成正比例，即

$$\frac{w_2}{w_1} = \frac{m_2}{m_1}$$

式內  $m_1, m_2$  是兩種氣體的分子量，自以上兩式，得

$$m_1 R_1 = m_2 R_2 \quad (1-8)$$

換句話說，即各種氣體的分子量與其氣體常數之積，都是相等的。這個積  $mR$ ，叫做普用氣體常數。

### 普通氣體的氣體常數(註)

	$R$ , [呎/華氏度, 絶對]	$mR$
二氧化硫	23.6	1512
二氧化碳	34.9	1536
氧	48.3	1546
空氣	53.3	1545
氮	55.1	1543
氫	89.5	1516
氬	767.0	1546

**1-6. 壓縮性** 各種流體都能受壓縮的，壓縮後密度增加，分子間的距離縮短。所以把壓縮後的流體再要壓縮，就比較困難。流體的溫度增加後，把它壓縮，比它在沒有增加溫度時，也要困難得多。因為溫度增加，分子的活動性也增加，所以分子間可以被壓縮的距離減小了。

流體的彈性壓縮，可以約略地用虎克定律

$$E' = \frac{\text{應力}}{\text{應變}}$$

來表示，式內的彈性係數  $E'$  是隨着溫度與壓力而變的。因為在一般的

(註)氣體分子為單原子的或二原子的，其  $mR$  等於普用氣體常數。若其每分子所含原子多於二個時，其  $mR$  便與普用氣體常數有所較差了。參閱上表可知。

工程問題中，溫度與壓力的變化都不很大，所以可假定  $E$  是一個常數。命  $dp$  為壓力增量，因為壓力增加，容積減小，所以容積的應變是  $-\frac{dv}{v}$ ，因此得

$$E = \frac{dp}{dv} = -v \frac{dp}{dv} \quad (1-9)$$

氣體的壓縮和膨脹，當隨着氣體的熱力過程而定的。假定是等溫過程，依據波義耳定律，(1-6)式，得

$$\frac{dp}{dv} = -\frac{p}{v}$$

代入(1-9)式，得

$$E = p. \quad (1-10)$$

假定是絕熱過程， $p$  與  $v$  的關係式是

$$pv^k = \text{常數}$$

式內的  $k$  叫做絕熱指數(adiabatic exponent)，它是氣體的等壓比熱  $c_p$  與等容比熱  $c_v$  的比。把上式微分，得

$$\frac{dp}{dv} = -\frac{kp}{v}$$

代入(1-9)式，得

$$E = kp. \quad (1-11)$$

當一物體在氣體內運動時，假定它的速度很小，因為它的運動而產生的壓縮性影響也很小。換句話說，我們假定在這情況下的氣體是無壓縮性的，不致產生可覺察的誤差。但是速度愈高，壓縮性的影響也就愈大了。在流體力學內，用來計算速度的標準是聲速。假定物體運動的速度，超過了聲速，我們叫它是超聲速(supersonic velocity)；假定低於聲音的速度，我們叫它是亞聲速(subsonic velocity)；假定和聲音的速度，相差無幾，我們叫它是鄰聲速(transonic velocity)。物體運動的速度對於聲速的比率，叫做馬赫數(Mach number)。所以在超聲速的範圍內，馬赫數大於 1。在亞聲速的範圍內，馬赫數小於 1。當馬赫數小於 0.5 時，我們可以忽視流體的壓縮性，不致有顯著的誤差。

## 参考資料

- W. F. Durand: The Development of Our Knowledge of the Laws of Fluid Mechanics. Science, Vol. 78, No. 2025, p. 343, 1933.
- R. Giacomelli and E. Pistoletti: Historical Sketch, Aerodynamic Theory Vol. I. Julius Springer, 1934(1943 再版, GAL C. I. T.)
- W. F. Durand: The Outlook in Fluid Mechanics. Journal of Franklin Institute, Vol. 228, No. 2. 1939.
- Th. von Kármán: The Role of Fluid Mechanics in Modern Warfare. Proc. Second Hydraulics Conf. Bul. 27. Univ. of Iowa, 1943.
- The Mechanical Properties of Fluids, A Collective Work. Blackie and Sons. 1925.
- E. C. Bingham; Fluid and Plasticity, McGraw Hill. 1922.
- E. Hatschek: The Viscosity of Liquids, D. van Nostrand, 1928.
- F. Auerbach: Eigenschaften der Flüssigkeiten, Handbuch der physikalischen und technischen Mechanik, Bd. V. 1931.
- F. P. Ewald, T. Pöschl and L. Prandtl: The Physics of Solids and Fluids, Blackie and Sons. 1932.
- 物部長編: 水理學, 第一章, 昭和八年(1933), 岩波出版。