

部定大學用書

近代物理學

(下冊)

國立編譯館大學用書編審委員會主編

王碩輔編著

國正中印局書館譯編立出版社行

部定大學用書
近代物理學
(下冊)

國立編譯館大學用書編審委員會主編

王碩輔編著

國立編譯館出版行
正中書局印



版權所有

翻印必究

中華民國五十四年三月臺初版
中華民國六十五年九月臺六版

部定大學用書 近代物理學 全二冊

下冊 基本定價 二元四角

(外埠酌加運費滙費)

主編者 國立編譯館大學用書編審委員會

編著者 王碩輔

出版者 國立編譯館

發行人 黎元譽

發行印刷 正中書局

(臺灣臺北市衡陽路二十號)

海外總經銷 集成圖書公司

(香港九龍油麻地北海街七號)

海風書店

(日本東京都千代田區神田神保町一丁目五六番點)

東海書店

(日本京都市左京區田中門前町九八番地)

新聞局出版事業登記證 局版臺業字第〇一九九號(4659)申
(500)

序

編者近幾年教授近代物理學，深感此科西籍名著雖多，然因深淺不一，初學者必須多方參考，難免吃力費時，復感此科中文書籍較為缺乏，遂不揣菲學，參考國外有關諸書，將其基本觀念，基本原理，重要定理，各種問題之解法，擷英取華，尤注意公式之導證，匯編是書，以適合今日大學教課及一般參考之兩種用途。

自量子力學由 Heisenberg 及 Schrödinger 分別提出後，原子物理學之發展乃突飛猛進，故吾人若欲詳細討論原子，原子核及其他問題，則必須引用量子力學，編者有鑑於此，特於本書中第九，第十一及第十二，三章中介紹初等程度之量子力學，以便探討本書第十四章以後之諸問題。

本書專門名詞，多採自教育部頒佈之物理學名詞，原子能名詞及化學名詞等。未頒佈之名詞，則依照國內所通用者或由編者自擬。但人名除極少數外均書以原文，而未用譯名。

本書下冊之內容多取自下列各書，其中尤以採用(4)(5)(10)(12)四書較多，謹向各該書著者表示謝意。

- (1) R.B. Leighton: Principles of Modern Physics.
- (2) F.K. Richtmeyer, E.H. Kennard and T. Lauritsen:
Introduction to Modern Physics.
- (3) Pauling and Wilson: Introduction to Quantum Mechanics.
- (4) C. Kittel: Introduction to Solid State Physics.
- (5) A.J. Dekker: Solid State Physics.

- (6) F. Seitz: The Modern Theory of Solids.
(7) L. Brillouin: Statistique Quantique.
(8) R.W. Gurney: Introduction to Statistical Mechanics.
(9) 原島鮮：物性論概說。
(10) E.B. Shpolski: Atomic Physics.
(11) R.G. Sachs: Nuclear Physics.
(12) 野中到：核物理學

本書係屬初版，欠妥之處在所難免，尚望讀者不吝指正為幸。

王頌輔謹識

中華民國四十九年五月於東海大學

近代物理學下冊

目 錄

第十七章 分子構造

§ 17-1 分子內電荷的分佈.....	1	§ 17-8 偶極矩與分子構造.....	21
§ 17-2 電子極化及原子極化.....	2	§ 17-9 分子中之電子及其原子	
§ 17-3 取向極化.....	6	核的運動方程式.....	23
§ 17-4 氣體之靜電介質常數.....	11	§ 17-10 氢分子游子($H^+_{\cdot 2}$).....	25
§ 17-5 局部電場.....	12	§ 17-11 正常氫分子及氫分子游	
§ 17-6 Clausius-Mossotti 公		子($He^{+}_{\cdot 2}$)之電子狀態.....	28
式.....	16	§ 17-12 分子之轉動及振動.....	33
§ 17-7 電子極化和游子極化的		§ 17-13 分子能階及帶光譜.....	42
古典理論.....	17	§ 17-14 Raman 效應.....	45

第十八章 原子或分子間之作用力與物質結合

§ 18-1 引言.....	48	§ 18-4 Van der Waals 結合.....	53
§ 18-2 游子結合.....	49	§ 18-5 金屬結合.....	62
§ 18-3 共價結合.....	52		

第十九章 金屬之自由電子理論及量子統計學

§ 19-1 引言.....	65	§ 19-7 Bose-Einstein統計.....	95
§ 19-2 導電係數與歐姆定律.....	66	§ 19-8 傳導順磁性之量子	
§ 19-3 傳導電子之熱容及其順		子論.....	99
磁性.....	72	§ 19-9 熱發射.....	101
§ 19-4 金屬中之自由電子之量		§ 19-10 冷發射.....	106
子論.....	75	§ 19-11 兩種金屬間之接觸電位	
§ 19-5 Fermi-Dirac 統計.....	80	差.....	111
§ 19-6 理想 Fermi 氣體.....	85		

第二十章 固體之帶理論

§ 20-1 引言.....	115	§ 20-7 以帶理論討論結晶中電子之運動.....	148
§ 20-2 Bloch 定理.....	116	§ 20-8 導體，絕緣體及真性半導體.....	150
§ 20-3 Kronig-Penney 模型.....	121	§ 20-9 正孔.....	153
§ 20-4 近乎自由電子之近似.....	128	§ 20-10 Hall 效應.....	154
§ 20-5 結晶中電子之運動.....	139		
§ 20-6 堅固結合之近似法.....	143		

第二十一章 半導體及晶體之整流作用

§ 21-1 在絕緣體及半導體中電子之分佈.....	157	§ 21-5 金屬一半導體接觸之整流性.....	168
§ 21-2 非真性半導體.....	161	§ 21-6 p-n 接合整流器.....	170
§ 21-3 在非真性半導體中電子之分佈.....	164	§ 21-7 電導器.....	172
§ 21-4 兩種金屬間障壁層之整			

第二十二章 天然放射性

§ 22-1 放射性之發現.....	175	§ 22-4 透次變換理論及放射平衡.....	181
§ 22-2 放射性元素之蛻變.....	177	§ 22-5 放射系.....	185
§ 22-3 放射性元素之半化期.....	179	§ 22-6 放射性之單位.....	190
§ 22-4 透次變換理論及放射平衡.....			

第二十三章 原子核之一般性質

§ 23-1 原子核.....	193	§ 23-7 核之電矩.....	210
§ 23-2 核之自轉.....	195	§ 23-8 結合能.....	212
§ 23-3 核之成份.....	198	§ 23-9 半經驗質量公式.....	222
§ 23-4 核之統計.....	201	§ 23-10 氦核.....	227
§ 23-5 核之大小.....	203	§ 23-11 氦核的理論.....	229
§ 23-6 核之磁矩.....	207	§ 23-12 核力.....	234

第二十四章 放射線與物質之相互作用

§ 24-1 放射線之觀測方法.....	243	§ 24-2 α 質點之射程.....	249
----------------------	-----	----------------------------	-----

§ 24-3	β 質點之射程.....	253	§ 24-5	正電子.....	260
§ 24-4	γ 射線與物質的相互作用.....	256	§ 24-6	中子與物質之相互作用.....	264
			§ 24-7	慢中子之繞射.....	269

第二十五章 α, β 蛻變及 γ 輻射

§ 25-1	α 蛻變.....	273	§ 25-6	K 電子捕獲.....	291
§ 25-2	α 射線譜之構造.....	276	§ 25-7	簡單的 β 射線譜及複雜的 β 射線譜.....	294
§ 25-3	β 蛻變.....	280	§ 25-8	γ 輻射.....	296
§ 25-4	微中子.....	284	§ 25-9	異性核.....	298
§ 25-5	容許 β 轉移與禁止 β 轉移.....	286			

第二十六章 高能質點加速器

§ 26-1	引言.....	301	§ 26-4	線型加速器.....	306
§ 26-2	Cockcroft-Walton 裝置.....	302	§ 26-5	定頻迴旋加速器.....	308
§ 26-3	Van de Graff 發電機.....	303	§ 26-6	貝他加速器.....	311
			§ 26-7	同步加速器.....	315

第二十七章 核反應

§ 27-1	核反應之一般性質.....	319	§ 27-9	質子， α 質點感召的核反應.....	350
§ 27-2	能量及動量不減律之同時應用.....	324	§ 27-10	氘核感召的核反應.....	356
§ 27-3	有效截面.....	330	§ 27-11	超高能之核反應.....	359
§ 27-4	複核.....	332	§ 27-12	光蛻變.....	361
§ 27-5	原子核之能級.....	334	§ 27-13	核分裂.....	362
§ 27-6	原子核之模型.....	336	§ 27-14	核分裂之理論.....	367
§ 27-7	能階幅及共鳴.....	342	§ 27-15	鍊鎖反應及原子堆.....	372
§ 27-8	中子感召的核反應.....	348	§ 27-16	熱核反應.....	376

第二十八章 宇宙射線

§ 28-1	宇宙射線之發現及其基本觀察.....	381	§ 28-3	原宇宙射線由於碰撞所耗的能量.....	387
§ 18-2	原宇宙射線.....	385	§ 28-4	射叢.....	390

§ 28-5 宇宙射線之來源.....	393	附錄 VII 彈性碰撞與非彈性碰撞.....	396
附錄 VI 兩個質子之靜電相互作用能.....	403	附錄 VIII 同位素.....	403
		索引.....	430

附錄：文獻摘要

101.....	對于干涉儀的干涉條紋.....	1-103
	干涉系統的干涉條紋.....	1-103
102.....	電荷轉移.....	8-42
103.....	干涉儀：光路干涉.....	1-103
104.....	干涉儀：干涉干涉.....	1-103
105.....	干涉儀：干涉干涉干涉.....	1-103
106.....	干涉儀：干涉干涉干涉干涉.....	1-103
107.....	干涉儀：干涉干涉干涉干涉干涉.....	1-103
108.....	干涉儀：干涉干涉干涉干涉干涉干涉.....	1-103

附錄：文獻摘要

109.....	電荷轉移.....	1-103
110.....	干涉儀：干涉干涉.....	1-103
111.....	干涉儀：干涉干涉干涉.....	1-103
112.....	干涉儀：干涉干涉干涉干涉.....	1-103
113.....	干涉儀：干涉干涉干涉干涉干涉.....	1-103
114.....	干涉儀：干涉干涉干涉干涉干涉干涉.....	1-103

附錄：文獻摘要

115.....	干涉儀：干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉.....	1-103
116.....	干涉儀：干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉.....	1-103
117.....	干涉儀：干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉.....	1-103
118.....	干涉儀：干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉.....	1-103
119.....	干涉儀：干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉.....	1-103
120.....	干涉儀：干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉.....	1-103
121.....	干涉儀：干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉.....	1-103
122.....	干涉儀：干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉.....	1-103
123.....	干涉儀：干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉.....	1-103
124.....	干涉儀：干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉.....	1-103
125.....	干涉儀：干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉.....	1-103
126.....	干涉儀：干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉.....	1-103
127.....	干涉儀：干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉.....	1-103
128.....	干涉儀：干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉.....	1-103

附錄：文獻摘要

129.....	干涉儀：干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉.....	1-103
130.....	干涉儀：干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉.....	1-103
131.....	干涉儀：干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉干涉.....	1-103

第十七章 分子構造

§ 17-1 分子內電荷的分佈

一個分子係由少數個質量甚大的原子核，和繞此諸核運行的電子團所組成。分子中的原子核亦作運動，然因其質量遠大於電子，其運動較電子者甚慢，故在討論分子中電子的問題時，常將核視為靜止。在研討分子本性時，吾人必須先知道分子內電荷的分佈，分子內的電荷一部份為原子核所帶的正電，另一部份則為電子團所帶的負電，就一中性分子言，此正負電量為相等。此等電荷在分子內的分佈，係決定於核間的距離及電子雲的帶電密度。電子雲的帶電密度，在古典論，係以電子所經歷的空間中之單位體積內所含的平均電量表示之；在量子力學，以波的或然率示之。

分子中既含有帶正電的原子核，自應有其正電荷的重心，同理亦應有負電荷的重心，當正負電荷的重心相一致時，吾人即可視電子雲對核的重心，係以球對稱之形式分佈於空間，此種分子通稱為無極分子 (Nonpolar molecule)，然在一般情形，分子之正電荷重心與其負電荷重心並不一定融合，因而有許多分子成為電的偶極子 (Dipole)，如此分子通稱為有極分子 (Polar molecule)，亦稱它為永久偶極子 (Permanent dipole)，其對外所呈電的效應係取決於其偶極矩 (Dipole moment)，有極分子的偶極矩 p_e 可寫作：

$$p_e = \Sigma \bar{er} \quad (1-1)$$

r 為核和電子的向徑， Σ 係指就一切的核和電子取和之意。 \bar{er} 方之橫線為平均值符號。如果 $p_e = 0$ ，則分子的電性質，在第一次近似，可以其成分為

$$\theta_{xx} = \Sigma \bar{ex^2}, \dots; \quad \theta_{xy} = \Sigma \bar{exy} \dots \quad (1-2)$$

之四極矩 (Quadrupole moment) 表示之。因此處之 θ 與力學中之轉動慣量或慣量乘積相似，故稱它為電的轉動慣量 (Electrical moment of inertia)，此量為一張量。

若自外方給分子施以電場，則原子核即向電場方向移動，電子則向電場之反向移動，而使分子產生應變，此種應變因電子與核間的引力作用而被限制，不能任意增加，終將達至平衡狀態。當分子的應變達到平衡時，分子中正電荷重心與負電荷重心，便相隔某距離而成為電的偶極子，於是一無極分子受外電場作用時，因電場的感應它將成為電的偶極子，其偶極矩 p 顯然與外加電場的強度 E 成正比，即

$$p = \alpha E \quad (1-3)$$

此處之比例係數 α 通稱為極化率 (Polarizability)。就球對稱的分子言， α 不因方向而異，亦即 α 為一無向量。若就一般分子言，其 α 則因方向而異，亦即 α 為一張量，可以橢圓體表示之。由此可知分子構造與 α 有密切的關係。於是，對於分子的構造，可從 α 值之測定或計算，研討之。

§ 17-2 電子極化及原子極化

(i) 極化 圖 17-1 所示者，是一平板狀電容器之簡圖，一板帶正電，另一板帶等量的負電，其表面電荷密度設為 q ，若兩板間為真空，則兩板間的電場強度 E_{vac}

$$(1-1) \quad E_{vac} = 4\pi q = D \quad (2-1)$$

D 通稱為電位移 (Electric displacement) 或稱它為通量密度 (Flux density)。兩板間的電位差 ϕ_{vac} 可寫作：

$$\phi_{vac} = E_{vac} \cdot d \quad (2-2)$$

若此板的面積為 A ，其一板上所帶的電量為 Q ，則

$$C_{vac} = \frac{A \cdot q}{\phi_{vac}} = \frac{Q}{\phi_{vac}} \quad (2-3)$$

茲設在兩板間之距離及電荷 Q 均未有改變之情形下，置絕緣物於其兩板間。如衆所知，此時兩板間的電位差 ϕ 則較 ϕ_{vac} 為小，故此 ϕ 可寫作：

$$\phi = \frac{\phi_{vac}}{\epsilon}$$

由此得

$$\epsilon = \frac{\phi_{vac}}{\phi}$$

ϵ 通稱爲靜的介質常數 (Static dielectric constant)。由 $\phi_{vac} = D \cdot d$ 及 $\phi = Ed$, ϵ 亦可寫作：

$$\epsilon = \frac{D}{E} \quad (2-4)$$

通常係以此式表示 ϵ 。

在未挿入絕緣物之前，平行板上的電荷密度 $q = E_{vac}/4\pi$ ，挿入後之電荷密度 q' 應爲 $E/4\pi$ ，於是，因介質之挿入，平行板上的電荷則減少 P 。

$$P = q - q' = \frac{E_{vac}}{4\pi} - \frac{E}{4\pi} = \frac{E_{vac}}{4\pi} \left(1 - \frac{1}{\epsilon}\right) = (\epsilon - 1) \frac{E}{4\pi} \quad (2-5)$$

此 P 即是產生在靠近正極板之介質面上的表面電荷，亦是其反側的表面電荷，通稱此 P 為極化 (Polarization)。

由式 (2-5), ϵ 尚可寫作：

$$\epsilon = 1 + 4\pi \frac{P}{E} = 1 + 4\pi x \quad (2-6)$$

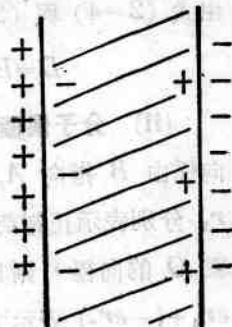


圖 17-1

$$\text{但 } \chi = \frac{P}{E} \quad (2-7)$$

此 χ 通稱為極化係數 (Susceptibility)，常用以討論物質之極化。再由式 (2-4) 與 (2-5) 可得 D 與 E 間的關係：

$$D = E + 4\pi P \quad (2-8)$$

(ii) 分子偶極矩 圖 17-2 係示一偶極子，其偶極矩為 ed ，方向係由 B 指向 A ，今如取 r_1 及 r_2 分別表示正電荷及負電荷對原點 O 的向徑，則其偶極矩亦可以 $er_1 + (-er_2)$ 表示之，蓋因

$$\begin{aligned} er_1 + (-er_2) &= er_1 - er_2 \\ &= e(r_1 - r_2) \\ &= ed \end{aligned}$$

由此，一分子或一系偶極子的偶極矩 p 可寫作：

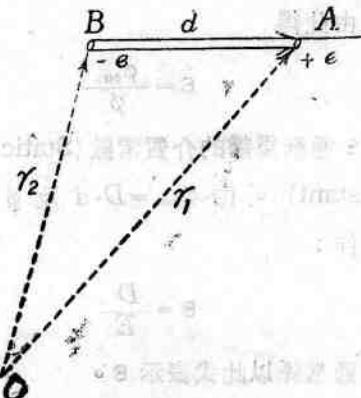


圖 17-2

$$p = \sum_i e_i r_i \quad (2-9)$$

e_i 係示一個電子所帶的負電荷，或示一個原子核所帶的正電，當 e_i 代表電子的電荷時，此 e_i 即等於 “ $-e_i$ ”； e_i 表示原子核所帶的電時，此 e_i 即為 $+Ze_i$ 。 Σ 係指就分子內所有的電子及核求和之意。從此可知，若全系為電的中性，即 $\sum_i e_i = 0$ 時， p 則與向徑原點之選擇無關。吾人往後所欲討論的系統，多為 $\sum_i e_i = 0$ 者。

(iii) 極化率——孤立的原子未受外電場作用時，因其原子核的重心與電子團的重心處在同一點，故其偶極矩為零。當它被置於外電場中時，如前文所述，因外電場的作用，核將向電場方向移動，電

子則向電場的反向移動，而呈極化，其偶極矩 μ_{ind} 為

$$(17-8) \quad \mu_{ind} = \alpha_e E \quad (2-10)$$

此處之 α_e ，通稱為原子的電子極化率 (Electronic polarizability)。式 (2-10) 中之 μ_{ind} ，係因外電場的感應而生的偶極矩，故通稱它為感應偶極矩 (Induced dipole moment)。

茲為估計此 α_e 的大小，提出一如圖 17-3 所示的簡單模型，將原子視為帶電 Ze 的核為其中心，其負電荷均勻地分佈成一半徑為 r 的球。 d 表示因外電場作用核的位移。根據此模型，核的復原力則決定於半徑為 d 之球內所包含的負電荷 q ，此 q 為

$$q = \frac{4}{3} \pi d^3 \rho$$

但 ρ 為此球內負電荷的密度。半徑 r 之球內

所含的負電荷為 $\frac{4}{3} \pi r^3 \rho$ ，此亦可寫為 Ze ，即

$$Ze = \frac{4}{3} \pi r^3 \rho$$

取此二式之比，可得

$$q = \frac{Zed^3}{r^3}$$

於是核的復原力為

$$\frac{Zed^3}{r^3} \times \frac{Ze}{d^2} = \frac{Z^2 e^2 d}{r^3}$$

再由平衡條件，得

$$ZeE = \frac{(Ze)^2 d}{r^3} \quad \text{或} \quad E = \frac{Zed}{r^3}$$

於是，因電場之感應而起的暫時偶極矩 μ_{ind} 可寫作：

$$\mu_{ind} = Zed$$



17-3

或改寫作：

$$(2-11) \quad \mu_{ind} = r^3 E \quad (2-11)$$

在另一方面，此 μ_{ind} 亦可寫作：

$$(2-12) \quad \mu_{ind} = \alpha_e E$$

由式 (2-11) 與 (2-12) 之比較，得電子極化率為

$$\alpha_e = r^3$$

其因次為 $[L^2]$ ，因原子半徑 $r \approx 10^{-8}$ 厘米，故 α_e 值約為 10^{-24} [厘米] 3 之程度，從此吾人亦能估計出 d ，對普通的外電場 ($E = 300$ 伏特/厘米)， d 值約為 10^{-15} 厘米。從此可知對普通的外電場， d 值則遠比 r 值為小。

由 $d_e = r^3$ 的關係，原子序數大的原子的極化率比原子序數小的原子的極化率為大；處在主量子數較大之殼上的電子，對極化的賦與，較主量子數 n 為小之殼上之電子者為大，此因處在主量子數小的殼上的電子被束縛而不易位移也。從後述的事實，正游子的極化率比其中性原子者為小，負游子的極化率則比其中性原子者為大。

當一分子受外電場作用時，一如原子受電場感應，屬於各原子的電子均對各該原子核實行位移，以生電子極化；組成分子的原子或游子，在通常情況，也作位移，使分子發生極化，此種極化通稱為原子極化 (Atomic polarization) 或稱為游子極化 (Ionic polarization)。因分子中游子的位移而起的偶極矩，亦可寫作如式 (2-10) 所示之形式。但 α_e 須換為 α_a ，此 α_a 稱為原子極化率 (Atomic polarizability)，或稱為游子極化率 (Ionic polarizability)。根據實驗，許多分子的 α_a 約為 α_e 的一百份之一。

§ 17-3 取向極化

物質之極化，除已述的電子極化及原子極化之外，尚有一種名為取向極化 (Orientational polarization) 者。取向極化，係源自有極分子自身所具的永久偶極矩。

茲設有一系相同的有極分子均處在氣體狀態，彼此間的相互作用甚小而可忽視，在未給此系加以外電場時，由於組成此系各分子的永久偶極矩凌亂地排列，此系則不呈偶極矩。然當它受一外電場作用時，各永久偶極子因轉矩作用，即轉向電場，如圖 17-4 所示，然因分子熱運動的影響，彼等轉至某角度 θ 後即告停止，此時各永久偶極子在電場方向均有一成分，其在與電場垂直方向的成分則互相抵消，因而此系即呈極化於電場方向。如此極化通稱為取向極化。

就一般而言，永久偶極子與電場所成的角度 θ 因分子而異（因分子的熱運動），故諸永久偶極子在電場方向的成分常為不同值，有的較大而有的甚小。就同一分子言，其值常隨時間而變。因此在討論一分子因外電場作用，呈現於電場方向的極化時，須就其在電場方向成分之平均值討論之。

當有極分子的永久偶極矩 μ 與電場成 θ 角時，其位能為

$$\begin{aligned} V &= -\mu E \cos \theta \\ &= -\mu \cdot \mathbf{E} \end{aligned} \quad (3-1)$$

根據 Boltzmann 統計，一偶極子出現於 θ 與 $\theta + d\theta$ 間之立體角 $d\Omega$ 內的或然率，與 $\exp\left(-\frac{V}{kT}\right)$ 成正比，故永久偶極矩在電場方向之成

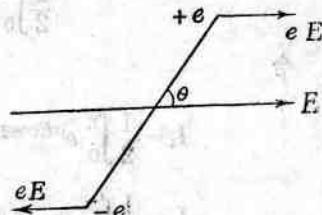
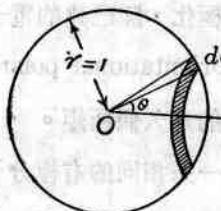


圖 17-4

分之平均值 $\langle \mu \cos \theta \rangle$ 可寫作：

$$\mu \langle \cos \theta \rangle = \frac{\int \mu \cos \theta e^{-V/kT} d\Omega}{\int e^{-V/kT} d\Omega}$$

由立體角的定義和圖 17-5，知此處之
 $d\Omega = 2\pi \sin \theta \cdot d\theta$ ，於是上式亦可寫作：



17-5

$$\mu \langle \cos \theta \rangle = \frac{\frac{1}{2} \int_0^\pi \mu \cos \theta e^{\mu E \cos \theta / kT} \sin \theta \cdot d\theta}{\frac{1}{2} \int_0^\pi e^{\mu E \cos \theta / kT} \sin \theta \cdot d\theta} \quad (3-2)$$

令

$$I_1 = \frac{1}{2} \int_0^\pi e^{\mu E \cos \theta / kT} \sin \theta \cdot d\theta$$

$$I_2 = \frac{1}{2} \int_0^\pi \mu \cos \theta e^{\mu E \cos \theta / kT} \sin \theta \cdot d\theta$$

茲為求此二積分，在此引入一新變數 x ，即 $\cos \theta = x$ ，以代替 x 。
 由此 $\sin \theta \cdot d\theta = -dx$ ，於是積分 I_1

$$I_1 = \frac{1}{2} \int_{-1}^{+1} e^{\mu E x / kT} dx = \frac{kT}{2\mu E} \left[e^{\mu E x / kT} \right]_{-1}^{+1} = \frac{kT}{\mu E} \frac{e^{\mu E / kT} - e^{-\mu E / kT}}{2}$$

若再令 $a = \frac{\mu E}{kT}$ ，由公式 $\sinh x = \frac{1}{2}(e^x - e^{-x})$ ，則

$$(1-8) \quad I_1 = \frac{\sinh a}{a}$$

積分 I_2 則為

$$I_2 = \frac{\mu}{2} \cdot \frac{d}{da} \int_0^\pi e^{\mu \cos \theta} \sin \theta \cdot d\theta = \mu \frac{d}{da} \left(\frac{\sinh a}{a} \right)$$