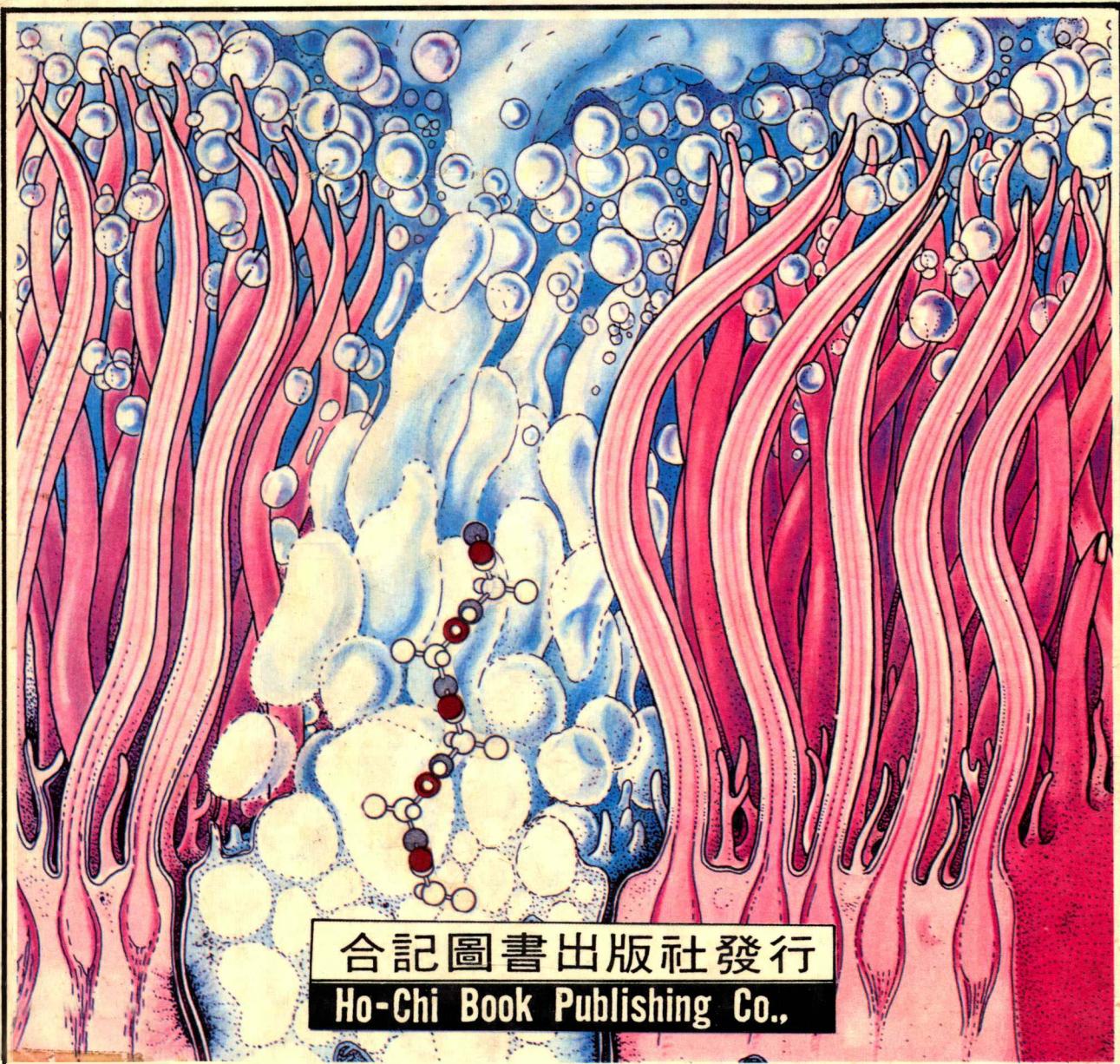


# Lehninger 生物化學

下册

國立台灣大學醫學院生化學科研究所 理學碩士陳長安・蘇清正譯

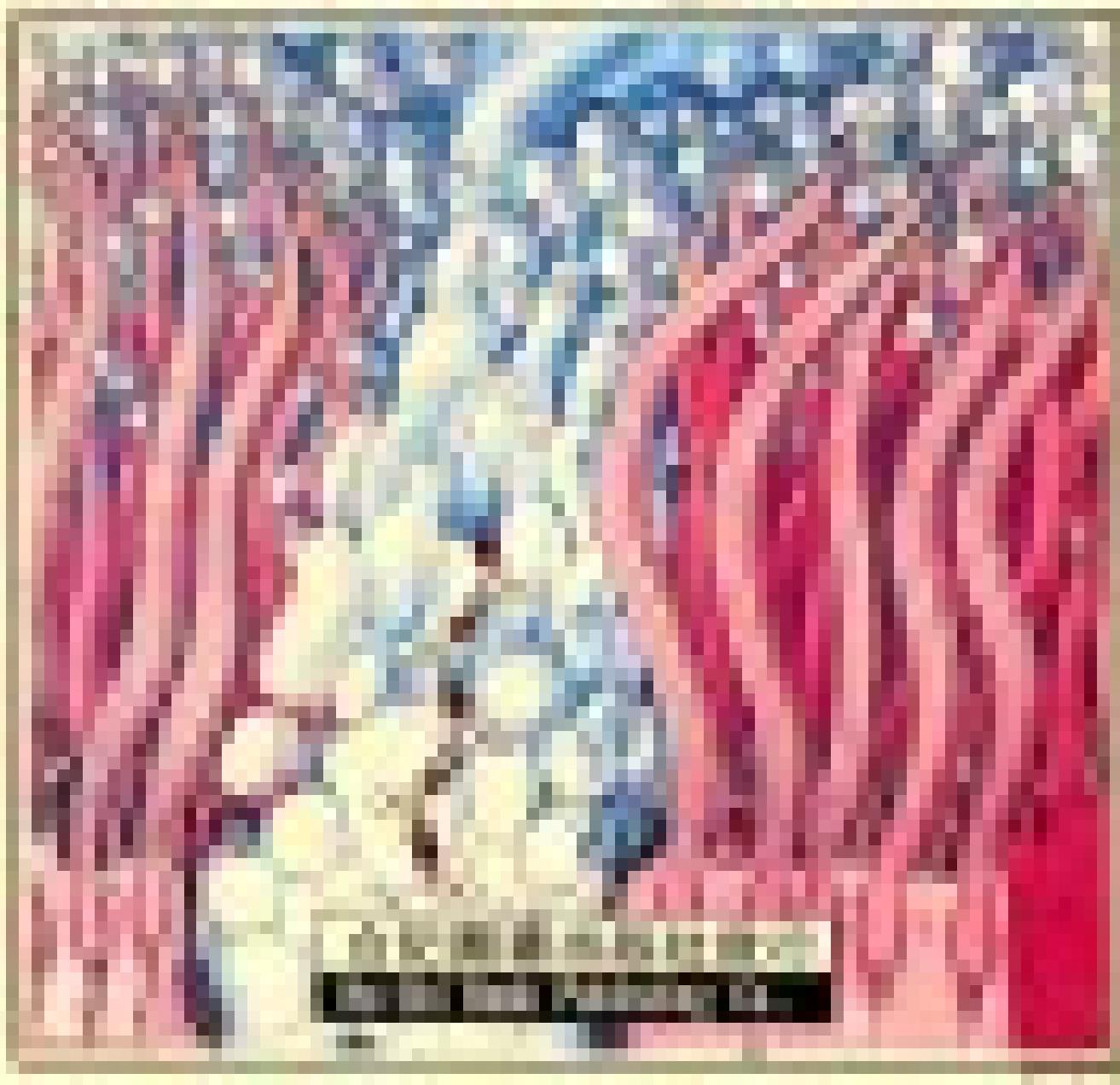


Lehninger

生物化學



生物化學 · 生物工程 · 遺傳工程 · 痘病研究



著作權註冊臺內著字第 號  
出版登記局版臺業字第〇六九八號

下冊 生 物 化 學

實價：新台幣 元整

譯著者：陳長安・蘇清正  
發行人：吳富章社  
發行所：合記圖書出版社  
地地址：台北市吳興街249號  
總經銷：合記書局  
郵政劃撥：0006919-2號  
發行日期：  
著作完成日期：

地址：台北市吳興街249號  
電話：7019404・7071647  
分店：台北市石牌路二段120號  
電話：8316045  
分店：台北市羅斯福路四段12巷7號  
電話：3951544・3411444  
分店：高雄市北平一街一號（自由路口）  
電話：(07)3226177

香港代理：藝文圖書公司  
地址：香港九龍又一村之路30號  
地上後座  
電話：3-805705・3-805807

中華民國七十四年八月初版  
中華民國七十五年九月二版

版權所有※翻印必究

# 內 容

## CONTENTS

---

### 編譯者序

### 原著者序

---

## 第一部份 生物分子 1

---

- 第1章 生物化學：生物體的分子邏輯 3  
第2章 細胞 15  
第3章 生命物質的組成：生物分子 47  
第4章 水 69  
第5章 肽基酸和肽類 97  
第6章 蛋白質：共價結構與生理功能 127  
第7章 纖維狀蛋白質 157  
第8章 球狀蛋白質：血紅素的構造與功能 181  
第9章 酶 素 217  
第10章 各種酵素功能中的維生素及微量元素 259  
第11章 碳水化合物：構造與生物性功能 291  
第12章 脂質與細胞膜 317
- 

## 第二部份 生物能量學與新陳代謝 345

---

- 第13章 新陳代謝的測定 347  
第14章 A T P 環和細胞的生物能量學 375  
第15章 酢解反應：葡萄糖分解代謝 413  
第16章 檸檬酸循環 455  
第17章 電子傳遞，氧化磷酸化和A T P 產生的調節作用 491  
第18章 動物組織裡脂肪酸的氧化作用 539

第19章	胺基酸的氧化分解作用：尿素循環	563
第20章	動物組織裡碳水化合物的生合成	595
第21章	脂質的生合成	621
第22章	胺基酸和核苷酸的核苷酸的生合成	657
第23章	光合作用	691

---

### 第三部份 人體生化學的一、二事 731

---

第24章	消化運輸及新陳代謝之整合性	733
第25章	荷爾蒙〔(激素)〕	771
第26章	人體營養	809

### 第四部份 遺傳訊息的分子級傳遞 849

---

第27章	DNA：染色體及基因的構造	851
第28章	DNA的複製與轉錄	897
第29章	蛋白質的合成及其調節	931
第30章	再談基因一、二事：修補，突變，重組及株選	
	975	
附錄A	生化學文獻報告上常見的簡寫	1010
附錄B	單位簡寫，字首，常數，和轉換因子	1012
附錄C	國際原子量	1013
附錄D	對數表	1014
附錄E	問題解答	1016
附錄F	語彙集	1033
	提供圖表的芳名錄	1063
索引		1065

# 章節的標題

## LIST OF TOPICS

### 第一部份 生物分子 1

#### 第1章 生物化學：生物體的分子邏輯

3

- 識別生物的特質 3
- 窮究生活狀態的生化學 4
- 含有機巨分子的所有生物體都根據共同通則而構成的 5
- 活細胞中能量和物質的轉換 7
- 酶，活細胞的催化劑可促進有機化的化學反應系列 8
- 細胞以化學的形式傳遞能量 9
- 細胞代謝有一固定的調節 10
- 活的生物體能夠準確的複製自己 10

#### 第2章 細胞 /5

- 所有的細胞都具有某些共同的結構特徵 15
- 細胞必須具有非常小的尺寸 16
- 細胞可分成二大類：原核細胞和真核細胞 17
- 原核細胞為最簡單和最小的細胞 18
- 大腸菌是最有名的原核細胞 20
- 真核細胞的細胞核是非常複雜的結構 24
- 粒線體是真核細胞的動力工廠 25
- 內質網形成管道穿過細胞質 27

- 高爾基體是分泌性的細胞器官 28
  - 溶體為水解酶的袋子 29
  - 過氧化體為過氧化囊泡 29
  - 細胞的收縮過程中微細纖維的功能 29
  - 微細管也有細胞運動的功能 30
  - 微細纖維，微細管和微細柱網構成細胞骨骼 30
  - 纖毛和鞭毛使細胞有推進的力量 31
  - 細胞質也含有顆粒體 33
  - 胞質液是細胞質的連續性水相 33
  - 細胞膜有大的表面積 33
  - 很多動物細胞表面也含有“觸角” 35
  - 真核植物細胞具有許多特徵 36
  - 病毒為超大分子的寄生體 37
  - 摘要 40
  - 推薦讀物 41
  - 問題 42
- 第3章 生命物質的組成：生物分子 47
- 生命物質的化學組成與地殼上物質組成的差異 47
  - 大部份的生物分子為碳化合物 48
  - 有機生物分子具有特殊的外形和大小 49
  - 有機生物分子的官能基決定它們的化學性質 50

很多生物分子具有不齊性	52	幾乎所有的胺基酸都具有一個不齊碳
細胞主要類別的生物分子都是非常大的分子	55	98 立體異物是以它們的絕對構形為基礎來命名
巨分子是由建造基石的小分子構成的	56	100 蛋白質之光學活性胺基酸都是L形式的立體異構物
建造基石分子具有簡單的結構	57	103 胺基酸可以它們的R基團為基礎來分類
細胞的結構有其階層體系	59	104 8種胺基酸具有非極性的R基團
生物分子藉化學性演化首先出現	60	104 7種胺基酸具有不帶電荷的極性R基團
化學性演化是可以模擬的	62	106 2種胺基酸具有負電極(酸性)的R基團
摘要	64	106 3種胺基酸具有帶正電荷(鹼性)R基團
推薦讀物	65	107 有些蛋白質也含有“特殊”的胺基酸
問題	65	107 胺基酸在水溶液中的離子化
		107 胺基酸具有酸和鹼的作用
由於氫鍵導至水分子不尋常的物理性質	69	109 胺基酸具有特殊的滴定曲線
氫鍵常見於生物系統中	71	109 利用滴定曲線來預測胺基酸的電荷
水具有不尋常的溶劑性質	72	110 胺基酸具有不同的酸-鹼性質
溶質改變水的性質	73	111 胺基酸的酸鹼性質可做為分析的基礎
利用平衡常數來表示可逆反應的平衡點	75	112 瀘紙電泳法可按照電荷來分離胺基酸
利用平衡常數表示的離子化反應	76	113 離子交換色層分析法為最常使用的分離法
從PH值表示H <sup>+</sup> 和OH <sup>-</sup> 的濃度	78	114 胺基酸具有的化學反應特性
酸和鹼反映出水的性質	79	115 肽類的胺基酸鍵
弱酸滴定曲線的特質	81	116 肽類可按它們離子化的行為來分離
弱酸和其共軛鹼混合物為一緩衝劑	83	117 肽類具有化學反應特性
磷酸鹽與重碳酸氫鹽為生物最重要的緩衝系統	85	118 有些肽類具有強力的生理活性
水的環境對生物的適宜性	89	119 摘要
酸雨正污染我們的湖泊與溪流	90	120 推薦讀物
摘要	91	121 問題
推薦讀物	92	
問題	92	
第5章 胺基酸和肽類	97	
胺基酸具有共同的構造特徵	98	

## 第 6 章 蛋白質：共價結構與生理功能

/27

蛋白質具有很多不同的生物功能	128
酶	128
運輸蛋白質	128
營養性與貯存性蛋白質	129
收縮性或運動性蛋白質	129
結構性蛋白質	129
防禦性蛋白質	130
調節性蛋白質	130
其他的蛋白質	130
有些蛋白質含有胺基酸所沒有的化學基團	130
蛋白質也可根據外形來分類	132
蛋白質經水解產生它們的胺基酸	132
蛋白質為非常大的分子	133
蛋白質能夠被分解與純化	134
多肽鍵的胺基酸序列能夠測定出	136
第 1 步驟：決定胺基酸的組成	137
第 2 步驟：確認胺基酸和羧基端的殘餘基	137
第 3 步驟：多肽鏈的細斷化	138
第 4 步驟：肽類片斷序列的確認	139
第 5 步驟：利用第 2 種方法將原來的多肽鍵分解	139
很多其他蛋白質的序列已都確立了	140
第 6 步驟：利用重疊法確立肽類片斷排列次序	141
胰島素為第 1 個被確認出序列的蛋白質	142
不同物種的同源蛋白質具有同源序	144
免疫反應能夠偵測同源蛋白質間的差異	146
蛋白質產生的結構改變叫做變性	

148

摘要	149
推薦讀物	150
問題	151

## 第 7 章 纖維狀蛋白質 /57

組態與構形有不同的意義	157
令人不解地，天然存在的蛋白質僅以一種或極少數的構形存在	158
$\alpha$ -角蛋白是表皮細胞製造的纖維狀蛋白質	159
角蛋白的 X-射線分析顯示其有重覆的構造單元體	160
肽類 X-射線的研究顯示肽類鏈應是堅實且平面的	160
$\alpha$ -角蛋白質中的多肽鏈形成 $\alpha$ -螺旋體	161
有些胺基酸與 $\alpha$ -螺旋體不共存	163
$\alpha$ -角蛋白質含有很多可與 $\alpha$ -螺旋狀構造共存的胺基酸	163
天然 $\alpha$ -角蛋白的 $\alpha$ -螺旋形多肽鏈，經極度的扭曲而成繩索狀	164
$\alpha$ -角蛋白質的水不溶性是胺基酸非極性 R 基的結果	164
$\beta$ -角蛋白質的多肽鏈，具有不同的構形： $\beta$ 構造	165
電燙頭髮是項生化工程傑作	166
膠原蛋白和彈力蛋白是結締組織中的主要纖維狀蛋白質	167
膠原蛋白質是體內含量最多的蛋白質	168
膠原蛋白既有人們熟悉的也有不尋常的性質	169
膠原蛋白中的多肽是三股的螺旋形構造	169
彈性蛋白的構造使彈性組織有特異的性質	171
纖維狀蛋白質對吾人有何有關蛋白質構造的啓示	172

細胞內的其他種纖維狀或線狀蛋白質	
摘要	173
推薦讀物	175
問題	176
第 8 章 球狀蛋白質：血紅素的構造與功能	181
球狀蛋白質的多肽鏈是緊密摺疊的	181
肌球蛋白的 X - 射線分析是件突破性成就	182
來自不同種類的肌球蛋白有相似的構形	185
每種球狀蛋白質的三級構造都具獨特性	185
胺基酸的順序決定三級構造	189
使球狀蛋白質的三級構造安定的四種不同力量	190
多肽鏈的摺疊速率頗重要	191
複組成單元有三級和四級兩種構造	192
血紅素的完整構造已由 X - 射線分析揭露	193
肌球蛋白與血紅素的 $\alpha$ 和 $\beta$ 鏈有幾近相同的三級構造	195
其他複組成單元蛋白質的四級構造也已決定	196
紅血球特化成携氧的工具	197
肌球蛋白與血紅素的氧結合曲線不同	197
氧的協調性結合增進血紅素當氧攜帶者的效率	199
血紅素也輸送 $H^+$ 和 $CO_2$	199
血紅素的氧合作用改變其本身的三度空間的構形	201
鐮狀細胞貧血是血紅素的分子性疾病	205
鐮刀 - 細胞血紅素的胺基酸順序有改變	207
成鐮刀狀是血紅素 S 分子黏結在一起的傾向所致	207
含有“錯誤”胺基酸的蛋白質是基因突變的結果	209
鐮刀狀血紅素的分子治療法能否求得？	210
摘要	210
推薦讀物	211
問題	212
第 9 章 酶素	217
生化學史大部份為酶素研究史	218
蛋白質的諸般性質酶素都有	219
酶素依其催化的反應而分類	220
酶素以降低活化能而增進化學反應的速率	221
基質濃度對酶素催化的反應速率有深遠的影響	222
基質濃度與酶素性反應速率之間有定量上的關係	223
每一酶素對某特定的基質有其特異的 $K_m$	226
許多酶素催化有二基質的反應	228
酶素各有其最適的 pH	229
酶素能加以定量	229
酶素對其基質有特異性	231
酶素能受特殊的化學藥劑抑制	232
有二種可逆性抑制劑：競爭性與非競爭性	233
非競爭性抑制作用也是可逆的但非因基質而呈可逆性	235
甚多因素與酶素催化效率有關	236
由 X - 射線分析已得知許多重要的酶素構造特性	237
酶素系內有節律器或調節性酶素	243
異位酶的調節是靠調節分子的非共價性結合	244
異位酶可由調節因子加以刺激或抑制	245

異位酶不遵循MICHAELIS-MEN-	
TEN行爲 246	
異位酶的各次單元之間能互相溝通信	
息 247	
有些酵素係藉共價性改變而受調節	
248	
許多酵素以多種型態存在 250	
由於基因的突變，酵素的催化作用有	
可能受損 251	
摘要 252	
推薦讀物 253	
問題 254	
第10章 各種酵素功能中的維生素及微	
量元素 259	
維生素是必需的有機微量元素	
260	
維生素是輔酶及酵素的輔酶基之必需	
組成份 260	
維生素可分成兩類 261	
噻胺是以噻胺焦磷酸鹽形式發揮功能	
262	
核黃素是核黃核苷酸的組成份 265	
菸醯胺是輔酶NAD及NADP的活化	
基 266	
泛酸是輔酶A的組成份 267	
吡哆醇(維生素B <sub>6</sub> )在胺基酸的代謝	
非常重要 268	
生物素是Biocytin之有效成份，也	
是某些羧化反應酵素的輔酶基	
270	
葉酸是輔酶四氫葉酸的前驅物質	
271	
維生素B <sub>12</sub> 是輔酶B <sub>12</sub> 之前驅物	
273	
維生素C的生化功能尚未知道 275	
脂溶性維生素是異戊雙烯類的衍生物	
275	
維生素A可能有好幾種功能 276	
維生素D是激素的前驅物 278	
維生素E防止細胞膜被氧化 280	
維生素K是羧化作用的酵素成份之一	
280	
許多無機元素為動物營養所必需	
281	
有許多需要鐵之酵素 282	
銅也在某些氧化性酵素內發生作用	
283	
鋅是許多酵素作用所必備的 283	
錳離子為好幾個酵素所必需 284	
鈷是維生素B <sub>12</sub> 之一部份 284	
硒是必需的微量元素也是毒素 284	
其他微量元素是某些酵素所必需	
285	
摘要 285	
推薦讀物 286	
問題 287	
第11章 碳水化合物：構造與生物性功	
能 291	
以糖單位的數目為準碳水化合物分為	
三類 291	
單醣有兩族：醛醣和酮醣 292	
常見的單醣有一些不對稱中心 293	
常見的單醣以環狀型式存在 295	
簡單的單醣是還原劑 298	
雙醣含有兩個單醣單元 298	
多醣含有許多的單醣單元 301	
有些多醣作為細胞燃料的貯存機構	
301	
纖維素乃含量最豐的構造性多醣	
303	
細胞壁富含構造性和保護性的多醣	
306	
醣蛋白是一混分子 308	
動物細胞之表面含有醣蛋白 308	
酸性黏多醣和蛋白醣是結締組織的重	
要成份 310	
摘要 311	
推薦讀物 312	

## 問題 313

### 第12章 脂質與細胞膜 3/7

- 脂肪酸是大部份脂質組成份的建造基  
石 317
- 三醯基甘油酯是甘油與脂肪酸的酯化物  
320
- 三醯基甘油酯是儲存性脂質 322
- 蠟是長鏈醇類的脂肪酸酯 323
- 磷酯類是細胞膜脂類的主要成分  
325
- 神經脂質也是一種重要的細胞成分  
326
- 固醇類是無法皂化的脂質，另具有特別的功能 329
- 脂蛋白兼有脂質和蛋白質的特性  
330
- 極性的脂質形成細微粒，單層脂和雙層脂 332
- 膜的主要成份是極性脂質和蛋白質  
333
- 膜有流動鑲嵌的構造 335
- 膜有特別的邊或非對稱性 336
- 紅血球的細胞膜已有詳細的研究  
337
- 植物毒蛋白能結合或凝聚某些細胞是特殊的蛋白質 338
- 膜有很複雜的功能 339
- 摘要 340
- 推薦讀物 341
- 問題 342

## 第二部份 生物能量學與新陳代謝 345

- 第13章 新陳代謝的測定 347
- 活生物體參與碳和氧的循環 347
- 在生物圈中，氮是循環性的 349
- 新陳代謝途徑是由一連串的酶系所促成的 350
- 新陳代謝包括代謝（分解性）途徑合

- 成（生合成的）途徑 351
- 代謝途徑匯集於少數的終產物 352
- 生合成的途徑趨向於產生多種產物  
353
- 相對應的代謝與合成途徑之間有許多重大的差異 355
- 由代謝到合成的反應 APP 擔任攜能的工作 357
- NADP以還原力形式攜帶能量 358
- 細胞的新陳代謝是種既經濟又嚴密控制的過程 359
- 新陳代謝途徑受三種層次控制 360
- 次級新陳代謝作用 361
- 新陳代謝序列的確認，有三種主要的方法 362
- 有機體的突變種可用於確認新陳代謝中間步驟 362
- 同位素追蹤劑提供新陳代謝研究的有力方法 365
- 新陳代謝途徑局限在細胞內的特定區  
366
- 摘要 368
- 推薦讀物 370
- 問題 371

## 第14章 ATP 環和細胞的生物能量學 375

- 熱力學第一、第二定律 375
- 第一定律 376
- 第二定律 376
- 細胞需要自由能 379
- 化學反應之標準自由能變化能加以計算 379
- 不同之化學反應有特定的  $\Delta G^\circ$  值  
381
- $\Delta G^\circ$  和  $\Delta G$  之間有重要的不同處  
382
- 化學反應之標準自由能值有加成性  
383
- ATP 是細胞內產能與需能活動間的

主要化學連繫物	<b>384</b>	葡萄糖 6- 磷酸轉化成果糖 6- 磷酸	<b>421</b>
ATP 的化學性已為人們深知	<b>386</b>	果糖 6- 磷酸經磷酸化成果 1,6- 雙磷酸	<b>422</b>
ATP 水解時有一特別之標準自由能	<b>387</b>	三碳醣磷酸的互變	<b>423</b>
何以 ATP 水解會有相當高的標準自由能？	<b>388</b>	醣解作用的第 2 相能保存能量	<b>424</b>
ATP 在磷酸轉移的反應中，當共通的中間物	<b>389</b>	甘油醛 3- 磷酸氧化成 3- 磷酸甘油磷酸	<b>424</b>
葡萄糖分解成乳酸時，生成兩種超高中能磷酸鹽化合物	<b>391</b>	從 3- 磷酸甘油磷酸轉移磷酸給 ADP	<b>426</b>
從 ATP 將磷酸鹽基轉移到接受者的分子上，並將之賦與能量	<b>393</b>	3- 磷酸甘油酸轉化成 2- 磷酸甘油酸	<b>427</b>
ATP 用作肌肉收縮的能源	<b>394</b>	2- 磷酸甘油酸脫水形成磷酸烯醇丙酮酸	<b>428</b>
磷酸肌是肌肉高能量磷酸鹽暫時儲存型	<b>397</b>	從磷酸烯醇丙酮酸轉移磷酸基給 ADP	<b>428</b>
ATP 也供能量給主動運輸將物質運送通過細胞膜	<b>398</b>	丙酮酸還原成乳酸	<b>429</b>
ATP 也能分解成 AMP 和焦磷酸鹽	<b>400</b>	總平衡式	<b>430</b>
除了 ATP 以外，還有其他富含能量的 5'- 三磷酸核苷酸	<b>403</b>	從肝醣和其他碳水化合物經由“餵食”途徑導入中樞醣解途徑	<b>431</b>
ATP 系是在動力穩定下發揮功能	<b>405</b>	其他的單醣類能夠進入醣解作用序列	<b>434</b>
摘要	<b>406</b>	雙醣類首先必須水解成單醣類	<b>437</b>
推薦讀物	<b>407</b>	葡萄糖殘餘基進入醣解反應序列的調節	<b>437</b>
問題	<b>408</b>	激素對磷解酶 a 和 b 互變的終極調節作用	<b>440</b>
第 15 章 醣解反應：葡萄糖分解代謝		醣解序列本身在 2 個主要位置進行調節作用	<b>441</b>
4/3		在整個細胞中醣解反應的調節步驟如何協同一致？	<b>443</b>
醣解反應是大部份生物體的中樞性途徑	<b>413</b>	酒精發酵與醣解反應們的差異只在於其最後的步驟	<b>444</b>
ATP 的形成與醣解反應耦合	<b>415</b>	摘要	<b>446</b>
很多自由能仍然保持在醣解的產物理	<b>416</b>	推薦讀物	<b>448</b>
醣解反應有 2 個相	<b>416</b>	問題	<b>449</b>
醣解反應藉由磷酸化中間產物進行的		第 16 章 檸檬酸循環	<b>455</b>
419		葡萄糖氧化成 CO <sub>2</sub> 和 H <sub>2</sub> O，所釋出	
醣解反應第 1 相產生六碳醣鏈斷裂的結果	<b>419</b>		
葡萄糖磷酸化	<b>419</b>		

的能量比醣解反應多很多	<b>457</b>	第17章 電子傳遞，氧化磷酸化和ATP 產生的調節作用	<b>491</b>
丙酮酸必須先被氧化成乙醯輔酶A和 $\text{CO}_2$	<b>457</b>	電子傳遞和氧化磷酸化發生在粒線體 內膜	<b>493</b>
檸檬酸循環是一種環狀的酶系統，而 不是線狀的	<b>461</b>	電子轉移反應為氧化還原的反應	<b>494</b>
檸檬酸循環的觀念是如何起源的？	<b>462</b>	每對共軛氧化還原對都有其特定的標 準電位	<b>496</b>
檸檬酸循環有8個步驟	<b>464</b>	電子轉移伴隨發生自由能變化	<b>498</b>
乙醯輔酶A與草醋酸縮合形成檸檬酸	<b>464</b>	在電子傳遞鏈上有很多電子攜帶者	<b>500</b>
異檸檬酸去氫化生成 $\alpha$ -酮基戊二酸	<b>465</b>	吡啶核苷酸具有匯集的功能	<b>500</b>
$\text{CO}_2$	<b>465</b>	NADH去氫酶從NADH接受電子(	
$\alpha$ -酮基戊二酸氧化成丁二酸和 $\text{CO}_2$	<b>465</b>	NADH)	<b>502</b>
丁二醯輔酶A轉化成丁二酸	<b>466</b>	泛醇為一種脂肪性醇	<b>504</b>
丁二酸去氫化成延胡索酸	<b>467</b>	細胞色素為攜帶電子的原血紅素蛋白	<b>505</b>
胡延索酸水化成蘋果酸	<b>468</b>	不完全還原的氧分子會造成細胞損害	<b>506</b>
蘋果酸去氫化形成草醋酸	<b>468</b>	電子攜帶者通常排成特殊的序列發揮 功能	<b>507</b>
檸檬酸循環的摘要	<b>468</b>	電子傳遞的能量都利用氧化磷酸化保 存下來	<b>509</b>
為什麼要有檸檬酸循環？	<b>469</b>	ATP的合成酶已被分離且可重新組 合	<b>510</b>
檸檬酸循環的同位素試驗	<b>470</b>	電子傳遞的氧化還原能量如何傳送給 ATP合成酶？	<b>512</b>
丙酮酸轉化成乙醯輔酶A的調節作用	<b>470</b>	目前還沒有發現連接電子傳遞至ATP 合成的“高能”中間產物	<b>513</b>
檸檬酸循環的調節	<b>473</b>	氧化磷酸化反應需要完整的內膜結構	<b>514</b>
檸檬酸循環中間產物可做為其他的代 謝用途，以及能夠重新被補充	<b>474</b>	粒線體的內膜不能夠透過 $\text{H}^+$ , $\text{OH}^-$ , $\text{K}^+$ 和 $\text{Cl}^-$ 離子	<b>514</b>
乙醛酸循環為修飾過的檸檬酸循環	<b>476</b>	氧化磷酸化可被去耦合劑阻止	<b>514</b>
葡萄糖異化作用的次要途徑：五碳醣 磷酸途徑	<b>477</b>	某些離子攜帶劑(Ionophores)會阻 止氧化磷酸化反應	<b>514</b>
從葡萄糖至葡萄糖酸和壞血酸的次要 途徑	<b>479</b>	電子流會造成呼吸的粒線體排出 $\text{H}^+$	
摘要	<b>480</b>	<b>515</b>	
推薦讀物	<b>481</b>	化學性滲透假說認為質子梯度從電子 傳遞中攜帶能量給ATP合成	
問題	<b>482</b>		

<b>515</b>	不飽和脂肪酸的氧化需要 2 個額外的 酶催化步驟 <b>549</b>
電子傳遞的能量還可做其他目的之用 途 <b>517</b>	含奇數碳脂肪酸的氧化作用 <b>551</b>
細菌和葉綠體也含有輸送 H <sup>+</sup> 的電子 傳遞鏈 <b>519</b>	降膠糖素，某些植物的毒性物質，可 抑制脂肪酸的氧化作用 <b>553</b>
粒線體內膜含有專一性的輸送系統 <b>521</b>	肝中酮體的形成，以及它們在其他器 官的氧化作用 <b>554</b>
粒線體外 NADH 的氧化作用需要梭 系統 <b>522</b>	脂肪酸氧化與酮體形成的調節作用 <b>556</b>
葡萄糖完全氧化可合成 38 個 ATPs <b>523</b>	摘要 <b>557</b>
藉細胞的能量需要來調節由氧化磷酸 化所形成的 ATP <b>525</b>	推薦讀物 <b>559</b>
能量價為細胞能量狀況的另一個指數 <b>526</b>	問題 <b>559</b>
醣解反應，檸檬酸循環，和氧化磷酸 化之間具有彼此連鎖協同一致的 調節作用機轉 <b>527</b>	 
細胞含有其他使用氧的酵素 <b>529</b>	 
摘要 <b>531</b>	 
推薦讀物 <b>532</b>	 
問題 <b>533</b>	 
第18章 動物組織裏脂肪酸的氧化作用 <b>539</b>	第19章 肽基酸的氧化分解作用：尿素 循環 <b>563</b>
在粒線體裡，脂肪酸被活化與被氧化 <b>539</b>	α- 肽基團的轉移是由轉肽酶催化的 <b>563</b>
脂肪酸藉由 3 個步驟的運輸程序進入 粒線體 <b>540</b>	從穀胺酸形成氨 <b>566</b>
脂肪酸的氧化可分成兩個階段 <b>543</b>	肽基酸的碳骨架經由 20 種不同的途 徑分解 <b>568</b>
在飽和脂肪酸氧化作用的第一階段有 4 個步驟 <b>544</b>	當分解時，有 10 種肽基酸生成乙醯 輔酶 A <b>569</b>
第一次去氫化步驟 <b>544</b>	某些人先天上有苯丙肽基酸異化作用的 缺陷 <b>572</b>
水化的步驟 <b>544</b>	五種肽基酸轉化成 α - 酮基戊二酸 <b>576</b>
第二次去氫化步驟 <b>546</b>	三種肽基酸轉化成丁二醯——輔酶 A <b>576</b>
裂解步驟 <b>546</b>	苯丙肽基酸和酪胺酸產生延胡索酸 <b>576</b>
脂肪酸氧化的第一階段產生乙醯 輔酶 A 和 ATP <b>547</b>	草醯乙酸的途徑 <b>577</b>
脂肪酸氧化的第二階段為乙醯輔酶 A 經由檸檬酸循環的氧化 <b>548</b>	有些肽基酸能夠轉化成葡萄糖和酮體 <b>577</b>
	胺對動物具有毒性 <b>578</b>
	穀醯胺將胺從很多末梢組織攜至肝臟 中 <b>578</b>
	丙胺酸將肌肉的氨攜帶至肝臟 <b>579</b>
	胺基氮素的排泄為另一個生化問題 <b>581</b>
	穀醯胺酶參與氨的排泄 <b>582</b>

尿素是利用尿素循環形成的	582	乳糖合成的調節是很獨特的方法
尿素循環有好幾個複雜的步驟	584	612
尿素合成花費的能量	587	摘要 613
尿素循環的遺傳缺陷導致血中過量的 氨	588	推薦讀物 614
鳥、蛇和蜥蜴等都排泄尿酸	588	問題 615
摘要	589	
推薦讀物	590	
問題	591	
第20章 動物組織裏碳水化合物的生合 成	595	第21章 脂質的生合成 621
葡萄糖新生作用的途徑與醣解作用的 途徑共用 7 個步驟	596	脂肪酸合成是以特殊途徑進行的
丙酮酸轉化成磷酸烯醇丙酮酸需要一 道分路	598	621
葡萄糖新生作用的第 2 分路反應為果 糖 1.6 — 雙磷酸轉化成果糖 6 —— 磷酸	599	丙二醯 —— 輔酶 A 是從乙醯 —— 輔酶 A 形成的 623
第 3 個分路反應為葡萄糖 6 — 磷酸 轉化成游離的葡萄糖	600	脂肪酸合成酶系統具有 7 個活性部位
葡萄糖新生作用相當耗費	600	625
葡萄糖新生作用和醣解反應可交互調 節	601	脂肪酸合成酶的硫氫基首先裝載醯基
檸檬酸循環的中間產物也是葡萄糖的 前驅物	602	627
大部分胺基酸為生醣性	603	每次添加 2 — 碳單元需要進行 4 個 步驟 628
肌肉運動恢復時，就會產生葡萄糖新 生作用	603	縮合步驟 628
在反芻動物體內，葡萄糖新生作為一 種具有特殊活性的程序	604	3 — 酮基還原步驟 629
飲用酒精會抑制葡萄糖新生作用	605	去水化步驟 630
碳水化合物代謝的“無益循環”	606	飽和反應步驟 630
肝醣的生合成進行的途徑與肝醣分解 的途徑不同	607	棕櫚酸為其他長鏈脂肪酸的前驅物
肝醣合成酶與肝醣磷解酶交互的調節	609	633
肝醣代謝易招致遺傳缺陷	611	脂肪酸生合成的調節作用 634
		三醯甘油和磷脂醯甘油生合成都由共 同的前驅物起始 635
		三醯甘油生合成被激素調節 637
		三醯甘油：某些冬眠動物的能量來源
		637
		磷酸甘油酯的生合成需要一個頭部基 團 639
		磷脂醯膽鹼的製造有 2 種不同的途徑
		642
		極性脂質被安插入細胞膜中 643
		脂質代謝易招致遺傳缺陷 644
		有許多溶體的疾病 646
		膽固醇和其他類固醇也可以從 2 — 碳前驅物製造 647
		異戊醯焦磷酸為很多其他脂溶性生物 分子的前驅物 650

摘要	651
推薦讀物	652
問題	653

第22章 肽基酸和核苷酸的核苷酸的生 合成	657
有些肽基酸必須從食物中獲得	657
穀胺酸，穀醯胺和脯氨酸有一共同的 生合成途徑	658
丙氨酸，天門冬氨酸和天門冬醯胺也 起源自中樞代謝物	660
酪氨酸是從必需肽基酸苯丙氨酸製成 的	660
半胱氨酸是從2種其他肽基酸，蛋胺 酸和絲氨酸製成的	661
絲氨酸為甘氨酸的前驅物	662
必需肽基酸的生合成	664
肽基酸的生合成是在異位調節控制下 664	
肽基酸生合成也可以改變酶的濃度來 調節	667
甘氨酸為紫質的前驅物	668
有些遺傳疾病會造成紫質衍生物的積 蓄	668
原血紅素基團的分解生成胆色素	670
嘌呤核苷酸是由複雜的途徑製成的	670
嘌呤核苷酸生合成是利用迴饋控制來 調節	672
嘧啶核苷酸是從天門冬氨酸和核糖磷 酸製造的	673
嘧啶核苷酸生合成的調節作用	674
核糖核苷酸為去氧核糖核苷酸的前驅 物	675
在人體內，嘌呤分解成尿酸	677
嘌呤鹼基可藉由救援途徑再循環	678
尿酸生產過量會導致痛風	679
氮循環	679

並非很多生物體都能夠固定氮素	
680	
氮素固定作用是一種複雜的酶催化程 序	681
摘要	683
推薦讀物	684
問題	685
第23章 光合作用	691
光合作用程序是如何發現的？	692
光合作用的生物體非常廣泛	692
光合作用生物體依賴各種不同的氫供 應者	694
光合作用具有光明和黑暗相	695
植物的光合作用發生在葉綠體	695
吸收光線來激動分子	697
葉綠素為主要吸收光線的色素	699
色素質體也含有附屬色素	700
色素質體膜含有2種類的光化學反應 系統	701
受光照射的葉綠體會誘發電子流	
702	
捕捉光能促使電子流“上行”	703
光系統I和II協同一致從H <sub>2</sub> O攜帶電 子至NADP	704
Z體系顯示出光合作用電子傳遞的能 量輪廓	705
有好幾個電子攜帶者參與光合成的的 電子傳遞作用	705
ADP磷酸化與光合作用的電子傳遞 耦合在一起	707
葉綠體也會促進循環性電子流和循環 性光磷酸化反應	708
光合作用磷酸化類似氧化磷酸化	
708	
植物光合作用的整個方程式	709
光合作用形成六碳糖包含有二氧化碳 的淨還原作用	710
二氧化碳被固定在磷酸甘油酸	711
葡萄糖是藉卡爾文循環從CO <sub>2</sub> 製造而	

成	711	轉變成核苷酸及其他產物	744
葡萄糖爲植物性碳水化合物	蔗糖	脂肪遵行五種途徑	745
、澱粉和纖維素的前驅物	715	氧化成 CO <sub>2</sub> 並產生 ATP	745
黑暗反應的調節作用	716	酮體的生成	745
熱帶植物可使用 C <sub>4</sub> 或稱 Hatch-		固醇及膽鹽的生合成	745
slack 途徑	717	血漿脂蛋白的生合成	745
C <sub>4</sub> 途徑可濃縮 CO <sub>2</sub>	719	血漿游離脂肪酸的生合成	745
光呼吸作用限制 C <sub>3</sub> 植物的效率		每一器官有其特殊新陳代謝功能	
	720	746	
光呼吸作用爲溫帶農業的一大重要問題		骨骼肌用 ATP 作間歇性的機械功	
題	721	746	
嗜鹽性細菌可使用光能製造 ATP		心肌必須不斷地且有規律地工作	
	722	748	
光合作用生物體爲設計陽光能量細胞		腦需能以傳導神經衝動	749
的模式	722	脂肪組織的新陳代謝很活躍	751
摘要	723	腎臟用 ATP 作滲透的工作	752
推薦讀物	724	血液是非常複雜的液體	755
問題	726	血液輸送大量氧氣	756

## 第三部份 人體生化學的一、二事 731

第24章 消化運輸及新陳代謝之整合性			
733	發生於糖尿病的酮症	763	
食物經酶消化以備吸收	733	嚴重糖尿病伴生的酸中毒	763
碳水化合物之消化	734	摘要	764
蛋白質的消化	736	推薦讀物	765
脂肪之消化	740	問題	765
肝臟的處理和養料的分送	741		
醣在肝中遵行五種代謝途徑	741		
轉變成血醣	742		
轉變成肝醣	742		
轉變成脂肪酸和固醇	742		
氧化降解成二氧化碳	743		
經五碳糖磷酸鹽途徑降解	743		
胺基酸也有五種代謝途徑	743		
運輸至其他組織	743		
合成爲肝蛋白和血漿蛋白	743		
脫氨和降解	744		
參與葡萄糖 —— 丙氨酸循環	744		

轉變成核苷酸及其他產物	744
脂肪遵行五種途徑	745
氧化成 CO <sub>2</sub> 並產生 ATP	745
酮體的生成	745
固醇及膽鹽的生合成	745
血漿脂蛋白的生合成	745
血漿游離脂肪酸的生合成	745
每一器官有其特殊新陳代謝功能	
746	
骨骼肌用 ATP 作間歇性的機械功	
746	
心肌必須不斷地且有規律地工作	
748	
腦需能以傳導神經衝動	749
脂肪組織的新陳代謝很活躍	751
腎臟用 ATP 作滲透的工作	752
血液是非常複雜的液體	755
血液輸送大量氧氣	756
血紅素是氧的攜帶者	757
紅血球也運輸 CO <sub>2</sub>	759
糖尿病的診斷與治療有賴於生化測量	
760	
發生於糖尿病的酮症	763
嚴重糖尿病伴生的酸中毒	763
摘要	764
推薦讀物	765
問題	765

第25章 荷爾蒙 ( 激素 )	
荷爾蒙在複雜的相關體系中發生作用	
771	
荷爾蒙的一些特性	773
荷爾蒙可分成三類：肽類、胺類、類固醇類	773
有些多肽類是以不活性前驅物的型態	
製造	774
濃度很低時荷爾蒙即有作用且大部份	
存在的時間很短	774
有些荷爾蒙的作用是立即性的；有些	
則甚緩慢	775