

藥品鑑定學

○定量分析原理及解說

○有機及無機定性反應

(下冊)

國立臺灣大學醫學院

碩士 鄭進安 編譯

合記圖書出版社 發行

藥品鑑定學

- 定量分析原理及解說
- 有機及無機定性反應

郭進安 編譯

(下冊)

合記圖書出版社 發行

出版登記證局版臺業字第0689號
著作權註冊臺內著字第號

有著作權 翻印必究

中華民國 70 年 10 月初版

藥品鑑定學

下冊 (上下兩冊為一套 33.60 元)

實價新臺幣二佰元正

編譯者：郭 進 安

發行人：吳 富 章

發行所：合 記 圖 書 出 版 社

總經銷：合 記 書 局（臺北醫學院正對面）

地 址：臺 北 市 吳 兴 街 249 號

郵政劃撥：6919 電話：7071647～7019404

印刷者：瑞明彩色印刷有限公司

電話：3818928・3719616

序　　言

筆者於藥廠從業四年間，深感一般分析人員常有知其然而不知其所以然的弊病，所以在着手翻譯 Jenkin's Quantitative Pharmaceutical Chemistry一書時，筆者即慨然秉着「如果一件事值得去做，就應把它做好」的精神，盡力地譯好此書。

讀者不難由此書發現，由於科學的日益發達，分析方法亦隨之精密和簡單，亦即儀器的使用相對地重要了，所以在下冊對儀器使用的原理和方法都有相當多的敍述。

為彌補原著之缺憾，所以於上、下冊另外增補無機和有機的常見定性反應。此外，為使讀者「考學相成」，特將歷屆藥師考題整理而附引在各章後面。

惜因時間倉促，錯誤、疏漏之處尚祈賢達先進不吝指正。

最後謹以此書獻給賢妻—瑩玉及剛出生的女兒—桂伶

譯者 郭進安 謹識

七十年九月七日

目 錄

第三篇 物理化學和儀器分析法

第十六章 光譜學

第一節 序 言	3
第二節 光譜學上術語	5
第三節 輻射能理論	9
第四節 基本法則和相關術語	15
第五節 儀 器	17
第六節 一般步驟	21
第七節 光譜吸收鑑別法	35
第八節 紅外光定量分析法	39
第九節 焰光光度測定法	42
第十節 螢光光度測定法	46
第十一節 濁度測定法和明度測定法	49

第十七章 核磁共振

第一節 序言	55
第二節 理論	56
第三節 儀器裝置	60
第四節 術 語	60
第五節 應 用	66

第十八章 層析法

第一節 序 言	71
第二節 柱層析法	74
第三節 濾紙分配層析法	84
第四節 離子交換層析法和分子排斥層析法	87
第五節 薄層層析法	91
第六節 氣相層析法	97
第七節 高壓液相層析法	107
附錄 5 二項分配式在分配層析上的應用	117
歷屆考題	119

第十九章 電位測定法

第一節 基本概念	121
第二節 氧化還原滴定	127
第三節 電位滴定	130
第四節 pK_a 測定法	134

第二十章 pH值測定法

第一節 pH 之電位測定概念	137
第二節 酸氫酸電極和玻璃電極	138
第三節 pH 值測定	144
第四節 緩衝液	146
歷屆考題	151

第二十一章 離子選擇性電極

第一節 序 言	153
第二節 理 論	154

第二十二章 極譜法

第一節 序 言.....	163
第二節 極譜圖.....	165
第三節 理論探討.....	167
第四節 常用術語.....	171
第五節 差脈極譜法.....	175
第六節 水之靜電滴定法.....	183

第二十三章 電量(庫倫)分析法

第一節 基本概念.....	189
第二節 控制電位電量計法.....	191
第三節 恒流電量計法.....	193

第二十四章 旋光力

第一節 基本概念.....	201
第二節 旋光計.....	204

第二十五章 折光率測定

第一節 序 言.....	209
第二節 折光率.....	209
第三節 阿培氏折射計.....	211
第四節 溫度調節.....	212

第二十六章 比重和密度

第一節 基本概念.....	215
第二節 液體比重測定.....	216
第三節 酣含量測定.....	217

4 藥品鑑定學

第四節 應用.....	219
歷屆考題.....	221

第二十七章 放射活性

第一節 放射性藥品.....	223
第二節 基本概念.....	224
第三節 放射活性測定.....	228
歷屆考題.....	232
附錄 6 原子量.....	233
附錄 7 對數及其應用.....	235
附錄 8 對數表.....	239

第四篇

第二十八章 生醫化學分析

第一節 序言.....	245
第二節 臨床分析所用儀器.....	246
第三節 自動分析儀及其基本原理.....	247
第四節 生化物質之比色法.....	254
第五節 比色法 — 氧化還原反應.....	258
第六節 比色法 — 錯化合反應.....	265
第七節 酶比色法.....	272
第八節 放射免疫分析.....	287
第九節 結論.....	292
第十節 病歷.....	292
歷屆考題.....	295
附錄 9 有機藥物分析.....	297
第一章 有機混合物的系統分離.....	297

錄 目 5

第二章 各論	298
第一節 碳、氫、氯化合物	298
第二節 維生素	312
第三節 生物檢	318
第四節 其他	321
歷屆考題	328

第三篇

物理化學和儀器分析法

**PHYSICOCHMICAL
AND INSTRUMENTAL
METHODS USED IN
PHARMACEUTICAL
ANALYSES**

2 藥品鑑定學

第十六章 光譜學

(Spectrometry)

第一節 序 言

當輻射能〔可為家庭或辦公室中燈泡所產生者〕通過某一濃度的硫酸銅溶液時，部分的光能會被銅離子吸收掉，而部分透過。透過光刺激視者的眼睛後而產生藍色的視覺。此現象可由下面解釋而知：白光為彩虹（rainbow）所見顏色〔紫、靛（indigo）、藍、綠、黃、橙和紅色，即電磁波（electromagnetic spectrum）中可觀光波段的顏色〕的混合光。至於何種光會透過，何種會被吸收，則視溶液或物質的性質而定。以銅離子溶液而言，輻射能中的綠、黃、橙和紅色波段均被銅離子吸收掉，而僅藍色光透過，故有藍色的視覺。換句話說，銅離子僅與某波段的入射輻射能反應，而將其他的排斥掉。

當某濃度之銅離子溶液，以水稀釋時，藍色強度減弱；反之若增加硫酸銅濃度時，顏色加深。因此可知：「透過輻射能（transmitted radiant energy）的強度與（吸收輻射能）物質的濃度有關或成一函數關係」。

【吸光度測定法及比色法】

藉輻射能吸收程度而分析測定物質的方法稱之為吸光度測定法（absor-

4 藥品鑑定學

photometric methods)；而其中以可視光為能源者，稱之為比色法。

比色法用途廣泛，常用於醫藥之檢驗，分析上、例如生體檢品 (biological specimens) 中葡萄糖、酮體 (ketone body)、隱血 (occult blood)、pH 值和蛋白質的含量測定。下面以葡萄糖的測定為例說明之：

葡萄糖溶液雖然是無色的，但可藉種種化學方法使其呈色，再藉比色法測定其含量。譬如，測定尿檢品中葡萄糖含量時：(1)先將尿檢品浸於含有 (im-pregnated) 兩種酵素及呈色劑 (color producing agent) 之紙條 (strip) 中，尿中之葡萄糖會被其中之葡萄糖氧化酶 (glucose oxidase) 氧化為葡萄酸 (gluconic acid) 和過氧化氫 (H_2O_2)。(2)過氧化氫再經過氧化酶 (peroxidase) 及呈色劑反應後，產生顏色變化。其顏色的深淺與檢品中葡萄糖含量有密切關係。此外並可藉許多不同已知濃度的葡萄糖溶液 [如上述將其分別浸於紙條中，由所現顏色比較] 而求出檢品中葡萄糖含量。本法所用之測定原理為利用反射 (reflected) 光的強度，而非透過光 (transmitted) 的強度。血液中葡萄糖含量亦可藉此法測定之。

另外許多醫療上重要的物質亦可以比色法定量之，但大半是藉透光度，而非上述之折射度。分析物質的透光顏色和強度可與色圖 (color chart) 對照而得之，或以更精確的方法，即藉分光光度計 (spectrophotometer) 測定之。

除了可視光外，很多物質亦可與電磁譜中其他波段反應，並可將其應用於藥物之定性和定量上。

如圖 16.1 所示，就整個光譜言，僅小部分應用於光譜分析上 (spectroscopic analysis)，例如(1)紫外光 (uv)、(2)可視光 (visible)、(3)紅外光 (ir) 和(4)無線電頻率部分 (radiofrequency region)

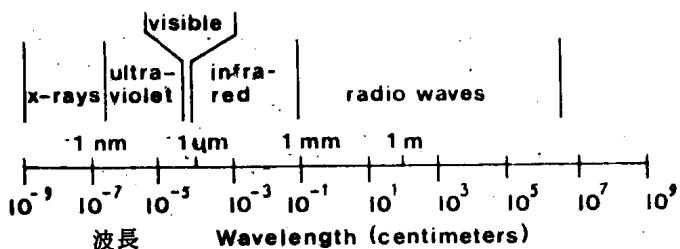


圖 16-1 電磁波

FIGURE 16.1
Illustration of the electromagnetic spectrum.

在深入探討光譜學中輻射能與化合物間的相互反應機構 (interaction mechanism) 前，我們得先認識光譜分析中常用術語的定義。雖然有些無法一下就清楚，但可由一些範例及其討論而瞭解其意義。

第二節 光譜學術語

(Terminology in Spectrometry)

【光譜學 (Spectrometry)】

1. 定義：利用光譜 (spectra) 測量物質的分析方法。
2. 討論：這是一個意義廣泛的術語，包含很多方面，但於藥品分析上，主要為下述兩種：
 - (a) 測量輻射能與化合物反應的波長 (wavelength)
 - (b) 測量物質對輻射能的透光度、螢光度 (fluorescent) 、折射或放射能量 (emitted energy) 的大小。

電磁譜 (Electromagnetic spectrum)

1. 定義：以波形式 (wave form) 傳佈 (propagated) 的能量系統。
2. 討論：此處的 “ 能量 ” (energy) 係指以日光、可視光、無線電波 (radio waves) 等形式存在的輻射能。雖然輻射能以不同的形式存在

6 藥品鑑定學

，但其間具相關性。輻射能之計算通式為：

$$c = \nu \lambda$$

此處， c = 光速 (3.00×10^{10} cm/s)

ν = 頻率，Hz

λ = 波長，cm。

由式(1)可知，雖然輻射能於固定介質 (medium) 中，以不同的形式存在，但其速度恒為一常數，不同的祇是頻率 (frequency) 和波長 (wavelength)。

輻射能 (Radiant energy)

此處係指電磁譜中的紫外線，可視光和紅外光部分。

分光光譜學 (Spectrophotometry)

1. 定義：為光譜學中的一門，利用固定 (definite) 且狹窄的近似單色輻射光 (approximating monochromatic radiation)，測定化合物的吸收 (absorption) 程度。

2. 討論：單色輻射光乃單一 (single) 波長的輻射光。單色光一般藉稜鏡 (prism) 或繞射光柵 (diffraction grating) 等方法而得。但實際上，很少祇含一個波長的單色光。市面上較精良的分光光度計 (spectrophotometer) 的波長間距 (spectral region) 為 $0.5 \sim 10$ nm，它符合單色輻射光的條件。

波長 (wavelength)

1. 定義：從波動理論 (theory of wave motion) 的觀點言，一完全波 (complete wave) 或一週期 (cycle)，亦即由一波峯至另一波峯的長度，稱之為波長，其可用精密儀器精確地測出。

2. 討論，光譜學上波長測量的常用單位為：

微米(micrometer)， $\mu\text{m} = 10^{-4} \text{ cm}$ 。

毫微米(nanometer)， $\text{nm} = 10^{-7} \text{ cm}$ 。

埃(angstrom)， $\text{A} = 10^{-8} \text{ cm}$ 。

分光光譜學上較常用的輻射線波長範圍為：

紫外光(UV)	200 — 380 nm
可視光(Visible)	300 — 780 nm
近紅外光(Near ir)	780 — 3000 nm
中紅外光(Medium ir)	3.0 — 15 μm
遠紅外光(Far ir)	15 — 300 μm

波數(Wave number)， ν

1. 定義：每厘米(centimeter)中光波的數目，即 $1 / \text{波長 (cm)}$ 。

2. 討論：將 cm^{-1} 變成 m^{-1} 時得乘以 10^4 。

頻率(frequency)

1. 定義：每秒通過某一定點之完整週期(complete cycle)數目或波數，以 cps 表示。

2. 討論：有時亦以赫茲(hertz)表示， $1 \text{ Hertz} = 1 \text{ cps}$ 。

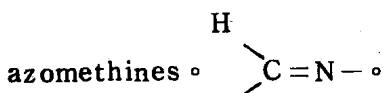
發色基(Chromophore)

1. 定義：能吸收光譜中紫外光或可視光波段輻射能的官能基。

2. 例如：乙烯基(ethylene)， $\begin{array}{c} <\text{C}=\text{C}> \\ | \quad | \end{array}$ ，乙炔基(acetylene)

$- \text{C} \equiv \text{C} -$ ， 醛基(aldehydes) $\begin{array}{c} \text{H} \\ | \\ <\text{C}=\text{O}> \end{array}$ ，

酮基(ketones) $>\text{C}=\text{O}$ ， 有機酸(organic acid) $-\text{CO}_2\text{H}$ ，



比色學 (Colorimetry)

1. 定義：屬於分光光譜學中的一支，係利用光譜中可視光波段部分能源而測定化合物的吸收程度。

2. 討論：雖然有些化合物（或其有色衍生物，colored derivative）可以紫外光分析，但比色法仍較常應用，其理由為：

- (a) 在可視光部分能吸收的物質較少，而紫外光部分吸收的化合物較多，故以可視光測定時可除掉一些物質的干擾。
- (b) 藉化學反應形成某一基團的特異衍生物（derivatives），而此衍生物常與原化合物共振（conjugated），因而增加莫耳吸光度值（molar absorptivity value）和敏感度（sensitivity of method）。

可視光的波段範圍及其透過顏色

被吸收顏色的波長 (wavelength of color absorbed, nm)	被吸收顏色 (color ab- orbed)	互補色 (complementary color) 〔觀察者所見顏色 (color seen by an observer)〕
--	-------------------------------	--

380 — 450	紫 (violet)	黃綠 (yellow-green)
450 — 480	藍 (blue)	黃 (yellow)
480 — 490	綠—藍 (green blue)	橙 (orange)
490 — 500	藍—綠 (blue-green)	紅 (red)
500 — 570	綠 (green)	紫 (purple) 至紅紫色 (red-violet)
570 — 590	黃 (yellow)	藍 (blue)
590 — 620	橙 (orange)	綠—藍 (green-blue)