

國立高雄科技大學

National Kaohsiung University of Science and Technology

分析化學 (Analytical Chemistry)

Instructor:潘俊仁(Chun-Jern Pan)

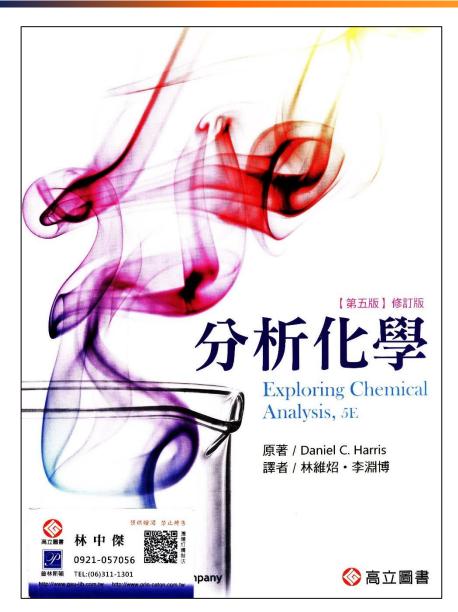
E-mail: ppan@nkust.edu.tw

Office: 化材館 709



Textbook







實用的主題文章作開端

每章的開始,以一篇生活化、實用的主題文章誘發學生的學習興趣,讓學生在進入 事節前,對課程概念有基本的認知。生活化的文章內容,亦可讓學生體會真實世界 與科學領域的相關性。

專欄及示範實驗

內文穿插與各章主題相關的「專欄」及「示範實驗」的介紹,增添本書的趣味性及豐富度,提高學生的學習效率與興趣,徹底瞭解分析化學這門學科的觀念與重點。

彩色插圖

整本書重要實驗反應的彩色圖片,製成彩頁附在書中,供學生參考。藉此加深學生 對課程內容的印象,建立更清晰的完整觀念。

題目類型多元化

配合章節敘述概念,提供大量題目供教師及學生運用;各章除了「範例」、「自我評量」、「習題」外,特別在每個「範例」演算示範後,隨題附上「自我測試」題,方便學生自我檢視、加強對相關類題的解題能力;各章末習題的「你會怎麼做?」則提供了更開放的思考。



總經銷:高立圖書有限公司 電話:(02)2290-0318 傳真:(02)8990-4925

郵撥帳號: 01056147

Website: www.gau-lih.com.tw E-mail: gauli@ms37.hinet.net





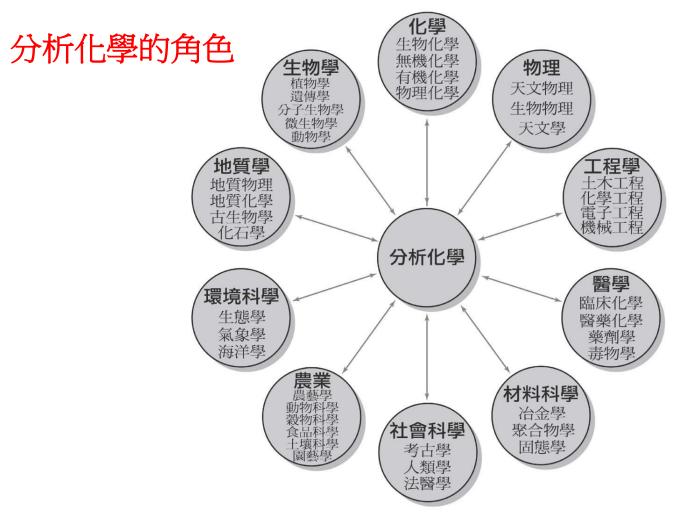
成績計算



- 三次考試: 30%+30%+40%(最高)
- 其他加分項目: 出席、小考







分析化學、化學之各分支學門與其他科學領域等之間的關係。分析化學在圖示的中間位置代表其重要性 ,和它與許多其他學科之間的廣博交錯關係。





以分析目的可分為

- 定性分析 (qualitative analysis): 確認未知樣品中含有哪些東西的工作
- 定量分析 (quantitative analysis): 確定含樣品中分析物有多少量的工作

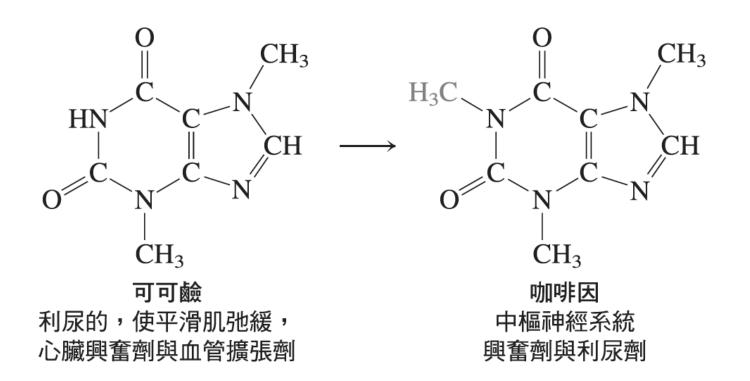
以分析方法可分為

- □古典分析(classical analysis)
- □儀器分析(instrumental analysis)





• 巧克力除了含有高能量外,也含有相當量的咖啡因(caffeine)與可可鹼(theobromine)。







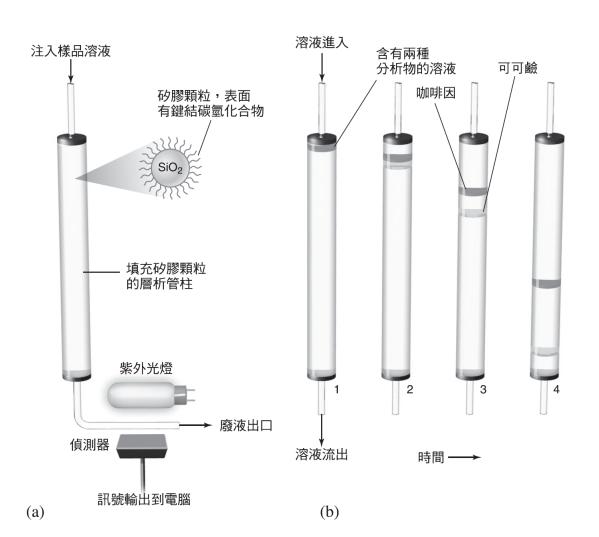


圖1-4 液相層析(Liquid chromatography)的原理。

- (a) 一個在管柱出口端附 有紫外光吸收偵測器的層 析裝置。
- (b) 以層析法分離咖啡因 與可可鹼的過程。咖啡因 比可可鹼更容易溶在矽膠 固體表面的碳氫化合物所 形成的靜相層中。咖啡因 留在靜相層的傾向較強, 因此通過管柱的移動速度 變慢。





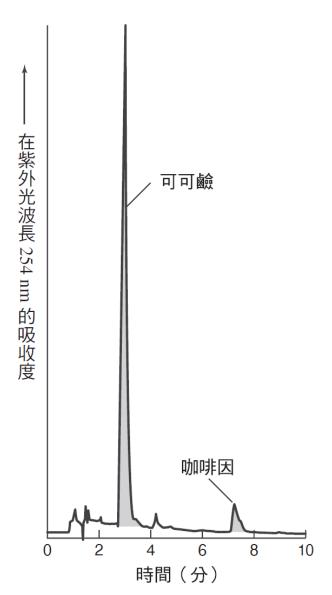


圖1-5 注射 20.0 μL 由黑巧克力所得萃出液之層析圖譜(chromatogram)。。

所使用的管柱為 4.6 mm x 150 mm 長的 層析管柱,其中填充了粒徑 5 μm Hypersil ODS 的矽膠顆粒(洗滌過的);實驗中的流洗液組成為水:甲醇:醋酸(79:20:1)。流速為每分鐘 1.0 mL。





檢量線

- 濃度與訊號強度所建立的函數圖形稱為**檢量線**(calibration curve)或標準曲線(standard curve)。
- 為了建立檢量線,須準備一系列含不同已知濃度的**標準溶液** (standard solution),然後分別將這些標準溶液注入管柱,且 測量由這些標準溶液所得的層析圖中各成分峰的高度。





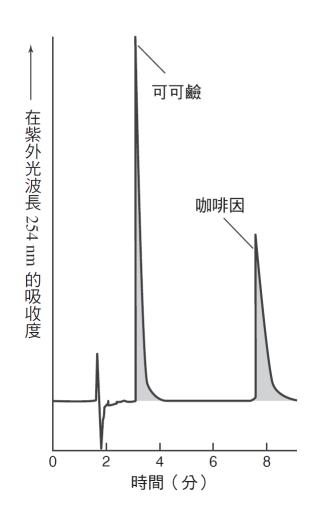


圖 1-6 為由某濃度的標準溶液 注入管柱所得的層析圖

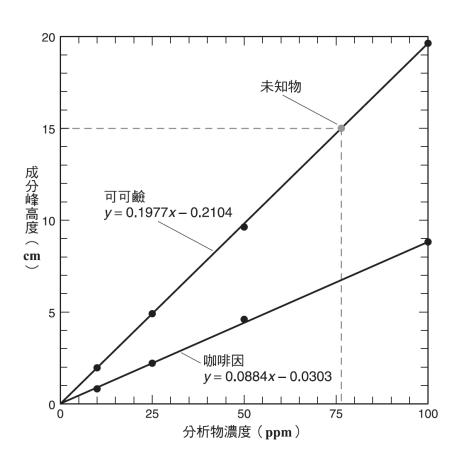


圖 1-7 則是咖啡因與可可鹼的檢量線,所配製的標準溶液濃度分別為每克中含有 10.0、25.0、50.0 與 100.0 微克的咖啡因與可可鹼。





表 1-1 黑巧克力與白巧克力的分析結果

	在 100 g 巧克力中之含量	
分析物	黑巧克力	白巧克力
可可鹼	0.392 ± 0.002	0.010 ± 0.007
咖啡因	0.050 ± 0.003	0.0009 ± 0.0014

不準度:重複注射三次萃取溶液所得到的標準偏差。

• 表 1-1 也列出了對樣品進行三次重複分析所得到的標準 偏差(standard deviation)。

• 品質保證

專業的分析人員遵守一套稱為**品質保證**(quality assurance)的準則,使得分析人員與其客戶對於分析的品質有足夠的信心。





一些化學分析上常用的步驟:

• 系統化的闡述問題:

將一般性的問題轉換成可經由化學測量來回答的形式。

• 選擇適合的分析方法:

搜尋適當的文獻並尋找適當的分析方法,或設計一個新的分析方法來獲得所需的資訊。

• 採樣:

選擇具代表性樣品的過程。





• 樣品處理:

將這些具代表性的樣品轉換成適合化學分析的型態。低濃度的樣品需要在分析前進行濃縮,對於會干擾的物質則需試著移開或遮蔽。

分析:

樣品必須**等分**(aliquot)成數份以進行重複測定(replicate measurement)。





• 樣品處理:

將這些具代表性的樣品轉換成適合化學分析的型態。低濃度的樣品需要在分析前進行濃縮,對於會干擾的物質則需試著移開或遮蔽。

分析:

樣品必須**等分**(aliquot)成數份以進行重複測定(replicate measurement)。





• 報告整理與數據解釋:

寫一份清楚而完整的報告。報告中需要將限制 清楚地標示出來,報告的格式需根據對象而有 不同的表達方式。

結論:

報告愈清楚,閱讀報告者誤解的機會就愈低,分析人員有責任確保結論與數據是一致的。