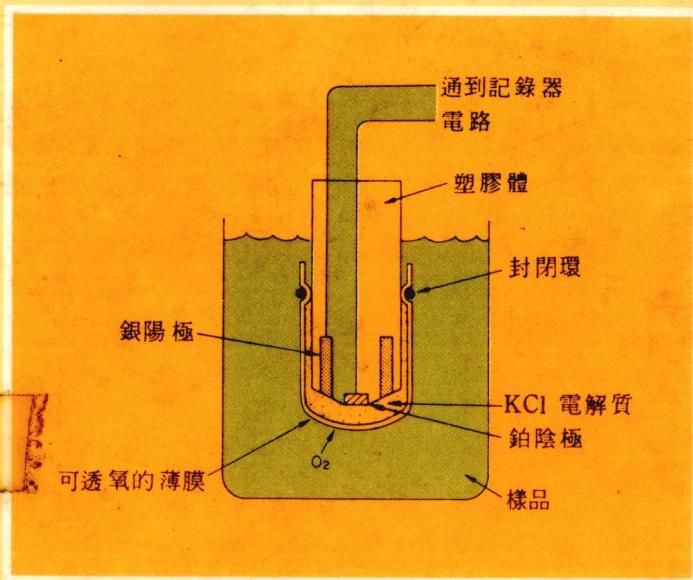


環境工程化學

原著者：Sawyer／McCarty
譯述者：謝立生・黃建業



乾泰圖書有限公司

特價新台幣220元

版權所有
翻印必究

出版者：乾泰圖書有限公司

總經銷：科技圖書股份有限公司

台北市重慶南路一段49號四樓之一

電話：3118308・3118794

郵政劃撥帳號 0015697-3

七十四年五月初版

七十五年八月二版

序 言

環境工程課程，通常在大專高年級及研究所階段開設，到目前為止，均以具有土木工程基礎的學生為對象。但事實上，土木工程訓練中，無法使學生能獲得充分的化學與生物方面的知識，而這些知識，對環境工程師而言，是非常重要的。因此開設本課程，以彌補此項缺失。近年來，其他理工科學生，對這方面皆極感興趣，然而在化學與生物方面的訓練亦同感不足；均需對此重要的基本概念，應予加強才是。

本書可作為選修環境工程的學生們學習大學化學的初級教科書。因為環境工程師，需要廣博的化學基礎，本書是由化學的各個角度，綜合其重點，使學生能正確地運用思考，並助其在作深入研究時，有所選擇。

編寫本書的目的有二：(1)使學生注重對環境工程有關的化學部分；(2)使學生在特殊定量分析上，亦具良好基礎，尤其在水質與廢水分析上。使學生在環境工程實務與研究方面，均能充分了解。

環境工程師的工作重點正在繼續改變中，其大致的趨勢是，對引起原水與處理後水質改變的化學現象，要作更基本的了解，同時發展更進步的分析方法，以幫助環境工程師解決所面臨的更新而更複雜的問題。

本版係第三版，為能適合目前的需要而改版。其中第一篇是有關化學的基本概念；內中包括：一般化學、有機化學、物理化學、膠體化學、生物化學、核子化學以及新的平衡化學。各章的重點，均置在環境工程上的應用。這篇經此次重新改寫後，使更能適合此目的。

第二篇，為討論各種分析的測定法。前面數章為定性、定量以及

2 環境工程化學

儀器分析的一般技術，作為後面各章的基礎。用來熟悉環境工程上、水質與廢水的分析方法。這些章節，可加強分析化學的基礎，並指出其在環境工程上的重要性。由美國公共健康協會（APHA）所編的“原水及廢水測定標準方法”中所載的各種分析詳細步驟與方法中，均需用到這些知識。第二篇，適用作為原水與廢水分析實驗的教材。

每一章末，均附有習題，促使靈活運用，並可作為課業練習。每章內的重點均舉例題加以說明，以增加印證。第一篇為加強化學基礎的習題，部分雖附有解答，但務使學生能獨立解析習題，以充分了解其重點而能活用。

為使本書成為一本適當的教本，行文力求精簡。因此，若欲深入或尋求更多資料，應再參閱所附有關書籍。

本書的完成，要感謝 Dr. Wertheim., Dr. Alonzo., W. Lawrence., Dr. James. J. Bisogni. Jr., Dr. George A. Parks. 及 Dr. Irvine W. Wei 諸位教授們，所提供的資料與指正。

Clair N. Sawyer 莎綠
Perry L. Mc Carty 卡丹

環境工程化學

目 錄

序 言

第一篇 基本篇

第一章 導 論

1.1 水	2
1.2 廢水與河川污染的防治	2
1.3 工業廢棄物	3
1.4 環境衛生	4
1.5 其他技術的發展	5
1.6 結 論	5

第二章 普通化學的基本觀念

2.1 元素符號、原子量、克原子量	6
2.2 化合物、分子式、分子量、克分子量、MOLE	7
2.3 AVOGADRO 數	8
2.4 價數、氧化態與鍵結	8
2.5 命名法	11
2.6 化學方程式：重量關係	13
2.7 氧化：還原方程式	13
2.8 金屬與非金屬	20
2.9 氣體定律	20

2 環境工程化學

2.10 溶液	24
2.11 平衡與 Le Chatelier 定律	25
2.12 活性與活性係數	26
2.13 平衡關係的不同形式	27
2.14 轉移化學平衡的方法	36
2.15 兩性氫氧化物	39
2.16 習題	41
2.17 參考書目	46

第三章 物理化學的基本觀念

3.1 引言	47
3.2 熱力學	47
3.3 液體的蒸汽壓	58
3.4 表面張力	60
3.5 二成分混合物	62
3.6 固體溶於液體的溶液	65
3.7 滲透作用	66
3.8 滲透分析	69
3.9 溶劑萃取原理	70
3.10 電化學	72
3.11 化學動力學	84
3.12 催化作用	93
3.13 吸附	93
3.14 習題	98
3.15 參考書目	102

第四章 有機化學基本觀念

4.1 引言	103
--------	-----

目 錄 3

4.2	碳氫化合物	107
4.3	醇 類	116
4.4	醛與酮	123
4.5	羧 酸	127
4.6	酯 類	132
4.7	醚 類	133
4.8	鹵化烷	133
4.9	含氮簡單化合物	135
4.10	環狀脂肪族化合物	138
4.11	硫醇類	139
4.12	概 說	140
4.13	碳氫化合物	142
4.14	酚 類	144
4.15	醇、醛、酮與酸	146
4.16	含氮的簡單化合物	148
4.17	雜環化合物	150
4.18	染 料	152
4.19	總 說	152
4.20	碳水化合物	153
4.21	脂肪、油與蠟	160
4.22	蛋白質與氨基酸	163
4.23	微量有機物	169
4.24	清潔劑	172
4.25	肥 皂	172
4.26	合成清潔劑	173
4.27	農 藥	176
4.28	含氯的農藥	176
4.29	有機的含磷農藥	178

4 環境工程化學

4.30 氨基甲酸酯農藥.....	179
4.31 農藥的生物特性.....	179
4.32 習題.....	180
4.33 參考書目.....	182

第五章 平衡化學基本觀念

5.1 引言.....	183
5.2 平衡計算的限制.....	183
5.3 離子活性係數.....	184
5.4 平衡問題的對策.....	186
5.5 酸與鹼.....	189
5.6 緩衝劑.....	208
5.7 緩衝指數.....	210
5.8 鹽的溶解度.....	211
5.9 複合物的形成.....	220
5.10 氧化 - 還原反應.....	226
5.11 習題.....	233
5.12 參考書目.....	240

第六章 膠體化學的基本觀念

6.1 引言.....	241
6.2 在液相中的膠體分散.....	245
6.3 在空氣中的膠體分散.....	252
6.4 習題.....	253
6.5 參考書目.....	253

第七章 生物化學的基本觀念

7.1 引言.....	254
-------------	-----

目 錄 5

7.2 酶 素.....	254
7.3 輔因子.....	255
7.4 溫度關係.....	257
7.5 pH 值.....	260
7.6 主要與微量元素.....	260
7.7 碳水化合物的生物化學.....	261
7.8 蛋白質的生物化學.....	262
7.9 脂肪與油的生物化學.....	264
7.10 一般生化路徑.....	265
7.11 細菌生長的熱力學.....	270
7.12 人類的生物化學.....	273
7.13 習 題.....	276
7.14 參考書目.....	277

第八章 核化學的基本觀念

8.1 引 言.....	278
8.2 原子結構.....	279
8.3 安定性與放射性原子核.....	281
8.4 原子變性與人造放射性.....	288
8.5 核反應.....	290
8.6 核分裂.....	291
8.7 核融合.....	293
8.8 放射性物質作為追蹤劑的用途.....	294
8.9 輻射對人類的影響.....	294
8.10 習 題.....	295
8.11 參考書目.....	296

第二篇 原水及廢水分析

第九章 總論

9.1	環境工程上定量量測的重要性	297
9.2	環境工程問題的特性	297
9.3	分析的標準方法	298
9.4	原水與廢水分析的範圍	298
9.5	結果的表示法	299
9.6	其他事項	303

第十章 定量化學基本概念

10.1	一般操作	304
10.2	分析用天平	308
10.3	重量分析法	308
10.4	體積分析法	311
10.5	比色法	321
10.6	分析的物理方法	328
10.7	精確度、準確度與數據統計處理法	330
10.8	習題	330
10.9	參考書目	331

第十一章 儀器分析

11.1	導言	332
11.2	光學分析法	332
11.3	電學分析法	343
11.4	氣體色層分析	354
11.5	其他儀器分析法	357

11.6 參考書目	359
-----------------	-----

第十二章 濁 度

12.1 概 論	360
12.2 環境上的重要性	361
12.3 濁度的標準單位	362
12.4 濁度的決定性	362
12.5 濁度數據的應用	365
12.6 習 題	365

第十三章 色 度

13.1 概 論	367
13.2 公共衛生的重要性	368
13.3 測定方法	368
13.4 色度數據的解釋與運用	371
13.5 習 題	372

第十四章 標準溶液

14.1 概 論	373
14.2 $N/1$ 及 $N/50$ 硫酸溶液的製備	376
14.3 $N/1$ 與 $N/50$ NaOH 溶液的配製	377
14.4 習 題	381

第十五章 pH 值

15.1 概 論	382
15.2 理論研討	382
15.3 pH 值的量測	384
15.4 pH 數據的解釋	386

8 環境工程化學

15.5 習題	387
---------	-----

第十六章 酸 度

16.1 概論	388
16.2 酸度的來源與本性	389
16.3 二氧化碳與無機酸	390
16.4 量測方法	390
16.5 酸度數據的應用	393
16.6 習題	394

第十七章 鹼 度

17.1 概論	395
17.2 對公衆健康的重要性	396
17.3 測定鹼度的方法	396
17.4 鹼度的表示法	397
17.5 原水中 CO_2 、鹼度與 pH 值間的關係	404
17.6 鹼度資料的應用	404
17.7 環境工程師關心的其他事項	406
17.8 習題	408

第十八章 硬 度

18.1 概論	409
18.2 硬度原因與起源	411
18.3 大衆健康的重要性	412
18.4 測定方法	412
18.5 硬度的型式	415
18.6 硬度資料在環境工程上的應用	416
18.7 習題	417

第十九章 殘氣與氯的需求量

19.1 概 論	418
19.2 加氯的化學	420
19.3 殘氯對大眾健康的重要性	425
19.4 測定方法	428
19.5 需氯量的測定	431
19.6 二氧化氯的消毒作用	431
19.7 需氯量與氯殘量資料的應用	432
19.8 習 題	432

第二十章 氯化物

20.1 概 論	434
20.2 氯化物對大眾健康的重要性	435
20.3 測定方法	435
20.4 氯化物資料的應用	437
20.5 習 題	438

第二十一章 溶 氧

21.1 概 論	439
21.2 溶氧在環境中的重要性	440
21.3 測定溶氧時，樣品的收集	442
21.4 測定溶氧時，標準試劑的選擇	443
21.5 測定溶氧的方法	445
21.6 溶氧電極	448
21.7 溶氧資料之應用	449
21.8 習 題	449

第二十二章 生化需氧量

22.1 概論	450
22.2 BOD反應的本性	451
22.3 測定BOD的方法	455
22.4 生化氧化反應的速率	461
22.5 L值與理論需氧值間的差異	464
22.6 觀察速率與第一階速率間的差異	464
22.7 BOD數據的應用	465
22.8 習題	466

第二十三章 化學需氧量

23.1 概論	468
23.2 COD試驗的歷史	469
23.3 用重鉻酸鹽測定COD	469
23.4 無機干擾物	472
23.5 COD資料的應用	472
23.6 習題	473

第二十四章 氮

24.1 概論	474
24.2 氮數據在環境上的重要性	477
24.3 分析方法	481
24.4 氮資料的應用	487
24.5 習題	488

第二十五章 固態成分

25.1 概論	489
---------	-----

目 錄 11

25.2 固態成分的測定在環境工程上的重要性	491
25.3 自水源中測定固態成分	491
25.4 適於污水及家庭廢水的測定法	492
25.5 可適於工業廢水的測定法	495
25.6 污泥中固態成分的測定	495
25.7 固態成分的資料在環境工程上的應用	497
25.8 習 題	497

第二十六章 鐵與錳

26.1 概 論	499
26.2 鐵與錳在環境工程上的意義	500
26.3 測定鐵的方法	501
26.4 測定錳含量的方法	502
26.5 鐵與錳的資料，在環境工程上的應用	503
26.6 習 題	504

第二十七章 氟化物

27.1 概 論	505
27.2 氟化學與其化合物	507
27.3 測定氟化物的方法	508
27.4 氟化物資料的應用	509
27.5 習 題	509

第二十八章 硫酸鹽

28.1 概 論	510
28.2 分析方法	513
28.3 碳酸鹽資料的應用	514
28.4 習 題	515

第二十九章 磷與磷酸鹽

29.1 概論	516
29.2 重要的磷化物	517
29.3 磷或磷酸鹽的測定法	518
29.4 磷資料的應用	521
29.5 習題	521

第三十章 油 脂

30.1 概論	522
30.2 油脂與其測定	523
30.3 分析方法	524
30.4 油脂資料的應用	526
30.5 習題	526

第三十一章 挥發性酸

31.1 概論	527
31.2 理論上諸考慮因素	528
31.3 挥發性酸的測定方法	531
31.4 挥發性酸資料的應用	534
31.5 習題	535

第三十二章 氣體分析

32.1 概論	536
32.2 分析方法	537
32.3 氣量分析法	537
32.4 氣體色層分析法	543
32.5 H ₂ S 的測定	544

目 錄 13

32.6 氣體分析資料的應用.....	546
32.7 習 題.....	546

第三十三章 微量無機物

33.1 概 論.....	547
33.2 微量無機物的分析.....	548
33.3 微量無機物的來源與其在環境上的重要性.....	549