

苏联高等科学院教学用书

# 有机化学教程

人民衛生出版社

卷之三

苏联高等药学院教学用书

# 有机化学教程

(原书经苏联保健部医学院校管理局批准为  
药学院及药学系用教科书)

著者  
B. H. 斯切潘年柯

译者  
任遇苏 呂俊民 言德貞  
邵士强 周科衍 袁履冰  
陈果良 章擎龙  
(姓氏按笔划)

总校  
任遇苏 袁履冰

人民出版社  
一九五八年八月

Проф. Б. Н. СТЕПАНЕНКО

КУРС  
ОРГАНИЧЕСКОЙ  
ХИМИИ

ДЛЯ СТУДЕНТОВ  
ФАРМАЦЕВТИЧЕСКИХ ИНСТИТУТОВ

Допущено Главным управлением  
учебных заведений  
Министерства здравоохранения СССР  
в качестве учебника  
для Фармацевтических институтов  
(факультетов)

МЕДГИЗ—1955—МОСКВА

有 机 化 学 教 程

开本：787×1092/18 印张：32 1/3 插页：10 字数：793千字

任 遇 苏 等 譯

人 民 卫 生 出 版 社 出 版  
(北京書刊出版业营业許可證出字第〇四六号)  
•北京崇文区矮子胡同三十六号•

上海市印刷三厂印刷·新华书店发行

统一书号：14048·1507 1958年8月第1版—第1次印刷  
定 价：(9) 精装4.10元 (上海版) 印数：精装1—3,000  
平装3.50元 (上海版) 平装1—600

## 前　　言

有机化学在药学教育系统中占有非常重要的地位。它对于高级药学者——药剂师——正象数学对于物理学者和工程学者，或者解剖学和生理学对于医生一样重要。药剂师的主要工作是处理药物，而其中有 $2/3$ 以上是有机化合物。有机化学不仅是药物化学的基础课程，它也是药学教育中其他专业如生药学、制药工程和法化学的基础。

本教科书是按照苏联保健部医学院校管理局批准的药学院用有机化学教学大纲编写的。除了介绍外国的科学成就以外，我们也尽量在书中反映出我国学者在有机化学中的杰出作用。书中附入了我国几位最著名的学者的传略和肖像。有许多地方是根据苏联国家计划局和中央统计局的资料来说明苏联有机化学工业方面的成就。

我们力求扼要地反映出在有机化学中唯物主义与唯心主义的斗争，也就是与生命力学说、不对称合成问题中的唯心理论以及唯心的“共振论”的斗争。书中简单地列述有机化学结构理论讨论会（苏联科学院在1951年6月召开的）的会议总结，该次会议规划了苏联有机化学发展的方向。

在最近20年中，有机化学的发展有下列两个特征：

1. 物理研究方法日益广泛地应用，简到处与化学方法相辅相成；
2. 电子概念愈来愈多地用来解释有机化合物的性质及其化学反应。

我们注意到这些，认为应该概略地叙述在有机化学中应用的几种最重要的物理方法，例如燃烧热的测定、克分子折射度的测定、X射线照象法和电子衍射照象法、吸收光谱的研究等等。自然，我们考虑到这门课程的分量不太大，只能力求让学生得到关于这些方法的一般概念；因为要阅读有机化学的近代科学论文必须具有这些知识。

在本书中，电子概念是这样引入的：我们把从量子力学导来的关于化学键本性的近代数据加以简短的解释。我们提出 $\sigma$ -键和 $\pi$ -键的概念；在某些地方，电子概念用来解释化合物（如二烯类、卤代酸等）的反应本性。同时，注意到学生在理解这些材料时经常碰到的困难，我们认为，所举的例子必须限于最容易懂得的几个。我们把电子概念解释成布特列洛夫有机化合物的结构理论，特别是布特列洛夫——马尔可夫尼柯夫关于原子互相影响的原理的一个发展阶段。

有机化学中所应用的物理方法和共价键的本性两小节，经B. I. 卡沙托奇金（B. I. Касаточкин）教授（苏联科学院燃料研究所物理方法研究室主任、莫斯科药学院物理化学教研室主任）审阅。我深深地感激他的指正。

除了电子概念以外，通常最难理解的就是立体异构的问题了，因此，我们对这问题也尽量给予应有的注意。我们认为深入理解“对映体”和“非对映异构体”这两个概念有特别的意义；而据我们看来，在过去许多教科书中对于这个问题很少注意。而且，就是在这些概念的基础上，可以很容易地把对映体的化学分离方法和相对的不对称

合成这样一些复杂的問題解釋清楚。

我們尽可能的避免教条。我們在許多地方推导出結構式；而在某些地方，則敘述了在一些物质(如碳水化合物、苯)的结构概念上的爭論。

根据我們的經驗，把化学反应按照某种特点分类，特別是把它們同物质的结构連系起来，譬如与某一个官能团或官能团的一部分相連系，就能很容易地掌握这些性质。因此，在本書中每一类化合物的反应总是按照某种特点来分类的。

我們特別注意用插图來說明問題，首先用來說明物理方法、电子概念和立体异构的問題。我們在書中放入許多仪器的照片，一部分照片是从文献材料中轉录而来的。另一部分照片是在我們所領導的苏联科学院生物化学实验室和莫斯科药学院有机化学实验室中摄制的。我們把相当的光譜(紫外綫光譜、紅外綫光譜)与摄譜仪的照片以及說明图放在一起；为了清楚起見，我們把紫外綫光譜(由 E. Г. 普勒雪夫斯基 E. Г. Плыщевский 在我們共同的实验工作过程中摄制的)与这光譜的微光度計的照片(同一尺寸)相对照。我們采用了图形來說明电子概念，例如，用图形对比关于氢原子结构的古典概念与近代量子力学概念以及电子密度分布图。为了使概念具体化，我們用立体的(不是平面的)图形表示电子云。在立体异构部分，用清楚的图形說明怎样从分子模型过渡到表示构型的式子，还采用了不对称合成的图解、斯丘华特分子模型以及其他图形。很多图是第一次刊登的。

龐大的事实材料和理論材料以及有机化学中所应用的多种多样的方法，使得由一个作者来編写一本有机化学教程成为难题，而其中的困难并未因教科書較小的篇幅而有所減輕。

因为这个緣故，这本教程可能有很多缺点。著者請求把批評和意見寄到国立医学書籍出版局(Москва, Петровка, 12)或莫斯科药学院(Суворовский бульвар, 13)由本人收取。

#### 著 者

34542 /12

## 目 录

前言 .....	1
緒 論	
有机化学的定义 .....	1
有机化学的发展簡史 .....	1
俄国和苏联学者在有机化学的发展中所起的作用 .....	5
有机化学成为一門独立科学的原因、有机物质的特性、有机化学与其他科学的关系 .....	9
有机化学的意义 .....	11
有机物质的最重要来源 .....	12
初步研究有机物质的一般程序 .....	13
有机物质的分离、精制、和测定純度方法的簡述 .....	13
有机化合物的定性分析 .....	19
有机化合物的定量分析 .....	22
有机物质實驗式和分子式的推求 .....	26
有机物质結構概念的发生和发展 .....	31
在 A. M. 布特列洛夫的結構理論产生以前有机化学中理論概念的状况 .....	31
A. M. 布特列洛夫的有机化合物結構理論 .....	33
结构理論的創始者——A. M. 布特列洛夫 .....	37
结构式及其推求 .....	39
推导結構式的简单例子 .....	40
用来闡明有机物质結構的一些物理方法 .....	43
有机化合物結構理論的繼續发展 .....	53
有机化学中的电子概念和化学鍵的本性 .....	58
有机化合物的分类 .....	72
脂肪族化合物	
烃和烃的卤素衍生物	
第一章 鮑和烃(石蜡烃或烷属烃) .....	
第二章 不鮑和烃 .....	291
第三章 脂肪族烃的卤素衍生物 .....	112
含 氧 化 合 物	
第四章 醇和醚 .....	122
一元醇 .....	122
多元醇 .....	137
醚 .....	142
第五章 醛和酮 .....	147
醛 .....	147
酮 .....	163
第六章 一元羧酸 .....	171
飽和一元羧酸 .....	172
不飽和一元羧酸 .....	189
第七章 酯和油脂 .....	196
酯 .....	196
油脂 .....	203
第八章 二元羧酸 .....	209
飽和二元羧酸 .....	209
不飽和二元羧酸 .....	217
第九章 羧基酸或醇酸 .....	218
关于旋光活性的概念及旋光活性的測定 .....	220
鏡象异构或旋光异构 .....	231
带有几个不对称碳原子的化合物的立体异构現象和立体异构的其他几个問題 .....	242
第十章 醛酸和酮酸 .....	249
第十一章 简单的碳水化合物或单糖 .....	255
第十二章 复杂的碳水化合物或多糖 .....	283

类糖多糖或低分子多糖	284	第二十七章 酚和醌	382
非糖复杂碳水化合物或高分子多糖	291	一元酚	383
<b>含氮化合物</b>		二元酚	392
<b>第十三章 胺和氨基醇</b>	304	三元酚	395
胺	304	醌	396
氨基醇	310	<b>第二十八章 芳香醇、醛和酮</b>	399
<b>第十四章 氨基酸</b>	311	芳香醇	399
<b>第十五章 酰胺</b>	321	芳香醛	400
<b>第十六章 蛋白质的概念</b>	330	芳香酮	404
<b>第十七章 氨氯酸、氯酸和雷酸</b>	339	<b>第二十九章 芳香酸</b>	407
氨氯酸及其衍生物	339	一元芳香酸	407
氯酸	342	二元芳香酸	413
雷酸	343	<b>第三十章 酚酸和芳香醇酸</b>	417
<b>第十八章 脂肪族硝基化合物的概念</b>	343	酚酸	417
<b>含磷和含砷化合物</b>		芳香族醇酸	426
<b>第十九章 重要的含磷和含砷化合物</b>	345	<b>第三十一章 芳香族氨基化合物</b>	426
含磷化合物	345	伯胺	427
含砷化合物	349	仲胺	434
<b>含硫化合物</b>		叔胺	436
<b>第二十章 硫醇、硫醚和砜</b>	350	二胺	439
硫醇和硫醚	350	<b>第三十二章 重氮化合物和偶氮染料</b>	439
砜	352	重氮化合物	439
<b>第二十一章 硫氯酸、二硫化碳和黄酸</b>	353	重氮盐	439
<b>脂肪族有机金属化合物</b>		<b>第三十三章 芳香族有机砷化合物</b>	447
<b>第二十二章 重要的脂肪族有机金属化合物</b>	355	<b>第三十四章 多环芳香族化合物</b>	450
<b>碳环族化合物</b>		联苯类	451
<b>芳香族化合物</b>		二苯甲烷类	453
<b>第二十三章 芳香烃</b>	359	三苯甲烷类	454
<b>第二十四章 芳香烃卤素衍生物</b>	373	萘类	460
<b>第二十五章 芳香族磺酸</b>	376	蒽类	467
<b>第二十六章 芳香族硝基化合物</b>	378	菲类和其他的稠环体系	471
<b>脂环族化合物</b>			
<b>第三十五章 环烷烃及其衍生物</b>	473		
环丙烷、环丁烷、环戊烷及其衍生物	475		
环己烷及其衍生物	477		
<b>第三十六章 蒽烧的衍生物。蒽烯</b>	481		
蒽烧的衍生物	481		
蒽烯	483		
<b>第三十七章 胡蘿卜类色素</b>	490		
<b>第三十八章 岩族化合物</b>	492		

甾醇和維生素 D <sub>2</sub> .....	492	第四十一章 稠环体系杂环化合物	538
胆汁酸 .....	497	四氮杂茚类 .....	538
性激素 .....	498	异黃素和黃素类 .....	544
“强心性”糖甙的配基 .....	500	第四十二章 生物硷	545
皂角甙的甾族化合物配基 .....	501	生物硷的一般概念 .....	545
<b>杂环族化合物</b>			
<b>第三十九章 五节杂环化合物</b> .....	<b>503</b>	最重要的生物硷类 .....	548
具有一个杂原子的五节杂环化合物	503	氮杂苯类和六氫化氮杂苯类生物硷	548
具有两个杂原子的五节杂环化合物	514	氮杂萘类生物硷 .....	550
<b>第四十章 六节杂环化合物</b> .....	<b>520</b>	异氮杂萘类生物硷 .....	552
具有一个杂原子的六节杂环化合物	520	异氮杂萘-菲类生物硷 .....	554
具有两个杂原子的六节杂环化合物	532	顛茄質类生物硷 .....	556
		物名索引 .....	559
		人名索引 .....	575

## 緒論

### 有机化学的定义

在现代，有机化学是指碳化合物的化学，有机物质则是指含碳的物质<sup>①</sup>。

在有机化学发展的初期，即十九世纪中叶，有机化学是指研究动植物体内生成的物质的一门科学。“有机化学”的名称也就是从“有机体”这个名词产生的<sup>②</sup>。以后随着科学的发展，这个历史上的名称仍旧保留下来直到如今，但是它的意义却已经根本改变了。

### 有机化学的发展简史

在远古时代，人们就拥有相当丰富的生活经验，能够制取和使用许多有机物质。他们会利用糖类物质发酵的方法酿造酒精饮料（酒、啤酒、蜜酒）。人们也都知道酒酸败时生成的醋。古代的印度人已经会从甘蔗制糖。在有史以前的时代里，人们已经应用一些优良的染料——从植物中得到的靛蓝和茜素，以及以某种蜗牛制取的“古代紫”。已经知道许多种香精油，它们不但用来做香料，而且用来做消毒剂和防腐剂，例如以木乃伊的形式来保存尸体（在古代埃及）。

没食子已经是大家所知道的肥皂。

然而，在那时，人们所用的只是有机化合物的混合物。纯粹的有机化合物直到很久以后才制出来。

中世纪的炼金家拟定了几种精制物质的方法，这些方法在一定程度上为后来化学的出现准备了基础。蒸馏方法的建立和改进，使得阿剌伯的炼金家们在900年代里能够制出几乎纯粹的酒精。

在十八世纪已经有许多有机物质分离成纯品了。例如，在十八世纪七十年代中分离出结晶的尿素（1777）、酒石酸、柠檬酸、苹果酸、没食子酸以及其他一些物质（谢勒 Scheele, 1769~1785）。

当只有少数有机物质制成纯品时，当然不能认为已经有了有机化学。因此，不但在古代和中世纪，甚至更晚一些，差不多到十八世纪末期，有机化学并不存在。这点可以十分明白地由下述事实看出：只有在十八世纪中叶，当天才的俄国学者 M. B. 罗蒙诺索夫（M. B. Ломоносов）利用天平，以定量的方法来研究化学现象并且表述了质量守恒定律（1748）的时候，化学——自然科学中研究物质及其变化的一个部门——才成为精确的科学。

在化学的发展初期，并没有看到有机物质与无机物质之间的区别。但是后来人

① 少数简单的含碳化合物（如 CO、CO<sub>2</sub>、碳酸盐等）放在无机化学中研究。

② 在俄文中，органическая химия（有机化学）这名词起源于 организм（有机体）。——译者注

們就开始注意到，从无生物界得到的大多数物质，例如各种金属、盐等等，比較不容易发生变化，而从动植物有机体中得到的大多数物质，只要稍受影响就会发生巨大的变化。除此以外，在很长的年代中，化学家不能用人工方法制得早已能从动植物中分离出来的那些物质。

从生物界和无生物界得到的物质有不同的化学行为，也即是象人們所猜想的，它们是由不同途径形成的，这些就成为把化学分成有机化学和无机化学的基础。这样，在十九世紀初期，第一次提出了有机化学的概念，認為有机化学是研究在动植物有机体内生成物质的化学（貝齐里烏斯 Borzelius, 1806）。这是一个生命力學說流行的时期。所謂生命力學說是一种观念体系。按照这种观念，認為生物与无生物的区别在于一种特殊的“生命力”是否存在<sup>①</sup>。至于生命力是甚么，誰也不能說明。但是都認為，就是由于它的存在，在生物体内才能生成“有机”物质。

甚至于当代卓越的学者們，例如曾經对有机化合物做过許多研究工作的瑞典科学家貝齐里烏斯，也成了生命力观念的俘擄。在他于 1827 年出版的有机化学教科書中，他写着：“生命力存在于全部无机元素以外，这些无机元素的任何一种基本性质，如重量、不可入性、电极性等，都与它无关；然而，这种生命力到底是什么，怎样产生以及在何处結束，我們不知道。”

生命力观念是唯心主义的一种表现，它与宗教观念紧密的結合在一起，并且受当时的統治阶级——封建貴族首脑和僧侶——所支持。

在十八至十九世紀的欧洲，生产力的发展产生了资本主义，资本主义繼續发展則要求扩大再生产并建立大規模的工业企业。正在发展起来的资本主义与封建制度的斗争，不仅发生在經濟和政治的領域中，而且反映在全部文化和科学的領域中，其中也包括自然科学。

生命力观念阻碍科学的发展和生产力的发展。这是因为，如果象生命力学者所認為的那样，沒有“生命力”就不能生成有机物质，那么去从事制造有机物质的工作是毫无意义的，这就等于解除了化学家的武装。

随着资本主义一同发展起来的阶级斗争，反映在新的政治思潮中，而这种新的思潮本身又影响着化学等自然科学的发展：生命力观念开始遭到唯物主义观念的对抗。

历史証明，阻碍生产力发展的反动观念总是被新的、进步的思潮所战胜。生命力观念也不能例外，化学家証明它是沒有根据的，在沒有“生命力”参与之下他們用人工合成方法制出了在动植物有机体内生成的自然物质。

在 1824 年，一位德国的医生兼化学家韦勒 (Wöhler) 合成了草酸，1828 年他又合成了尿素。

韦勒本人也十分懂得，用合成的方法从无机物质——异氰酸銨——制出尿素給予生命力观念多么厉害的打击；他非常自豪地給他的老师貝齐里烏斯写信說：“我應該跟您說，我能够制造尿素，既不需要肾脏，也不需要任何其他的生物有机体……。”

韦勒的发现最初并没有引起应有的注意。那些只是个别的事实，而且被認為是偶然的。除此以外，合成的只是很简单的物质，而被認為是位于有机物质和无机物质

<sup>①</sup> 俄文 витализм (生命力學說)一詞从拉丁語 vita (生命)导出。——譯者注

邊緣上的一些物质。最后生命力說者又認為尿素既是有机体生命活动过程中的排泄物，所以在生成时就不需要有生命力的存在。但是，在以后許多年中又合成了更多更加复杂的有机物质。

在 1842 年，俄国学者 H. H. 齐宁 (H. H. Зинин, 1812~1880) 从硝基苯合成了苯胺；苯胺是在那以前不久由另一位俄国学者 Iо. Ф. 佛里茲舍 (Iо. Ф. Фрицше, 1808~1871) 在分解靛藍——一种植物来源的染料——时得到的。

在 1860 年，法国化学家別泰罗 (Berthelot) 用合成的方法制得許多有机物质，其中包括脂肪。在 1861 年俄国天才的学者，A. M. 布特列洛夫 (A. M. Бутлеров) 合成了糖类物质。脂肪和糖在有机体的生活中有极其重大的意义，这些物质的合成給了生命力學說以致命的打击。

与合成有机物质的工作同时，在上世紀前半叶中，有机化合物的分析技术就已經有了显著的改进 (李比胥 Liebig)。这就可能来进行大量有机化合物的分析。在所有的有机化合物中都找到了碳元素。在上面所提到的这些情况的基础上，也就产生了有机化学的新定义：碳化合物的化学 (格梅林 Gmelin, 1848)。

尽管合成了許多虽然极重要却是个别的化合物，而且也分析了大量有机物质，有机化学仍旧不能成为我們現在对这名词所理解的那样一門科学。因为当时所收集的大量实验材料还没有用一个統一的、既能說明已存事实、又能作为将来工作的准繩的理論归纳起来。

这样的理論就叫做有机化合物的結構理論，它是偉大的俄国学者 A. M. 布特列洛夫所建立的 (1861)。結構理論的建立，才是近代有机化学真正的开始。

俄国人民感到自豪的是，无论在化学或許多其他科学的領域中，他們的代表者在世界的科学中都起了杰出的作用。实际上使化学成为一門真正的科学的乃是 M. B. 罗蒙諾索夫；Д. И. 门捷列夫 (Д. И. Менделеев, 1834~1907) 发现了周期律，把无机化学引向统一严整的体系。結構理論——近代有机化学的基础——的創始人是 A. M. 布特列洛夫。

关于布特列洛夫的結構理論下面还要詳細講到 (33 頁)。这里只要指出，結構理論是研究及合成数量众多而又极其复杂的有机化合物的指导理論。

自从 A. M. 布特列洛夫建立了結構理論以后，有机化学的迅速发展进入了一个新的时期，輝煌的发明一个接着一个出現。許多最重要的天然物质的结构确定了；知道了各种分子的结构。化学家就不再是盲目地而是有意識的去研究怎样合成許多在实用上很重要的化合物；并且也制得了在自然界中尚未发现的新物质，在这些物质中有些还具有很可貴的性质，比天然的物质更好。

有机化学家开始胜利地与自然界作竞赛。

一种最早发展起来的合成工业部門是有机染料的制造，它的奠基者是偉大的俄国有机化学家 H. H. 齐宁。他发现了把硝基化合物轉变为胺类——作为制造苯胺染料的原料——的反应。

用有机合成的方法制出了許多全新的染料，它們远远地比天然染料色彩美丽、堅牢耐用、而且价值低廉。

人們發現，即使那些在古代就已知道的貴重染料如茜素和靛藍，如果用化学方法

来合成，在經濟上也比在农場中培育相当的植物（茜草和木兰属植物）再从其中提出染料要合算得多。这些事实只是合成化学家在与自然竞赛中获得胜利的几个例子而已。

有机化学在十九世紀末期和二十世紀中的发展使得工业中一些新的部門建立起来，例如燃料工业、制药工业、人造纖維工业、塑料工业、合成橡胶工业以及其他工业。

有机化学的发展，象所有其他科学的发展一样，与社会經濟因素有密切的联系。有机化学在上世紀六十年代以后的繁荣决定于工业的发展，以后则是由于財政資本主义在十九世紀后半叶和二十世紀中的发展。当工业迅速发展的时候，便要求合理的使用燃料，这样燃料化学便作为有机化学的一个部門而出現。因为天然橡胶（从某些种植物中获得的）的产量不足，为了爭取它的来源引起激烈的斗争，使得合成橡胶化学建立起来。

在資本主义时期，化学得到迅速的发展是由于它能够通过复杂的加工来利用生产中的廢物：把一种工业的廢物变成有用的新物质，或者是直接使用，或者是作为另一种化学工业的原料。

馬克思写过：“每一种化学上的进步，不只增加有用材料的样数，且会增加已經被認識的有用材料的用途，并在資本增大时，把它的投資范围扩大。它同时还教导我們，生产过程与消費过程上的排泄物，会返还到再生产过程的循环，以致无需有預先投下的資本，就可以造出新的資本材料来。”<sup>①</sup>

在資本主义时期比在封建时期，化学已发展到高得多的水平，但是在二十世紀，进入了发展的壟斷阶段（帝国主义）的資本主义，已經不再給生产力的发展以足够的余地。

許多仅能使某一壟斷工业部門获得利潤，但同时又損害着其他工业部門利益（例如排挤它的产品）的科学工作和发明也就得不到鼓励，甚至于被扼杀了。这种腐朽現象就是帝国主义的特征之一<sup>②</sup>。

苏联在偉大的十月社会主义革命以后，由于社会主义的計劃經濟制度，有机化学呈現了空前的繁荣景象。苏維埃政府从它成立的第一天起，就对科学的发展給予莫大的关怀。許多科学研究所扩充和重新建立起来，学者的数目迅速增加，有机化学家也包括在内。从下面的数字可以看出苏联化学家在世界科学中的作用提高得多快：从 1913 年到 1940 年的期間，全世界所发表的化学研究著作的数量增加到四倍，而在苏联却是增加到二十倍。

巨大的有机化学工业也建立起来了。約·維·斯大林在 1933 年 1 月 1 日举行的联共（布）中央委員會和中央监察委員會联席全会上的报告中說：“我們从前沒有重大的現代化学工业，而我們現在却有了。”<sup>③</sup>

在苏联，有机化学发展的有利条件不仅在于建立了最适合的物质基础——科学研究所的組織和迅速发展的化学工业——还在于我們国家主要領導力量的巨大和經

① 馬克思著“資本論”，人民出版社 1953 年版，第一卷第 759 頁。

② 列寧全集，第 22 卷，俄文版 173 頁。

③ 斯大林著“列寧主義問題”，人民出版社 1953 年版，590 頁。

常的关怀——共产党对苏联科学的思想方針上的領導。共产党把苏联学者用辯証唯物主义武装起来，使他們能正确地指导科学的研究工作，正确地解釋所得到的数据，同时也能够与科学中唯心主义的思潮作斗争。

在唯物主义战胜了生命力觀念以后，唯心主义在有机化学中又以許多别的形态出現过。例如，在国外科学界中产生了反动唯心的“共振論”(69 頁)。

按照共产党的指示，特別注意了在許多科学部門中举行討論会，在有机化学中也举行了。約·維·斯大林写过：“誰都承認，如果沒有不同意見的爭論，沒有自由的批評，任何科学都是不可能发展、不可能进步的。”<sup>①</sup> 在 1951 年举行的关于有机化合物結構理論的全苏討論会上的討論，对苏联有机化学的发展有极大的作用。它有助于消除許多錯誤，同时指出这門科学的发展前途。

## 俄国和苏联学者在有机化学的发展中所起的作用<sup>②</sup>

上面我們已經提到 A. M. 布特列洛夫的作用，他以結構理論奠定了近代有机化学的基础。但是在他以前，俄国已有不少著名的学者。在他們中間，首先應該举出在彼得堡工作的 T. E. 洛維茨院士 (T. E. Ловиц, 1757~1804) 和 A. A. 伏斯克列遜斯基 (A. A. Воскресенский, 1809~1880)。T. E. 洛維茨做了許多重要的研究，他第一个制出絕對 (化学純的) 酒精和冰醋酸 (无水的醋酸)。A. A. 伏斯克列遜斯基被称为“俄国化学家之祖”，这是因为他建立了巨大的学派，培养出許多卓越的学者。他发现了可可硷 (一种生物硷)，确定了萘的元素組成和醌的結構式。在伏斯克列遜斯基的学生中有天才的俄国学者 Д. И. 門捷列夫，以及 Н. Н. 別凱托夫 (Н. Н. Бекетов)、Н. А. 門苏特金 (Н. А. Меншуткин) 等等。

与伏斯克列遜斯基同时在彼得堡工作的是 Ю. Ф. 佛里茲舍，他研究了靛藍的分解产物。

那个时候在嘉桑工作的有 Н. Н. 齐宁，他是天才的俄国学者布特列洛夫的老师，苯胺染料工业的奠基者。

布特列洛夫的功績之所以偉大，不仅因为他創立了結構理論和做了許多合成的研究工作，而且也因为他树立了自己独創的巨大學派。他在嘉桑和彼得堡所培养的学生以后担任了其他城市学校中的講座，发展了有机化学中布特列洛夫的方向。

布特列洛夫迁到彼得堡以后，在嘉桑代替他的工作的是他的学生 A. M. 查依采夫 (A. M. Зайцев, 1841~1910)。查依采夫發現了內酯类化合物，在醇类和其他化合物的合成方面做了許多卓越的工作，对高級脂肪酸也做过很多研究，并且研究了卤化氢对不飽和化合物的加成反应等等。

在查依采夫的学生中有不少最出色的学者，如 Е. Е. 瓦格聶尔 (Е. Е. Вагнер, 1849~1903)、С. Н. 累福爾馬茨基 (С. Н. Реформатский, 1860~1934)、А. Н. 累福爾馬茨基 (А. Н. Реформатский)、А. Е. 阿尔布蜀夫 (А. Е. Арбузов) 等。

科学院院士 A. E. 阿尔布蜀夫和他的儿子 Б. А. 阿尔布蜀夫 (Б. А. Арбузов) 院

① 斯大林著“馬克思主義和語言學問題”，人民出版社，1953 年版，29~30 頁。

② 在这一节中提到了学生还不知道的許多化合物。因此最好把这节先初步讀一下，等全部課程讀完以后再回來重新溫习。

士現在仍在嘉桑工作，繼續发展着有机化学中布特列洛夫的方向。

在 A. E. 阿尔布蜀夫的工作中，具有特別重要意义的是在有机磷化合物方面工作和对俄国松节油的研究。在化学药物的生产組織方面，A. E. 阿尔布蜀夫也有很大的貢献。

布特列洛夫在彼得堡工作的时期中<sup>①</sup>，最杰出的几个学生是 A. H. 維西涅格拉德斯基(A. H. Вышнеградский, 1851~1880)、B. E. 季先柯 (B. E. Тищенко, 1861~1941)、A. E. 法伏尔斯基(A. E. Фаворский, 1860~1945)。

A. H. 維西涅格拉德斯基是以研究生物硷出名的。B. E. 季先柯发现有重大意义的酯的縮合作用；他关于萜烯类的研究工作，包括樟脑的合成，是举世聞名的。A. E. 法伏尔斯基是布特列洛夫在彼得堡时期最有天才的学生之一。法伏尔斯基的工作中最有名的是在炔属烃方面的研究；他合成了异戊二烯；他和他的学生合成了几百种新的有机化合物。

法伏尔斯基許多合成工作的特点，是广泛地采用高压和高温的条件使反应容易进行。法伏尔斯基建立了自己的巨大学派，包括許多有才能的有机化学家，在他們中間有 C. B. 列別杰夫 (С. В. Лебедева, 1874~1934)。列別杰夫关于不飽和烃的聚合的研究工作，使得苏联能够大規模地生产合成橡胶（在合成橡胶的产量上苏联占世界的第一位）。A. E. 波萊-考西茲 (А. Е. Порай-Кошиц) 院士是法伏尔斯基的学生，他在染料的結構和染色理論方面的工作是很出名的。

Д. И. 門捷列夫与布特列洛夫同时工作。他主要是研究无机化学，但是也分一部分精力在有机化合物上，其中包括石油烃的研究和硝化纖維的制造。特別重要的是他在 1861 年出版的有机化学教科書。这是第一部原著的俄文有机化学教科書。

自从布特列洛夫的学生 B. B. 馬尔可夫尼可夫 (B. B. Марковников, 1838~1904) 担任莫斯科大学有机化学講座以后，有机化学領域中的研究工作在莫斯科就大大地活跃起来了。

B. B. 馬尔可夫尼可夫首先全面地提出了原子互相影响的問題，并且发现了“馬尔可夫尼可夫規律”这条法則，很快地就聞名全世界了。根据这条法則，可以預言許多物质与不饱和化合物起加成反应时能生成什么化合物。現在在世界各国有成千的化学家还在研究原子互相影响的問題——这說明我們偉大的同胞所提出来的这个問題是多么深奥和重要。在石油化学方面馬尔可夫尼可夫的工作也有重大的实际意义。

B. B. 馬尔可夫尼可夫建立了包含有輝煌成就的有机化学家的巨大学派。在这些人中首先應該提出 M. I. 柯諾瓦洛夫 (М. И. Коновалов, 1858~1906)、Н. М. 吉日聶爾 (Н. М. Кижнер, 1867~1935)、Н. Я. 杰姆楊諾夫 (Н. Я. Демьянин, 1861~1938)。

M. I. 柯諾瓦洛夫以研究硝化石蜡出名。飽和烃被認為是在化学上完全不活潑的物质；柯諾瓦洛夫的功劳，用他自己的話來說，就在于他“使化学僵尸复活”。在吉日聶爾的工作中，最重要的是研究氢碘酸对苯的还原作用（推翻了著名法国化学家別

① 布特列洛夫在彼得堡替代了調到哈尔科夫去的伏斯克列遜斯基。

泰罗对这一反应的概念), 制备萜烯类物质和其他研究工作。捷姆楊諾夫的著名工作是研究环中含有少数碳原子的环烃发生异构作用的条件。

上面所提到的馬尔可夫尼可夫的每一个学生都建立起自己的学派。例如, A. E. 齐齐巴宾 (А. Е. Чичибабин, 1871~1945)<sup>①</sup> 就是捷姆楊諾夫的学生, 他的工作中特别有意思的是关于游离基的研究、在杂环化合物方面的研究等等。

上世紀的末叶, 在莫斯科形成了一个新的科学中心, 它的創立者就是一位当时还很年青的学者 Н. Д. 澤林斯基 (Н. Д. Зелинский)。澤林斯基很快地就因自己的卓越研究而聞名全世界。他的兴趣范围异常广泛。最有意义的是他在立体化学、石油化学、催化作用、氨基酸和蛋白质化学方面的工作。

Н. Д. 澤林斯基建立了輝煌的有机化学巨大学派。在这些人中首先應該提出的是 Л. А. 楚加也夫 (Л. А. Чугаев, 1873~1922)、В. В. 切林策夫 (В. В. Челинцев, 1877~1947)、Н. А. 希洛夫 (Н. А. Шилов)、С. С. 納苗特金 (С. С. Наметкин, 1876~1950)、А. Н. 涅斯米楊諾夫 (А. Н. Несмейнов)、К. А. 考切什考夫 (К. А. Кочешков)、Ю. К. 尤利也夫 (Ю. К. Юрьев) 等等。

澤林斯基的許多学生, 如 Л. А. 楚加也夫、С. С. 納苗特金、А. Н. 涅斯米楊諾夫, 都有自己巨大的学派。

我們已經提到了彼得堡、嘉桑、和莫斯科地方的有机化学发展中心。在俄国許多其他的城市, 如哈尔科夫、基辅、敖德薩、里加、以及华沙等, 还有許多卓越的有机化学研究家在工作。这些人是: Н. Н. 齐宁的学生 Н. Н. 别凯托夫 (Н. Н. Бекетов, 1826~1911)、А. П. 艾尔泰科夫 (А. П. Эльтеков, 1846~1894)、И. П. 奥西波夫 (И. П. Осипов)、門捷列夫和布特列洛夫的学生 А. А. 阿尔比茨基 (А. А. Альбицкий, 1860~1920)、伏斯克列逊斯基的学生 П. П. 阿列克謝也夫 (П. П. Алексеев, 1840~1891) 和 Н. Н. 沙闊洛夫 (Н. Н. Соколов, 1826~1877)、Н. А. 朋吉 (Н. А. Бунге, 1842~1914), 查依采夫的学生 С. Н. 累福尔馬茨基, 布特列洛夫的学生 А. Н. 波波夫 (А. Н. Попов) 和 Е. Е. 瓦格聶尔, П. Г. 梅立可夫 (П. Г. Меликов, 1850~1927) 和其他許多人。

以后我們在适当的章节中仍旧要講到上述的以及其他一些俄国学者的工作。

从上叙材料中可以看出, 在十月革命以前, 俄国已經为世界培育了許多偉大的有机化学家, 首先是 A. M. 布特列洛夫。

然而在沙皇的俄国并沒有科学发展的适当条件, 下面事实就足以說明: 即使象布特列洛夫和馬尔可夫尼可夫这样的科学巨人, 也要花很多年时间来建立实验室, 并且常常因为不能从沙皇政府那儿得到經費, 而花費自己的資金来购买实验室的设备、試剂和其他用品。俄国学者的重大科学发明照例不能在俄国得到应用; 他們的偉大发明都被德国和其他国家的工业家厂主們所利用。象苯胺染料工业的創始者齐宁的发明和其他許多研究成果, 就遭到这样的命运。

在偉大的十月社会主义革命以后, 情况有了根本的改变。科学院院士 Н. Д. 澤林斯基和科学院院士 A. E. 法伏尔斯斯基两学派的工作已經胜利地展开了。他們的学生

① A. E. 齐齐巴宾在求学的年代是 B. B. 馬尔可夫尼可夫的学生。

Л. А. 楚加也夫、C. C. 納苗特金院士、A. H. 涅斯米楊諾夫院士(关于元素有机化合物)、A. E. 波萊-考西茲院士、C. B. 列別杰夫院士和其他許多人所組成的学派的工作也輝煌地展开了(关于这些科学家的研究方向我們在前面已經介紹过)。

在苏維埃政权的年代中,又建立了許多新的巨大学派和科学研究方向。例如,科学院院士 B. M. 罗吉昂諾夫 (B. M. Родионов) 的学派就是以在染料化学、杂环化合物、生物硷和氨基酸等方面的研究工作而著名的。

科学院院士 A. П. 奥列霍夫 (A. П. Орехов) 是世界上研究生物硷化学的权威之一;他建立了巨大学派 [Г. П. 門什科夫 (Г. П. Меньшков)、Р. А. 柯諾瓦洛娃 (Р. А. Коновалова)、Н. Ф. 普洛斯庫爾尼娜 (Н. Ф. Прокурнина) 等人]。

科学院院士 П. П. 薩雷金 (П. П. Шорыгин) 一派积极地在有机金属化合物、香料化学和人造纖維方面进行研究。

在药剂师特別感兴趣的磺胺药剂和抗瘧药剂的合成方面, A. B. 陶布切也夫 (A. B. Топчев) 院士、О. Ю. 馬吉松 (О. Ю. Магидсон) 教授、И. Л. 克农楊茲 (И. Л. Куняин) 院士、Г. В. 切林策夫等人正进行着巨大而有成效的工作。

在染料化学和染色化学方面,除了已經提到的 B. M. 罗吉昂諾夫院士和 A. E. 波萊-考西茲院士两学派以外, M. A. 依尔英斯基 (M. A. Ильинский)、Н. Н. 伏洛茹卓夫 (Н. Н. Ворожцов) 和其他許多人的工作也是很有名的。

在天然的有机物质方面,包括氨基酸,科学院院士 B. С. 古列維奇 (B. С. Гулевич, 1867~1933) 的工作特別重要,他在动物机体中发现了許多新的含氮化合物。B. С. 古列維奇是一位有机化学家,同时也是一位生物化学家<sup>①</sup>。他死后留下許多本学派的有机化学家和生物化学家。

科学院院士 A. H. 巴赫 (A. Н. Бах, 1857~1945) 和他的学派在有机化学、物理化学以及特別在生物化学方面进行研究。属于巴赫学派的有 A. И. 奥巴林 (А. И. Опарин) 院士、В. А. 恩格耳哈尔特 (В. А. Энгельгардт) 院士、А. Л. 庫尔沙諾夫 (А. Л. Курсанов) 院士、Н. М. 西沙克楊 (Н. М. Сисакян) 和其他许多人。

苏联有机化学家的工作使苏联能够大規模地发展高級发动机燃料、染料、合成橡胶、人造纖維、塑料和其他物质的工业生产。

苏联的有机化学家在忘我的爱国主义精神和热爱劳动人民的心情的支配下,緊張而有成效地从事自己的工作。这种精神由苏联有机化学界的权威、社会主义劳动英雄 Н. Д. 澤林斯基院士的話鮮明地表达出来。在他八十周年誕辰时向青年发表的演說中說道:“化学常賦与我以最愉快的心情去認識尚未被探討过的自然秘密。它使我为人民服务,減輕人們的劳动,使人們可以避免灾害,有时可以免于死亡。化学帮助我成为一个对自己祖国有用的人,它确定了这样一条道路,在这条道路上我能为社会主义建設和苏維埃国防事业尽一分力量。”

---

① 生物化学是研究有机体中器官、組織和液汁的化学組成以及有机体中物质的化学变化的一門科学。生物化学与有机化学很接近。