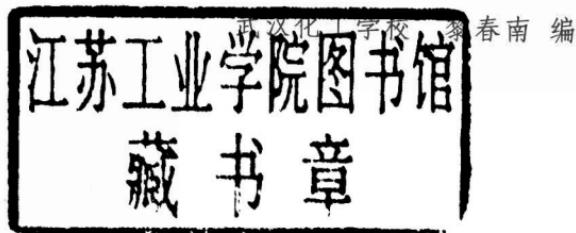


中等专业学校教材

有 机 化 学

(二 年 制)

(第二版)



化 学 工 业 出 版 社
· 北 京 ·

(京)新登字 039 号

图书在版编目(CIP)数据

有机化学:二年制/黎春南编. —2 版. —北京: 化学工业出版社, 1998. 6(1993.9 重印)

中等专业学校教材

ISBN 7-5025-2027-9

I . 有… II . 黎… III . 有机化学-专业学校-教材

IV . 062

中国版本图书馆 CIP 数据核字 (98) 第 06951 号

中等专业学校教材

有机化学

(二年制)

(第二版)

武汉化工学校 黎春南 编

责任编辑: 梁 虹 何 丽

责任校对: 蒋 宇

封面设计: 季玉芳

*

化学工业出版社出版发行

(北京市朝阳区惠新里 3 号 邮政编码 100029)

新华书店北京发行所经销

北京南云浩印制厂印刷

三河市延风装订厂装订

*

开本 850×1168 毫米 1/32 印张 12% 字数 348 千字

1998 年 6 月第 2 版 1999 年 3 月北京第 2 次印刷

印数: 5001—15100

ISBN 7-5025-2027-9/G · 589

定价: 17.00 元

版权所有 违者必究

该书如有缺页、倒页、脱页者, 本社发行部负责调换

第二版前言

本书是在1990年第一版《有机化学》教材的基础上,以1996年5月全国化工中等专业学校教学指导委员会制订的《有机化学》教学大纲为依据,结合第一版教材的使用情况修订而成。

根据大纲的要求,第二版教材增加了重要有机化合物的制法、有机合成问题解析和多官能团化合物的命名;补充了有机化合物命名的碳链编号“最低系列”原则,充实了有机化学基础知识和基本理论;对第一版很多内容进行了修改或重写;对各章习题也作了进一步的筛选和充实,删除了一些次要的内容。修改后有些内容可能与讲课时数不一致,为此,建议各校在使用本教材时,结合具体情况作适当选择,对某些章节进行精讲或指导学生自学。此外,还增编了十课时的有机化合物性质实验,其中“芳香烃与卤代烃的性质”和“含氮化合物的性质”作为选做实验,因学时所限,二者可选其一。

全书分十四章及有机化合物性质实验,其中第十三、十四章及某些章节中标有“*”的为选修内容,各校可根据各专业具体情况取舍。

根据化工部人教司和全国化工中等专业学校教学指导委员会的意见,第二版教材由武汉化工学校黎春南修订完成。本书初稿完成后,由安徽省化工学校邓苏鲁(主审)进行了审阅,修改后正式提交锦州审稿会审定。参加审稿会的还有:吉林省化工学校初玉霞,贵州省化工学校袁红兰,常州化工学校李弘、丁敬敏,上海化工学校沐光荣等,并在审稿过程中提出了许多宝贵意见,谨此表示衷心的谢意。本书在编写过程中本校有机化学教研室秦芝敏和张秀茹,对有机化合物性质实验部分提出了宝贵意见,在此一并致谢。

限于编者水平,第二版教材也难免存在不妥之处,欢迎读者批评指正。

编者

1997年9月

第一版前言

本书是以 1988 年 8 月化工部教育司化工中专基础化学教材编审委员会审订的《化工中专有机化学教学大纲(试行)》为依据,按 80 学时(讲课约 70 学时)的要求编写而成。

为了使学生在较少的学时内学好大纲所规定的内容,本书采取按官能团体系,将脂肪族化合物和芳香族化合物混合编排。在选材上,体现中专这一层次的特点,以基本知识和基本反应为主,突出结构与性质的关系。基本理论只限于应用近代价键理论和电子效应,阐明各类有机化合物的结构和性质,对立体化学知识仅作初步介绍,减少了与工业生产实际联系较少的内容,适当介绍一些反应历程。本书力求做到少而精和简明扼要,但仍保持了一定的系统性,从而使学生在学时较少的情况下,对有机化学的基础知识仍有比较全面的了解。

全书共十四章,其中一至十二章必修,十三章、十四章及某些章节中附有“*”的,为选修内容,其授课时数不在 70 学时之内,各校教师可根据各专业具体情况取舍。

本书可作为两年制中等专业学校化工工艺、化工分析等专业的教材,也可作为其他中等专业学校及各类成人中等教育的有机化学教材,亦可供技工学校及职工培训参考使用。

参加本书编写工作的有武汉化工学校黎春南(主编),北京化工学校冯蕴华及天津化工学校王玉鑫。黎春南编写第一、三、四、五、六、七、八、九章;冯蕴华编写第十一、十二、十三章;王玉鑫编写第二、十、十四章。黎春南负责全书的统稿、修改、增删和最后定稿。初稿完成后,由化工部教育司基础化学编委会有机化学教材编审小组的同志:安徽化工学校邓苏鲁(主审)、南京化工学校邵丽丽、河北化工学校朱永泰及上述参加编写工作的人员集体审稿。经编者修改后,由邓苏鲁复审。在此谨向这些同志致以最衷心的谢意。

限于我们的水平,加之成稿时间仓促,书中的缺点和错误在所难免,敬希各校教师及读者在使用过程中批评指正。

编者

1989年11月

目 录

第一章 绪论	1
第一节 有机化合物和有机化学	1
第二节 有机化合物的特性	2
第三节 有机化合物的结构	4
一、经典的有机结构理论	5
二、现代的有机结构理论	6
第四节 有机化合物的分类	11
一、开链化合物	11
二、碳环化合物	11
三、杂环化合物	12
第五节 有机化学和有机化合物在国民经济中的地位和作用	13
习题	14
第二章 烷烃	16
第一节 烷烃的通式、同系列和同分异构现象	16
一、烷烃的通式和同系列	16
二、烷烃的同分异构现象	16
三、碳原子和氢原子的类型	18
第二节 烷烃的命名	19
一、普通命名法(习惯命名法)	19
二、衍生成名法	20
三、系统命名法	21
第三节 烷烃的结构	23
一、甲烷的结构	23
二、其他烷烃的结构	26
第四节 烷烃的物理性质	27
第五节 烷烃的化学性质	30
一、氧化反应	30

二、裂化反应	31
三、异构化反应	32
四、卤代反应	32
*第六节 烷烃的卤代反应历程	34
一、有机化学反应的类型	34
二、烷烃的卤代反应历程	34
第七节 烷烃的天然来源和重要的烷烃	36
一、烷烃的天然来源	36
二、重要的烷烃	37
习题	38
第三章 烯烃	41
第一节 烯烃的结构	41
一、乙烯的结构	41
(一) 乙烯中碳原子的 sp^2 杂化轨道	41
(二) 碳碳双键的形成	42
二、其他烯烃的结构	43
三、 π 键的特性	43
第二节 烯烃的通式、同分异构	44
一、烯烃的通式	44
二、烯烃的同分异构现象	44
第三节 烯烃的命名	46
一、普通命名法	46
二、衍生命名法	46
三、系统命名法	46
四、顺反异构体命名法	47
第四节 烯烃的物理性质	49
第五节 烯烃的化学性质	49
一、加成反应	50
二、氧化反应	54
三、聚合反应	56
四、 α -氢原子的反应	57
*第六节 烯烃的亲电加成反应历程及马氏规则解释	57
一、烯烃的亲电加成反应历程	57

二、马尔柯夫尼柯夫规则的理论解释	59
第七节 烯烃的来源和制法	61
第八节 重要的烯烃	62
习题	63
第四章 炔烃和二烯烃	66
第一节 炔烃	66
一、炔烃的结构	66
(一)乙炔分子中碳原子的sp杂化轨道	66
(二)碳碳叁键的组成	67
二、炔烃的通式、构造异构和命名	68
(一)炔烃的通式	68
(二)炔烃的构造异构	68
(三)炔烃的命名	68
三、炔烃的物理性质	69
四、炔烃的化学性质	69
(一)加成反应	70
(二)氧化反应	73
(三)聚合反应	73
(四)叁键碳上氢原子的活泼性(酸性)	74
五、炔烃的制法	75
六、重要的炔烃	76
(一)乙炔的制法	76
(二)乙炔的性质和用途	77
第二节 二烯烃	77
一、二烯烃的通式、分类和命名	77
(一)二烯烃的通式	77
(二)二烯烃的分类	78
(三)二烯烃的命名	78
二、共轭二烯烃	79
(一)共轭二烯烃的结构和共轭效应	79
(二)共轭二烯烃的性质	80
(三)重要共轭二烯烃的工业制法和用途	83
三、天然橡胶和异戊二烯	83

习题	84
第五章 脂环烃	87
第一节 脂环烃的分类和命名	87
第二节 环烷烃的通式和同分异构现象	88
第三节 环烷烃的物理性质	89
第四节 环烷烃的化学性质	89
一、开环反应——加成反应	89
二、取代反应	90
三、氧化反应	90
第五节 环的稳定性	91
第六节 环烷烃的来源简介	92
习题	93
第六章 芳烃	95
第一节 苯的结构	96
一、苯的凯库勒(Kekulé)构造式	96
二、苯分子结构的近代概念	97
第二节 单环芳烃的通式、构造异构和命名	99
一、单环芳烃的通式、构造异构	99
二、烷基苯的命名	99
三、芳烃衍生物的命名	101
第三节 单环芳烃的物理性质	102
第四节 单环芳烃的化学性质	103
一、取代反应	103
二、加成反应	109
三、氧化反应	110
* 第五节 苯环上的亲电取代反应历程简介	111
第六节 苯环的亲电取代定位规律	112
一、取代定位规律	112
二、取代定位规律的应用	115
第七节 重要的单环芳烃	117
第八节 萘	118
一、萘的结构	119
二、萘衍生物的命名	120

三、萘的物理性质	121
四、萘的化学性质	121
(一)取代反应	121
(二)加成反应	123
(三)氧化反应	123
第九节 芳烃的工业来源	123
一、由炼焦副产物回收芳烃	124
二、石油的芳构化	124
习题	125
第七章 卤代烃	131
第一节 卤代烃的分类、同分异构和命名	131
一、卤代烃的分类	131
二、卤代烃的同分异构现象	132
三、卤代烃的命名	132
第二节 卤代烷的物理性质	134
第三节 卤代烷的化学性质	135
一、取代反应	136
二、消除反应(去卤化氢反应)	137
三、与镁作用	138
*第四节 亲核取代反应历程简介	140
一、单分子亲核取代反应历程(S_N1)	140
二、双分子亲核取代反应历程(S_N2)	140
第五节 卤代烯烃与卤代芳烃	142
一、一卤代烯烃与一卤代芳烃的分类	142
二、一卤代烯烃和一卤代芳烃的性质	143
(一)物理性质	143
(二)化学性质	143
*三、卤代烯烃和卤代芳烃中的卤原子活泼性解释	143
第六节 卤代烃的制法	145
一、烃的卤代	145
二、不饱和烃与卤化氢或卤素加成	146
三、由醇制备	146
第七节 重要的卤代烃	146

习题	151
第八章 醇、酚、醚	155
第一节 醇	155
一、醇的分类、同分异构和命名	155
(一) 醇的分类	155
(二) 醇的同分异构现象	156
(三) 醇的命名	157
二、醇的物理性质	158
三、醇的化学性质	160
(一) 与活泼金属反应	160
(二) 与氢卤酸反应	161
(三) 酯化反应	162
(四) 脱水反应	163
(五) 氧化与脱氢反应	163
四、醇的制法	165
(一) 烯烃水合	165
(二) 卤代烃水解	165
(三) 格氏试剂合成法	166
(四) 醛、酮、羧酸、酯还原法	166
五、重要的醇	166
第二节 酚	169
一、酚的结构、分类和命名	169
二、酚的物理性质	170
三、酚的化学性质	171
(一) 酚羟基的反应	172
(二) 芳环上的亲电取代反应	174
(三) 氧化反应	177
(四) 与三氯化铁的显色反应	177
四、酚的制法	178
(一) 苯磺酸钠碱熔法	178
(二) 氯苯碱性水解法	178
(三) 异丙苯氧化法	179
五、重要的酚	179

第三节 醚	181
一、醚的结构、分类和命名	181
二、醚的物理性质	182
三、醚的化学性质	182
(一) 银盐的生成	183
(二) 醚键的断裂	183
(三) 过氧化物的生成	183
四、醚的制法	184
(一) 醇分子间脱水法	184
(二) 威廉森合成法	184
五、重要的醚	184
习题	186
第九章 醛和酮	191
第一节 醛、酮的结构、分类、同分异构和命名	191
一、醛、酮的结构	191
二、醛、酮的分类	192
三、醛、酮的同分异构现象	192
四、醛、酮的命名	193
第二节 醛、酮的物理性质	194
第三节 醛、酮的化学性质	196
一、羰基的加成反应	197
二、 α -氢原子的反应	202
三、氧化反应及醛、酮的鉴别	206
四、还原反应	207
五、康尼查罗(Cannizzaro)反应	209
*第四节 羰基亲核加成反应历程简介	211
第五节 醛、酮的制法	213
一、醇的氧化或脱氢	213
二、炔烃水合	214
三、芳烃的酰基化	214
四、烯烃的醛基化	214
第六节 重要的醛、酮	215
第七节 有机合成问题解析	220

一、碳链的形成	220
二、官能团的引入	222
三、有机合成解题方法	222
四、基团的占位	225
五、官能团的保护	225
习题	226
第十章 羧酸及其衍生物	230
第一节 羧酸	230
一、羧酸的结构和分类	230
(一)羧酸的结构	230
(二)羧酸的分类	231
二、羧酸的命名	231
三、羧酸的物理性质	232
四、羧酸的化学性质	235
(一)羧基中氢原子的反应——酸性	235
(二)羧基中羟基的取代反应	239
(三)羧基中羰基的还原反应	240
(四)脱羧反应	240
(五) α -氢原子的卤代反应	240
五、羧酸的制法	241
(一)氧化法	241
(二)水解法——腈的水解	242
(三)羧化法——由格氏试剂制备	242
六、重要的羧酸	242
第二节 羧酸衍生物	246
一、羧酸衍生物的结构和命名	246
(一)羧酸衍生物的结构	246
(二)羧酸衍生物的命名	247
二、羧酸衍生物的物理性质	248
三、羧酸衍生物的化学性质	249
(一)羧酸衍生物的水解	249
(二)羧酸衍生物的醇解	250
(三)羧酸衍生物的氨解	251

(四)羧酸衍生物的还原反应	251
(五)酰胺的特殊反应	252
四、重要的羧酸衍生物	253
五、碳酰胺	255
(一)碳酰胺的制法	255
(二)碳酰胺的性质	256
* 第三节 油脂和表面活性剂	257
一、油脂	257
(一)油脂的概念、组成和结构	257
(二)油脂的性质	258
二、表面活性剂	260
(一)表面活性剂的概念	260
(二)表面活性剂的分类、性质和用途	260
(三)表面活性剂的去污原理	262
习题	263
第十一章 含氮化合物	266
第一节 硝基化合物	266
一、硝基化合物的结构、分类和命名	266
二、芳香族硝基化合物的物理性质	268
三、芳香族硝基化合物的化学性质	268
(一)硝基的还原反应	268
(二)硝基苯环上的取代反应	269
(三)硝基对苯环上邻、对位取代基的影响	270
四、重要的硝基化合物	271
第二节 胺	272
一、胺的结构、分类和命名	272
(一)胺的结构	272
(二)胺的分类	273
(三)胺的命名	274
二、胺的物理性质	275
三、胺的化学性质	277
(一)碱性	277
(二)烷基化	280

(三)酰基化	281
(四)与亚硝酸反应	282
(五)芳香胺的特殊反应	283
四、胺的制法	285
(一)含氮化合物的还原	285
(二)氨(或胺)的烷基化	286
(三)霍夫曼降级反应	286
五、重要的胺	287
六、季铵盐和季铵碱	288
(一)命名	288
(二)性质	288
第三节 重氮和偶氮化合物	289
一、重氮和偶氮化合物的结构和命名	289
二、芳香族重氮盐的制备——重氮化反应	290
三、芳香族重氮盐的性质及其在有机合成上的应用	290
(一)取代反应(放氮反应)	291
(二)保留氮的反应	293
四、偶氮化合物和偶氮染料	295
第四节 脂	296
一、脂的结构和命名	296
二、脂的物理性质	297
三、脂的化学性质	297
(一)水解反应	297
(二)醇解反应	298
(三)加氢(或还原)反应	298
四、重要的脂	298
(一)制法	298
(二)性质和用途	299
第五节 多官能团化合物的命名	299
(一)脂肪族多官能团化合物的命名	299
(二)芳香族多官能团化合物的命名	301
(三)含有两个相同母体基团化合物的命名	302
习题	302

第十二章 杂环化合物	308
第一节 杂环化合物的分类和命名	308
一、杂环化合物的分类	309
二、杂环化合物的命名	309
第二节 五元杂环化合物	310
一、呋喃、噻吩、吡咯杂环的结构与芳香性	310
二、呋喃、噻吩、吡咯的性质	312
三、重要的五元杂环衍生物	315
第三节 六元杂环化合物	316
一、吡啶	316
(一)吡啶的结构	317
(二)吡啶的性质	317
二、重要的吡啶衍生物	319
第四节 稠杂环化合物	320
习题	322
第十三章 蛋白质和碳水化合物	324
第一节 旋光性概念	324
一、偏振光和旋光性	324
二、对映异构和手性分子	326
第二节 蛋白质	327
一、蛋白质的组成和分类	328
二、蛋白质的性质	328
(一)水解反应和等电点	328
(二)两性电离	330
(三)盐析作用	331
(四)变性作用	331
(五)颜色反应	331
第三节 碳水化合物	332
一、碳水化合物的涵义和分类	332
二、单糖	333
(一)葡萄糖、果糖的开链式结构	333
(二)单糖的化学性质	334
(三)单糖的制法和用途	335

三、二糖	336
四、多糖	337
习题	339
*第十四章 合成高分子化合物	340
第一节 高分子化合物的基本概念	340
第二节 高分子化合物的分类和命名	341
一、高分子化合物的分类	341
二、高分子化合物的命名	343
第三节 高分子化合物的结构和特性	344
一、高分子化合物的结构	344
二、高分子化合物的特性	345
第四节 高分子化合物的合成	345
一、加聚反应	346
二、缩聚反应	347
第五节 重要的合成高分子化合物	348
习题	356
有机化合物性质实验	357
实验一 烷、烯、炔烃的性质	357
* 实验二 芳香烃和卤代烃的性质	361
实验三 醇、酚、醚的性质	365
实验四 醛和酮的性质	369
实验五 羧酸及其衍生物的性质	372
* 实验六 含氮化合物的性质	376
附录	380
一、有机化合物性质实验报告格式(供参考)	380
二、某些试剂的配制方法	381
三、常见有机溶剂沸点、密度	382
四、常用酸碱溶液的密度和浓度	382
五、常用酸碱溶液的配制	383