

〔美〕 D. A. 薦 著

有 机 中 間 物 合 成

科 技 卫 生 出 版 社

0.621.3

3866

56562

319

有 机 中 間 物 合 成

[美] D. A. 蕭萊著

鄭小陶、黃文蔚、楊繼光 合譯

科 技 卫 生 出 版 社

內容提要

本書收集，常用有机中間物制备方法五百余种主要用以补充“有机合成專集”一書的不足并以选载有机合成典型反应俾使讀者从中窺測有关化合物的制取为目的，書中每节均附有原文出处以便讀者作进一步研究，書末附录索引二种可資讀者檢查之用。

本書可供化学以及有关科学工作者在实验室里需要合成一些有机化合物时查閱参考之用。

有机中間物合成 PREPARATION OF ORGANIC INTERMEDIATES

原著者 [美国] DAVID ALLEN SHIRLEY

原出版者 John Wiley & Sons,
New York City. 1951年版。

譯 者 郑小陶 黄文蔚 楊繼光 合譯

科技卫生出版社出版

(上海南京西路 2004 号)

上海市书刊出版业营业許可証出 093 号

上海市印刷五厂印刷 新华书店上海发行所总經售

开本 787×1092 索 1/27 印张 10 2/9 字数 216,000

(原科技版印 41400 册)

1959年2月新1版 1959年2月新1版第1次印刷

印数 1—3,000

统一書号：13119·144

定价：(十二) 1.20 元

原序

本書的編寫，主要是為了使化學工作者需要在實驗室里合成
有機化合物時，得到便利。

當需要某一種有機化合物時，總不外乎去購買，如果市上有售
的話；或是從其他可以買到的原料來合成。雖然現在市上供應的
有機化合物有幾千種之多，一個實驗室工作者有時仍會需要一些
買不到的，或是價錢太貴的，而是比較簡單的化合物；這樣便促使
他從比較廉價的原料來制取。關於制備方面的材料，通常大家都是
參考“有機合成專集”。如果在“有機合成專集”上未有刊載，則
須參閱原始文獻。本書收集了五百余種常用有機化合物的制備方
法，無疑的在相當程度上擴展了化學工作者在工作上隨手可得的
參考資料的範圍。

一本這種類型的書的效用，主要取決於它的選題。這裡簡單地
介紹一下本書收集材料的依據。書中收錄的化合物，必須符合
下列條件：

一、該化合物一時買不到，或是價格太昂；

二、該化合物的制備方法在“有機合成專集”1~28卷內未有
收錄；

三、該化合物的結構簡單，同時具有活潑的官能團而能用作
中間體者，或其制法是普遍有用的有機化學典型反應，其制法可以
應用到有關化合物的制備上去。

制備時所採用的原料，都能符合下列條件：一、價廉而容易買
到；二、制備方法在“有機合成專集”里已有收錄；或三、在本書也已

有收录。

化学家們都知道要做到某些文献記述的實驗結果，常是很不容易的。本書选录的制法既然都是直接从文献上摘录而来，必然也会遇到这样的困难。但是作者相信，如能細心和批判地檢閱文献材料，是完全可以选择出一个极有可能做到指定結果的操作法的。

本書編写过程中所需秘書費用承杜蘭大學研究委員會捐助，謹致謝忱。M. D. 凯麦隆女士，L. H. 施密特夫人，C. H. 阿尔勃萊達夫人以及余妻蕭雷夫人襄助校閱和底稿打字等工作，亦謹致謝意。

大卫、A. 蕭萊

魯西安那州紐渥連斯城

1951年3月

目 录

(本目录所列化合物制备法中, 包括許多有关的化合物制法在内, 因此, 欲查所有其他化合物的制备法, 可参阅書末所附化合物分子式索引。)

頁數	頁數		
N-乙酰基乙二胺	1	3-氨基-4-甲基代二苯甲酮.....	12
过氧化二乙酰	1	1-氨基-2-甲蔡.....	12
3-乙酰基菲	2	間-氨基苯胂酸.....	13
丙烯酰胺	2	鄰-氨基苯胂酸.....	13
丙烯酸	3	β-氨基丙腈.....	14
丙烯酰氯	3	2-氨基喹啉	14
α-丙烯苯	4	6-氨基喹啉	15
-2-[α-丙烯基]-4-氯苯酚	4	8-氨基喹啉	15
α-丙烯基溴化鎂	5	2-氨基-4,5-二氫噻唑	16
α-[α-丙烯]萘	5	对-氨基苯酚	16
α-丙烯-苯醚	6	鄰-氨基苯酚鹽酸鹽	17
异丙醇鋁	6	5-氨基环丙烯酰脲	17
間-氨基苯乙酮	7	二-正-戊硫醚	18
2-氨基-5-氯苯甲酸	7	硫氰酸-正-戊酯	18
对-氨基二甲-代苯胺	8	对-甲氧基苯甲烯基苯乙酮	19
9-氨基芴	8	間-大茴香胺	20
3-氨基-4-羥基苯胂酸	9	9-蒽甲酸	20
2-氨基-5-碘甲苯	9	二乙酸亞苄基	21
4-氨基异喹啉	10	1,2-苯骈蒽	21
5-氨基异喹啉	10	叠氮化苯甲酰	22
8-氨基-4-甲基喹啉	11	苯亞硒酸	23
3-氨基-4-甲氧基苯乙酮	11	苯亞磺酸	24

頁數	頁數
苯骈[<i>f</i>]噁唑 24	對-溴代異丙苯 41
苯骈噁唑 25	鄰-溴-二甲氨基苯 41
苯甲酰基乙腈 25	1-溴-2,3-二甲苯 42
對-苯甲酰基苯甲酸 26	鄰-溴聯苯 43
苄胺 26	對-溴代二苯醚 43
S-苄基異硫錫鹽酸鹽 27	2-溴芴 44
苄、苯硫醚 27	β-溴異丙苯 44
苄基鈉 28	4-溴異噁唑 45
苄硫醚 28	1-溴-3-甲-2-丁烯 45
硫氧化苄 29	2-溴萘 46
1,1'-聯萘 29	1-溴-2-萘酚 47
雙-[2-氨基乙]硫醚 30	2-溴-2-硝基丙烷 47
雙-[2-氯乙]硫醚(芥子氣) 30	間-溴苯酚 48
三氟化硼·二水合物 31	2-溴代-9-硫-10-氧雜蒽 49
5-溴苊 31	對-溴苯胂酸 49
間-溴苯乙酮 32	對-溴苯基環己烷 50
對-溴- α -丙烯苯 32	β-溴丙酰氯 50
間-溴苯甲醚 33	β -溴代苯丙酮 50
對-溴苯甲醚 33	β -溴丙苯 51
9-溴蒽 34	3-溴代毗啶 51
鄰-溴苯甲酸 35	3-溴代噁唑 52
對-溴苯甲酸 35	N-溴代丁二酰亞胺 52
間-溴- ω -三氟甲苯 36	2-溴噁吩 53
對-溴苯甲酰氯 36	5-溴-2-噁吩甲醛 53
過氧化-對-溴苯甲酰 37	鄰-溴苯硫酚 54
1-溴-2-溴甲苯 37	11-溴代十一烷酸 54
對-溴-叔-丁苯 38	α -溴代-鄰-二甲苯 55
7-溴丁腈 38	1-丁烯-3-醇 55
1-溴-4-氯丁烷 39	仲-丁苯 56
2-溴-4-氯苯酚 39	叔-丁苯 57
1-溴-3-氯丙烷 40	
4-溴-3-氯甲苯 40	次亞氯酸-叔-丁酯 57

頁數	頁數		
正-丁基鋰.....	58	醋酸-γ-氯丙酯.....	73
正-丁-苯酚.....	58	对-甲苯磺酸-γ-氯丙酯.....	74
正-丁基三氟硅烷.....	59	2-氯喹啉.....	74
正-丁基溴.....	59	6-氯喹啉.....	75
对-甲苯磺酸-正-丁酯.....	60	8-氯喹啉.....	75
鄰-羧基苯硫代乙酸.....	60	N-氯代丁二酰亞胺.....	76
三氯乙酇腈.....	61	对-氯苯硫酚.....	76
5-氯苊.....	61	1-苯基-3,3-二氯丙烯-[1].....	77
氯丙酮氰醇.....	62	多硫化鈷氫化催化劑.....	77
氯乙酇.....	62	2-丁烯酇氫醇.....	78
α-氯代苯乙酮.....	63	2-丁烯酇氯.....	78
3-氯-4-氯基甲苯.....	63	2-丁烯酇.....	79
对-氯苯磺酰氯.....	64	对-氯基苯甲酸.....	79
鄰-氯代二苯甲酮.....	64	鄰-氯基联苯.....	80
2-氯苯骈噁唑.....	65	2-氯基吡啶.....	81
对-氯-三氯甲苯.....	65	8-氯基喹啉.....	81
溴化-鄰-氯苯.....	65	三聚氯酸.....	82
間-氯溴苯.....	66	圓戊醇.....	82
2-氯-4-溴苯酚.....	66	溴代圓戊烷.....	83
β-氯乙胺鹽酸鹽.....	67	氯代圓戊烷.....	83
α-氯乙苯.....	67	二丙酮胺酸性草酸鹽.....	84
α-氯代二乙醚.....	68	二鹽酸二氨基丙酮.....	85
β-氯乙硫醇.....	68	二硫化二-[鄰-氨基苯基].....	85
对-甲苯磺酸-β-氯乙酯.....	69	二-[对-氨基苯]-硫醚.....	86
2-氯甲萘.....	69	β-[二-正-戊氨基]-代丙酇.....	86
氯甲基-正-丙基醚.....	70	3-[二-正-戊氨基]-代丙胺.....	87
2-氯甲基噁吩.....	70	二硫化二-正-戊基.....	87
鄰-氯亞硝基苯.....	71	十一烷酇-[6].....	87
对-氯苯-α-丙烯醚.....	71	1,2,7,8-二苯骈蒽.....	88
对-氯苯胂酸.....	72	5-硫芴.....	89
β-氯丙酇.....	72	5-二氧化硫芴.....	90
β-氯代苯丙酮.....	73	对称-二苯丙酮.....	90

頁數	頁數		
醋酸 1,2-二溴乙酯	90	2,4-二甲苯乙酮	107
2,4-二溴苯酚	91	2,5-二甲苯乙酮	108
* 2,6-二溴苯酚	91	二甲氨基乙腈	108
α, α' -二溴-間-二甲苯	92	β-二甲氨基乙胺	109
α, α' -二溴-對-二甲苯	93	2,3-二甲苯胺	109
5-壬酮	93	3,4-二甲苯胺	110
二-正丁汞	94	3,5-二甲苯甲醛	110
二乙氨基二氯乙烷	94	4,4'-二甲苯甲烯基代苯乙酮	111
二氯乙醛	95	2,4-二甲苯甲醛	111
2,4-二氯苯甲醛	95	2,5-二甲苯氯	112
間-二氯苯	96	2,2-二甲代亞乙基亞胺	113
β, β' -二氯二乙胺鹽酸鹽	96	2,4-二甲-5-硝基苯胺	113
α, β' -二氯乙醚	97	2,6-二甲基喹啉	114
9,9-二氯芴	97	4,4'-二硝基联苯	114
3,4-二氯硝基苯	98	2,4-二硝基二苯乙烯	115
α, β -二氯丙酸	98	對-二氯-1-烯露圓	115
2,4-二氯甲苯	99	二苯乙醛	116
二乙氨基丙酮	99	二苯重氮甲烷	116
二乙氨基乙腈	100	二苯二氯甲烷	117
對-二乙氨基苯甲醛	100	9,10-二氯蒽	117
1-二乙氨基-3-丁酮	101	二苯溴甲烷	118
2-二乙氨基氯乙烷	102	β, β -二苯丙酸	118
二乙氨基代二甲醚	102	二苯亞砜	119
β -二乙氨基丙腈	103	二苯鋅	119
3-二乙氨基丙胺	103	α, α' -聯吡啶	120
3-二乙氨基-1-氯丙烷	104	二-對-甲苯甲醛	121
9,10-二氯蒽	104	十二烷基二甲胺	121
2,4-二羟基苯甲醛	105	乙烷基磺酰氯	122
二羟基順丁烯二酸	105	无水乙醇	123
2,7-二羟基萘	106	三乙氧基乙烷	123
4,4-二甲氨基安息香	106	β -乙氧基氯乙烷	124
4,4-二甲氨基联苯	107	氨基丙二酸乙酯	124

目 录

5

頁數	頁數		
苯甲烯基丙二酸乙酯	125	芳酮肟	143
苯甲酰氨基丙二酸乙酯	125	鄰-氟苯甲醚	143
苯磺酸乙酯	126	對-氟苯溴	144
2-乙基苯骈咪唑	126	對-氟溴苯	144
對-乙苄氯	127	間-氟甲苯	145
苄基丙二酸乙酯	127	氟基甲醇	146
2,2-二乙氧基-1-氯乙烷	128	α -二呋喃基乙二酮	146
3-氯丙基丙二酸乙酯	128	α -二呋喃基(代)乙醇酮	147
丁烯酸乙酯	129	溴化香叶酯	147
环己烷基丙二酸乙酯	129	氨基乙酰胺	148
1-乙-2,5-二甲苯	130	乙醇醛	148
β,β -二苯基- β -羟基丙酸乙酯	130	正-己硫醇	149
碳酸乙二酯	131	1-己炔	150
亞乙基亞胺	132	鄰-羧基苯乙酸	150
甲酰氨基丙二酸乙酯	133	二苯二羥基乙烷(二氫安息香)	151
正-己基丙二酸乙酯	133	鄰-羥基苯乙酮	151
α -羥基异丁酸乙酯	134	間-羥基苯甲酸	152
亞氨基乙酸乙酯鹽酸鹽	135	鄰-羥基苯醇	152
异亞硝基丙二酸乙酯	135	β -羥基苯-正-丁酮	153
异丙烯基丙二酸乙酯	136	4-羥基二苯甲烷	154
乙酰丙酸乙酯	136	α -萘甲醇	154
2,2-甲基乙酰基代乙酸乙酯	137	2-羥基-4-甲基喹啉	155
β -甲氨基丙酸乙酯	137	對-羥基苯基氯化汞	155
硝基乙酸乙酯	138	對-碘苯甲醚	156
1,1,1-三乙氧基乙烷	138	鄰-碘苯甲酸	156
三乙硫基甲烷	139	鄰-碘联苯	157
乙二酸-乙酯-酰氯	139	2-碘乙醇	157
丙酰基丙酮酸乙酯	140	對-碘硝基苯	158
噁吩-2-甲酸乙酯	140	4-碘-間-二甲苯	159
鄰-甲苯甲酸乙酯	141	鄰-异氰氨基联苯	159
正-戊酸乙酯	141	过氧化双十二烷酰	160
芴酮	142	四醋酸鉛	160

頁數	頁數		
4-甲基噁啉	161	3-硝基-4-氨基联苯	182
dl-2-氨基-4-甲基戊酸	162	1-硝基-2-氨基萘	183
β -巯基乙胺	163	間-硝基苯甲醚	184
对-甲氧基苯乙酮	163	鄰-硝基苯硫氯	184
对-甲氧基苯磺酰氯	164	間-硝基苯磺酰氯	185
对-甲氧基苯乙酸	165	間-硝基苯甲腈	185
6-甲氧基喹啉	166	鄰-硝基苯甲腈	186
对-甲氧基苯硫酚	167	3-硝基-4-溴苯甲醛	187
β -甲基己二酸	168	3-硝基苯甲噁	188
β -甲基代丁- α -烯腈(1)	169	2-硝基-4-氯苯甲酸	189
間-氨基苯甲酸甲酯	169	4-硝基异丙苯	189
3-甲基-1-氨基丁烷	170	2-硝基二苯聯噻吩	190
鄰-甲氧基苯甲酸甲酯	170	对-硝基二甲苯胺	190
9-(4'-甲苯甲烯基)-芴	171	3-硝基-1,2-二甲基苯	191
2-甲基-2-丁烯醛	172	2-硝基二苯硫醚	191
4-甲基苯丁酮	172	鄰位及对位硝基乙苯	192
α -甲基苯丙烯醛	173	对-硝基氟苯	192
3-甲基环戊酮	173	3-硝基-4-羥基苯胂酸	193
α , β -二氯丙酸甲酯	174	5-硝基靛紅	194
β -甲氧基丙酸甲酯	174	5-硝基异噁啉	194
2-甲基-4-硝基苯酚	175	8-硝基-4-甲基喹啉	195
2-甲基氮陸園	175	6-硝基-2-巯基苯聯噻吩	195
6-甲基喹啉	176	3-硝基-4-甲氧基苯乙酮	196
1-甲基喹啉酮	176	3-硝基-4-甲基代二苯甲酮	196
1-丁烯酮-[3]	177	1-硝基-2-甲基萘	197
一硫代对-苯二酚, 对-巯基苯酚	178	1-硝基-2-羥基乙酸	197
α -萘磺酰氯	179	間-硝基苯乙醚	198
β -羥基乙酸	179	間-硝基苯胂酸	198
α -羥甲酰氯	180	鄰-硝基苯胂酸	199
α -羥乙酸	180	鄰-硝基苯胂	200
5-硝基-4-乙酰氨基-1,3-二甲 苯	181	3-硝基苯二甲酰亞胺	201
		5-硝基喹啉	201

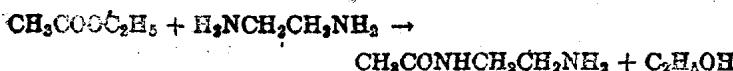
目 录

七

頁數	頁數		
6-硝基喹啉	202	苯基鈉	222
鄰-亞硝基甲苯	203	苯、對-甲苯甲酮	223
對-硝基苯硫酚	203	鄰-苯二甲醛	223
5-硝基環丙烯酰脲	204	鄰-苯二甲酸-酰胺	224
4-硝基-1,2-二甲氧基苯	204	2,4,6-三硝基苯胺	225
碘代正十八烷	205	2,4,6-三硝基氯苯	225
對称-甲苯二酚	205	鄰-苯二甲酰亞胺鉀	226
對称-甲苯二酚二甲醚	207	2-甲基戊醇-[3]-醛-[1]	226
乙二酰氯	207	3-丙酰代丙酮-[2]-酸-[1]	227
載鉀炭(催化劑)	208	吡啶-4-羧酸	227
載鉀碳酸鈣(催化劑)	208	吡啶-2,3-二羧酸	228
載鉀聚乙烯醇(催化劑)	209	1,4-二氮杂茂	228
9,10-菲醌	209	溶于液氮中的氨基化鈉	229
菲的精制	210	間-羥基苯磺酸鈉	229
9-氮杂菲酮(呪啶酮)	210	$\alpha, \alpha, \alpha, \alpha$ -四溴-鄰-二甲苯	230
兩苯脲對-噁嗪	211	1,2,2,3-丙烷四羧酸四乙酯	230
苯氯基丙酮	211	Δ^4 -四氫化苯二甲酇	231
9-苯基蒽	212	1,4-二溴丁烷	232
氧化苯胂	213	環硫丁烷	232
2-苯基苯脲呪唑	214	四苯乙烯	233
苯基苯基酮	214	四苯基鉛	233
α -苯丁酸	215	四苯基錫	234
α -苯丁腈	216	硫茚	235
苯基代圓己烷	217	夾二硫蒽; 9,10-二硫雜蒽	236
苯基代双腈胺	217	乙硫羥酸	236
間-苯二乙腈	218	甲硫基苯	237
昇氫酸苯酯	219	鄰-甲苯硫酸	237
10-苯基-9,10-硫氮杂蒽	219	硫氰酸	238
1-苯[基]-2-丙烯-1-醇	220	對-硫氰基苯胺	239
β -苯丙酰氯	221	β -萘硫酚	239
1-苯基氮杂茂	221	2-噻吩甲醛	240
2-苯代喹啉-4-羧酸	222	2-噻吩羧酸	241

頁數	頁數		
2-噁吩甲酰氯	241	三甲基乙醛	248
氨基硫脲	242	氯化三甲胺	249
对-甲苯亞碳酸	242	1,3-环氧丙烷	249
鄰-(鄰-甲苯酰)-苯甲酸	243	2,4,6-三硝基苯甲醛	250
間-甲苯乙腈	244	三苯乙酸	251
三氯乙酰氯	244	三苯胂	252
1,1,1-三氯-2,2-双-(对-甲苯基)-乙烷	245	三苯膦	253
1,1,1-三氯-2-羟基-3-硝基丙烷	245	三聚苯乙硫酮	253
三氯硅烷	246	环丙烯酰脲	254
亞磷酸三乙酯	246	正-戊腈	255
三乙基硅烷	247	鄰-二甲氨基基苯	255
		分子式索引	256

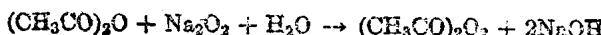
N-乙酰基乙二胺(N-Acetyl ethylenediamine)



Aspinall, J. Am. Chem. Soc., 63, 853 (1941).

528 克 (6.0 克分子) 醋酸乙酯和 1550 克 (18.0 克分子) 70% 乙二胺水溶液混合，静置数天。待匀和后蒸馏取沸点 115~130° / 5 mm 的馏出部分，重蒸馏得 365 克 (60%) 乙酰基衍生物，沸点 125~130° / 5 mm。产品含痕量乙二胺，咧唏啶(Lysidine)，和二乙酰基乙二胺。

过氧化二乙酰(Acetyl Peroxide)

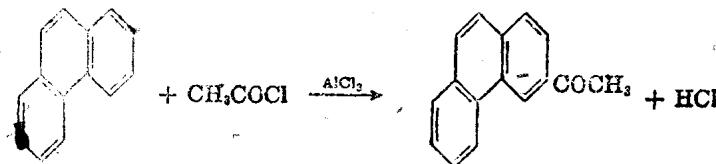


Gambarjan, Ber., 42, 4010 (1909); Walker, J. Chem. Soc., 2223, 2041.

20 克 (0.196 克分子) 醋酐，100 毫升乙醚和 10 克 (0.128 克分子) 过氧化钠的混合物冷却至 -15°，10 分钟内在激烈搅动下，加入 35 克细冰屑。加冰时，起初必须加得极慢。搅拌 10 分钟后，分出的醚层在氯化钙上干燥。溶液在室温静置，俟乙醚完全蒸发后，将残留的固体结晶以小量乙醚洗一洗。得产品 9 克 (收率按过氧化钠计标为 59%)，熔点 26~27°。

若在熔点以上急速加热，过氧化乙酰会以爆炸速度分解，在普通温度使用时也要极端谨慎。按 Kuhn 在化学工程通讯 [Chem. Eng. News., 26, 3197 (1948)] 上所讲：本方法所制得之过氧化乙酰必须在制备后 24 小时以内将其用去，而且不得在(制备)中途暂停工作。

3-乙酰基菲(3-Acetylphenanthrene)

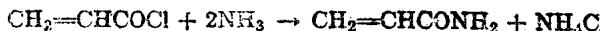


Mosettig and van de Kamp, *J. Am. Chem. Soc.*, 52, 3707 (1930); Bachmann and Peatner, *ibid.*, 58, 2099 (1936).

无水氯化鋁(132克, 0.99克分子)徐徐加入600克硝基苯內, 將所得之溶液加入240克硝基苯和80克(0.45克分子)菲的溶液中。將混合液在冰浴內冷却, 然后一次加入48克(0.61克分子)新鮮蒸餾過的氯化乙酰。在冰浴中放置30分鐘, 再在室溫放置6~7小時, 然后傾此反應混合物于過量的碎冰和80毫升鹽酸中。將這樣得到的五批產物合併, 用蒸汽蒸餾除去硝基苯。然后蒸餾取沸點在180~214°/4 mm的餾出部分。以乙醚浸提, 萃取液干燥后蒸去溶媒。在甲醇中重結晶, 得315克(65%)3-乙酰基菲, 熔點72°。

在上述乙醚浸提手續中未被溶解之固体物, 可在2~3 mm壓力下將其蒸餾二次, 所得之固体餾出物在苯中重結晶。得76克(15%)2-乙酰基菲異構體, 熔點143°。

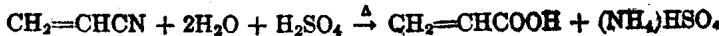
丙烯酰胺(Acrylamide)



Jones, Zomlefer, and Hawkins, *J. Org. Chem.*, 9, 507 (1944).

100克(1.11克分子)丙烯酰氯(第3頁)溶于一升苯中, 通入干燥氨气泡, 直至酰氯之嗅味消失为止。过滤, 沉淀物在热苯中重结晶, 得62克丙烯酰胺, 熔点: 84~85°。

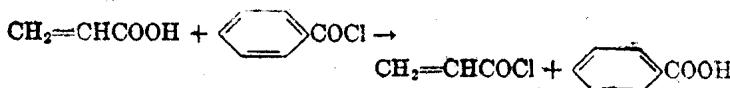
丙烯酸(Acrylic Acid)



Kaszuba, J. Am. Chem. Soc., 67, 1227 (1945).

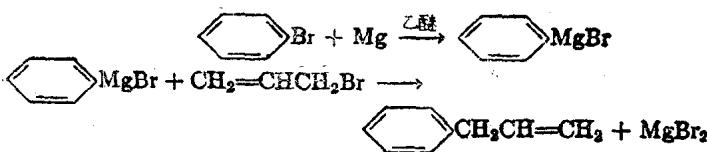
用蒸汽浴徐徐回流加热 1 仟克 (18.9 克分子) 丙烯腈 (注意——揮发性毒物), 6 克对苯二酚, 14 克銅粉, 648 克冰和 1012 毫升濃硫酸之混合物。加热要謹慎, 以防放热反应过分激烈(尤其在第一小时内)。繼續加热 48 小时, 然后将混合物冷却, 濾去硫酸氫銻的沉淀。將該粗制的酸滴入稀松地充滿細銅絲的蒸餾瓶中, 同時在 250° 溫度間接加热进行蒸餾。整个系統保持在約 10 mm 的壓力下, 把受器浸在冰內。約可得 1 仟克澄清无色餾液; 分析其丙烯酸含量为 86%, 不含硫及氮。

丙烯酰氯(Acrylyl Chloride)



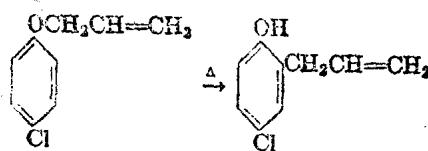
Stempel, Cross, and Mariella, J. Am. Chem. Soc., 72, 2299 (1950).

在附有效能很高的分馏柱的燒瓶內, 加热 216 克 (3.0 克分子) 丙烯酸 (見上) 844 克 (6.0 克分子) 苯甲酰氯和 0.5 克对-苯二酚的混合物。受器內置 0.5 克对-苯二酚, 并浸在冰浴中。以較快的速度蒸餾, 取 85° 以下蒸出的餾液 (主要在 60~70° 間蒸出)。用同一分馏柱蒸餾, 沸点 72~74° / 740 mm 餾出部分收集之。如此获得的丙烯酰氯收量为 185~195 克 (68~72%)。

α -丙烯苯(Allylbenzene)

Herrhberg, *Helv. Chim. Acta.* 17, 352 (1934)

按常法 [Org. Syntheses Coll. Vol. 1, 226 (1941)] 用 20 克 (0.82 克原子) 鎂鋯屑 78.5 克 (0.50 克分子) 溴苯和 350 毫升乙醚制成格氏試剂。然后在 15 分鐘內將 57.5 克 (0.475 克分子) 溴代丙烯 [Org. Syntheses Coll. Vol. 1, 27 (1941)] 加入，如属需要，可用外界冷却控制反应。將混合物在攪拌回流下加热 1.5 小时，然后小心地加 100 毫升水，將其水解。分出乙醚层，再以乙醚萃取水层，乙醚溶液合并后，在无水硫酸鈉上干燥。乙醚蒸去后，將殘渣蒸餾，得 45.8 克 (82%) 丙烯苯，沸点：153~154°/725 mm。

2-[α -丙烯基]-4-氯苯酚(2-Allyl-4-Chlorophenol)

Chikien and Eideb, *Ann.*, 401, 36 (1913).

在附有迴流冷凝管和插入液体中的溫度計的燒瓶內置对-氯苯-丙烯醚 (第 71 頁)，將該液加热回流直至溫度升至 256° (約需 20~25 分鐘)。然后蒸餾，几乎全部在 256~260° 間蒸出。假如所用的量很大，回流時間不应超过必要的時間，并且不应在常压下，而應該在真空下蒸餾。餾出物放置后凝固，挤去其中少量的油狀