

丙 烯 酸 酯

JOHN T. CLARKE 原著

科 学 出 版 社

内 容 提 要

本書系“單體(Monomers)”叢書的中譯本十四種單行本之一(單行本出齊后合成一冊叢書)。這些單體是用於製造塑料、合成纖維等工業原料。本書扼要地敘述丙烯酸各種酯類單體的合成方法，並根據實驗結果及參考文獻，列舉丙烯酸 86 種酯類化合物的物理性質，以及其中幾種主要酯類工業上的規格及分析方法。最後並介紹了它們的聚合和與其他的單體的共聚方法。

目 录

卷之二

一、導言	1
二、製造	1
三、丙烯酸酯的規格和分析	5
四、物理性質	5
五、毒性	5
六、聚合反應	16
七、文獻	20

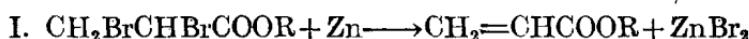
丙 烯 酸 酯

J. T. 克拉克 (John T. Clarke) 原著

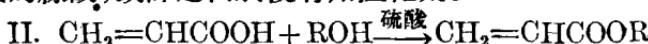
一、导 言

近年来，聚丙烯酸酯的重要性已大大地增加，特別在膠粘剂方面，这是因为它具有特殊的柔韌性及良好的粘着力。此項單体的化学活性業已应用於合成化学方面，其使用情况略次於丙烯腈。單体的丙烯酸酯类化合物，連同其制备和聚合方法的要点，都綜合評述至1948年为止。

二、制 造

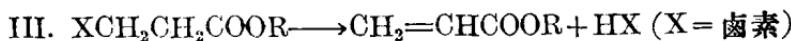


罗姆 (Röehm)^[1] 所推荐的制备丙烯酸甲酯的操作程序如下：將550克二溴代丙酸甲酯加於200克鋅的刨片、200毫升甲醇和2克对苯二酚中，加入速度須使反应自动进行的速率得以控制为度。过濾出的反应混合物用15%的氯化鈉溶液洗濯、蒸餾，即可得产率为77%的丙烯酸甲酯(以丙烯醇計达46%)。所用的溶剂醇須与母体酯相适应，至於科同 (Koton)^[2]、卡斯巴累 (Casparay)^[3] 和韋格尔 (Weger)^[4] 在制备时所使用的硫酸並無必要。某一專利^[5] 也是以这样的操作方法为基础的。伊派托夫 (Ipatov)^[6,7] 报导此方法所得产率低的缘故，或許是由於沒有用阻化剂。

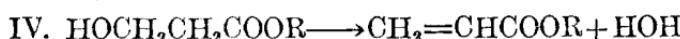


摩罗 (Moreau) 和牟拉 (Murat)^[8]，於存在有10%的硫酸作催化剂时，用过量的醇与丙烯酸回流約六小时，获得丙烯酸酯的产率达80—90%。同样用相同的方法由2-溴乙醇^[9] 可制备丙烯酸β-溴代

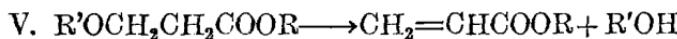
乙酯。



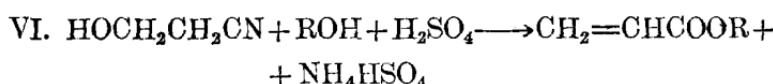
業已報導，3-鹵代丙酸酯類化合物於 200°C 時用氮芥^[10]，或苯替二乙胺^[8]處理，或用 20% 的氫氧化鈉的醇溶液^[11,12]、無水碳酸鈉、濃硫酸^[13]等處理，都可脫除鹵化氫，或者也可於 200°C 採取氣相脫除鹵化氫的方法^[14]。一般產率可達 75—90% 的丙烯酸酯。馬爾未爾 (Marvell)^[15]的報導，所得產率則較低。



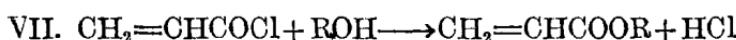
曾有報導，水合丙烯酸酯類化合物於 200°C，在硅膠^[16]或酸性催化劑^[17]上進行氣相脫水可得產率達 60% 的丙烯酸酯類化合物。斯道丁該爾 (Staudinger)^[18]認為與鹼金屬的乙酸鹽蒸餾，可得良好的結果。



正同氣相中用酸性催化劑^[16,19]，從 3-甲氧基丙酸甲酯催化脫除甲醇一樣，於 200°C 以 3-甲氧基丙酸甲酯通過含有阻化劑的濃硫酸，也可以脫除甲醇，生成 50% 的丙烯酸甲酯^[19]。相應的乙基衍生物與無水乙氧基鈉干餾，據報導^[21]，可得 70% 的產率。醚鍵化合物 $(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOR})_2\text{O}$ 和濃硫酸在 100—180°C 時蒸餾所得丙烯酸酯的產率較低^[22]。

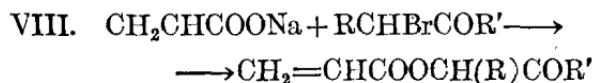


此反應乃是羅姆 (Röhm) 和赫斯 (Haas) 的原始方法^[23]，和德國在大戰期間用以生產丙烯酸酯的方法的依據^[24]，連續操作的方法，已有專利報導^[25]。適宜於實驗室制備^[26]丙烯酸甲酯的操作法，是將 43 克 3-羥基丙腈、35 克甲醇和 85 克濃硫酸在攪拌的情況下加熱至 160°C，將過量的甲醇餾去後，即可得到幾乎是純的丙烯酸甲酯。

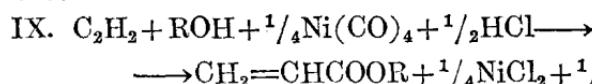


按上列反應制備丙烯酸酯類化合物，並以碳酸鈉、碳酸鈣^[28,29]或有機鹼作為氯化氫的接受體時，所得產率極佳^[27]。最適宜的操作

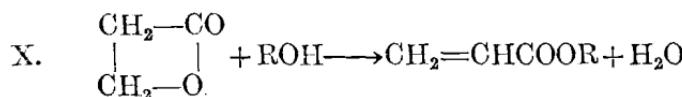
法是將參加反應的各成分混合於氯苯中，擱置一夜；或於含有固体鹼時，將溫度升高至70°C。



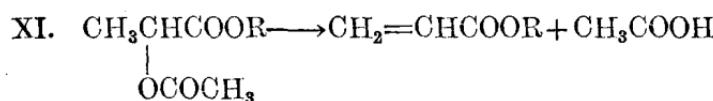
应用含有活性溴的化合物消去溴化鈉以制备丙烯酸酯类化合物,可得不同的結果^[30,31],在水介質中,生成 α -丙烯酰基酯类或酮类化合物。



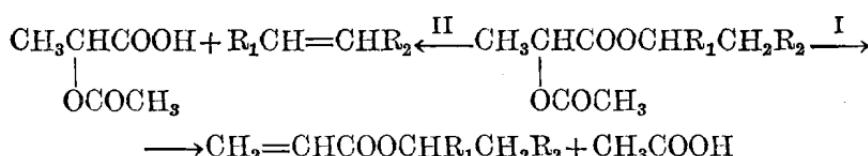
累普 (Reppe) 变更羰基反应 (“oxo” reaction)^[33], 並作如下的敘述: 將液体四羰基鎳 (0.25 克分子) 滴入乙醇 (1 克分子) 和濃鹽酸 (0.5 克分子) 的混合物中, 並用乙炔於 40°C 使之飽和。丙烯酸乙酯几乎以定量的產率生成。



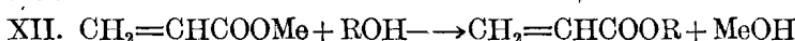
β -丙酸内酯的反应是一种特殊合成方法的依据。将 72 份 β -丙酸内酯，50 毫升无水乙醇，1 份对苯二酚，和 2 毫升浓硫酸的混合物回流，同时徐徐加入 22 份硫酸和 50 毫升乙醇的混合液，2 小时后，将此混合物蒸馏，馏出产物的产率达 49%^[34]



美国農業部累柏格(Rehberg)和斐雪(Fisher)对乳酸的衍生物 α -乙酸基丙酸酯的解热作用进行了詳細的研究。其后利契(Ritchie)^[35]繼續进行了一系列的觀察。於500—550°C 加热消去乙酸,除非有与之相競爭的消去反应II佔优势时,所得丙烯酸的單程产率常可达70—90%^[36]。此項反应II取决於羥基中所含的 β -氫原子数。



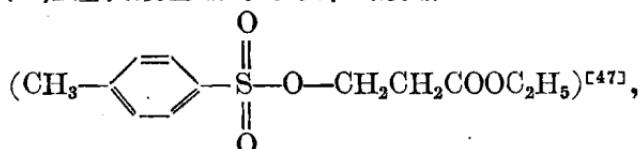
例如，热解各种母体 α -乙酸基丙酸酯的结果，生成环己基酯^[37]的产率为零；生成 β -羟基酯的产率^[38]也较低，但生成芳族酯^[39]、甲氧羰基(代)甲酯($\text{CH}_2=\text{CHCOOCH}_2\text{COOCH}_3$)^[40]、尤其是甲酯的产率则极为良好^[36]。由於生成 CO 、 CO_2 和碳氢化合物所引起的损失是很低的^[41]。赫格迈尔 (Hagemeyer)^[41] 曾述及一种有趣的变化，於 550°C 热解乳酸甲酯及乙烯酮的混合物，所得的丙烯酸甲酯的产率良好。



如前所述，由於热解 α -乙酸基丙酸甲酯易於制得丙烯酸甲酯，累柏格及斐雪由丙烯酸甲酯通过酯的交换（或醇解），制备了一系列的丙烯酸酯类的化合物，产率为所用醇量的 60—95%，但丙烯酸甲酯的用量須为理論值 2—4 倍的过量。通常以硫酸或对甲苯磺酸作为催化剂^[42—44]，这是由於酸性催化剂可避免由聚合所引起的损失；有时對於灵敏性的醇类化合物，須使用異丙氧基鋁^[45]。累柏格^[46]提出宜於实验室也宜於工业制备高级丙烯酸酯的詳細操作法如下：将 371 克（5 克分子）丁醇，861 克（10 克分子）丙烯酸甲酯，20 克对苯二酚，10 克水合对甲苯磺酸回流至馏头蒸气的温度降至 $62—63^\circ\text{C}$ ，此項温度即甲醇和丙烯酸甲酯的共沸物的沸点（46% 为丙烯酸甲酯）。隨此項共沸物的生成隨即馏出。丁酯的产率可达 78—94%。另外方法^[42]，用沸点为 $59—61^\circ\text{C}$ 的石油馏分可与甲醇組成沸点为 $47—48^\circ\text{C}$ 的共沸物（含甲醇 18%），亦可用以除去甲醇。

XIII. 其他制备方法

热解 β -羟基丙酸乙酯的对甲苯磺酸酯



所得丙烯酸乙酯的产率極高，热解乳酸甲酯的碳酸酯和乳酸甲酯的亞硫酸酯^[48, 49]，則产率較差。利契^[35]認為热解 β -乙酸基丙酸酯較热解 α -乙酸基衍生物的结果为佳。有关酸催化使丙烯酸加成於烯烃的反应，文献中未有报导。

在所有制备过程中，尤当丙烯酸酯蒸餾时，絕對必須有阻化剂存在。多数研究者採用 0.1—5.0% 的对苯二酚，但在文献中未曾提及利用更易溶解和更有效的阻化剂，如叔丁基隣苯二酚及三硝基甲苯。苦味酸也是有效的阻化剂。

三、丙烯酸酯的規格和分析

在水和醇的介質中用氫氧化鈉使酯皂化的方法常用以測定酯的純度。文献报导，在二硫化碳溶液中酯的加溴作用定量地进行^[8]，或使丙烯酸酯溶解於經溴化鈉飽和后的甲醇中以溴的甲醇溶液滴定，（如同使用於甲基丙烯酸甲酯时一样）^[50]。同时应注意由於碘化鉀催化所引起的二溴化物中溴的消去作用。（有溴化物存在是必要的，因已經查明溴化物可大大地催速溴对甲基丙烯酸甲酯以及对丙烯酸的加成反应）^[51]。

丙烯酸甲酯的商品規格如下：純度 95%，90% 在 79—82°C 范圍內餾出，酸度（計算成丙烯酸）0.02%；对苯二酚 0.25%。丙烯酸乙酯的純度为 97%；95% 在 98° 和 102°C 間餾出；酸度（計算成丙烯酸）0.02%；对苯二酚 0.25%^[52]。

四、物理性質

丙烯酸的甲酯、乙酯和丁酯溶解於水的溶解度，以重量計各為 5.2%，1.8% 和 0.16%。溫度對於溶解度的影响較小^[53]。聚合热在 25°C 时为 20.2 ± 0.98 千卡/克分子^[53]，在 76.8°C 时，则为 18.7 ± 0.2 千卡/克分子^[54]。各种酯的拉曼光譜，科勒劳希 (Kohlraush) 曾予以測定^[55]。有关的酸性水解速率曾有討論^[56]。

五、毒 性

有关丙烯酸酯的毒性問題，尙無主要記載，已發表的觀察甲基丙烯酸甲酯毒性的結果^[60]，似乎低級丙烯酸酯的毒性並不較乙酸乙酯为强。但丙烯酸甲酯具有刺激性臭味，使用时須适当小心。

表 1：丙烯酸酯的文献記錄

文献 号数 序 数	基 质	—OCOCH=CH ₂		沸 点 毫 米	折光率 (n _D ^{**})	溫 度 (d _t ^{**})	溫 度
		甲基*	CH ₃ —				
1 4	94	—	—	760 80.3	—	—	—
8	—	—	—	761 80.5	1.3984	—	—
28	—	—	—	761 80.5	1.4117	(18)	0.9558
35	—	—	—	740 79—80	—	—	—
95	—	—	—	—	80.0	1.4031	—
55	—	—	—	760 79—80	1.4022	(19)	—
38	—	—	—	760 80	1.4040	—	—
42	—	—	—	—	—	0.9535	—
22	—	—	—	760 80.0	1.401	(25)	0.952
52	—	—	—	270 50	—	—	(25/25)
52	—	—	—	72 20	—	—	—
52	—	—	—	—	—	—	—
2 1	乙基*	CH ₃ CH ₂ —	—	760 100—102	—	—	—
4	—	—	—	760 98.5	—	—	—
96	—	—	—	765 101—102	—	—	—
47	—	—	—	760 100—101	—	—	—
35	—	—	—	744 96—98	—	—	—
55	—	—	—	760 99.5—100	1.4022	(19)	—
2	—	—	—	12 49	—	—	0.9125

42	42					
97	97					
52	52					
52	52					
52	52					
3	55	正丙基	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}_2-$			
4	42	異丙基	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}-$			
4	6					
43	43	正丁基*	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2-$			
55	8					
5	35					
42	42					
46	46					
22	22					
52	52	異丁基	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2-$			
6	6					
43			$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}- \end{array}$			
7	29	仲丁基				
7	43					
103	43	1.4068	1.4072	(18)	0.9234	(18)
760	99.8	1.404	(25)	0.9238	(25/26)	
760	99.5			0.919		
210	60					
40	20					
760	119	1.413	(19)	--		
760	123	1.413	(19)	--		
40	44	1.4130		0.9078		
760	110	1.3826	(22)	0.8935	(22)	
103	52	1.4060		--		
100	53	1.4072	(19)	0.8932		
760	138—140	1.4254	(12)	0.9117	(12)	
25	59	--		0.9121	(16)	
23	59	1.4120	(18)	--		
8	35	1.4190		0.8998		
10	39	--		--		
40	64	--		--		
760	147	1.4116	(25)	0.894	(25/25)	
760	130—134	1.3874	(22)	0.8498	(22)	
50	62	1.4150		0.8896		
760	132	1.4113	(23)	0.907		
50	60	1.4140		0.8914		

表 1

序号	文献 页数	酯基	-OCOCH=CH ₂	沸点		折光率 (n _D ^{**})	温度 (d ₄ ^{**})	温度
				毫米	°C			
8	55	叔丁基	(CH ₃) ₃ C—	26 760	30—31 117—120	1.4074 1.4240	(19) (23)	— 0.895
29	29	正戊基	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₃ —	7	48	—	0.8903	—
9	42		CH ₃ CH ₃ CH ₂ CH ₂ CHCH ₂ — CH ₃	10 —	45 —	1.4220 —	0.8971 —	—
10	43	2-甲(代)丁基	CH ₃ CH ₂ CHCH ₂ CH ₂ — CH ₃	—	—	—	—	—
11	22	3-甲(代)丁基	CH ₃	7	43	1.4230	0.8911	—
				760	150	—	0.9160	—
				12	74	—	—	—
				760	157—159	—	—	—
				27	71—72	1.4287	(12)	0.9070
				27	63	1.4210	0.8983	(12)
43	2	1-乙(代)丙基	(CH ₃ CH ₂) ₂ CH— CH ₃	—	—	—	—	—
8	8		CH ₃ (CH ₂) ₂ CH— CH ₃	37	71—72	1.417	(24)	0.892
12	43		S —	760	166—170	1.4653	—	1.0230
13	29	1-甲(代)丁基	CH ₃ CH ₂ C(CH ₃) ₂ —	49	65—68	1.419	(24)	0.919
14	7	环戊基	CH ₃ (CH ₂) ₄ CH ₂ —	1.1	40	0.4285	—	0.8982
15	29	叔戊基	—	—	—	—	—	—
16	42	正己基	—	—	—	—	—	—

17	37	环己基	$\langle \text{S} \rangle -$					
	7		CH_3					
18	43	2-甲(代)戊基	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{CHCH}_2-$	32	88	1.4282	0.8850	
19	43	2-乙(代)丁基	$(\text{CH}_3\text{CH}_2)_2\text{CHCH}_2-$	20	80	1.4292	0.8912	
20	43	1,3-二甲(代)丁基 正庚基	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ (\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}- \\ \\ \text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{CH}_2- \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	29	71	1.4220	0.8723	
21	42			1.0	57	1.4311	0.8846	
22	43	1-甲(代)己基 正辛基	$\begin{array}{c} \text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{CH}- \\ \\ \text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\text{CH}_2- \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	5.7	66	1.4282	0.8750	
23	29			22	0.07-109	--	--	
24	43	2-乙(代)己基*	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{CH}_3^{***} \\ \\ \text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{CHCH}_2- \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	0.05	57	1.4360	0.8810	
	52			8	85	1.4365	0.8852	
25	43	2-甲(代)庚基 正壬基	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{CHCH}_2- \\ \\ \text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{CH}_2- \\ \\ \text{CH}_3(\text{CH}_2)_8\text{CH}_2- \\ \\ 1-\text{C}_{10}\text{H}_{19}- \end{array}$	5.5	79	1.4312	0.8754	
26	42			0.2	76	1.4380	0.8785	
27	42	正癸基		5	118	1.4400	0.8789	
28	8	1-壬基		18	128	1.4624	(15) 0.9310	
29	15			5	78-83	1.4628	0.927	

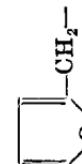
續表 1

10·号	文獻 序數	酯 基	-OCOCH=CH ₂	沸 點 毫 米	折光率 (n _d ^{**})	密 度 (d ₄ ^{**})	溫 度
28	83		CH ₂ CH ₃ CH ₃ (CH ₂) ₃ -CH-(CH ₂) ₂ -CH-	4 2.2	90-95 94	1.4591 1.4415	--
29	43	1-甲(代)4-乙(代)辛基	CH ₃ (CH ₂) ₃ CH ₂ CH CH ₂ CH HC C HC-C	8	126-133	--	0.8758
30	84	三环(5.2.1.0 ^{2.6})癸烯[4]-7-基	CH ₃ (CH ₂) ₁₀ CH ₂ -	0.8 (60%)	120 50 190-240	1.4400 --	0.8727
31	42 62	十二烷基*		21	170-185	--	
29	42	十四烷基	CH ₃ (CH ₂) ₁₂ CH ₂ - CH ₂ CH ₃	0.4	138	1.4468	0.8700
33	43	2-甲(代)7-乙(代)十一烷-4-基	CH ₃ (CH ₂) ₃ CH(CH ₂) ₂ CHCH ₂ CH ₃	0.3	96	1.4448	0.8685
34	29	十六烷基	CH ₃ (CH ₂) ₁₄ CH ₂ -	0.04	148	1.4470 (30)	0.8628 (30)

4	42	CH ₂ =CH—	94	—	—	(9)
5	32	乙烯基	27	72	1.4390	0.9945
6	8	丙烯基	760	122	1.4295	0.9410
85	85		40	47	1.4320	0.9441
45	45					
		Cl				
		CH ₂ =C(Cl)CH ₂ —	15	58—60	1.4582	1.1205
			29	72	1.4600	1.1243
		OICH=CHCH ₂ —	34	87	1.4680	1.1336
		CH ₃				
		CH ₂ =C(CH ₃)CH ₂ —	50	72	1.4385	0.9276
			60	68	1.4372	0.9285
		CH ₃ CH=CHCH ₂ —	23	60	1.4422	0.9344
		CH ₃				
		CH ₂ =CH—CH—	97	70	1.4299	0.9066
		C ₆ H ₅ —	—	—	—	—
			12	87—94	1.5210	1.0762
		1-甲(代)丙烯基				
	1	45				
	2	28	苯基			
	2	28				
	39					
		CH ₃				
		CH ₂ =C(CH ₃)CH ₂ —	14	62	1.4380	0.9027
		o—CH ₃ C ₆ H ₄ —	3	78—79	1.5160	1.050
		C ₆ H ₅ CH ₂ —	760	228	1.5232	(8)
			8	111		1.0690
						(8)
		1,3-甲(代)丁烯[3]基				
	3	45				
	4	39	降甲苯基			
	5	8	苯甲基			
		35				

續表 1

• 12 •

号 数	文 献 号 数	酯 基	-OCOCH=CH ₂	沸 点 °C		折光率 (n _D ^{**})	温 度 (d ₄ ^{**})	温 度
				毫 米	密 度			
46	87	邻氯(代)苯甲基	$\text{o}-\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CH}_2-$	760 6	213 94	1.5143	1.0573	
47	87	对氯(代)苯甲基	$p-\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CH}_2-$	--	--	--	--	
48	88	2,4,6-三硝(代)苯乙基	$\text{C}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_3\text{CH}_2\text{CH}_2-$	熔点 70	--	--	--	
49	45	3-苯(代)丙烯基	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}=\text{CHCH}_2-$	1.2	108	1.5508	1.0495	
50	45	d-雄甾壹基	$d-\text{C}_{10}\text{H}_{19}^{***}$	5.4	108	1.4509	0.8879	
51	45	3,7-二甲(代)辛二烯[2,6]基	$\text{C}_{10}\text{H}_{17}^{***}$	6.2	116	1.4699	0.9121	
52	45	l-雄甾壹基	$l-\text{C}_{10}\text{H}_{19}^{***}$	4.2	107	1.4591	0.9026	
53	89	四氢化氧茂甲基		--	--	--	--	
	38			2	75	1.4585	1.0643	
				9	87	1.4580	--	
54	45	氧茂甲基		16	93	1.4800	1.1125	
55	30	乙酰甲基	$\text{CH}_3\text{COCH}_2-$	760 93-101	1.4391	(28)	1.0615 (19)	
56	38	2-甲氧乙基	$\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_2-$	12 56	1.4272		1.0131	
44	22	2-乙氧乙基	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2-$	--	--	--	--	

續表 1

14· 号 数	文 种 名	酯 基	—OOCCH=CH ₂	沸 点		折光率 (n _D ^{**})	密 度 (d ₁ ^{**})	温 度
				毫 米	°C			
74	92	甲氧羰基(代)甲基	CH ₃ OOCCH ₂ —	30	99—101	1.4391	(28)	1.0615 (19)
	40			9	80	1.4357		1.143
75	27	1-甲氧羰基(代)乙基	CH ₃ OOCCH— CH ₃	2.8	58	1.4320		1.0920
	40			11	77—82	—		—
76	27	1-乙氧羰基(代)乙基	CH ₃ CH ₂ OOCCH— CH ₃	0.6	51	1.4290		1.0496
	77	1-果丙氧羰基(代)乙基	(CH ₃) ₂ CHOCOCH— CH ₃	1.5	58	1.4255		1.0135
78	27	1-丁氧羰基(代)乙基	CH ₃ (CH ₂) ₃ OOCOCH— CH ₃	0.8	60	1.4330		1.0097
	79	1-異丁氧羰基(代)乙基	(CH ₃) ₂ CHCH ₂ OOCOCH— CH ₃	2.4	80	1.4310		1.0057
80	27	1-丙烯氧羰基(代)乙基	CH ₂ =CHCH ₂ OOCOCH— CH ₃	1.2	62.5	1.4460		1.0540

81	27	1-环己氧羰基(代)乙基	CH_3 $\text{S} \quad \text{OCOCH}-$	1.0	103.5	1.4578	1.0513
82	27	1-1'甲(代)丙烯酰基(代)乙基	$\text{CH}_3 \quad \text{CH}_3$ $\text{CH}_2=\text{CHCOOCOCH}-$	0.8	62	1.4418	1.0296
83	31	1-甲氧羰基(代)丙基	$\text{CH}_3 \quad \text{CH}_3$ $\text{CH}_3\text{OCOCH}-$	11	85-90	--	--
84	93	二环己(代)胺基(代)乙基	$(\text{C}_6\text{H}_{11})_2\text{NCH}_2\text{CH}_2-$	--	--	--	--
85	93	N-六氯化氮苯基(代)乙基	$(\text{CH}_2)_5\text{NCH}_2\text{CH}_2-$	--	--	--	--
86	93	二乙(代)胺基(代)乙基	$(\text{CH}_3\text{CH}_2)_2\text{NCH}_2\text{CH}_2-$	--	--	--	--

* 尚品(罗姆和赫斯出品)。

** 未另行表明者, 温度均为 20°C.

*** 谱者按前文名改正。