

脂肪族アミノ酸アニリド類局所麻酔剤の合成研究¹⁾藤原充雄, 平倉 実, 溝口富茂, 川西正純,^{2a)} 杉原礼雄, 大城 進^{2b)}田辺製薬株式会社有機化学研究所,^{2a)} 化成研究所^{2b)}The Synthesis and Evaluation of the Local Anesthetic Activity of a Series of Aliphatic Amino Acid Anilides¹⁾

MICHIRO FUJIHARA, MINORU HIRAKURA, TOMISHIGE MIZOGUCHI, MASAZUMI

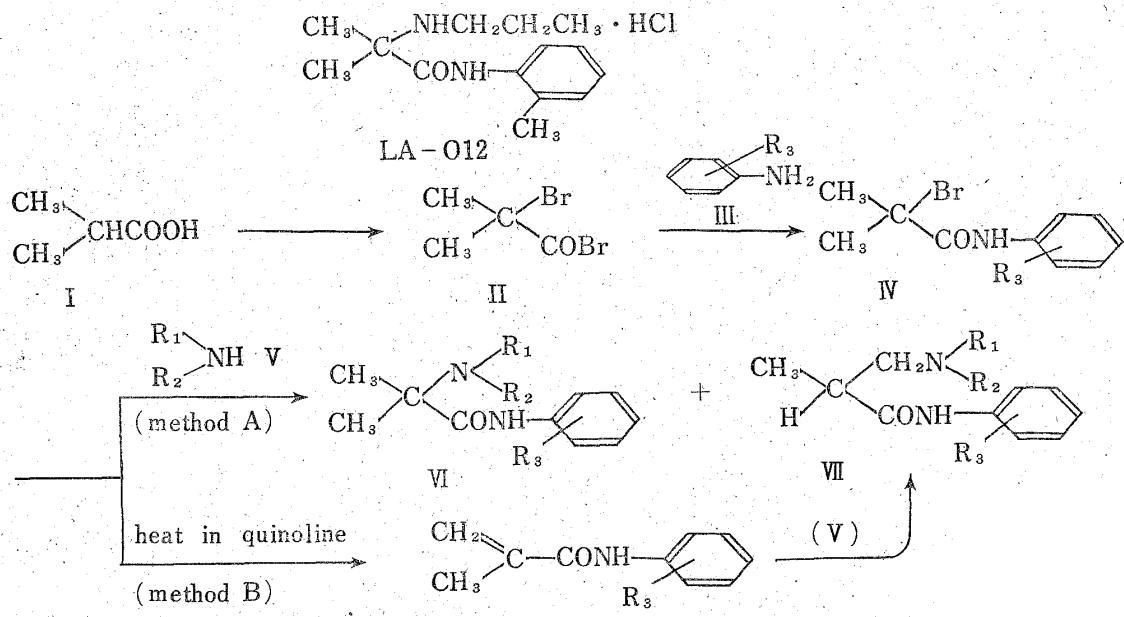
KAWANISHI,^{2a)} YUKIO SUGIHARA, and SUSUMU OHSHIRO^{2b)}Organic Chemistry Research Laboratory,^{2a)} Chemical Research Laboratory, Tanabe Seiyaku Co., Ltd.^{2b)}

(Received July 6, 1968)

Some eighty N-alkyl- α -methyl propionanilide derivatives were synthesized for evaluation as local anesthetic, from which 2-methyl-2-propylamino propiono-*o*-toluidide hydrochloride was selected as the one most valuable for clinical use. A convenient synthesis of the latter was also described.

Lidocaine をその代表的なものとする anilide 系局所麻酔剤は、ここ数年来各国にて多数合成され、注目すべきものも数多く発見されている。しかしながらその副作用面より実用化されるに到ったものは数少なく、なお lidocaine に勝る anilide 系局所麻酔剤開発に多くの道が残されている現状である。

著者等は、これら anilide 系局所麻酔剤中、4 級炭素直結のカルボン酸アニリド誘導体が文献上にその類をみない事、ならびに近時 α -アルキル置換 α -アミノ酸が生物活性上興味のひかれている現状に着目し、これら一連の誘導体による局所麻酔剤の開発に着手した。その結果、生物活性、化学的安定性等の総合的な面より観て、既存の局所麻酔剤に勝るとも劣らぬ有望な新局所麻酔剤 LA-O12 (2-methyl-2-*n*-propylaminopropiono-*o*-toluidide hydrochloride) の合成法を確立するに至った。



1) 日本薬学会第 88 年会で発表、東京、1968 年 4 月。

2) Location: a) Kawagishi, Toda-shi, Saitama; b) Kashima-cho, Higashi-Yodogawa-ku, Osaka.

dide) を発見するに到ったのでここに報告する次第である。

まず目的とする誘導体の基本骨格として、Chart 1 に示す一般式 (VI) を選びその合成に着手した。

すなわち isobutyric acid (I) を常法にしたがい赤磷の存在下 Br_2 にてプロム化し α -bromo-isobutyric bromide (II)³⁾ とし、これとアミンまたは置換アミン誘導体 (III) と酢酸ソーダ存在下 Schotten-Baumann 法で縮合して 2-methyl-2-bromo propionanilide 体 (IV) を製した。この amide 体 (IV) に alkylamine あるいは飽和異項環第 2 級アミン類 (V) を室温あるいは加温下反応せしめた。

その結果、本法にては全般的に 2 種の反応成績体を捕促した。それら成績体のうち、一方は目的物 2-methyl-2-amino propionanilide 体 (VI) で、他方は 2-methyl-3-amino propionanilide 体 (VII) であると推定された。すなわち、後者は bromoamide 体 (IV) の 1 部から塩基により HBr が脱離し生成した methacrylanilide 体 (VIII) にアミン (V) が Michael 型に付加して副生したものと解釈される。試みに、常法にしたがい bromo amide 体 (IV) を quinoline 中加熱脱 HBr 化して (VIII) を製し、次いでこれに amine (V) を反応せしめると、その反応成績体は著者等の推定どおり (VII) に一致した。なお、本法によれば收率よく (VII) 誘導体を製得ることが判った。

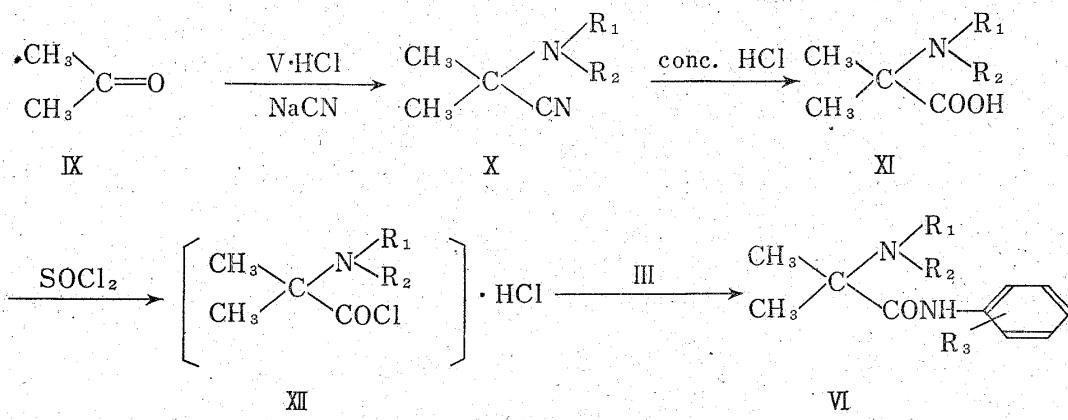
これら VI, VII 両者間には IR 上 CONH の ν_{NH} , $\nu_{\text{C=O}}$ の吸収にある程度の規則性の認められる事より両者の類推も可能であり、また NMR 上でも、たとえば Chart 1 に示す LA-O12 においては、4 級炭素に結合せる 2 個のメチル基に相当する singlet の吸収が 8.63τ に、また VII ($R_1=H$, $R_2=n\text{-Pr}$, $R_3=2\text{-CH}_3$) においては 3 級炭素に結合する 1 個のメチル基による doublet の吸収が 8.82τ に、ならびにその α 位の methine 基による multiplet の吸収が 8.4τ に認められることにより VI, VII 両者を確認する事ができる。また両者の生成率は、あるものは VI > VII を示す場合もあるが、大部分は VII の生成率が大で、なかには VI の捕捉不可能の場合もあった。

これは bromo amide 体 (IV) の置換基 R_3 の数、ならびに置換の位置による立体障害に反応の方向が影響される模様で、たとえば $R_3=2,6\text{-dimethyl}$ などの場合は反応成績体は VII 型のみであった。

反応成績体中より VI, VII の分離は、まず free base を分留し、次いで塩酸塩としてのち分別再結晶によって行なった。また LA-O12 および VII ($R_1=H$, $R_2=n\text{-Pr}$, $R_3=2\text{-CH}_3$) について検討の結果、まず両者の混合比を屈折率より求め、次いで両者の pK_a 差を利用して至適 pH における溶媒抽出法によって分留操作の手間なく、容易に両者を分離しうる事が判ったが、この詳細については本報では省略する。

このようにして著者等は数 10 種の誘導体を合成し、その生物活性を検討の結果、VI group よりもっとも有望な LA-O12 を発見し、さらに開発面よりみて VI group のみを工業的に有利に合成し得る別途合成法の検討に着手した。その結果 Chart 2 に示す方法によりその目的を達することができた。

(Method C)



すなわち、acetone (IX)、amine (V) 塩酸塩および NaCN より Streater 反応によって α -methyl- α -alkyl-

3) C. W. Smith, D. G. Norton, *Org. Syn.*, 33, 29 (1953).

aminopropionitrile (X)⁴⁾を得て、これを濃塩酸中、熱時加水分解し α -methyl- α -alkylamino propionic acid (XI)とした。ついで XI は SOCl_2 -DMF によってクロル化し α -methyl- α -alkylamino propionyl chloride (XII) 塩酸塩⁵⁾とした。XII は反応後 *n*-hexane で洗浄結晶化して取り出すか、または低温で SOCl_2 を留去して、そのまま次の工程に使用し得る。XII を無水クロロホルムに溶解し、これにアニリン類 (III) の過剰を脱酸剤も兼ねて作用せしめる事により収率よく目的とする VI の各種誘導体を製し得た。Chart 1 の A 法では合成困難なもの 10 数種は本 C 法により合成した。

以上合成した VI, VII に属する各種誘導体はいずれも局所麻酔作用を示すが、VII group に属するものは刺激作用が強く、かつその amide 結合の加水分解速度は総合的に VI group に比して速いという結果が観られた。これらの詳細は後刻、共同研究者の高田等によって報告される予定である。

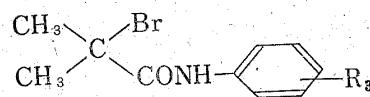
なお、LA-O12 の薬理学的研究の詳細は田中、多田、清本⁶⁾等によってすでに報告されている。

実験の部

本実験例に関しては LA-O12 を代表として記し、他誘導体については Table 上にまとめて記載した。

2-Methyl-2-bromopropiono-*o*-toluidide (IV: $R_3=2\text{-CH}_3$) *o*-Toluidine 100 g をベンゼン 500 ml に溶解、これに $\text{AcONa} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ 159 g の水 500 ml に溶かした液を加え、内温 5—7° で攪拌下 bromide (II) 214 g を少量ずつ滴加、のち室温で 3 hr 攪拌、ベンゼン層を分取、水、5% HCl、水、飽和 NaHCO_3 水、水の順に洗浄後芒硝で乾燥、溶媒を留去すると残留物固化、これを約 1.5 倍量の *n*-ヘキサンより再結晶すると mp 66.0—67.0° の無色針状晶として (IV) 223 g (92.7%) を得る。

TABLE I.



Compd. No.	R_3	Yield (%)	Appearance	mp (°C)	Formula	Analysis (%)		
						Calcd.	Found	
						C	H	Halogen
1	H	82.5	prisms	83.5— 84.0	$\text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{ONBr}^a)$	—	—	—
2	2-CH_3	92.7	needles	66.0— 67.0	$\text{C}_{11}\text{H}_{14}\text{ONBr}$	51.58 5.51	31.20	51.59 5.54 31.25
3	2,6-di- CH_3	91.0	prisms	129—130	$\text{C}_{12}\text{H}_{16}\text{ONBr}$	53.31 5.97	29.58	53.73 5.54 29.58
4	2,3-di- CH_3	95.3	needles	79—80.5	$\text{C}_{12}\text{H}_{16}\text{ONBr}$	53.31 5.97	29.58	53.58 5.84 29.47
5	3,4-di- CH_3	quant.	leaves	107—108	$\text{C}_{12}\text{H}_{16}\text{ONBr}$	53.31 5.97	29.58	53.58 6.15 28.31
6	2-Cl	96.8	oil	bp 104—107 (1 mmHg)	$\text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{ONBrCl}$	—	—	—
7	3-Cl	quant.	needles	91—92	$\text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{ONBrCl}$	43.42 4.01	41.72	43.43 3.56 42.00
8	4-Cl	quant.	needles	114.5— 115.5	$\text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{ONBrCl}$	43.42 4.01	41.72	43.43 3.79 42.14
9	2,5-di-Cl	97.3	needles	44—45	$\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{ONBrCl}_2$	38.60 3.24	48.48	39.05 3.07 48.94
10	2-CH_3 , 4-Cl	91.2	needles	94—96	$\text{C}_{11}\text{H}_{13}\text{ONBrCl}$	—	—	—
11	2-OCH_3 , 5-Cl	quant.	needles	74—75	$\text{C}_{11}\text{H}_{13}\text{ONBrCl}$	42.80 4.24	37.39	43.22 3.88 37.78

4) H. Cook, S.F. Cox, *J. Chem. Soc.*, 1949, 2334; H.T. Clarke, H.J. Bean, *Org. Syn.*, 11, 4.

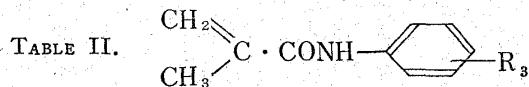
5) H. Meyer-Döring, *Arzneimittel Forsch.*, 10, 381 (1960).

6) 高田利一, 多田美智子, 清本昭夫, 日薬理, 62, 64 (1966).

12	2-Br	87.0	oil	—	C ₁₀ H ₁₁ ON ₂ Br	—	—	—	—	—
13	2-OCH ₃	quant.	oil	bp 127—130 (3.5 mmHg)	C ₁₁ H ₁₄ ONBr	—	—	—	—	—
14	4-OCH ₃	quant.	needles	88—89	C ₁₁ H ₁₄ ONBr	48.54	5.19	29.36	48.85	4.82
15	2,5-di-OCH ₃	91.8	oil	—	C ₁₂ H ₁₆ ONBr	—	—	—	—	—
16	2-OCH ₃ , 5-CH ₃	96.0	prisms	39.5— 40.5	C ₁₂ H ₁₆ ONBr	50.36	5.64	27.92	50.68	5.31
17	2-OC ₄ H _{9-n}	quant.	oil	bp 144—147 (0.04 mmHg)	C ₁₄ H ₂₀ ONBr	—	—	—	—	—
18	4-OC ₄ H _{9-n}	quant.	needles	87—88	C ₁₄ H ₂₀ ONBr	53.50	6.41	25.43	53.79	6.29

a) lit.⁷⁾ mp 83°

2'-Methyl-methacrylanilide (VIII: R₃=2-CH₃) 2-Methyl-2-bromopropiono-*o*-toluidide (IV) 35.7 g を quinoline 100 ml 中, 溶温 175—180° で 1 hr 加熱, 次いでベンゼンを加え 10% HCl で quinoline を除去, ベンゼン層は水洗, 芒硝で乾燥後留去, 残留物結晶化. これを *n*-ヘキサンから再結晶すると mp 94—96° の微褐色針状晶として (VIII) を 19.5 g (80%) 得る. Anal. Calcd.: C₁₁H₁₃ON: C, 75.40; H, 7.48; N, 7.99. Found: C, 75.55; H, 7.37; N, 7.68.



Compd.	R ₃	Yield (%)	Appearance	mp (°C)	IR ν_{\max} cm ⁻¹		
					C=O	C=C	Base
1	H	86.0	needles	86—87 ^{a)}	1680	1630	CHCl ₃
2	2-CH ₃	80.0	needles	94—96	1665	1630	Nujol
3	2,3-di-CH ₃	78.6	needles	115—116	1680	1630	CHCl ₃
4	2-Cl	85.0	needles	53—54.5	1665	1625	Nujol
5	2-Br	89.0	oil	—	1680	1630	CHCl ₃
6	2,5-di-Cl	87.0	needles	64—64.5	1685	1630	CHCl ₃
7	2-CH ₃ , 4-Cl	91.5	needles	111—112.5	1665	1628	Nujol
8	2-OCH ₃ , 5-CH ₃	95.5	oil	—	1683	1635	Liquid
9	2,5-di-OCH ₃	89.8	oil	—	1683	1635	Liquid

a) lit.⁸⁾ mp 87°

2-Methyl-2-bromopropiono-*o*-toluidide (IV: R=2-CH₃) と *n*-Propylamine (V: R₁=H, R₂=*n*-Pr) との反応. VI (R₁=H, R₂=*n*-Pr, R₃=2-CH₃) と VII (R₁=H₁, R₂=*n*-Pr, R₃=2-CH₃) の合成 [A 法] Amide 体 (IV) 30 g および *n*-Propylamine 20.8 g を浴温 60° で 15 hr 反応後, ベンゼンおよび酢酸エチルエステルを添加, 水洗, ベンゼン層に濃塩酸 18 ml および水 40 ml を加え抽出, 水層を分取, ベンゼン, 酢酸エチルエステルで洗浄後, 苛性ソーダで強アルカリ性となし, 析出塩基はベンゼン抽出, 芒硝で乾燥後留去, 残留物を減圧蒸留に付す.

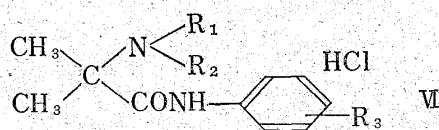
bp 145—160° (1 mmHg) 留分 11 g (a), および bp 161—173° (1 mmHg) 留分 9.8 g (b) を得る. (a) 留分を常法にて塩酸塩となし, EtOH-iso-Pr₂O より再結晶を繰り返すと無色プリズム晶として mp 209—211° の VI 塩酸塩 9.1 g (28.7%) を得る. IR $\nu_{\max}^{\text{Nujol}} \text{cm}^{-1}$: 3195 (NH), 1680, 1522 (CONH); UV $\lambda_{\text{max}}^{\text{ethanol}} \text{m}\mu (\epsilon)$: 225 (6461.8); pK_a, 8.17 (H₂O, 25°); n_D²⁰ 1.5184.

(b) 留分を同様に塩酸塩となし, EtOH より再結晶するに無色針状晶として mp 194—196° の VII 塩酸塩 9.0 g (28.4%) を得る. IR $\nu_{\max}^{\text{Nujol}} \text{cm}^{-1}$: 3280 (NH), 1660, 1531 (CONH); UV $\lambda_{\text{max}}^{\text{ethanol}} \text{m}\mu (\epsilon)$: 231 (8322.4); pK_a, 8.94 (H₂O, 25°); n_D²⁰ 1.5244. 本反応は室温にて数日間放置しても, 同様の結果を与える. 同様反応例は Table III, IV に示す.

7) C.A. Bischoff, *Chem. Ber.*, 24, 1045 (1891).8) W. Autenrieth, C. Pretzell, *Chem. Ber.*, 36, 1269 (1903).

TABLE III.

No.	Compd.			Method	Yield (%)	Appearance	mp (°C)
	R ₁	R ₂	R ₃				
1	H	CH ₃	H	C	69.0	needles	217—218
2	H	C ₂ H ₅	H	C	75.0	prisms	190
3	H	n-C ₃ H ₇	H	A	43.0	prisms	169.5—171
4	H	n-C ₄ H ₉	H	A	10.9	needles	179—180
5	H		H	A	71.3	prisms	250—251
6	H	CH ₃	2-CH ₃	A	3.6	prisms	221—222
7	CH ₃	CH ₃	2-CH ₃	A	15.3	prisms	197—198
8	H	C ₂ H ₅	2-CH ₃	A	14.0	prisms	184—186
9	H	n-C ₃ H ₇	2-CH ₃	A; C	35.0; 70.5	prisms	210—211
10	H	iso-C ₃ H ₇	2-CH ₃	A	24.0	needles	167—168
11	H	n-C ₄ H ₉	2-CH ₃	A	36.0	prisms	157—158.5
12	H	iso-C ₄ H ₉	2-CH ₃	A	50.0	needles	198—199
13	H		2-CH ₃	A	16.4	blocks	203—204
14	—		2-CH ₃	A	26.0	prisms	181.5—183
15	—		2-CH ₃	A	28.0	needles	196—197
16	H	C ₂ H ₅	3-CH ₃	C	77.0	needles	201—203
17	H	n-C ₃ H ₇	3-CH ₃	C	76.4	needles	184—185
18	H	n-C ₄ H ₉	3-CH ₃	C	73.9	prisms	147—148
19	H	CH ₃	4-CH ₃	C	75.1	needles	259—260
20	H	C ₂ H ₅	4-CH ₃	C	67.8	prisms	190—191
21	H	n-C ₃ H ₇	4-CH ₃	C	58.0	needles	108—110
22	H	n-C ₄ H ₉	4-CH ₃	C	78.4	needles	167—168
23	H	C ₂ H ₅	2,3-di-CH ₃	C	50.0	prisms	200—201
24	H	n-C ₃ H ₇	2,3-di-CH ₃	A	23.5	prisms	203—205
25	H	n-C ₄ H ₉	2,3-di-CH ₃	A	10.0	blocks	187—188
26	H		2,3-di-CH ₃	A	12.5	needles	209—210
27	H	C ₂ H ₅	3,4-di-CH ₃	C	83.0	prisms	197—199
28	H	n-C ₃ H ₇	3,4-di-CH ₃	C	70.0	needles	208—209
29	H	n-C ₄ H ₉	3,4-di-CH ₃	A	13.1	needles	199—200
30	H		3,4-di-CH ₃	A	4.1	needles	242—243
31	H	CH ₃	2-Cl	C	71.0	prisms	108—109
32	H	n-C ₃ H ₇	2-Cl	A	9.9	prisms	226—227
33	H	iso-C ₃ H ₇	2-Cl	A	10.8	prisms	186—188
34	H	n-C ₄ H ₉	2-Cl	A	18.6	prisms	200—202
35	H		2-Cl	A	5.0	needles	203—204
36	H	C ₂ H ₅	3-Cl	C	66.7	prisms	213—214
37	H	n-C ₃ H ₇	3-Cl	A	54.0	needles	199.5—200
38	H	C ₂ H ₅	4-Cl	C	80.0	needles	200—201
39	H	n-C ₃ H ₇	4-Cl	A	51.4	prisms	188—190
40	H	CH ₃	2-OCH ₃	C	59.9	needles	191—193
41	H	C ₂ H ₅	4-OCH ₃	C	74.6	prisms	189—191
42	H	n-C ₃ H ₇	4-OCH ₃	A	42.0	prisms	173—174
43	H	n-C ₄ H ₉	4-OC ₄ H ₉ -n	A	13.7	blocks	123—124

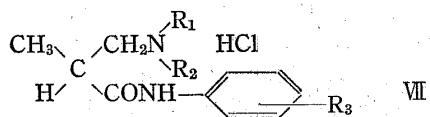


Analysis (%)

Formula	Calcd.				Found			
	C	H	N	Halogen	C	H	N	Halogen
C ₁₁ H ₁₇ ON ₂ Cl	57.83	7.56	12.25	—	58.05	7.43	12.04	—
C ₁₂ H ₁₉ ON ₂ Cl	59.37	7.82	11.54	—	59.71	7.87	11.36	—
C ₁₃ H ₂₁ ON ₂ Cl	60.80	8.24	10.91	13.80	60.67	7.94	10.83	14.27
C ₁₄ H ₂₃ ON ₂ Cl	62.09	8.52	10.34	13.09	62.30	8.39	10.24	13.24
C ₁₆ H ₂₅ ON ₂ Cl	64.73	8.48	9.43	11.94	64.75	8.50	9.65	12.15
C ₁₂ H ₁₉ ON ₂ Cl	59.37	7.88	11.54	14.60	59.37	7.81	11.47	14.55
C ₁₃ H ₂₁ ON ₂ Cl	60.80	8.24	10.91	13.80	60.77	7.98	10.85	13.90
C ₁₃ H ₂₁ ON ₂ Cl	60.80	8.24	10.91	—	60.77	8.25	10.99	—
C ₁₄ H ₂₃ ON ₂ Cl	62.09	8.56	10.35	13.09	62.15	8.36	10.39	13.17
C ₁₄ H ₂₃ ON ₂ Cl	62.09	8.56	10.35	—	62.39	7.89	10.38	—
C ₁₅ H ₂₅ ON ₂ Cl	63.24	8.84	9.83	12.44	63.01	8.68	9.72	12.51
C ₁₅ H ₂₅ ON ₂ Cl	63.24	8.84	9.83	12.44	62.93	8.39	9.99	12.48
C ₁₇ H ₂₇ ON ₂ Cl	65.68	8.75	9.00	11.40	65.71	8.81	8.86	11.38
C ₁₆ H ₂₅ ON ₂ Cl	64.73	8.48	9.43	11.94	64.49	8.12	9.28	12.34
C ₁₅ H ₂₃ ON ₂ Cl	60.28	7.75	9.37	11.86	60.23	7.27	9.23	11.64
C ₁₃ H ₂₁ ON ₂ Cl	60.81	8.24	10.90	—	60.78	8.00	10.74	—
C ₁₄ H ₂₃ ON ₂ Cl	62.09	8.56	10.35	—	62.42	8.29	10.12	—
C ₁₅ H ₂₅ ON ₂ Cl	63.25	8.85	9.84	—	63.48	8.43	9.81	—
C ₁₂ H ₁₈ ON ₂ Cl	59.37	7.89	11.54	—	59.52	7.77	11.41	—
C ₁₃ H ₂₁ ON ₂ Cl	60.81	8.24	10.90	—	60.82	8.01	10.71	—
C ₁₄ H ₂₃ ON ₂ Cl·1½H ₂ O	56.47	8.74	9.41	—	56.34	8.86	9.48	—
C ₁₅ H ₂₅ ON ₂ Cl	63.25	8.85	9.84	—	63.28	8.57	9.72	—
C ₁₄ H ₂₃ ON ₂ Cl	62.09	8.56	10.35	—	62.19	8.10	10.56	—
C ₁₅ H ₂₅ ON ₂ Cl	63.24	8.84	9.83	12.44	63.36	8.55	9.78	12.67
C ₁₆ H ₂₇ ON ₂ Cl	64.30	9.10	9.37	11.86	63.97	8.75	9.20	11.78
C ₁₈ H ₂₉ ON ₂ Cl	66.54	8.99	8.62	10.91	66.68	8.59	8.67	10.89
C ₁₄ H ₂₃ ON ₂ Cl	62.09	8.56	10.35	—	62.34	8.20	10.15	—
C ₁₅ H ₂₅ ON ₂ Cl	63.25	8.85	9.84	—	63.13	8.99	9.66	—
C ₁₆ H ₂₇ ON ₂ Cl·½H ₂ O	62.42	9.16	9.10	11.51	62.23	8.87	9.19	11.82
C ₁₈ H ₂₉ ON ₂ Cl	66.54	8.99	8.62	10.91	66.12	8.77	8.64	10.79
C ₁₁ H ₁₆ ON ₂ Cl ₂	50.20	6.13	10.65	—	49.76	6.02	10.61	—
C ₁₃ H ₂₀ ON ₂ Cl ₂	53.43	6.90	9.59	24.27	53.78	6.55	9.62	24.38
C ₁₃ H ₂₀ ON ₂ Cl ₂	53.43	6.90	9.59	24.27	53.45	6.89	10.05	24.41
C ₁₄ H ₂₀ ON ₂ Cl ₂	—	—	9.17	23.23	—	—	9.20	23.04
C ₁₆ H ₂₄ ON ₂ Cl ₂	58.00	7.30	8.45	21.40	58.26	7.21	8.56	21.46
C ₁₂ H ₁₈ ON ₂ Cl ₂	51.99	6.55	10.11	—	52.07	6.26	10.08	—
C ₁₃ H ₂₀ ON ₂ Cl ₂	—	—	9.59	24.27	—	—	9.84	24.27
C ₁₂ H ₁₈ ON ₂ Cl ₂	51.99	6.55	10.11	—	52.09	6.04	10.01	—
C ₁₃ H ₂₀ ON ₂ Cl ₂	53.43	6.90	9.59	24.27	52.56	6.78	9.80	24.26
C ₁₂ H ₁₉ O ₂ N ₂ Cl	55.70	7.40	10.83	—	55.16	7.02	10.70	—
C ₁₃ H ₂₁ O ₂ N ₂ Cl	57.24	7.76	10.27	—	57.08	7.47	10.58	—
C ₁₅ H ₂₅ O ₂ N ₂ Cl	58.62	8.08	9.76	12.36	58.94	7.99	10.10	12.70
C ₁₈ H ₃₁ O ₂ N ₂ Cl	63.04	9.11	8.17	10.34	62.69	8.80	8.09	10.53

TABLE IV.

No.	Compd.			Method	Yield (%)	Appearance	mp (°C)
	R ₁	R ₂	R ₃				
1	H	n-C ₃ H ₇	H	A; B	30.5; 50.0	needles	175—176
2	H	iso-C ₃ H ₇	H	A	2.7	prisms	206—207
3	H	n-C ₄ H ₉	H	A; B	10.0; 56.0	needles	175—176
4	H		H	A; B	7.7; 48.5	needles	194—196
5	H	CH ₃	2-CH ₃	A; B	31.9; 65.0	needles	188—189
6	CH ₃	CH ₃	2-CH ₃	A	56.8	prisms	175—175.5
7	H	C ₂ H ₅	2-CH ₃	A; B	6.5; 53.5	needles	198.5—200
8	C ₂ H ₅	C ₂ H ₅	2-CH ₃	A	17.1	needles	94—96
9	H	n-C ₃ H ₇	2-CH ₃	A; B	28.4; 62.0	needles	194.5—196
10	H	iso-C ₃ H ₇	2-CH ₃	A; B	23.8; 46.0	needles	149—150.5
11	H	n-C ₄ H ₉	2-CH ₃	A	18.8	prisms	152—153
12	H	iso-C ₄ H ₉	2-CH ₃	A; B	22.2; 44.5	needles	196—197
13	H		2-CH ₃	A; B	9.2; 53.0	needles	182—183
14	—		2-CH ₃	A	55.6	needles	176—176.5
15	—	O	2-CH ₃	A	16.8	needles	192.5—193.5
16	H	n-C ₃ H ₇	2,6-di-CH ₃	A; B	18.1; 58.5	needles	186—187
17	H	n-C ₄ H ₉	2,6-di-CH ₃	A; B	23.8; 53.0	needles	182—183
18	H	n-C ₃ H ₇	2,3-di-CH ₃	A	36.6	needles	161—162
19	H	n-C ₄ H ₉	2,3-di-CH ₃	A	12.7	needles	171—172
20	H		2,3-di-CH ₃	A	6.6	needles	186—187
21	H	n-C ₄ H ₉	3,4-di-CH ₃	A	25.2	needles	193—194
22	H		3,4-di-CH ₃	A	5.5	needles	215—216
23	H	n-C ₃ H ₇	2-Cl	A; B	11.8; 58.5	needles	182—184
24	H	iso-C ₃ H ₇	2-Cl	A; B	36.6; 45.5	needles	165—166
25	H	n-C ₄ H ₉	2-Cl	A; B	18.6; 54.0	needles	182.5—183.5
26	H		2-Cl	B	52.0	needles	167—168
27	H	n-C ₃ H ₇	3-Cl	A	34.7	needles	154—155
28	H	n-C ₃ H ₇	4-Cl	A	6.6	needles	203—204
29	H	n-C ₃ H ₇	2-OCH ₃ , 5-Cl	A	18.4	needles	172—173
30	H		2-Br	B	62.0	needles	189—190
31	H	n-C ₃ H ₇	2,5-di-Cl	B	66.3	needles	196—197
32	H	n-C ₃ H ₇	2-OCH ₃	A	8.9	needles	125—126
33	H	n-C ₄ H ₉	2-OCH ₃	A	32.9	needles	111—112
34	H		2-OCH ₃	A	18.2	needles	139—140
35	H	n-C ₃ H ₇	4-OCH ₃	A	21.8	needles	179—180.5
36	H	n-C ₄ H ₉	2-OC ₄ H ₉ -n	A	39.4	needles	134—135
37	H		2-OC ₄ H ₉ -n	A	6.5	needles	133—134
38	H	n-C ₄ H ₉	4-OC ₄ H ₉ -n	A	15.5	needles	199—200
39	H	n-C ₄ H ₉	2-OCH ₃ , 5-CH ₃	B	78.0	needles	156—157
40	H	n-C ₄ H ₉	2,5-di-OCH ₃	B	92.0	needles	150—151
41	H	n-C ₃ H ₇	2-CH ₃ , 4-Cl	B	59.0	needles	203.5—205
42	H	n-C ₃ H ₇	2,5-di-OCH ₃	B	60.2	needles	159—160
43	H	iso-C ₄ H ₉	2,5-di-OCH ₃	B	42.8	needles	99—101
44	H		2,5-di-OCH ₃	B	37.2	needles	171—172

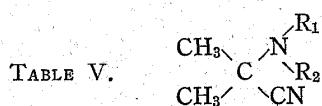


Analysis (%)

Formula	Calcd.				Found			
	C	H	N	Halogen	C	H	N	Halogen
C ₁₃ H ₂₁ ON ₂ Cl	60.80	8.24	10.91	13.80	60.70	7.84	10.78	13.62
C ₁₃ H ₂₁ ON ₂ Cl	60.80	8.24	10.91	13.80	60.82	8.23	10.86	13.84
C ₁₄ H ₂₃ ON ₂ Cl	62.09	8.52	10.34	13.09	61.98	8.52	10.23	13.25
C ₁₆ H ₂₅ ON ₂ Cl	64.73	8.48	9.43	11.94	64.50	8.62	9.39	12.27
C ₁₂ H ₁₉ ON ₂ Cl	59.37	7.88	11.54	14.60	59.30	7.93	11.52	14.90
C ₁₃ H ₂₁ ON ₂ Cl	60.80	8.24	10.91	13.80	60.70	8.11	10.79	13.89
C ₁₃ H ₂₁ ON ₂ Cl	60.80	8.24	10.91	13.80	60.42	7.79	10.81	13.66
C ₁₅ H ₂₅ ON ₂ Cl	63.25	8.85	9.84	12.45	62.94	8.69	9.91	12.11
C ₁₄ H ₂₃ ON ₂ Cl	62.09	8.56	10.35	13.09	61.83	8.61	10.27	13.28
C ₁₄ H ₂₃ ON ₂ Cl	62.09	8.56	10.35	13.09	62.36	8.20	10.25	12.88
C ₁₅ H ₂₅ ON ₂ Cl	63.24	8.84	9.83	12.44	62.93	8.74	9.89	12.41
C ₁₅ H ₂₅ ON ₂ Cl	63.24	8.84	9.83	12.44	62.93	8.69	9.99	12.48
C ₁₇ H ₂₇ ON ₂ Cl	65.67	8.74	9.01	11.40	65.40	8.67	9.01	11.31
C ₁₆ H ₂₅ ON ₂ Cl	64.73	8.48	9.43	11.94	64.54	8.32	9.29	11.95
C ₁₅ H ₂₃ ON ₂ Cl	60.28	7.75	9.37	11.86	60.22	7.48	9.25	11.32
C ₁₅ H ₂₅ ON ₂ Cl	63.24	8.84	9.83	12.44	63.09	8.71	9.57	12.51
C ₁₆ H ₂₇ ON ₂ Cl	64.30	9.10	9.37	11.86	64.09	9.04	9.46	11.91
C ₁₅ H ₂₅ ON ₂ Cl	63.24	8.84	9.83	—	63.54	8.71	10.25	—
C ₁₆ H ₂₇ ON ₂ Cl	64.30	9.10	9.37	11.86	64.00	8.56	9.68	11.70
C ₁₈ H ₂₉ ON ₂ Cl	66.54	8.99	8.62	10.91	65.93	8.55	8.86	10.96
C ₁₆ H ₂₇ ON ₂ Cl	64.30	9.10	9.37	11.86	63.65	9.10	9.41	11.91
C ₁₈ H ₂₉ ON ₂ Cl	66.54	8.99	8.62	10.91	66.61	9.02	8.72	10.74
C ₁₃ H ₂₀ ON ₂ Cl	53.43	6.90	9.59	24.27	53.59	6.56	9.57	24.43
C ₁₃ H ₂₀ ON ₂ Cl	53.43	6.90	9.59	24.27	53.21	6.79	9.38	24.10
C ₁₄ H ₂₀ ON ₂ Cl	55.08	7.26	9.17	23.23	55.37	7.73	9.09	23.08
C ₁₆ H ₂₄ ON ₂ Cl	58.00	7.30	8.45	21.40	58.24	7.36	8.39	21.26
C ₁₃ H ₂₀ ON ₂ Cl ₂	53.43	6.90	9.59	24.27	54.05	6.71	9.56	24.36
C ₁₃ H ₂₀ ON ₂ Cl ₂	—	—	9.59	24.27	—	—	9.86	24.90
C ₁₄ H ₂₂ O ₂ N ₂ Cl ₂	52.33	6.90	8.72	22.07	52.47	6.86	8.62	22.19
C ₁₆ H ₂₄ ON ₂ BrCl	50.95	6.43	7.47	30.69	50.78	6.46	7.33	30.23
C ₁₃ H ₁₉ ON ₂ Cl ₃	47.94	5.88	8.60	32.66	47.93	5.66	8.70	33.02
C ₁₄ H ₂₃ O ₂ N ₂ Cl	58.62	8.08	9.76	12.36	59.22	8.10	9.80	12.86
C ₁₅ H ₂₅ O ₂ N ₂ Cl	59.88	8.37	9.30	11.78	58.77	8.24	9.18	11.75
C ₁₇ H ₂₇ O ₂ N ₂ Cl	62.46	8.32	8.57	10.84	62.08	8.54	8.38	10.98
C ₁₄ H ₂₃ O ₂ N ₂ Cl	58.62	8.08	9.76	12.36	58.81	7.86	9.63	12.76
C ₁₈ H ₃₁ O ₂ N ₂ Cl	63.04	9.11	8.17	10.34	63.01	9.00	8.47	10.28
C ₂₀ H ₃₃ O ₂ N ₂ Cl	65.10	9.01	7.59	9.61	65.12	9.04	7.69	9.54
C ₁₈ H ₃₁ O ₂ N ₂ Cl	63.04	9.11	8.17	10.34	62.63	8.81	8.03	10.29
C ₁₆ H ₂₇ O ₂ N ₂ Cl	61.03	8.64	8.89	11.26	60.72	8.51	9.31	11.52
C ₁₆ H ₂₇ O ₃ N ₂ Cl	58.08	8.22	8.46	10.76	58.29	7.95	8.77	10.70
C ₁₄ H ₂₂ ON ₂ Cl	55.08	7.26	9.17	23.23	55.45	6.90	9.45	23.12
C ₁₅ H ₂₅ O ₃ N ₂ Cl	56.86	7.95	8.84	11.19	57.52	7.95	9.04	11.49
C ₁₆ H ₂₇ O ₃ N ₂ Cl·H ₂ O	55.17	7.76	8.03	10.17	55.47	8.07	8.47	10.01
C ₁₈ H ₂₉ O ₃ N ₂ Cl	60.57	8.19	7.85	9.93	60.85	7.94	7.98	9.10

**2'-Methyl-methacrylanilide (VIII: $R_3=2\cdot CH_3$) と n-Propylamine (V; $R_1=H$, $R_2=n\cdot Pr$) との反応 VII
($R_1=H$, $R_2=n\cdot Pr$, $R_3=2\cdot CH_3$) の合成 [B 法]** Amide 体 (VIII) 3 g および $n\cdot C_3H_7NH_2$ 5 g を浴温 65—70°で 15 hr 加熱反応、のち過剰の $n\cdot C_3H_7NH_2$ を減圧留去、残留物をベンゼンに溶解、これを 10% HCl で抽出、水層を分取してこれを NaOH で強アルカリ性となし析出油をベンゼン抽出、ベンゼン層は水洗、芒硝乾燥後留去。残留物を減圧蒸留に付す。bp 170—171° (1 mmHg), 1.64 g, 本品を常法にて HCl 塩となし EtOH から再結晶すると微細針状晶として mp 194.5—195°の (VII) 1.5 g (32.4%) を得る。本品は A 法で得た VII と混融試験、IR 吸収スペクトル上全く一致した。同様反応例は Table IV に示す。

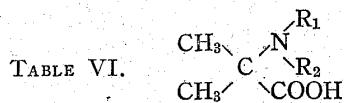
2-Methyl-2-n-propylamino Propionitrile (X; $R_1=H$, $R_2=n\cdot Pr$) $n\cdot C_3H_7NH_2$ 118 g に 10°以下で conc. HCl 208 g + H_2O 80 ml を攪拌下滴加、次いでアセトン (IX) 128 g を同温度で滴下する。30 min 攪拌後、同温度で NaCN 溶液 (NaCN 78 g + H_2O 200 ml) を滴加する。室温 30 min、さらに 55°前後で 3 hr 反応し冷後上層の油状物を分取し飽和食塩水で洗浄、芒硝乾燥後、減圧蒸留に付す。bp 74—78° (35 mmHg)，無色油状物 218 g (86.6%)。



No.	Compd.		Yield (%)	bp °C/mmHg
	R_1	R_2		
1	H	CH_3	56.2	75/61 ^{a)}
2	H	C_2H_5	88.0	96—98/40 ^{b)}
3	H	$n\cdot C_3H_7$	86.6	74—78/35
4	H	$n\cdot C_4H_9$	83.6	117/13

a) lit.⁹⁾ bp 140° b) lit.¹⁰⁾ bp 143—144°

2-Methyl-2-n-propylamino Propionic Acid (XI; $R_1=H$, $R_2=n\cdot Pr$) Nitrile 体 (X) 600 g を conc. HCl 18 liter に溶解し、これに冷時 HCl gas を飽和する。徐々に加熱し 6 hr 還流する。冷後析出する NH_4Cl を沪別、沪液は減圧濃縮して可及的に HCl を除去、残渣は水を加えて全量を 20 liter とし Amberlite IR-120 (H^+ 型) のカラム中を流下して吸着させ、水洗後 5% NH_4OH にて溶出する。溶出液は減圧下濃縮し、析出結晶を $MeOH$ で浸漬沪取、乾燥する。收量 545 g (79.1%)。本品は含水 70% EtOH より再結晶すると分解点 300°以上の無色プリズム晶である。



No.	Compd.		Yield (%)	mp (°C)
	R_1	R_2		
1	H	CH_3	91.3	264—266 ^{a)}
2	H	C_2H_5	34.0	309 ^{b)}
3	H	$n\cdot C_3H_7$	79.1	300
4	H	$n\cdot C_4H_9$	42.7	301—303

a) lit.^{9,11)} b) lit.¹⁰⁾ mp 249—251°

2-Methyl-2-n-propylamino Propiono-o-toluidide (VI; $R_1=n\cdot Pr$, $R_2=H$, $R_3=2\cdot CH_3$) [C 法] 攪拌下 $SOCl_2$ 714 g に dimethyl formamide 29 g を加え、次いで acid (XI; $R_1=H$, $R_2=n\cdot Pr$) 290 g を徐々に加える。室温で 5 hr 攪拌し得られる透明な反応液に $n\cdot hexane$ を加え攪拌すると酸クロリド塩酸塩 (XII; $R_1=H$, $R_2=n\cdot Pr$) が結晶として析出する。上澄液を傾瀉して除き、結晶は $n\cdot hexane$ で洗浄後、無水 $CHCl_3$ 1 liter に溶解し、

9) S. Gabriel, *Chem. Ber.*, 47, 2923 (1914).

10) E. Immendorfer, *Chem. Ber.*, 48, 611 (1915).

11) S. Gabriel, *Chem. Ber.*, 46, 1355 (1913).

これに 10° 以下で攪拌下 *o*-toluidine 856 g, 無水 CHCl₃ 2 liter の溶液を滴下する。滴下後, 室温で 4 hr 反応し, 次いで水 1 liter+conc. HCl 100 ml で反応液を抽出, 水層を分取し 30% NaOH でアルカリ性とし析出油はベンゼンで抽出, ベンゼン層は水洗, 芒硝乾燥後留去。残留物を減圧蒸留に付す。bp 140—145° (2 mmHg), 収量 330 g (70.8%)。本品を常法にて HCl 塩とし EtOH より再結晶すると mp 210—211° の無色プリズム晶で, 別途 A 法で得た (VI) と混融試験, IR 吸収スペクトルとともに完全に一致した。同様反応例は Table III に示す。

謝辞 本研究に際し, 種々御鞭撻を賜わった中央検査研究所長杉本典夫博士, 元有機化学研究所長岩尾順一博士, 当山崎道雄所長, また種々御指示をいただいた藤田公司博士に深謝します。また終始実験に協力された若林俊助, 関口俊夫の両氏, また IR, NMR の測定並びに元素分析を担当された分析室の諸氏に感謝します。