

8273

Betreff: Die Löslichkeit gasförmiger Kohlenwasserstoffe  
in organischen Flüssigkeiten.

Klasse

Abteilung

Patent: .....

Nr. ....

Bericht des Herrn Dr. Foiler

vom 1. Juli 1937

*Kern Dr. Aufschmidt*  
*3. Juli 1937*

Gesehen vom Abteilungsvorstand: .....

Gesehen von der Direktion: .....

Zirkuliert in folgenden  
Abteilungen:

Empfänger	Eingang	Weiter	Unterschrift

Aufzubewahren im Archiv des: .....

Eingegangen beim Archiv: .....







Faint, illegible text at the top of the page, possibly a header or title.

Second section of faint, illegible text, appearing as several lines of a list or report.

Third section of faint, illegible text, continuing the list or report.

Fourth section of faint, illegible text, possibly a continuation of the previous section.

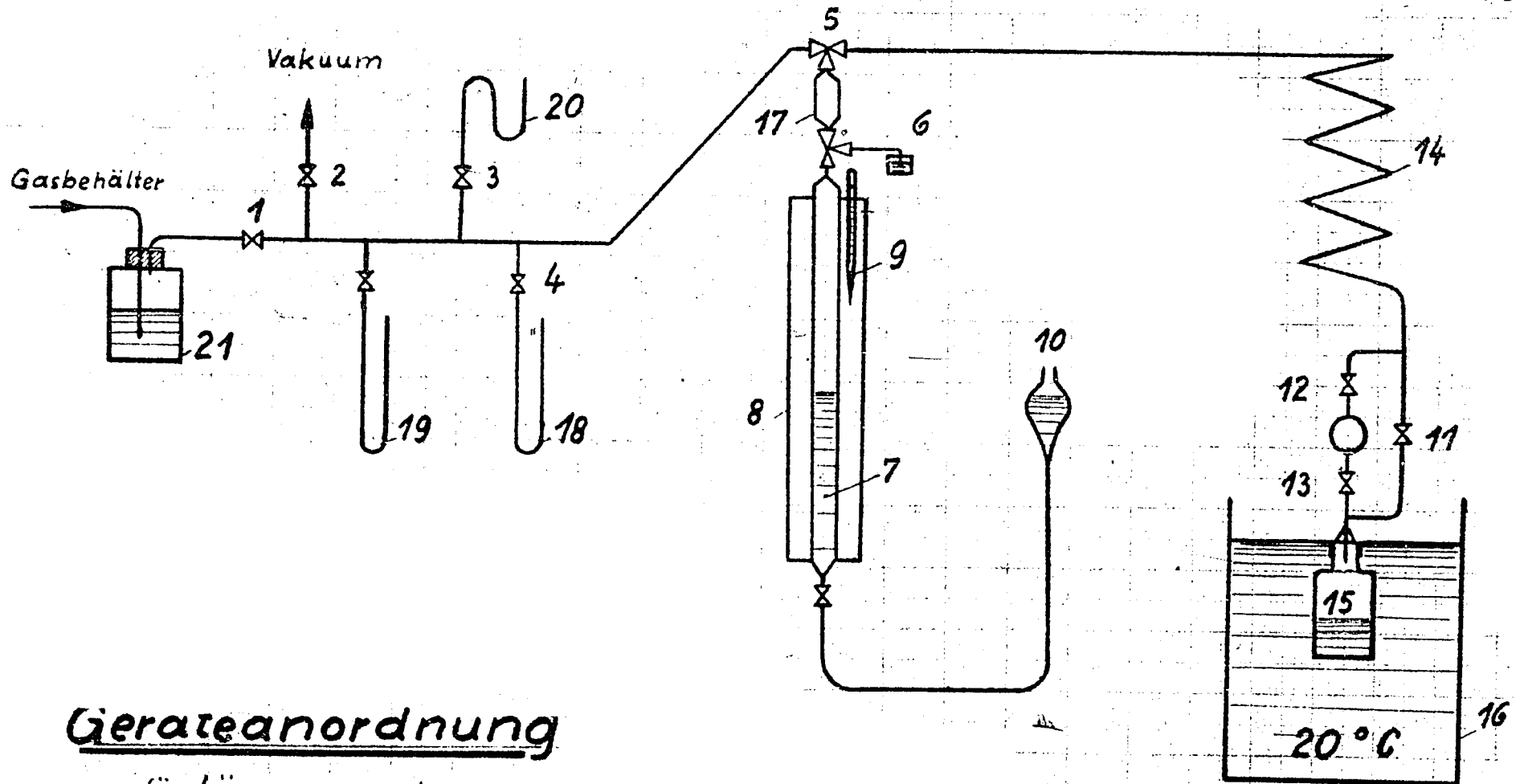
Fifth section of faint, illegible text, appearing as a distinct block.

Sixth section of faint, illegible text, located in the lower half of the page.

Final section of faint, illegible text at the bottom of the page.



(1) (2) (3) (4) (5) (6) (7) (8) (9) (10) (11) (12) (13) (14) (15) (16) (17) (18) (19) (20) (21) (22) (23) (24) (25) (26) (27) (28) (29) (30) (31) (32) (33) (34) (35) (36) (37) (38) (39) (40) (41) (42) (43) (44) (45) (46) (47) (48) (49) (50) (51) (52) (53) (54) (55) (56) (57) (58) (59) (60) (61) (62) (63) (64) (65) (66) (67) (68) (69) (70) (71) (72) (73) (74) (75) (76) (77) (78) (79) (80) (81) (82) (83) (84) (85) (86) (87) (88) (89) (90) (91) (92) (93) (94) (95) (96) (97) (98) (99) (100)



## Geräteanordnung

für Lösungsversuche

(Dr Feiler)



*[Faint, illegible text, possibly bleed-through from the reverse side of the page]*

Die geordnete Darstellung der Verfahren ist unbedingt erforderlich, um die Reproduzierbarkeit der Ergebnisse zu gewährleisten. Die Verfahren sind klar und präzise zu beschreiben, so dass sie von anderen Personen nachvollzogen werden können. Die Verfahren sind regelmäßig zu überprüfen und gegebenenfalls aktualisiert zu werden. Die Verfahren sind regelmäßig zu überprüfen und gegebenenfalls aktualisiert zu werden.

Die Verfahren sind regelmäßig zu überprüfen und gegebenenfalls aktualisiert zu werden. Die Verfahren sind regelmäßig zu überprüfen und gegebenenfalls aktualisiert zu werden.

Verfahren

Verfahren sind regelmäßig zu überprüfen und gegebenenfalls aktualisiert zu werden.

- 1) Die Verfahren sind regelmäßig zu überprüfen und gegebenenfalls aktualisiert zu werden.
- 2) Die Verfahren sind regelmäßig zu überprüfen und gegebenenfalls aktualisiert zu werden.

Die Verfahren sind regelmäßig zu überprüfen und gegebenenfalls aktualisiert zu werden.

Die Verfahren sind regelmäßig zu überprüfen und gegebenenfalls aktualisiert zu werden.

Faint, mostly illegible text at the top of the page, possibly a header or introductory paragraph.

3) [Illegible text block containing several lines of faint, mostly illegible text, possibly a list item or a paragraph.]

[Faint, illegible text, possibly bleed-through from the reverse side of the page. The text is too light to transcribe accurately.]

/

|

r

r

finder

3

3

8287

e

*opren*

3 3 (3 (3 (3 (3 (3 (3 (3 (3 (3

(3 (3 (3 (3 (3 (3 (3 (3 (3 (3 (3

(3 (3  
(3 (3



Name	Address	City	State
Mr. J. H. Smith	123 Main St	New York	NY
Mrs. A. B. Jones	456 Park Ave	Chicago	IL
Mr. C. D. Brown	789 Broadway	Boston	MA
Mrs. E. F. White	321 Elm St	Philadelphia	PA
Mr. G. H. Green	654 Market St	San Francisco	CA
Mrs. I. J. Black	987 Pine St	Los Angeles	CA
Mr. K. L. Gold	1011 Oak St	Dallas	TX
Mrs. M. N. Silver	1315 Maple St	Houston	TX
Mr. O. P. Copper	1619 Cedar St	Phoenix	AZ
Mrs. Q. R. Iron	1923 Birch St	Portland	OR
Mr. S. T. Lead	2227 Walnut St	Denver	CO
Mrs. U. V. Zinc	2531 Spruce St	Salt Lake City	UT

Tabelle 1.

A) Aliphatische Verbindungen	Ethan	Äther	Äthyliso	Acetylen	Propan	Propylen	Butan	iso	Äthyliso	Butadien	Vinylacetylen	
<u>Äther.</u>												
Äthyläther	-(1	-(2	(1	2 6	2 4	1,6	50,3	21,3	59,2	45,7	49,5	155
Amyläther iso	0 35	4 3	5 0	3 4	16 0	13,9	93 6	46 6	93,2	74 7	72 5	135
Dichloräthyläther	0 19	1 3	1 8	5 8	5 4	10 1	22 1	12 1	14 3	36 5	63 4	204
<u>Aldehyde u. deren</u> <u>Abkömmlinge</u>												
Formaldehyd (Lösung 30%)	-(1	0,05	0 1	1 1	0,05	0 3	-(3	0 08	0 3	0 3	0 5	2,9
Paraldehyd	0 25	2 7	2 7	8 4	9 3	11 4	60 0	25,3	73,3	58 0	71 5	230
<u>Ketone u. deren</u> <u>Abkömmlinge</u>												
Aceton	-(1	0,9	1,1	21,0	4,4	7,7	29,3	15,3	52 3	42 3	77 9	318
Acetylaceton	0,29	2,4	2,4	7 3	8 0	11 1	45 0	22 0	69 3	56 4	65 6	258
Methyläthylketon	-(1	1 4	1 6	12 4	5 3	7 8	29 2	14 4	53 9	43 4	76 2	283
Diisopropylketon	0,44	3 2	2 9	9 9	13 4	15 2	73 3	-(3	-(3	72 7	102 0	237
Alcol	-(1	0 4	0 4	4 7	2 0	3 2	7 8	4 6	15 3	12 9	23 9	799
Acrolein	-(1	0,3	0,7	3,2	2,5	5,2	19,2	9,3	38,3	35,5	62,4	249
Chloraceton	0,25	1,5	1,8	8,5	4,6	7,4	16,7	10,0	35,4	30,4	55,6	220

8290

Wasserstoff

A) Aliphatische Verbindungen	Methan	Äthan	Äthylen	Acetylen	Propan	Propylen	Butan		Butylen	Buten	Vinyl- acetylen	
							n	isc				
<u>Säuren einbasische gesättigte.</u>												
Essigsäure	0,01	0,2	0,4	2,9	0,4	0,9	0,0	0,6	2,5	-(2	4,8	24,5
Propionsäure	0,24	1,4	1,7	6,8	5,7	0,0	20,9	12,4	48,4	32,8	51,2	180
Isobutyronitril	0,20	1,5	2,0	11,1	4,4	7,1	13,9	6,8	51,0	27,1	52,0	251
Buttersäure	0,45	2,9	2,8	7,0	10,2	12,1	53,4	30,0	75,2	53,4	76,0	214
Valeriansäure	0,40	2,2	2,0	5,6	11,3	12,6	61,7	34,2	76,8	52,6	76,4	179
Weintraubensäure	-(1	-(1	-(1	1,0	-(1	0,3	3,04	0,0	1,5	-(2	3,6	17,2
<u>Säuren einbasische ungesättigte.</u>												
Acrylsäure	0,08	0,4	0,6	3,0	1,0	2,0	2,7	1,9	6,2	5,7	10,2	30,0
Maleinsäure	0,30	2,3	1,7	1,8	2,4	0,1	12,1	23,4	48,0	39,0	44,7	59,2
<u>Halbgesättigte</u>												
<u>Fettsäuren.</u>												
Dichloroessigsäure	0,19	1,2	1,4	3,7	3,6	5,9	13,0	0,5	27,1	-(2	34,4	128
Chloroessigsäure	-(1	-(2	-(2	5,4	4,4	10,2	27,5	16,6	65,8	60,8	77,5	229

8291

Werte:

A) Aliphatische Verbindungen	Methan	Ethan	Äthylen	Acetyl	Tropen	propylen	Butan n	iso	Butylen	iso	Butadien	Vinylacetylen
<u>Säurechloride, Säureamide</u>												
Acetylchlorid	-(1	0,4	0,6	1,5	4,0	6,3	32,1	19,2	53,1	54,0	66,1	171
<u>Ester</u>												
Ameisensäure Methyl	-(1	-(1	-(1	-(1	-(1	-(1	1,7	-(1	10,4	9,4	22,1	127
Ameisensäure Äthyl	-(1	0,8	2,9	7,6	4,4	6,9	30,0	17,0	53,6	46,4	72,2	273
Ameisensäure Propyl	-(1	2,6	0,8	9,7	10,0	12,5	57,7	34,1	33,8	70,3	96,0	273
Essigsäure Methyl	-(1	1,1	1,5	12,2	5,3	8,4	34,7	21,1	60,5	53,0	33,6	364
Essigsäure Äthyl	-(1	2,7	2,9	12,2	10,6	13,8	62,9	27,8	93,0	73,0	109	331
Essigsäure Propyl	0,31	3,3	3,2	12,6	12,7	15,2	73,5	32,8	102	82,0	110	289
Essigsäure Butyl n	0,42	3,5	3,3	11,0	13,4	15,3	75,6	34,2	102	81,6	103	268
Essigsäure Amyl iso	0,47	3,5	3,2	9,6	13,2	15,0	74,7	35,2	98,0	75,5	99,3	231
Propionsäure Methyl	-(1	2,6	2,8	12,8	9,9	13,5	57,6	36,7	89,6	71,7	104	307
Propionsäure Äthyl	0,53	3,5	3,4	12,8	13,6	16,1	81,0	35,1	109	87,0	120	300
Buttersäure Äthyl	0,47	3,7	3,4	11,1	14,2	16,2	81,6	36,4	107	85,6	110	269
Oxalsäurediäthylester	0,35	2,0	2,3	11,6	6,4	9,5	21,3	14,3	41,9	34,8	61,3	259
Malonsäure Äthyl	0,50	1,9	2,1	11,3	5,9	9,1	23,9	12,9	46,7	38,4	63,2	242
Glykolmonacetat	0,12	0,8	1,2	10,0	2,4	4,7	7,7	-(3	-(3	12,4	30,2	171

8292

Tabelle 1.

A) Aliphatische Verbindungen	Ethan	Ethan	Ethylacetylen	Propan	Propylen	n-Butan	iso-Butan	Butylen	iso-Butylen	Butadien	Vinylacetylen	
Glykoldiacetat	0,15	1,2	1,8	12,1	5,9	7,2	14,2	-(3)	-(3)	26,9	58,3	-(3)
Methylglykolacetat	0,24	1,7	2,3	16,0	6,2	10,4	27,5	-(3)	-(3)	46,1	90,0	319
Ethylglykolacetat	0,27	2,1	2,5	15,0	7,9	11,6	36,9	-(3)	-(3)	55,4	95,4	267
Butylglykolacetat	0,33	2,4	2,6	11,2	9,3	12,6	45,5	-(3)	-(3)	60,0	93,1	257
Malonsäurediäthylester	0,26	1,9	2,3	11,1	5,9	9,0	22,9	12,4	46,0	37,3	64,8	231
Bernsteinsäureäthylester	0,32	2,1	2,3	11,5	6,8	9,6	29,0	15,2	53,6	43,0	71,0	251
Acetessigester	0,26	1,6	2,0	11,3	5,2	8,1	19,2	10,8	42,3	30,4	50,4	225
Acetonitril	-(1)	1,2	1,6	15,9	5,7	7,7	13,1	8,0	33,5	21,0	60,8	265
Chloressigsäure-äthylester	0,32	2,2	2,4	7,6	7,1	10,4	30,8	16,5	59,8	47,5	72,4	221
Chlorkohlensäure-äthylester	-(1)	2,7	3,3	5,8	10,8	13,4	63,5	31,4	62,7	75,6	88,5	240
Dimethylsulfat	0,23	1,3	1,6	8,0	3,3	5,6	9,2	5,7	20,9	-(2)	37,8	169
Diäthylsulfat	0,19	1,6	1,8	7,5	5,0	7,5	17,3	19,2	33,8	-(2)	50,6	155
<u>Schwefelverbindungen.</u>												
Schwefelkohlenstoff	-(1)	0,3	-(1)	-(1)	6,1	4,9	63,6	26,7	74,9	58,0	64,3	75,2

8293

Station	Time	Temp	Wind	Dir	Speed	Pressure	Humidity	Clouds	Visibility	Remarks
Station 1	0,07	10	0.6	10	10.2	75.5	80.0	70.0	10.0	
Station 2	0,08	10	0.6	10	10.1	75.5	80.0	70.0	10.0	
Station 3	0,09	10	0.7	10	10.1	75.5	80.0	70.0	10.0	
Station 4	0,10	10	0.7	10	10.1	75.5	80.0	70.0	10.0	
Station 5	0,11	10	0.6	10	10.1	75.5	80.0	70.0	10.0	
Station 6	0,12	10	0.7	10	10.1	75.5	80.0	70.0	10.0	
Station 7	0,13	10	0.7	10	10.1	75.5	80.0	70.0	10.0	

8294

Tabelle 1.

B) Aromatische Verbindungen	Methan	Äthen	Äthylen	Ätylen	Propan	Propyl-	Butan		Butylen		Buta- dien	Vinyl- acetylen
							n	iso	n	iso		
<u>Kohlenwasserstoffe.</u>												
Benzol	-(1	3,1	2,5	3,9	12,9	14,6	100	38,2	126	84,2	107,0	246
Toluol	0,31	3,7	3,0	4,0	15,3	15,7	108	42,2	119	98,3	108,0	227
Äthylbenzol	0,37	3,6	2,8	3,8	14,5	14,9	94,5	43,0	111	78,2	92,5	194
Xylol	0,37	3,1	2,4	3,5	12,5	12,6	80,5	38,0	86,7	73,8	84,1	172
Styrol	0,35	3,1	2,6	3,7	12,0	11,8	78,6	34,8	102	72,5	91,5	216
Xylol (Gemisch)	0,38	3,7	2,8	3,5	14,9	15,0	100	40,8	113	85,6	100,0	186
Mesitylen	0,30	3,4	2,4	3,3	13,7	13,2	106	47,7	112	85,5	94,0	169
Pseudocumol	0,40	3,2	2,5	3,4	12,7	13,3	78,0	38,9	98,7	75,6	87,2	158
Cymol para	0,34	3,4	2,5	3,3	13,7	13,2	85,7	40,5	97,7	74,3	82,4	150
Tetrahydrobenzol	-(1	4,0	2,8	2,5	17,9	15,6	132	55,7	134	104	106,0	174
Cyclohexan	-(1	4,0	2,2	1,3	18,5	14,1	126	63,8	124	92,5	83,8	116
Äthylcyclohexan	-(3	-(3	-(3	-(3	-(3	-(3	-(3	-(3	-(3	-(3	-(3	122
Tetralin	0,29	2,7	2,1	3,9	9,9	10,6	60,4	28,8	78,0	56,5	73,0	161
α Methylnaphtalin	0,21	2,0	1,7	3,4	7,3	8,4	42,0	19,1	58,8	43,2	57,3	143
Äthylnaphtalin	-(1	-(3	1,7	2,4	8,0	8,9	45,5	21,8	61,5	45,7	60,0	128
Propylnaphtalin	-(1	2,1	1,7	2,1	8,1	8,7	46,7	22,1	60,0	45,0	57,1	118

8295

Tabelle 1.

B) Aromatische Verbindungen	Methan	Äthan	Äthylen	Acetylen	Propan	Propylen	Butan n	Butan iso	Butylen iso	Butadien	Vinylacetylen	
<u>Halogenverbindungen des Kohlenwasserstoffs</u>												
Chlorbenzol	0,36	3,3	2,8	3,2	13,4	14,5	90,0	41,7	113	77,5	98,6	209
Brombenzol	0,31	2,8	2,4	3,0	11,4	12,4	72,6	32,4	96,8	71,1	89,0	196
Jodbenzol	0,18	2,1	1,7	2,3	7,8	9,4	46,2	22,0	72,1	51,8	68,0	151
Benzylchlorid	0,26	2,1	2,1	3,6	7,6	10,0	41,0	20,5	66,9	49,8	70,0	193
Benzalchlorid	-(1	1,4	1,3	2,2	6,3	8,8	33,9	16,8	59,6	51,0	62,0	158
Benzotrichlorid	0,18	2,2	1,9	2,1	8,8	10,0	46,1	22,7	71,0	53,6	65,5	135
Dichlorbenzol ortho	0,28	2,7	2,2	2,6	10,0	11,3	61,8	29,3	85,3	61,0	75,4	160
Chlortoluol o	0,36	3,2	2,5	2,9	12,6	13,1	83,0	40,0	103	74,5	92,6	186
Chlortoluol m	0,35	3,1	2,4	2,7	12,0	12,8	80,0	38,0	98,1	73,2	90,0	183
Chlortoluol p	0,36	3,2	2,5	2,8	12,3	13,1	78,8	38,6	98,8	74,5	89,5	184
Bromtoluol	0,24	2,0	1,9	3,5	7,0	8,8	31,0	16,5	52,2	-(2	55,0	170
Trichlorbenzol	0,25	2,1	1,8	2,0	8,0	9,6	50,2	24,5	72,1	54,2	64,6	125
Chlornaphtalin	0,19	1,8	1,6	1,9	6,7	7,8	36,1	17,7	52,9	38,4	50,4	113
Bromnaphtalin	0,20	1,6	1,4	1,7	5,8	7,0	29,1	14,3	44,6	30,4	44,8	98,4
Methyl-4-chlorcyclohexenyl-3-Keton	-(3	-(3	-(3	-(3	-(3	-(3	-(3	-(3	-(3	-(3	-(3	188

8296



Tabelle 1.

B) Aromatische Verbindungen	Methan	Ethan	Athylen	Acetylen	Propan	Propy- len	Butan n	iso	Butylen iso	Butadien	Vinyl- acetyl.	
<u>Nitroverbindungen</u>												
<u>der Kohlenwasserstoffe.</u>												
Nitrobenzol	0,19	1,6	1,7	4,5	5,2	7,6	21,1	11,9	42,1	32,2	55,0	150
Nitrotoluol o	0,22	1,6	1,7	4,5	5,4	7,5	24,0	13,3	43,7	34,0	54,5	164
Nitrotoluol m	0,22	1,6	1,7	4,4	5,4	7,3	25,4	13,1	43,0	34,5	55,0	161
Nitroxylol (3-nitro-o-Xylol)	0,22	1,2	1,1	3,9	5,0	6,9	22,0	12,1	39,0	30,8	51,5	145
<u>Aromatische Aether.</u>												
Anisol	0,26	2,4	2,3	5,2	6,6	11,1	49,3	25,4	72,7	58,0	86,5	151
Phenetol	0,26	2,6	2,3	4,8	10,9	11,3	56,8	28,9	78,1	61,2	82,4	204
Anisidin	0,16	0,9	1,2	4,5	2,9	4,9	9,6	5,8	21,5	17,4	35,7	157
<u>Amido- u. Azoverbin- dungen.</u>												
Anilin	0,16	1,0	1,2	4,2	2,8	4,9	8,7	4,9	21,2	15,9	31,6	176
Methylanilin	0,19	1,4	1,4	3,4	4,6	6,5	20,0	10,0	37,2	28,0	51,2	181
Dimethylanilin	0,19	2,1	1,9	4,0	7,7	5,3	44,2	22,5	64,8	49,3	74,2	201
Ethylanilin m	0,24	1,8	1,8	4,0	6,3	7,9	29,4	16,6	42,6	37,3	59,4	184
Diethylanilin	0,24	2,3	2,0	3,2	8,8	9,9	52,2	28,5	68,1	51,8	71,7	164
Teluidin o	0,24	1,2	1,4	4,6	4,0	6,1	16,3	9,5	32,0	25,0	45,7	186

8297

Tabelle 1.

B) Aromatische Verbindungen	Methan	Ethan	Ethylen	Acetylen	Propan	Propylen	Butan n	Butan iso	Butylen	Butylen iso	Butadien	Vinylacetylen
Toluidin m	0,23	1,3	1,4	4,5	4,2	5,9	15,8	9,1	30,0	23,9	41,7	176
Xylidin	0,24	1,6	1,6	4,7	5,4	7,0	24,7	13,6	41,4	32,2	52,1	181
Chloranilin o	0,21	1,4	1,6	3,4	4,5	6,6	18,4	10,9	37,4	28,9	50,2	170
Chloranilin m	0,18	1,0	1,3	3,3	3,2	6,1	11,7	7,2	26,3	21,3	39,2	140
Benzylamin	0,17	1,4	1,6	5,8	3,4	5,1	15,2	8,9	31,9	26,7	44,8	223
<u>Kresole u. deren Abkömmlinge.</u>												
Kresol m	0,30	1,6	1,5	2,9	5,0	6,5	18,8	10,3	32,7	26,6	38,7	108
Chlorphenol o	0,24	1,7	1,8	3,5	5,7	8,4	24,5	12,7	50,2	40,0	57,5	184
<u>Aromatische Alkohole.</u>												
Cyclohexanol	0,32	2,1	1,5	2,6	7,0	7,1	30,9	17,2	43,2	31,6	41,3	86,6
Methylcyclohexanol	0,38	2,5	2,7	2,6	9,0	7,7	34,6	19,2	44,8	35,0	40,6	91,4
Benzylalkohol	0,21	1,2	1,3	3,4	3,9	5,4	13,0	7,4	24,6	19,6	29,8	103
Methylcyclohexylcarbinol	-(3)	-(3)	-(3)	-(3)	-(3)	-(3)	-(3)	-(3)	-(3)	-(3)	-(3)	58
<u>Aldehyde.</u>												
Benzaldehyd	0,32	1,9	1,9	7,0	6,0	8,7	21,6	11,8	49,5	35,0	54,2	221
Chlorbenzaldehyd o	0,25	1,7	1,8	4,8	5,4	7,5	21,9	11,3	44,4	35,7	56,0	174
<u>Ketone u. Chinone.</u>												
Cyclohexanon	0,33	2,6	2,6	12,4	9,0	11,9	43,4	23,0	76,3	61,7	101	300
Methylcyclohexylketon	-(3)	-(3)	-(3)	-(3)	-(3)	-(3)	-(3)	-(3)	-(3)	-(3)	-(3)	232
Methylcyclohexenylketon	-(3)	-(3)	-(3)	-(3)	-(3)	-(3)	-(3)	-(3)	-(3)	-(3)	-(3)	243

8298



8300

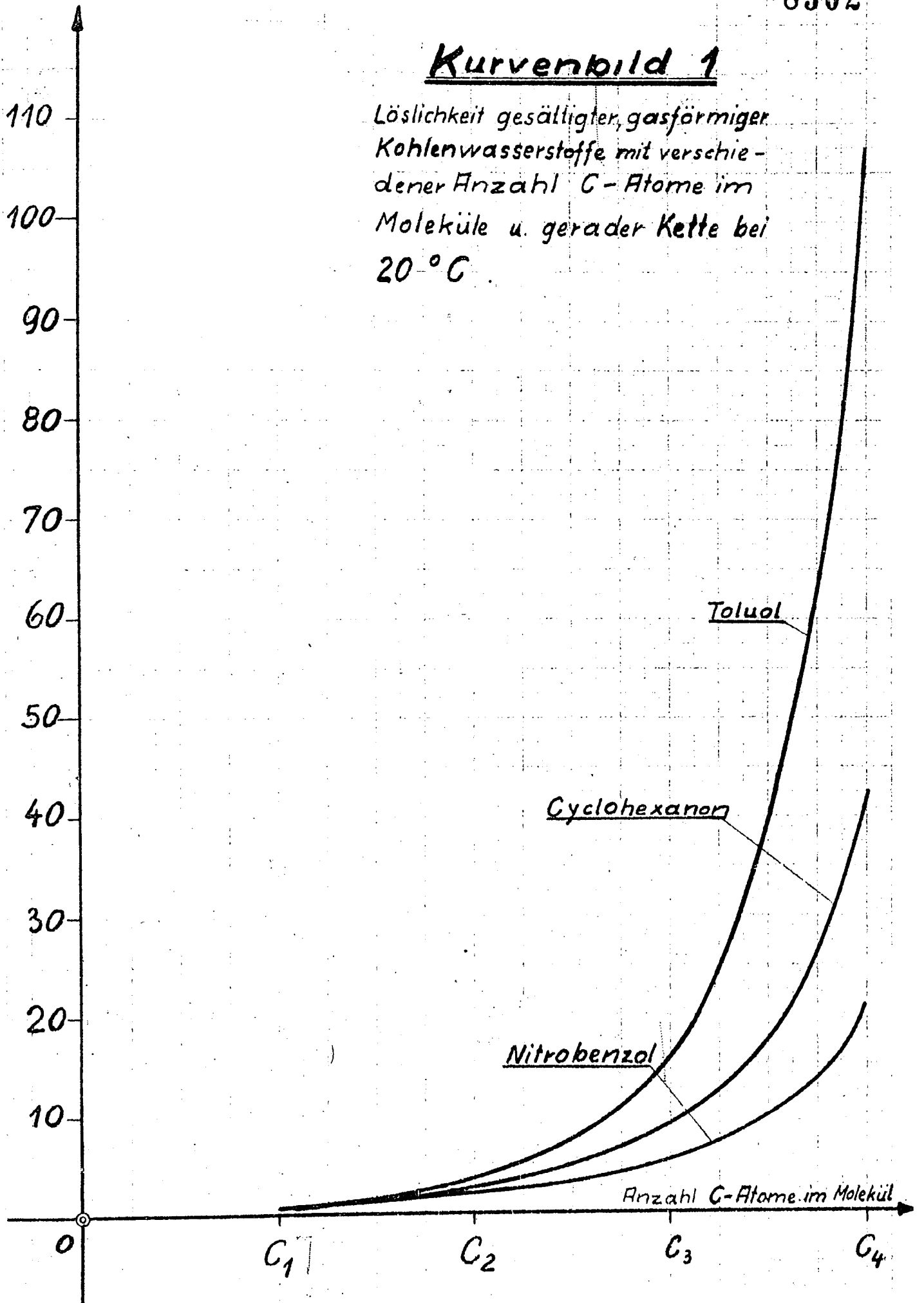
Tabelle 2

Löslichkeit verschiedener gasförmiger Kohlenwasserstoffe  
in einigen organischen Flüssigkeiten bei verschiedenen  
Temperaturen. (Siehe Kurvenbilder 2 bis 5).

Gasart:	Lösungsmittel:	1 ccm Lösungsmittel löst ccm Gas bei:				
		0°	10°	20°	30°	40°
Äthylen	Toluol	4,1	3,5	3,0	2,4	-
	Tetrachloräthan	3,6	3,0	2,6	2,1	-
	Pyridin	3,2	2,7	2,3	2,0	-
	Isobutylalkohol	2,9	2,4	2,1	1,8	-
Propylen	Toluol	23,7	21,6	14,6	12,0	8,3
	Tetrachloräthan	25,5	19,0	13,6	11,1	8,1
	Pyridin	18,7	14,4	10,7	8,8	6,8
	Isobutylalkohol	16,8	12,6	9,3	7,7	5,9
Isobutyläthyläther	Toluol	-	171,0	98,3	55,2	36,6
	Tetrachloräthan	-	142,0	81,1	51,7	35,9
	Pyridin	-	88,3	50,0	34,4	24,0
	Isobutylalkohol	-	66,0	40,9	27,5	19,4
Butadien	Toluol	-	223,0	108,0	72,4	47,6
	Tetrachloräthan	-	226,0	112,0	75,4	50,5
	Pyridin	-	186,0	99,8	62,3	41,5
	Isobutylalkohol	-	80,8	44,8	32,2	22,8

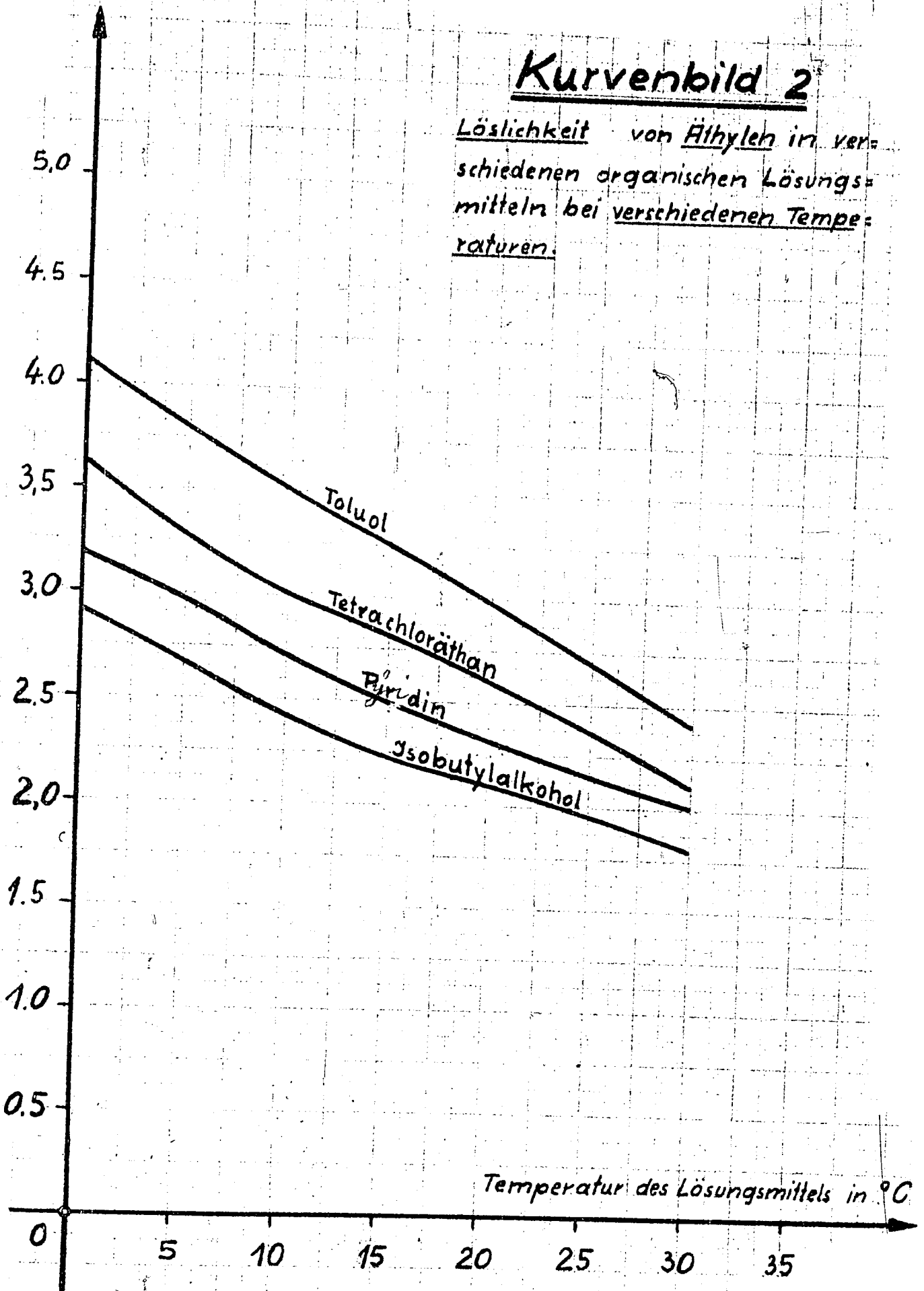
### Kurvenbild 1

Löslichkeit gesättigter, gasförmiger Kohlenwasserstoffe mit verschiedener Anzahl C-Atome im Moleküle u. gerader Kette bei 20°C.



### Kurvenbild 2

Löslichkeit von Ethylen in ver-  
schiedenen organischen Lösungs-  
mitteln bei verschiedenen Tempe-  
raturen.

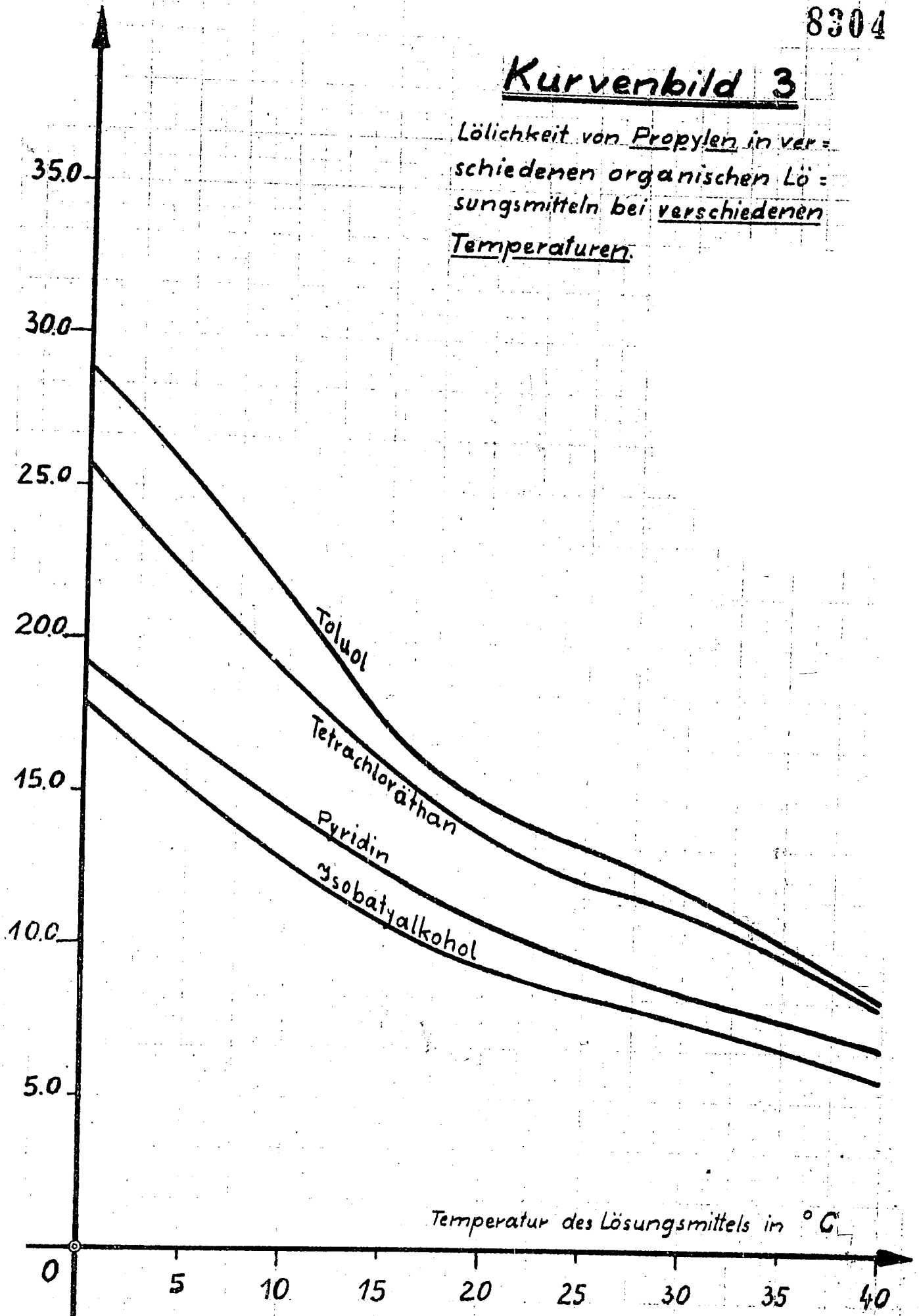


cm<sup>3</sup> Propylen in 1cm<sup>3</sup> Flüssigkeit

8304

### Kurvenbild 3

Lölichkeit von Propylen in ver-  
schiedenen organischen Lö-  
sungsmitteln bei verschiedenen  
Temperaturen.



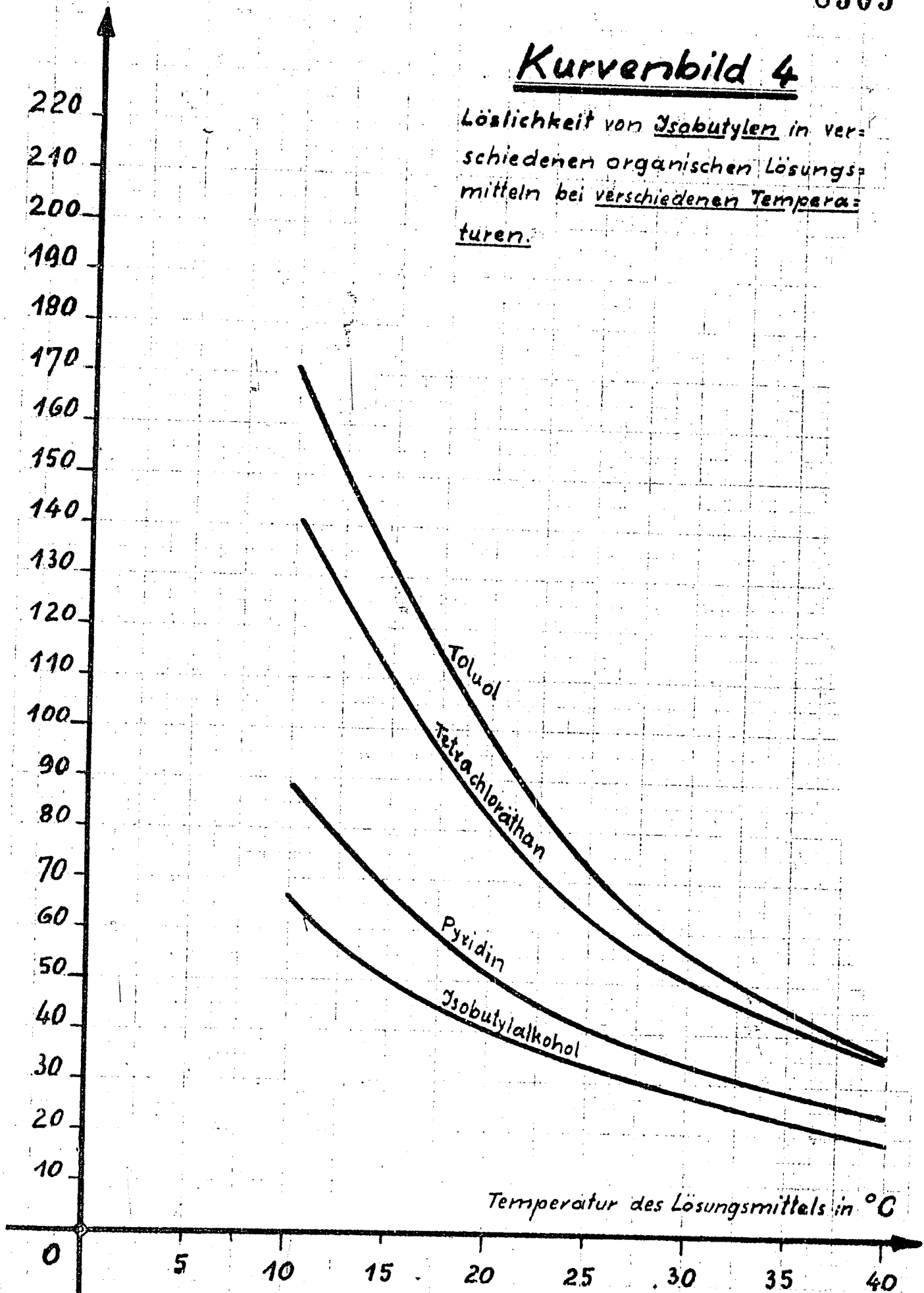


cm<sup>3</sup> Isobutylen in 1cm<sup>3</sup> Flüssigkeit

8305

### Kurvenbild 4

Löslichkeit von Isobutylen in verschiedenen organischen Lösungsmitteln bei verschiedenen Temperaturen.



### Kurvenbild 5

Löslichkeit von Butadien in  
verschiedenen organischen  
Lösungsmitteln bei verschiedenen  
Temperaturen.

