

3.	93,07	96 881	3.	135,12	13 072
4.	124,10	09 376	4.	180,16	25 568
5.	155,12	19 167	5.	225,20	35 257
6.	186,14	26 985	6.	270,24	43 175
	CH ₃			COOH	
1.	15,02(4)	17 679	1.	45,008	65 329
2.	30,05	47 781	2.	90,016	95 431
3.	45,07	65 391	3.	135,024	13 039
4.	60,10	77 884	4.	180,032	25 534
5.	75,12	87 576	5.	225,040	35 226
6.	90,14	95 494	6.	270,048	45 144

Berechnung des Molekulargewichtes.

$$M = K \frac{100 \cdot s}{L \cdot \Delta t} = 100 \cdot \frac{K}{L} \cdot \frac{s}{\Delta t}$$

M = gesuchtes Molekulargewicht,

K = Siedepunktskonstante,

s = Gewicht der angewendeten Substanz,

L = Gewicht des Lösungsmittels,

Δt = beobachtete Siedepunktserhöhung.

Azeton (Siedepunkt 56,3°, $d_{15}^{\circ} = 0,797$)

$$v = 1,50 \text{ ccm} \quad \frac{K}{L} = 13,96$$

$$L = 1,196 \text{ g} \quad \log \frac{K}{L} = 14,499$$

$$K = 16,7$$

Äthylalkohol (Siedepunkt 78°, $d_{15}^{\circ} = 0,793$)

$$v = 1,50 \text{ ccm} \quad \frac{K}{L} = 9,664$$

$$L = 1,190 \text{ g} \quad \log \frac{K}{L} = 9,8515$$

$$K = 11,5$$

Benzol (Siedepunkt 80°, $d_{15}^{\circ} = 0,885$)

$$v = 1,50 \text{ ccm} \quad \frac{K}{L} = 20,11$$

$$L = 1,328 \text{ g} \quad \log \frac{K}{L} = 30,331$$

$$K = 26,7$$

Eisessig (Siedepunkt 118° , $d_{15^\circ} = 1,063$)

$$v = 1,50 \text{ ccm} \quad \frac{K}{L} = 18,77$$

$$L = 1,598 \text{ g} \quad \log \frac{K}{L} = 27 \text{ 354}$$

$$K = 30,0$$

XVI. Verzeichnis einiger Arbeiten,

die mit Hilfe der hier beschriebenen mikroanalytischen Verfahren ausgeführt wurden.

Monatshefte für Chemie.

- Bd. 33 (1912): R. Weitzenböck und H. Lieb, Eine Synthese des Chrysens. S. 561. C—H—.
- G. Goldschmidt, Über das Ratanhin. S. 1381. C—H—; N—; —O.CH₃.
- Bd. 34 (1913): J. Pollak, Über das Dithiobrenzkatechin. S. 915. C—H—; S—.
- K. Brunner, Über Chinonkarbonsäureester. S. 919. C—H—; —O.CH₃.
- E. Zerner und v. Löti, Zur Kenntnis des Euxanthons. S. 988. C—H—.
- Bd. 35 (1914): F. v. Hemmelmayr, Über einige Derivate von Di- und Trioxycbenzoensäuren. S. 1. C—H—; —O.CH₃.
- I. Herzig und R. Stanger, Zur Kenntnis der Euxanthinsäure. S. 57. C—H—.
- E. Philippi, Lineares Dinaphthantracen. S. 375. C—H—.
- G. Goldschmidt und O. v. Fränkel, Über γ -p-Oxyphenylpropylamin. S. 383. C—H—; —O.CH₃; Cl—; J—; Pt.
- I. Herzig und F. Faltis, Zur Kenntnis der Bixins. S. 1006. C—H—.
- E. Zerner und R. Waltuch, Zur Kenntnis der Pentosurie. S. 1025. N—; C—H—.
- I. Pollak, Über Sulfurierung der Thiophenoläther. S. 1445. C—H—; N—; S— (gewichtsanalytisch); S— (maßanalytisch).
- I. Pollak und A. Wienerberger, Über substituierte meta-Dimerkaptobenzole. S. 1467. C—H—; S—; Cl—.
- Bd. 36 (1915): E. Philippi und E. Spenner, Über den Verlauf der Einwirkung von Ammoniak und Harnstoff auf Ester ungesättigter Säuren. S. 97. C—H—; N—.
- A. Eckert und K. Steiner, Chlorierungen zyklischer Ketone mit Antimonpentachlorid. S. 175. C—H—; Cl—.
- A. Eckert und K. Steiner, Versuche über Perhalogenisierung des Anthrachinons. S. 269. Cl—; Br—.
- K. Brunner, Eine neue Darstellungsweise von Triazolen. S. 509. C—H—; N—; Ag—.
- Bd. 37 (1916): H. Wolchowe, Triazole aus Dibenzamid, beziehungsweise Diparacatoluyramid und Hydrazinsalzen. S. 473. C—H—; N—.