

Badische Landesbibliothek Karlsruhe

Digitale Sammlung der Badischen Landesbibliothek Karlsruhe

Ueber ein symmetrisches Triphenylpyridin

Klinge, Constantin

1890

VI. Retenchinon

[urn:nbn:de:bsz:31-273713](https://nbn-resolving.org/urn:nbn:de:bsz:31-273713)

VI. Retenchinon $C_{18}H_{16}O_2$. $M = 264$.

Erstarrungspunkt des Phenols: 33,805.

Angewandt: 0,6485 g Retenchinon in 101,95 g Phenol.

Gefunden:

E	C	A	T
33,620 ⁰	0,185	0,289	76,5
33,615 ⁰	0,190	0,299	79,0
33,610 ⁰	0,195	0,308	81,3
	Mittel	0,299	79,0

Zugesetzt: Retenchinon 0,5365 g.

Gefunden:

E	C	A	T
33,450 ⁰	0,160	0,304	80,25
33,460 ⁰	0,150	0,286	75,5
33,460 ⁰	0,150	0,286	75,5
	Mittel	0,292	77,0

Aus diesen 2 Bestimmungen ergibt sich:

	A	T
1.	0,299	79,0
2.	0,292	77,0

Mittel 0,2955 78,0

der mittlere Werth für $T = 78,0$.

Aus allen diesen Bestimmungen berechnet sich die moleculare Depression des Phenols auf $T = 80$.

1. Naphtalin	Mittel	76,0
2. Benzil	„	83,5
3. Benzamid	„	81,0
4. m-Dinitrobenzol	„	75,5
5. Anthrachinon	„	86,5
6. Retenchinon	„	78,0
T des Phenols	„	80,0

Bei der nachfolgenden Bestimmung des Moleculargewichts vom Triphenylpyridin sind alle Zahlen mit Hülfe des gefundenen Werthes $T=80$ berechnet worden.

Triphenylpyridin $C_{23}H_{17}N$. $M=307$.

Erstarrungspunkt des Phenols: $39,00^{\circ}$.

Angewandt: 0,3235 g Triphenylpyridin in 52,0 g Phenol.

Gefunden:

E	C	A	M
33,840 ⁰	0,160	0,257	311
33,830 ⁰	0,170	0,273	296
33,830 ⁰	0,170	0,273	296
	Mittel	0,268	300

Erstarrungspunkt des Phenols: $39,10^{\circ}$.

Angewandt: 0,2850 g Triphenylpyridin in 52,8 g Phenol.

E	C	A	M
38,960	0,140 ⁰	0,259	309
38,960	0,140 ⁰	0,259	309
38,960	0,140 ⁰	0,259	309
	Mittel	0,259	309

Moleculargewicht $C_{23}H_{17}N$.

Berechnet: Mittel der Versuche:

307

304,5.

Diese Bestimmung gehört zu den besten, welche ich mit Hülfe der Raoult'schen Methode überhaupt erzielt habe und geht aus derselben unmittelbar hervor, das der Base thatsächlich ein Moleculargewicht zukommt, das genau einem Triphenylpyridin entspricht.