

Wegen der geringen Löslichkeit der Säuren in Wasser wurden dieselben in Natronlauge gelöst, so dass die folgenden Werthe W die Summe der Lösungswärme der Säure und ihrer Neutralisationswärme durch die Basis darstellen:

o-Nitrobenzoësäure	m-Nitrobenzoësäure	p-Nitrobenzoësäure
$W = +9,45$ Cal.	$+7,15$ Cal.	$+6,20$ Cal.

Die Lösungswärme der drei wasserfreien Natriumsalze betrug (in derselben Reihenfolge) bei 10^0 : $+0,31$ Cal., $-1,03$ Cal., $-1,90$ Cal.; ihre Bildungswärme im festen Zustande (Säure fest; NaOH und H_2O ebenfalls fest) ist $+20,34$ Cal., $+19,39$ Cal., $+19,31$ Cal. Diese Zahlen, verglichen mit dem für die Bildungswärme des benzoësauren Natriums erhaltenen Werthe ($+17,4$ Cal.) zeigen, dass durch die Einführung der Nitrylgruppe die sauren Eigenschaften erhöht werden, während innerhalb der drei isomeren Verbindungen die sauren Eigenschaften in dem Maasse abnehmen, als sich die NO_2 -Gruppe von der Carboxylgruppe entfernt (ähnlich wie bei den drei Phtalsäuren). *Bgr.*

G. MASSOL. Étude thermique des acides organiques et plus particulièrement des acides de la série oxalique. Ann. chim. phys. (7) 1, 145—227, 1894†.

Zusammenhängende Darstellung von Untersuchungen des Verf., über welche einzeln bereits berichtet ist (siehe diese Ber. 1889 u. ff.). *Bgr.*

P. P. OSSIPOW. Ueber die Hydratationswärme des Citraconanhydrides. [Tagebl. der IX. Versamml. russ. Naturf. u. Aerzte 10, 19, 1894. Moskau. Russ. †.

Nach der früheren (1890) Methode, d. h. durch Lösung des Anhydrides und der entsprechenden Säure in einem schwachen ($\frac{1}{4}$ Aequ.) Alkali hat der Verf. gefunden für:

Citraconsäure (fest) + 2 NaHO (Lösung)	+ 25,74 Cal.
Citraconanhydrid (flüssig) + 2 NaHO (Lösung)	+ 33,48 "
Itaconsäure (fest) + 2 NaHO	+ 20,69 "

Die Zahlen sind auf etwa 1 Proc. genau. *D. Ghr.*

DE FORCRAND. Sur la valeur thermique des fonctions de l'orcine. C. R. 118, 284—286, 1894†.

Die Lösungswärme des Orcins [$C_6H_3 \cdot CH_3 \cdot (OH)_2$] (1 Mol. in 2 Litern Wasser bei $+10^0$) beträgt $-2,64$ Cal., diejenige des