

KCy	64.7	NaC <sub>2</sub> Cl <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	91.7
K <sub>2</sub> S	112.4	NaC <sub>4</sub> H <sub>7</sub> O <sub>2</sub>	91.3
KNO <sub>3</sub>	96.1	NaC <sub>5</sub> H <sub>9</sub> O <sub>2</sub>	91.6
KNO <sub>2</sub>	91.9	NaC <sub>6</sub> H <sub>2</sub> (NO <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> O	91.2
KJO <sub>3</sub>	96.6	NaC <sub>6</sub> H <sub>5</sub> O	89.7
K <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	196.0		
Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	186.2		
Na <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	180.0		
K <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	184.8		

Mittelst dieser Tabelle berechnet der Verfasser die Bildungswärme einiger Salze, die direct noch nicht bestimmt wurde.

Fe(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	90.6 Cal.	Cd(C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> O <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	85.8 Cal.
Ni(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	84.2	Pb(C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> O <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	68.0
Ca(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	178.2	Hg(C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> O <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	49.2
Cd(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	86.8	Mg(CHO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	176.8
Hg(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	50.2	Fe(CHO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	89.8
Mg(C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> O <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	176.6	Ni(CHO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	83.4
Fe(C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> O <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	89.6	Ca(CHO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	177.4
Ni(C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> O <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	83.2	Cd(CHO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	86.0
Ca(C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> O <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	176.8	Cu(CHO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	82.4
		Hg(CHO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	49.4

*Bgr.*

D. TOMMASI. Sur la loi des constantes thermiques de substitution. Bull. soc. chim. XXXIX, 390-393†; C. R. XCV, 453 bis 456; J. chem. soc. Nr. CCXLIII, N.-Abstr. 142\*.

Der Verfasser vertheidigt das von ihm aufgestellte Gesetz gegen den Einwand, dass dasselbe für die schwachen Säuren keine Gültigkeit besitze. Er weist die Uebereinstimmung der theoretischen Folgerungen mit den experimentellen Ergebnissen für die Sulfide, Cyanide, Carbonate, Phenylate und Formiate nach und zeigt, dass sich Abweichungen aus der Ungleichheit des Dissociationscoefficienten der entsprechenden Kalium- und der Metallverbindungen erklären lassen.

*Bgr.*

HANS JAHN. Die Grundsätze der Thermochemie.

Wien 1882: A. Hölder. 238 S. [ZS. f. Naturw. (4) II, 484-488.