

wirkungen her, die bei der Verdünnung dieser verschiedenen Verbindungen und ihrer Componenten stattfindet. Die Doppelsalze sind mithin als Salze complexer Säuren, wie  $H_2Hg_2Br_6$  und  $H_2HgBr_4$ , aufzufassen. Die Doppelsalze des Kobalt- und Manganbromids sind dagegen durch Wasser stark dissociirt, so dass ihre Entstehung im gelösten Zustande nur von einer schwachen Wärmeentwicklung begleitet ist.

*Bgr.*

RAOUL VARET. Principales données thermo-chimiques relatives aux combinaisons du cyanure de mercure avec les sels halogènes. Ann. chim. phys. (7) 8, 437—438 †.

Der Verfasser stellt die von ihm beobachteten Bildungs- und Lösungswärmen der in der Ueberschrift genannten Doppelsalze in einer Tabelle zusammen (vergl. diese Ber. 51 [2], 328—329, 1895).

|   | Lösungs-<br>wärme | Bildungswärme des<br>festen Salzes |
|---|-------------------|------------------------------------|
| $2 Hg(CN)_2 \cdot 2 KJ \cdot \frac{1}{2} H_2O \dots$      | — 24,8 Cal.       | + 13,7 Cal.                        |
| $Hg(CN)_2 \cdot 2 KCN \cdot HgJ_2 \cdot \frac{1}{2} H_2O$ | — 24,8 "          | + 30,5 "                           |
| $2 Hg(CN)_2 \cdot 2 NaJ \cdot \frac{1}{2} 4 H_2O \dots$   | — 22,8 "          | + 24,7 "                           |
| $2 Hg(CN)_2 \cdot 2 NH_4J \cdot \frac{1}{2} H_2O \dots$   | — 23,5 "          | + 15,0 "                           |
| $2 Hg(CN)_2 \cdot 2 LiJ \cdot 7 H_2O \dots$               | — 20,7 "          | + 50,0 "                           |
| $2 Hg(CN)_2 \cdot BaJ_2 \cdot 6 H_2O \dots$               | — 22,0 "          | + 31,6 "                           |
| $2 Hg(CN)_2 \cdot SrJ_2 \cdot 7 H_2O \dots$               | — 21,8 "          | + 41,8 "                           |
| $2 Hg(CN)_2 \cdot CaJ_2 \cdot 7 H_2O \dots$               | — 22,4 "          | + 49,5 "                           |
| $2 Hg(CN)_2 \cdot MgJ_2 \cdot 8 H_2O \dots$               | — 20,0 "          | + 69,1 "                           |
| $2 Hg(CN)_2 \cdot CdJ_2 \cdot 8 H_2O \dots$               | — 22,3 "          | + 17,3 "                           |
| $2 Hg(CN)_2 \cdot 2 KBr \cdot 3 H_2O \dots$               | — 25,4 "          | + 12,5 "                           |
| $2 Hg(CN)_2 \cdot 2 KCl \cdot 2 H_2O \dots$               | — 20,8 "          | + 6,0 "                            |
| $2 Hg(CN)_2 \cdot 2 NaCl \cdot 2,5 H_2O \dots$            | — 16,20 "         | + 7,95 "                           |
| $2 Hg(CN)_2 \cdot 2 NH_4Cl \cdot 1,5 H_2O \dots$          | — 15,80 "         | + 1,50 "                           |
| $2 Hg(CN)_2 \cdot 2 LiCl \cdot n H_2O \dots$              | — 15,80 "         | + 1,50 "                           |
| $2 Hg(CN)_2 \cdot BaCl_2 \cdot 5 H_2O \dots$              | — 17,1 "          | + 13,55 "                          |
| $2 Hg(CN)_2 \cdot SrCl_2 \cdot 6 H_2O \dots$              | — 15,8 "          | + 21,25 "                          |
| $2 Hg(CN)_2 \cdot CaCl_2 \cdot 6 H_2O \dots$              | — 14,6 "          | + 26,5 "                           |
| $2 Hg(CN)_2 \cdot MgCl_2 \cdot 6 H_2O \dots$              | — 10,3 "          | + 40,8 "                           |
| $2 Hg(CN)_2 \cdot ZnCl_2 \cdot 7 H_2O \dots$              | — 13,4 "          | + 23,9 "                           |
| $2 Hg(CN)_2 \cdot CdCl_2 \dots$                           | — 13,4 "          | + 23,9 "                           |
| $Hg(CN)_2 \cdot CdCl_2 \cdot 2 H_2O \dots$                | — 9,3 "           | + 6,48 "                           |

Bezeichnet  $\overset{I}{M}$  ein Alkalimetall und  $\overset{II}{M}$  ein Metall der alkalischen Erden, so gelten folgende Beziehungen:

Fortschr. d. Phys. LII. 2. Abth.