

Reaction	Bildungswärme der Verbindung	Lösungswärme der Verbindung	Bildungswärme in wässriger Lösung
(Ni, J ₂)	—	—	41400 cal.
(Cu ₂ , J ₂)	32520 cal.	—	—
(Pb, J ₂)	39670	—	—
(Hg ₂ , J ₂)	48440	—	—
(Hg, J ₂)	34310	—	—
(Hg, J ₂ , 2KJ)	37350	— 9810 cal.	27540
(Tl ₂ , J ₂)	60360	—	—
(Ag ₂ , J ₂)	27600	—	—
(Au ₂ , J ₂)	—11040	—	—
(Pd, J ₂ , H ₂ O)	+18180	—	—
(NH ₃ , H, J)	37420	— 3550	33870
(H, J)	— 6040	+19210	13170

Sämmtliche Werthe beziehen sich auf krystallisirtes Jod.

Bildungswärme der Oxyde und Hydrate.

Reaction	Wärmetönung	Reaction	Wärmetönung
(K ₂ , O, aq)	164560 cal.	(K, O, H, aq)	116460 cal.
(Na ₂ , O, aq)	155260	(Na, O, H, aq)	111810
(Li ₂ , O, aq)	166520	(Li, O, H, aq)	117440
(Tl ₂ , O, aq)	39160	(Tl, O, H, aq)	53760
(Ba, O, aq)	158260	(Ba, O ₂ , H ₂ , aq)	226620
(Sr, O, aq)	157780	(Sr, O ₂ , H ₂ , aq)	226140
(Ca, O, aq)	149460	(Ca, O ₂ , H ₂ , aq)	217820
(K ₂ , O, H ₂ O)	139640	(Tl ₂ , O)	42240
(Na ₂ , O, H ₂ O)	135700	(Hg ₂ , O)	42200
(Tl ₂ , O, H ₂ O)	45470	(Cu ₂ , O)	40810
(Ba, O, H ₂ O)	148000	(Ag ₂ , O)	5900
(Sr, O, H ₂ O)	148140	(Ba, O)	130380
(Ca, O, H ₂ O)	146460	(Sr, O)	130980
(Mg, O, H ₂ O)	148960	(Ca, O)	131360
(Mn, O, H ₂ O)	94770	(Pb, O)	50300
(Zn, O, H ₂ O)	82680	(Cu, O)	37160
(Sn, O, H ₂ O)	68090	(Hg, O)	30660
(Fe, O, H ₂ O)	68280	(Al ₂ , O ₃ , yH ₂ O)	388800
(Cd, O, H ₂ O)	65680	(Fe ₂ , O ₃ , yH ₂ O)	191130
(Co, O, H ₂ O)	63400	(Co ₂ , O ₃ , yH ₂ O)	149300
(Ni, O, H ₂ O)	60840	(Ni ₂ , O ₃ , yH ₂ O)	120380
(Cu, O, H ₂ O)	37520	(Tl ₂ , O ₃ , yH ₂ O)	86010
(Pd, O, H ₂ O)	22710	(Au ₂ , O ₃ , yH ₂ O)	—13190
(Sn, O ₂ , H ₂ O)	133490	(As ₂ , O ₃)	154590
(Mn, O ₂ , H ₂ O)	116280	(As ₂ , O ₅)	219380
(Pd, O ₂ , H ₂ O)	30430	(P ₂ , O ₅ , aq)	405500
(P, O ₄ , H ₃) kryst.	302600	(P ₂ , O ₃ , aq)	250060
(P, O ₃ , H ₃) kryst.	227700	(P ₂ , O, aq)	74520
(P, O ₂ , H ₃) kryst.	139970	(As ₂ , O ₅ , aq)	225380
(As, O ₄ , H ₃) kryst.	215630	(As ₂ , O ₃ , aq)	147030

Bgr.