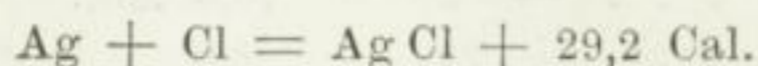
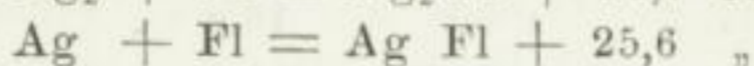
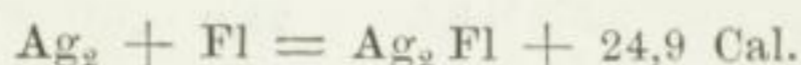


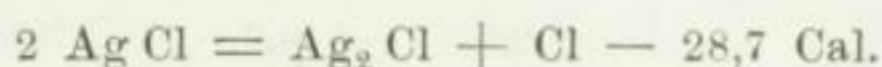
während bei der Reaction



entbunden werden. Aehnliches findet bei den Fluoriden statt:



Aus den obigen beiden Gleichungen folgt



*Bgr.*

W. TIMOFEIEW. Heat of dissolution of carbon compounds in various alcohols. C. R. 112, 1137—1139†; 1223—1225†. [Journ. chem. Soc. 60, 1313. [Chem. Centralbl. 1891, 2, 13—14, 108—109. [Ber. d. chem. Ges. 24 [2], 519—520, 548. [Bull. soc. chim. (3) 6, 554—555. [ZS. f. phys. Chem. 8, 695.

Die Versuchsergebnisse sind in der folgenden Tabelle enthalten, deren Zahlen für die Temperatur 12° bis 14° gelten.

	Methyl- alkohol	Aethyl- alkohol	Propyl- alkohol	Concen- tration in Proc.
Oxalsäure, wasserfrei . . .	— 0,87 Cal.	— 1,27 Cal.	— 1,88 Cal.	—
Oxalsäure, wasserhaltig . . .	— 5,21 „	— 5,56 „	— 6,60 „ (6,72)	—
Bernsteinsäure . . . . .	— 4,54 „	— 4,73 „	— 4,98 „	—
Benzoësäure . . . . .	— 2,88 „	— 2,74 „	— 2,97 „	—
Zimmtsäure . . . . .	— 3,80 „	— 3,70 „	— 3,79 „	—
Salicylsäure . . . . .	— 2,51 „	— 2,06 „	— 2,56 „	—
Cadmiumjodid . . . . .	+ 6,65 „	+ 4,31 „	+ 2,66 „	7,5
Mercurichlorid . . . . .	+ 0,94 „	0,00 „	— 1,1 „	11
Naphtalin . . . . .	— 4,50 „	— 4,38 „	— 4,28 „	2,5
Harnstoff . . . . .	— 2,21 „	— 3,08 „	— 2,76 „	1,5

Für die Löslichkeit bei den nebenstehenden Temperaturen von 1 Grammol. der betreffenden Substanz hat der Verf. folgende Zahlenwerthe erhalten:

	Temperatur	Methyl- alkohol	Aethyl- alkohol	Propyl- alkohol
Oxalsäure, wasserhaltig . . .	— 1°	7,75 Mol.	9,65 Mol.	15,4 Mol.
„ „ . . . . .	+ 20	5,95 „	7,45 „	9,9 „
Bernsteinsäure . . . . .	— 1	35,1 „	50,7 „	93,0 „
„ . . . . .	+ 21,5	19,0 „	27,0 „	41,0 „
Benzoësäure . . . . .	— 3	7,6 „	6,6 „	6,8 „
„ . . . . .	+ 21	5,5 „	4,9 „	5,0 „
Zimmtsäure . . . . .	0	22,4 „	20,6 „	23,2 „
„ . . . . .	+ 19,5	16,0 „	14,6 „	16,0 „