

ergebnissen von RÖNTGEN und SCHNEIDER, wenn man a aus der Gleichung $a = 100 \cdot \frac{p \cdot M_w}{(100 - p) M_s}$ berechnet.

Der Verf. benutzt endlich seine Zahlen, um den Contractionsdruck beim Lösen von Salzen zu berechnen, d. h. die Anzahl von Atmosphären, welche eine Aenderung der Volumeneinheit der entstehenden Salzlösung um den Betrag der beim Lösen stattfindenden Contraction bewirken. Im Falle einer Volumenvergrößerung wäre ein Dilatationszug das Analogon. Interpolirt man die so erhaltenen Zahlen für runde Molecülzahlen, so erhält man die in der folgenden Tabelle enthaltenen Werthe, in welcher die letzte Spalte die Verhältnisse des Contractionsdruckes einer Metallchloridlösung zu demjenigen einer Lösung mit äquivalenter Menge *Na Cl* enthält.

Auf 100 Mol. aq. a Salz	Contractionsdruck P	$\frac{P}{a}$		Auf 100 Mol. aq. a Salz	Contractionsdruck P	$\frac{P}{a}$	
<i>(Na Cl)₂</i>				<i>Ca Cl₂</i>			
Mol.	Atm.			Mol.	Atm.		
0.5	104.1	208.2	1	0.5	183.2	366.4	1.76
1	199.3	199.3	1	1	365.2	365.7	1.78
2	383.6	191.8	1	2	675.2	337.6	1.76
3	556.0	185.3	1	3	951.1	317.0	1.71
4	702.7	175.7	1	4	1233.1	308.3	1.76
5	838.1	167.6	1	5	1510.1	302.0	1.80
				6	1772.6	395.4	—
							1.76
<i>(KCl)₂</i>				<i>Ba Cl₂</i>			
0.5	120.9	241.8	1.16	0.5	182.0	364.0	1.75
1	223.9	223.9	1.12	1	339.8	339.8	1.71
2	412.4	206.2	1.08	2	643.4	321.7	1.67
			1.12				1.71
<i>(NH₄ Cl)₂</i>				<i>Sr Cl₂</i>			
0.5	— 24.0	— 48	—	0.1	187.2	374.4	1.80
1	— 64.3	— 64.3	—	1	346.2	346.2	1.74
2	— 144.7	— 72.4	—	2	626.8	313.4	1.63
3	— 236.9	— 79.0	—	3	914.5	304.8	1.65
4	— 334.0	— 83.5	—	4	1171.5	292.9	1.67
							1.70