

Verf. giebt zunächst eine kurze Uebersicht über die in seiner Dissertation (diese Ber. 51 [2], 404, 1895) ausführlich niedergelegten Versuchseinzelheiten wieder. Die dort aufgeführten Resultate bedürfen indessen einer kleinen Correction, weil die Annahme, dass die Thermometer aus französischem Hartglase mit denjenigen aus Jenaer Glas 16<sup>III</sup> übereinstimmen, nach den neueren Untersuchungen von THIESEN, SCHEEL und SELL nicht mehr zutrifft. Rechnet man mit den von diesen gefundenen Thermometercorrectionen die Beobachtungen des Verf. um, so ergibt sich die spezifische Wärme des Wassers bei  $t^{\circ}$  (Wasserstoffscala) nunmehr zu

$$C_t = 1,000\,542\,79\,t + 0,000\,014\,537\,t^2 - 0,000\,000\,084\,86\,t^3.$$

Aus dieser Formel folgt dann weiter ein Minimum 0,9942 bei  $23,5^{\circ}$  und ein Maximum 1,0070 bei  $90,7^{\circ}$ , sowie die mittlere spezifische Wärme zwischen  $0^{\circ}$  und  $100^{\circ}$  zu  $C_{0,100} = 1,0001$ . Ferner ergeben sich die Beziehungen.

$$\frac{C_0}{C_{15}} = 1,0051 \quad \text{und} \quad \frac{C_{0,100}}{C_{15}} = 1,0052.$$

Temperatur	$C_t =$ wahre spezifische Wärme		$C_{0,t} =$ mittlere spezifische Wärme	
	$C_0 = 1$	$C_{15} = 1$	$C_0 = 1$	$C_{15} = 1$
0°	1,0000	1,0051	1,0000	1,0051
5	0,9976	1,0027	0,9988	1,0039
10	0,9959	1,0010	0,9978	1,0029
15	0,9949	1,0000	0,9969	1,0020
20	0,9943	0,9994	0,9963	1,0014
25	0,9942	0,9993	0,9959	1,0010
30	0,9945	0,9996	0,9957	1,0008
35	0,9952	1,0003	0,9955	1,0006
40	0,9962	1,0013	0,9955	1,0006
45	0,9973	1,0024	0,9957	1,0008
50	0,9986	1,0037	0,9959	1,0010
55	1,0000	1,0051	0,9962	1,0013
60	1,0014	1,0065	0,9966	1,0017
65	1,0028	1,0079	0,9970	1,0021
70	1,0041	1,0092	0,9975	1,0026
75	1,0053	1,0104	0,9980	1,0031
80	1,0062	1,0113	0,9984	1,0035
85	1,0068	1,0119	0,9989	1,0040
90	1,0070	1,0121	0,9994	1,0045
95	1,0069	1,0120	0,9998	1,0049
100	1,0062	1,0113	1,0001	1,0052