

| Lösung                                  | $k$   | Lösung  | $k$   |
|---|-------|---|-------|
| H <sub>2</sub> O .....                  | 100   | 20 g KNO <sub>3</sub> + 100 g H <sub>2</sub> O        | .94·0 |
| 10 g KCl + 100 g H <sub>2</sub> O ..... | .98·8 | 30 " + "  | .92·7 |
| 20 " + "                                | .94·3 | 20 NaNO <sub>3</sub> + "                              | .98·0 |
| 30 " + "                                | .92·3 | 40 " + "  | .94·3 |
| 10 NaCl + "                             | .98·8 | 60 " + "  | .91·7 |
| 20 " + "                                | .97·3 | 15 NaC <sub>2</sub> H <sub>3</sub> O <sub>2</sub> + " | .97·1 |
| 30 " + "                                | .94·5 | 30 " + "  | .95·3 |
| 10 KNO <sub>3</sub> + "                 | .98·1 |   |       |

Da für jede Lösung mindestens drei Messungen gemacht wurden, und nur bei genügender Übereinstimmung derselben der richtige Werth für ermittelt galt, so glaube ich annehmen zu dürfen, dass keine der vorliegenden Zahlen um mehr als 1% vom wahren Werthe abweicht.

Um eine leichte Übersicht zu gewinnen, in wie weit die Werthe, welche nach den drei verschiedenen Methoden gefunden wurden, untereinander übereinstimmen, stellte ich folgende Tabelle zusammen. In derselben bezeichnen die Ziffern I, II, III die verschiedenen Methoden, in der Reihenfolge, wie sie oben angeführt wurden. Die letzte Spalte enthält Herrn Weber's Resultate, in entsprechender Weise umgerechnet.

| Lösung                                     | I     | II    | III   | Weber |
|--|-------|-------|-------|-------|
| 20% KCl .....                              | .92·0 | —     | .93·3 | —     |
| 20 NaCl .....                              | .95·0 | .94·0 | .95·2 | .93·9 |
| 30 CaCl <sub>2</sub> .....                 | .90·7 | .89·4 | —     | —     |
| 20 MgCl <sub>2</sub> .....                 | .90·2 | .89·5 | —     | —     |
| 20 KNO <sub>3</sub> .....                  | .92·2 | .92·8 | .93·7 | —     |
| 40 NaNO <sub>3</sub> .....                 | .90·6 | .92·7 | .91·2 | —     |
| 40 Sr(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ..... | .91·4 | .92·8 | —     | —     |
| 10 Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> .....   | .99·8 | .99·2 | —     | —     |
| 22 MgSO <sub>4</sub> .....                 | .97·5 | .97·5 | —     | —     |
| 10 CuSO <sub>4</sub> .....                 | .97·3 | —     | —     | .96·9 |
| 30 ZnSO <sub>4</sub> .....                 | .91·8 | —     | —     | .92·3 |

Wie man sieht, stimmen die Resultate trotz der verschiedenen Messmethoden sehr gut überein.

Es ist uns zu zeigen gelungen, dass alle untersuchten Flüssigkeiten, wie verschieden sie auch in ihren chemischen Eigenschaften sind, in ihrem physikalischen Verhalten ohne Ausnahme allgemeinen Typen folgen.