

Ich beabsichtige auch das oben erwähnte Gemisch von Brombenzol und Naphtalin über erhitzten Natronkalk zu leiten, um zu versuchen, ob sich vielleicht auf diese Weise der Körper in grösserer Menge bildet.

Zürich, Universitätslaboratorium.

### 347. F. W. Clarke: Spezifische Gewichtsbestimmungen.

(Eingegangen am 11. Juli; verlesen in der Sitzung von Hrn. A. Pinner.)

Die folgenden Bestimmungen spezifischer Gewichte wurden von meinen Schülern und mir im Laboratorium der Universität von Cincinnati während des Schuljahres 1878/79 ausgeführt. Die Salze wurden in Benzol gewogen, und Wasser von einer Temperatur von 4° als Einheit genommen.

Magnesiumjodat,  $\text{MgJ}_2\text{O}_6 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ . Von Hrn. E. P. Bishop dargestellt und bestimmt. 3.266, 3.300 bei 13.5°. Hr. Bishop stellte den Wassergehalt dieser Verbindung und auch den des Zinkjodats fest. Er fand dass die angenommenen Formeln dieser Salze richtig waren.

Ueberchlorsaures Ammoniak,  $\text{NH}_4\text{ClO}_4$ . 1.873, 24.5°. 1.883, 1.903, 25°. 1.883, 25.5°. Albert Stephan.

Unterschwefelsaures Barium,  $\text{BaS}_2\text{O}_6 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ . 3.052, 3.055, 3.058, 24.5°. Albert Stephan.

Bariumbromid,  $\text{BaBr}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ . Gut krystallisirt. 3.674, 24.3°. 3.674, 24°. 3.689, 24°. Ambler Harper.

Bariumcadmiumbromid,  $\text{BaBr}_2, \text{CdBr}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ . 3.665, 24°, zwei übereinstimmende Resultate. Ambler Harper.

Bariumjodid,  $\text{BaJ}_2 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ . 3.672, 20.2°. 3.674, 20.4°. H. W. Leonard.

Cadmiumkaliumjodid,  $2\text{KJ} \cdot \text{CdJ}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ . 3.346, 3.356, 3.365, 3.371, 21°. H. W. Leonard.

Unterphosphorigsaures Kobalt,  $\text{CoP}_2\text{H}_4\text{O}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ . 1.809, 1.808, 1.811, 18.5°. G. C. Nye.

Unterphosphorigsaures Nickel,  $\text{NiP}_2\text{H}_4\text{O}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ . 1.844, 1.856, 1.9°. 1.824, 19.8°. G. C. Nye.

Unterphosphorigsaures Zink,  $\text{ZnP}_2\text{H}_4\text{O}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ . 2.016, 19.2°. 2.014, 19.5°. 2.020, 20°. G. C. Nye.

Schwefelsaures Ammoniak,  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ . 1.765, 20.5°. Harold B. Wilson.

Dreibasisch chromsaures Quecksilber,  $3\text{HgO} \cdot \text{CrO}_3$ . 7.1711, 18.6°. Helena Stallo.

Oxalsaures Manganoxyd,  $\text{MnC}_2\text{O}_4$ . 2.453, 20.7°. 2.422, 2.457, 2.17°. L. R. Freeman.

Oxalsaures Kobaltoxyd,  $\text{CoC}_2\text{O}_4$ . 2.325,  $19^\circ$ . 2.296,  $20.5^\circ$ .  
L. R. Jreeman.

Oxalsaures Nickeloxyd,  $\text{NiC}_2\text{O}_4$ . 2.235,  $18.5^\circ$ . 2.218,  $19^\circ$ .  
2.228,  $19.5^\circ$ .

Oxalsaures Cadmiumoxd,  $\text{CdC}_2\text{O}_4$ . 3.310,  $17^\circ$ . 3.320,  $18^\circ$ .

Oxalsaures Zinkoxyd,  $\text{ZnC}_2\text{O}_4$ . 2.582,  $17.5^\circ$ . 2.547,  $18.3^\circ$ .  
2.562,  $24.5^\circ$ . H. B. Wilson.

Oxalsaures Zinnoxid,  $\text{SnC}_2\text{O}_4$ . 3.558,  $18^\circ$ . 3.576,  $22.5^\circ$ .  
3.584,  $23.5^\circ$ . H. B. Wilson.

Oxalsäure,  $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ . 1.653,  $18.5^\circ$ . H. B. Wilson.

Jodoschwefelsaures Roseokobalt,  $\text{Co}_2(\text{NH}_3)_{10}(\text{SO}_4)_2\text{J}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ .  
2.139,  $2.149$ ,  $20.5^\circ$ . H. B. Wilson.

Ameisensaures Cadmium,  $\text{CdC}_2\text{H}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ . 2.421,  $2.428$ ,  
 $2.438$ ,  $20^\circ$ . Howard Breen.

Ameisensaures Zink,  $\text{ZnC}_2\text{H}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ . 2.157,  $2.158$ ,  $21.3^\circ$ .  
Howard Breen.

Ameisensaures Cadmiumbarium,  $(\text{BaCd})\text{C}_2\text{H}_2\text{O}_4$ . 2.724,  $19^\circ$ .  
2.742,  $20.3^\circ$ . Howard Breen.

Zweifach citronensaures Ammoniak,  $(\text{NH}_4)_2\text{C}_6\text{H}_6\text{O}_7$ . 1.483,  $20^\circ$ .  
1.479,  $22^\circ$ . 1.468. 1.486.  $22.5^\circ$ . J. R. Blakemore.

Dreifach citronensaures Natrium,  $2(\text{C}_6\text{H}_5\text{Na}_3\text{O}_7)$ ,  $11\text{H}_2\text{O}$ .  
1.857,  $23.5^\circ$ . 1.859,  $24^\circ$ . Blakemore.

Die folgenden Verbindungen wurden von mir selbst beiläufig  
neben anderen Arbeiten, welche noch nicht für die Veröffentlichung  
bereit sind, bestimmt.

Strychnin, 1.359,  $18^\circ$ .

Strichninchlorplatinat, 1.779,  $13.5^\circ$ .

Berberinhydrochlorat, 1.397,  $19.4^\circ$ .

Berberinchlorplatinat, 1.758,  $19^\circ$ .

Aethylaminchlorplatinat, gut krystallisirt, 2.255,  $19^\circ$ . 2.250,  $19.3^\circ$ .

### 348. R. Nietzki und Otto N. Witt: Ueber Amidoderivate des Diphenylamins.

(Eingegangen am 14. Juli; verlesen in der Sitzung von Hrn. A. Pinner.)

Die von dem Einen von uns (R. N.) beobachtete Thatsache,  
dass reines Anilinschwarz sich unter dem Einflusse von Reductions-  
mitteln in Paraphenylendiamin und Diamidodiphenylamin zersetzt <sup>1)</sup>,  
machte eine Vergleichung dieses letzteren mit den direct erhältlichen  
Diamidoderivaten des Diphenylamins erwünscht, während das von  
dem Anderen (O. N. W.) durch Reduction von Tropaeolin OO, sowie

<sup>1)</sup> Diese Berichte XI, 1098.