

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

Zürich, Universitätslaboratorium.

**347. F. W. Clarke: Specifische Gewichtsbestimmungen.**  
(Eingegangen am 11. Juli; verlesen in der Sitzung von Hrn. A. Pinner.)

Die folgenden Bestimmungen specifischer 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  $4^{\circ}$  als Einheit genommen.

Magnesiumjodat,  $MgJ_2O_6 \cdot 4H_2O$ . Von Hrn. E. P. Bishop dargestellt und bestimmt. 3.266, 3.300 bei  $13.5^{\circ}$ . 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,  $NH_4ClO_4$ . 1.873,  $24.5^{\circ}$ . 1.883, 1.903,  $25^{\circ}$ . 1.883,  $25.5^{\circ}$ . Albert Stephan.

Unterschwefelsaures Barium,  $BaS_2O_6 \cdot 4H_2O$ . 3.052, 3.055, 3.058,  $24.5^{\circ}$ . Albert Stephan.

Bariumbromid,  $BaBr_2$ ,  $2H_2O$ . Gut krystallisiert. 3.674,  $24.3^{\circ}$ . 3.674,  $24^{\circ}4$ . 3.689,  $24^{\circ}2$ . Ambler Harper.

Bariumcadmiumbromid,  $BaBr_2 \cdot CdBr_2 \cdot 4H_2O$ . 3.665,  $24^{\circ}$ , zwei übereinstimmende Resultate. Ambler Harper.

Bariumjodid,  $BaJ_2$ ,  $7H_2O$ . 3.672,  $20.2^{\circ}$ . 3.674,  $20.4^{\circ}$ . H. W. Leonard.

Cadmiumkaliumjodid,  $2KJ \cdot CdJ_2$ ,  $2H_2O$ . 3.346, 3.356, 3.365, 3.371,  $21^{\circ}$ . H. W. Leonard.

Unterphosphorigsaures Kobalt,  $CoP_3H_4O_4$ ,  $6H_2O$ . 1.809, 1.808, 1.811,  $18.5^{\circ}$ . G. C. Nye.

Unterphosphorigsaures Nickel,  $NiP_3H_4O_4$ ,  $6H_2O$ . 1.844, 1.856, 1.89 $^{\circ}$ . 1.824,  $19.8^{\circ}$ . G. C. Nye.

Unterphosphorigsaures Zink,  $ZnP_2H_4O_4$ ,  $6H_2O$ . 2.016,  $19.2^{\circ}$ . 2.014,  $19.5^{\circ}$ . 2.020,  $20^{\circ}$ . G. C. Nye.

Schwefelsaures Ammoniak,  $(NH_4)_2SO_4$ . 1.765,  $20.5^{\circ}$ . Harold B. Wilson.

Dreibasisch chromsaures Quecksilber,  $3HgO \cdot CrO_3$ . 7.1711,  $18.6^{\circ}$ . Helena Stallo.

Oxalsaures Manganoxyd,  $MnC_2O_4$ . 2.453,  $20.7^{\circ}$ . 2.422, 2.457,  $21.7^{\circ}$ . L. R. Freeman.

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

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

Oxalsaures Cadmiumoxyd,  $\text{CdC}_2\text{O}_4$ . 3.310, 17°. 3.320, 18°.

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

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

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

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

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

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

Zweifach citronensaures Ammoniak,  $(\text{NH}_4)_2\text{C}_6\text{H}_6\text{O}_7$ . 1.483, 20°.  
 1.479, 22°. 1.468. 1.486. 22.5°. 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°. 1.859, 24°. 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°.

Strichninchlorplatinat, 1.779, 13.5°.

Berberinhydrochlorat, 1.397, 19.4°.

Berberinchlorplatinat, 1.758, 19°.

Aethylaminchlorplatinat, gut krystallisiert, 2.255, 19°. 2.250, 19.3°.

#### 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.