

## Sitzung vom 12. April 1875.

Vorsitzender: Hr. C. Scheibler, Vicepräsident.

Nach Genehmigung des Protocolls werden gewählt:

1) als einheimisches Mitglied:

Hr. Bronislaus Dmochowsky, Französischestr. 27;

2) als auswärtige Mitglieder:

die Herren:

Charles de la Harpe, Adr. H. Monnet & Co., La Plaine  
bei Genf,

J. H. Jäger, Marktgasse 58 in Bern,

Fr. Hänlein, Apotheker in Fürth,

Hugo Michaëlis, stud. phil., Universitätslaboratorium in  
Heidelberg.

Der Vorsitzende begrüsst die anwesenden auswärtigen Mitglieder  
Hrn. Prof. Limpricht aus Greifswald und die HH. Prof. Henne-  
berg, Prof. Tollens und Dr. Müller aus Göttingen.

Für die Bibliothek sind eingegangen:

Als Geschenk:

J. Völkelt: Kant's kategorischer Imperativ und die Gegenwart. Wien 1875. (Von  
der Lesehalle der deutschen Studenten in Wien.)

A. Emmerling: Beiträge zur Kenntniss der chemischen Vorgänge in der Pflanze.  
Kiel 1874.

Der Naturforscher. März.

Polytechnisches Notizblatt. No. 6, 7.

Repertorium der Naturwissenschaften. No. 3.

Ferner folgende Zeitschriften im Austausch:

J. Liebig's Annalen der Chemie. Bd. 176, Heft 2.

Archiv der Pharmacie. December. Jahrg. 1875. Februar, März.

Chemisches Centralblatt. No. 12—14.

Deutsche Industriezeitung. No. 12—15.

Journal für praktische Chemie. Bd. 11, Heft 3—5.

Monatsberichte der Kgl. Preuss. Acad. der Wissenschaften zu Berlin. December.  
Register von Jahrg. 1859—1873.

Neues Repertorium für Pharmacie. Bd. XXIV. Heft 1, 2.

Centralblatt für Agriculturchemie. Heft 4 (April).

*Bulletin de l'Académie royale de Belgique.* t. 39. No. 2.

Jahrbuch der K. K. geolog. Reichsanstalt. Bd. XXIII (1873), April, Mai, Juni.  
Bd. XXIV (1874), Oct., Nov., Dec.

Berichte d. D. Chem. Gesellschaft. Jahrg. VIII.

Verhandlungen der K. K. geolog. Reichsanstalt. No. 4, 5.  
*Bulletin de la Société chimique de Paris.* No. 7.  
*Moniteur scientifique Quesneville.* Avril.  
*Revue hebdomadaire de Chimie.* No. 7—11.  
*Revue scientifique.* No. 39—41.  
*Journal of the Chemical society.* March.  
*Maandblad voor Natuurwetenschappen.* No. 5.  
*The American Chemist.* No. 6, 8.

Durch Kauf:

Polytechnisches Journal von Dingler. Bd. 215. No. 4, 5.  
*Comptes rendus.* No. 11—13.

## Mittheilungen.

### 127. H. Limpricht: Ueber die Amidosulfobenzolsäure.

(Eingegangen am 5. April; vorgetragen in der Sitzung vom Verfasser.)

Aus den drei isomeren Nitrosulfobenzolsäuren, über welche ich in meiner letzten Mittheilung berichtet habe, lassen sich leicht drei isomere Amidosulfobenzolsäuren durch Reduction mit Schwefelammonium gewinnen, deren Reinigung keine Schwierigkeiten hat, wenn man von den reinen Nitrosulfobenzolsäuren ausgeht. Wendet man jedoch das Gemenge dieser letzteren an, so krystallisirt zuerst nadelförmige  $\alpha$ -Amidosulfobenzolsäure aus, welcher sich bei der letzten Krystallisation solidere Krystalle der  $\beta$ - und  $\gamma$ -Amidosäure beimengen. Eine Trennung muss dann durch Auslesen der solideren Krystalle oder Abschleimmen der feinen Nadeln bewirkt werden.

$\alpha$ -Amidosulfobenzolsäure, von A. Berndsen.

Diese Säure ist zuerst von Laurent<sup>1)</sup>, später von Schmitt<sup>2)</sup>, V. Meyer und Stüber<sup>3)</sup> und H. Rose<sup>4)</sup> dargestellt, aber nicht genau untersucht worden.

Sie krystallisirt in feinen, wasserfreien Nadeln oder in solideren Prismen mit  $1\frac{1}{2}$  Mol.  $H_2O$ , welche langsam verwittern, löst sich ziemlich leicht in heissem, schwer in kaltem Wasser, nicht in Alkohol und Aether. Das Bariumsalz giebt mit Bromwasser keinen Niederschlag.

Bariumsalz,  $\left[ C_6 H_4 \left\{ \begin{array}{c} N H_2 \\ S O_3 \end{array} \right\} \right]_2 Ba$ , 6  $H_2O$ . Leicht lösliche Säulen.

Bleisalz,  $\left[ C_6 H_4 \left\{ \begin{array}{c} N H_2 \\ S O_3 \end{array} \right\} \right]_2 Pb$ . Schwer lösliche, grosse Prismen.

1) Jahresbericht 1850, 418.

2) Annalen 120, 164.

3) ibid. 165, 164.

4) Diese Ber. V, S. 41.