

welche zu seinen Experimenten gedient hat, durch Sättigen des bei 25° siedenden Amylengemenges mit HJ bei 0° hergestellt war, also unter Bedingungen, unter denen, wie Hr. Wisch negradzky gezeigt hat, nur tertäres Amyljodür erhalten wird. Diese Bemerkung veranlasst Hrn. Flavitzky Näheres über die Bedingungen, unter welchen die in Zweifel gezogene Reaction ausgeführt war, anzugeben. Die gegebenen Erklärungen erlauben den Schluss zu ziehen, dass Hr. Flavitzky, ausser dem tertären, auch das secundäre Amyljodür in Händen gehabt hat.

525. Titelübersicht der in den neuesten Zeitschriften veröffentlichten chemischen Aufsätze.

I. Justus Liebig's Annalen der Chemie.

Bd. 189, Heft 8.

- Landolt, H. Untersuchungen über optisches Drehungsvermögen. (Erste Abhandlung.) S. 241.
 Miller, Dr. Wilh. von, Privatdocent. Ueber die chemischen Verbindungen im flüssigen Storax. (Zweite Abhandlung.) S. 338.
 Lehmann, Jul. Ueber eine neue Methode der Casein- und Fettbestimmung in der Milch. S. 358.
 Skraup, Dr. Zd. Hanns. Zur Kenntniss der Eisencyanverbindungen. S. 368.
 Maly, Richard. Ueber ein neues Derivat des Sulfoharnstoffes; die Sulphydantoinsäure (Sulfocarbamidessigsäure). S. 380.

II. Archiv der Pharmacie.

November.

- Husemann, A. Nekrolog. S. 885.
 Berthelot. Ueber das salpetrigsaure Ammoniak. S. 402.
 Scolosuboff, D. Ueber die Ansammlung des Arsen in den verschiedenen Geweben der vergifteten Thiere. S. 404.
 Löwy, J. Untersuchungen aus dem Pharmaceutischen Institute der Universität Dorpat. S. 407.
 Stoeder, W. Ueber Calcaria phosphorica. S. 416.
 Bong, G. Untersuchungen über die Prusside (Cyaneisenverbindungen). S. 424.
 Berthelot, Coulier und d'Almeida. Die Verification des Baumé'schen Aräometers. S. 429.
 Hirschsohn, Ed. Untersuchungen aus dem pharmaceutischen Institute der Universität Dorpat (Schluss). S. 484.

III. Archives des scieces physiques et naturelles.

No. 238, (Octobre).

- Zorn, W. Sur le nitrosyle-argent. P. 359.
 Gnehm, E. et Wyss, G. Sur les dérivés de la diphenylamine. P. 359.
 Landolph, Fr. Action du fluorure de bore sur quelques substances organiques. P. 360.

IV. Comptes rendus.

No. 20, 21.

- Chevreul. Résumé d'une histoire de la matière (quatrième Note). P. 875.
 Berthelot. Observations sur les principes du travail maximum et sur la décomposition spontanée de baryum hydraté. P. 880.
 -- Sur les limites de l'étherification. P. 883.

- Berthelot. Nouvelles remarques sur les quantités de chaleur dégagée par le mélange de l'eau avec l'acide sulfurique. P. 919.
 Chevreuil, E. Résumé d'une histoire de la matière (cinquième Note). P. 920.
 C. Cassius adresse une Note tendant à établir ses droits à la priorité de la solidification artificielle du sulfure de carbone. P. 939.
 Hautefeuille, P. Reproduction de l'orthose. P. 952.
 Cailletet, L. Sur la composition et l'emploi industriel des gaz sortant des foyers métallurgiques. P. 955.
 Ogier, J. Formation de l'acide iodé par l'action de l'ozone sur l'iode. P. 957.
 Courtonne, H. Sur la solubilité du sucre dans l'eau. P. 959.
 Montgolfier, J. de. Sur les produits d'oxydation du camphre. P. 961.
 Domeyko. Sur les minéraux de bismuth de Bolivia, du Pérou et du Chili. P. 977.

V Bulletin de la Société chimique de Paris. T. XXVIII, No. 10.

- Berthelot Déterminations thermochimiques. P. 488.
 — Déterminations thermochimiques, oxyammoniaque. P. 487.
 — Déterminations thermochimiques. — Composés du chlore, du bromé et le l'iode. P. 489.
 — Déterminations thermochimiques: Série du cyanogène. P. 441.
 — Déterminations thermochimiques; Valeurs diverses. P. 442.
 Formation des principaux sels, dans l'état dissous ou précipité, au moyen des acides dissous (1 équiv. dissous dans 2 litres ou 4 litres de liqueur) vers 15 degrés, d'après M. Berthelot. P. 445.
 Berthelot. Chaleur de combinaison rapportée à l'état solide. P. 447.
 — Formation des sels solides, depuis l'acide hydraté et la base hydratée, tous deux solides. P. 448.
 — Formation de divers composés organiques depuis leur éléments (oxygène gazeux, hydrogène gazeux, azote gazeux, carbone diamant). P. 448.
 Formation des éthers au moyen des alcools. Etat actuel, au moyen des carbures d'hydrogène, d'après les expériences de M. Berthelot. P. 450.
 Bondonneau. De l'iодure d'amidon. P. 452.
 Cazeneuve, Paul et Livon, Charles. Nouvelles recherches sur la fermentation ammoniacale de l'urine et la génération spontanée. P. 454.
 Bourgois, Edme. Formation de l'allylène aux dépens des anhydrides bromocitraconique et bromocitrapyrotracrique. P. 459.
 Le Bel, J.-A. Réaction de l'acide chlorhydrique sur deux butylènes isomériques et sur les oléfines en général. P. 460.

VI. Bulletin de la Société industrielle de Rouen. Juillet et Août 1877.

- Houzeau, Auguste. Mémoire sur le dosage volumétrique de l'Acide carbonique contenu dans les eaux. P. 399.
 Depierre, J. Notice sur l'avenir de l'industrie de la Garance. P. 442.
 Benner, Ch. Note sur la falsification de la poudre de Garance et des dérivés de la Garance, tels que fleur et garancine. P. 446.
 Dutertre. Note sur une Etude du Dr. Perrin, relative aux améliorations hygiéniques à apporter dans l'opération du bronzage P. 450.

VII. Annales de Chimie et de Physique. Sér. V, T. XII, Novembre 1877.

- Berthelot. Remarques sur la présence de la benzine dans le gaz de l'éclairage.
 — Sur l'emploi du bromé dans l'analyse des gaz.
 — Sur la température de combustion.
 — Influence de la pression sur les phénomènes chimiques.
 — Quelques observations sur le mécanisme des réactions chimiques.

- Dieu-Lafait, L.** L'acide borique; méthodes de recherches; son existence dans les eaux des mers etc.
- Fimiriazoff, C.** Recherches sur la décomposition de l'acide carbonique dans le spectre solaire par les parties vertes des végétaux.
- Bernard, Claude.** Critique expérimentale sur le mécanisme de la formation du sucre dans la foie.
- Des Cloizeaux et Damour.** Note sur la forme cristalline, les propriétés optiques et la composition chimique de la homilite.
- Berthelot.** Analyse d'un vin antique, conservé dans un vase de verre scellé par fusion.
- Bourgoin, Edme.** Action du bromé sur l'acide pyrotartrique.
- Livache, Ach.** Recherches sur la nature des gaz contenues dans les tissus des fruits.
-

Preis-Aufgabe.

Die von den unterzeichneten Ministerien unterm 16. Januar 1877 ausgeschriebene Preisaufgabe, betreffend die Angabe einer Masse zur Herstellung von Abgüssen von Kunstwerken, ist durch die eingegangenen Arbeiten nach dem Urtheile der Jury nicht gelöst und wird daher nachstehend wiederholt:

Preis - Aufgabe.

Es wird ausgesetzt ein Preis von 10.000 M. für die Angabe einer Masse zur Herstellung von Abgüssen von Kunstwerken, welche die Vortheile des Gypses, aber ausserdem noch eine hinreichende Widerstandsfähigkeit besitzt, um die Abgüsse zu befähigen, periodisch wiederkehrende Reinigungen ohne vorhergegangene Behandlung zu ertragen.

Bestimmungen.

- 1) Das neue Material muss sich leicht in echte Formen giessen lassen, ohne dass dieselben mehr leiden, als bei Gypsabgüssen und muss die Form ebenso getreu wiedergeben, wie der Gyps.
- 2) Es ist nicht nothwendig, dass die Masse die Farbe des Gypses besitzt; ein Stich ins Gelbliche oder überhaupt in einen wärmeren Farbenton, als der des Gypses, ist gestattet; jedenfalls aber die Gleichmässigkeit der Farbe unerlässlich.
- 3) Die Festigkeit des Materials darf keinesfalls geringer sein als die des Gypses, so dass es für die Herstellung der grössten Abgüsse tauglich ist.
- 4) Die aus der Masse hergestellten Abgüsse müssen wiederholte Abwaschungen mit lauwarmem Seifenwasser aushalten.
- 5) Der Preis der Masse darf denjenigen des Gypses nicht erheblich übersteigen, auch darf der Preis der für die Herstellung der Abgüsse nöthigen Formen nicht erheblich von dem der echten Gypsformen abweichen.