

dung kommt. Es ist gleich gut benützlich für Wolle, Leinen und Baumwolle. Für das erstgenannte Material wird der folgende Process vorgeschrieben:

Die Waare wird in ein Orleanbad, das auf 70° bis 80° erwärmt wird, gebracht und für etwa 10 Minuten darin gelassen. Man wäscht in kaltem Wasser aus, bringt nachher in ein 6 bis 8 Pfund Orchilflüssigkeit¹⁾ und etwa $\frac{1}{2}$ Pinte Schwefelsäure auf je 100 Pfund Waare enthaltendes lauwarmes Bad, schwenkt für 10 Minuten um, und kocht dann eine Viertelstunde lang. Man wäscht wieder und bringt dann in die Indigokufe.

Handelt es sich um besonders dunkelblaue Nuancen für Tuch, so mischt man dem Orleanbade 3 bis 4 Pfund Krappth zu.

Für Baumwolle und Linnen werden die zwei ersten der obigen drei Operationen in eine einzige zusammengefasst. Man mengt zu diesem Behufe Orlean, Orchilblau und Schwefelsäure in, je nach gewünschter Nuance, verschiedenen Quantitäten, erwärmt das Bad auf etwa 40°, wendet Waare darin siebenmal um, windet gut aus und bringt in ein kaltes Bad, das auf 100 Pfund Waare 1 Gallone Eisenvitriollösung und eine ganz kleine Menge von Schwefelsäure enthält. Es wird hier fünfmal gewendet und nun zu Indigo passirt.

Zur Bereitung des Orleanbades löst man 10 Pfund Orleanroth in heissem Wasser, verdünnt Lösung auf 20 Gallonen, passirt selbe durch ein Sieb, setzt 3 Pfund Potasche zu, kocht für einige Meuten und lässt erkalten. Das Bad muss vor dem Gebrauche wohl umgerührt werden.

Für die Eisenvitriollösung mischt man 1 Pfund reine und concentrirte Salpetersäure, 4 Pfund getrockneten Eisenvitriol und 3 Unzen trockenen und gut gepulverten Eisenrost. Man lässt 24 Stunden stehen, setzt dann 7 bis 8 Gallonen kochendes Wasser zu, rührt um, überlässt der Ruhe und zieht klare Lösung ab.

1710. W. M. Brown, London und Paris. (Für L. Jarosson, Lille, Frankreich, und J. J. M. Pack, Basel, Schweiz.) „Färben mit Theerfarben.“

Datirt 6. Juni 1872.

Das Specielle des Patentes ist, dass die Waare in geschlossenen, horizontal rotirenden Cylindern dem Einflusse des Bades ausgesetzt wird. Das Verfahren ist insbesondere für Farben — wie Anilinschwarz — verwendbar, die zwei bis drei Tage währende Oxydation zu ihrer Entwicklung erfordern. Die neue Methode beschleunigt das Entwickeln und ist nicht mit der Gefahr des „Verbrennens“ verbunden. Man lässt die zu färbenden Waaren 3 bis 5 Stunden im Cylinder, dessen Inhalt von anfänglich 30° auf 50° erhöht wird.

385. Titelübersicht der in den neuesten chemischen Journalen veröffentlichten Aufsätze (15.—29. November).

I. Polytechnisches Journal von Dingler.

(Bd. 210. 3.)

- Noblet. Ueber die Fabrikation von Gussstahl nach dem Bessemer'schen und Martin-Siemens'schen Verfahren. S. 177.
 Carou, H. Ueber ein neues Verfahren zum Härten des Stahls und über die Wiederherstellung von verbranntem Schmiedeeisen. S. 181.
 Koppmayer, M. Bestimmung des Schwefels im Roheisen, Schmiedeeisen und Stahl. S. 184.
 Jannetaz, E. Ueber die Anwendung des zweifach schwefelauren Kalis zur Erkennung des Bleiglanzes in gemengten Erzen. S. 188.

¹⁾ Bereitet ans den Flechtengattungen, Rocella fuciformis und R. tinctoria.

- Knösel, Th. Ueber Verarbeitung der Platinrückstände. S. 189.
 Schaal, Eug. Alizarin als Indicator beim Titriren. S. 190.
 Vollmar, Moritz. Ueber die Anwendung der Raseneisenerze von Budin in Böhmen zum Reinigen des Leuchtgases und die nachherige Verwerthung der mit Schwefel beladenen Masse. S. 191.

II. Bulletin de la société chimique de Paris.

(Tome 20. 10.)

- Ladenburg. Sur les benzines pentachlorées. P. 433.
 Lorin. Sur les oxalines, nouvelle classe d'éthers et alcools proprement dits. Nouvelle caractéristique de ces alcools. P. 434.
 Bichat, E. Sur le pouvoir rotatoire des hyposulfates. P. 436.

III. Annalen der Chemie und Pharmacie.

(Bd. 170. 1. 2.)

- Michaelis, A. Ueber die Chloride und Oxychloride des Schwefels. S. 1.
 Schiff, Hugo. Untersuchungen über die Natur und Constitution der Gerbsäure. S. 43.
 Gräbe, C. Berichtigung in Betreff des Carbazolins. S. 88.
 Mittheilungen aus Professor Lieben's Laboratorium an der Universität zu Prag.
 1. Lieben, Ad. Ueber die in roher Gährungsbuttersäure enthaltene Capronsäure. S. 89.
 2. Kottal, Franz. Ueber gährungsapronsäure Salze. S. 95.
 Mittheilungen aus dem chemischen Laboratorium der Universität Innsbruck.
 18. Barth, L. und Senhofer, C. Ueber ein Condensationsprodukt aus der Oxybenzoesäure. S. 100.
 19. Senhofer, C. Ueber Phenoltrisulfosäure. S. 110.
 Jannasch, Paul und Hübner, H. Orthoxylol aus dem durch Brom und Toluol gebildeten flüssigen Bromtoluol. S. 117.
 Houzeau, A. und Renard, A. Ueber die Einwirkung des Ozons auf Kohlenwasserstoffe. S. 123.
 Mittheilungen aus dem Universitäts-Laboratorium zu Freiburg i. B.
 V. Claus, Ad. Zur Kenntniss des Dichlorglycids. S. 125.
 VI. Derselbe. Ueber die Einwirkung des Cyankaliums auf Dichlorglycid. S. 126.
 Grimshaw, Harry und Schorlemmer, Carl. Ueber die Oenanthylsäure und den normalen Heptylalkohol. S. 137.
 Butlerow, A. Ueber die Trimethyllessigsäure. S. 151.
 Werigo und Werner. Ueber Dichlorpropionsäureäther aus Glycerinsäure. S. 163.
 Kämmerer, H. Beiträge zur Kenntniss der Citronensäure. S. 176.
 Derselbe. Notiz über citraconsaures Barium. S. 191.
 Horstmann, A. Theorie der Dissociation. S. 192.
 Linneman, Ed. Berichtigung. S. 211.

IV. Annales de Chimie et de Physique.

(1873. Septembre.)

- Mathieu et Urbain, V. Des gaz du sang. Expériences physiologiques qui en font varier la proportion dans le système artériel.
 Maignac, C. Notices chimiques et cristallographiques sur quelques sels de glycine et des métaux de la célite.
 Marcet, Will. Recherches sur les phénomènes chimiques de la nutrition des tissus des muscles et pumons à l'état normal et dans la phtisie tuberculeuse.
 Franco, Diego. L'acide carbonique du Vesuve.
 Gélis, A. Action du soufre sur l'arsenic.
 Berthelot. Sur la production de l'acide propionique au moyen de l'oxyde de carbone et sur alcoolate de baryte.

(1873. Octobre.)

- Berthelot. Recherches calorimétriques sur l'état des corps dans les dissolutions.
 Recherches sur les sels métalliques et sur les sels ferriques en particulier.
 Duvillier, E. Action de l'acide nitrique sur le chromate de plomb. — Dosage
 du sulfate de plomb contenu dans les chromates de plomb.
 Peligot, Eug. Sur la répartition de la soude et de la potasse dans les végétaux.
 Joulin, L. Recherches sur les doubles décompositions salines.

(1873. Novembre.)

- Luynes, V. de. Mémoire sur la trempe du verre et en particulier sur les larmes
 bataviques.
 Marchand, Eug. Mesure de la force chimique contenue dans la lumière du
 soleil.
 Hirn, G. A. Mémoire sur les propriétés optiques de la flamme des corps en com-
 bustion et sur la température du soleil.
 Riche, Alfr. Recherches sur les alliages.
 Berthelot. Nouvelles contributions à l'histoire des carbonés, du graphite et des
 météorites.
 Berthelot. Formation de l'acétylène par la décharge obscure.

V. Bulletin de la société industrielle de Mulhouse.

(1873. Août.)

- Jeanmaire, P. Note sur une désorganisation du coton et des fibres végétales
 par les alcalis après l'action des certains oxydants.

VI. Journal of the chemical Society.

(November 1873.)

- Grimshaw, Harry and Schorlemmer, Carl. Oenanthylic Acid and Normal
 Heptyl Alcohol. 1073.
 Mayer, Ludwig and Wright, C. R. A. On some Oxydation- and Decomposition-
 products of Morphine Derivatives. 1082.

VII. Bulletin de la Société chimique.

(XX. 3. Août 5.)

- Riban. Sur le térébène.
 Berthelot. Chaleur de combustion de l'acide formique.
 Idem. Le Chlore et ses composés.
 Tommasi et David. Combinaison de l'acide picrique et de l'anhydride acétique.
 Grimaux. Une glycérine de la série aromatique.
 Stamm. Dosage des couleurs d'aniline.
 Demarçay. Combinaisons du chlorure de titane et des éthers.
 (4. 5. Septbr. 20.)
 Schützenberger et Risler. Titrage de l'oxygène et faits nouveaux sur l'oxygène.
 Quinquad. Respiration des poissons.

(6. 7. Octobre 5.)

- Lorin. Action de l'acide oxalique et des alcools polyatomiques.
 Riban. Le chlorhydrate de id. Dosage de térébène l'hémiglobine.

(8 et 9. Novbr. 5.)

(enthalten keine Original-Arbeiten.)

(10. Novbr. 20.)

- Ladenburg. Les benzines pentachlorées.
 Lorin. Sur les oxalines.
 Bichat. Pouvoir rotatoire des hyposulfates.