



Dreißigster Jahrgang.

zu beziehen durch alle Buchhandlungen und Buchhändler.

Wöchentlich ein Bogen.

Ueber einige neue Salzlösungen zur Anfertigung von photographischem positivem Papier, sowie das Copiren durch farbige Gläser.

Von Dr. phil. Georg Tenius, technischer Chemiker aus Dresden.

Bevor ich die praktische Ausführung bei der Anfertigung von positivem Papier beschreibe, mache ich auf folgende Hauptpunkte des neuen Verfahrens aufmerksam:

1) Um ein möglichst gutes positives Papier zu erhalten, ist vor allen Dingen notwendig, daß man das hierzu gewählte Papier sorgfältig prüft, ob es auch passend ist. Bei den vielfältigen Sorten, wie sie in der Photographie vorkommen, ist es sehr wichtig, daß man sich überzeuge, daß die Stoffe in dem Papier rein sind, die bei der Anfertigung von positivem Papier nachtheilig einwirken. Das photographische Papier soll aus reinen weißen Fäden angefertigt sein und darf weder Schwefel noch andere Substanzen enthalten, die dem Papier zur Vermehrung des Gewichtes beigegeben werden.

2) Das Papier soll eine möglichst ebene Fläche besitzen, damit das Chlor Silber nicht zu tief in die Poren eindringt und beim Fixiren sich leichter löst. Um das Papier möglichst glatt zu erhalten, läßt man dasselbe einigemal durch die Sattinirpresse gehen. Je ebener die Fläche des Papiers ist, desto schöner und getreuer werden die Bilder ausfallen, namentlich in dem Halbshatten. Um dem Papier einen möglichst weichen Ton zu geben und alle Poren zu verschließen, trinkt man das einmal suttinirte Papier zuerst in nachfolgender Lösung: Lösung Nr. I.: Salpetersaurer Baryt 20 Grammes, destillirtes Wasser 20 Unzen. Nach der Auflösung trinkt man dieselbe und nicht sie in eine große flache Guttapercha- oder Porzellanwanne und legt das Papier in ganzen Bogen herein, indem man es vollkommen in der Flüssigkeit untertaucht. Nach vier Minuten werden die Bogen herausgenommen und getrocknet. Die trocknen Bogen legt man hierauf in nachfolgende Lösung: Lösung Nr. II.: Schwefelsaures Barium 20 Grammes, destillirtes Wasser 15 Unzen. Nach der Auflösung filtrirt man dieselbe. Die Bogen werden nun in dieser Lösung ebenfalls vier Minuten gelassen, dann herausgenommen und zum Trocknen aufgehängt. Die trocknen Bogen läßt man zwei- bis dreimal durch die Sattinirpresse gehen, bis sie vollkommen glatt geworden sind, hierauf läßt man sie drei Minuten auf nachfolgender Lösung schwimmen: Lösung Nr. III.: Chlorbleichmittel, Chlorammonium, Chlorferrum, Chlornatrium, Chlorcalcium, Chlorammonium,

Chloralium, von jedem 10 Grammes in 70 Unzen destillirtem Wasser aufgelöst und filtrirt. Nach Verlauf von drei Minuten nimmt man die Bogen heraus, läßt sie trocknen, durch die Sattinirpresse gehen und vier Minuten auf nachfolgender Silberlösung schwimmen, welche Operation in einem dunkeln Zimmer bei Tageslicht vorgenommen werden muß: Lösung Nr. IV.: 50 Grammes weicher Sülzenstein, 400 Grammes destillirtes Wasser, aufgelöst und filtrirt. Nach Verlauf der vier Minuten nimmt man die Bogen von der Lösung, trocknet sie in der Nähe des Ofens vorsichtig und läßt sie noch einmal durch die Sattinirpresse gehen. Die fertigen Bogen legt man in die Kästchen und bewahrt sie sorgfältig vor dem Tageslicht auf. Das Papier ist jetzt so weit fertig, daß es zum Copiren verwendet werden kann.

Die Haupttheile dieses Verfahrens sind folgende: 1) Man erhält ein sehr schönes, glattes, weiches Papier. 2) Das salpetersaure Silberoxyd kann nicht mehr so tief in die Poren des Papiers eindringen. 3) Das Chlor Silber löst sich in der Flüssigkeit schneller auf und die lichten Stellen werden vollkommen weiß und gelben am Lichte nicht nach. 4) Eine längere Haltbarkeit der Photographie, da das Papier nicht so viel durch die salpetersaure Silberoxydlösung leidet.

Das Copiren durch farbige Gläser.

Es ist eine bekannte Thatsache, daß beim Copiren durch einfache weiße Gläser sehr viel auf das Tageslicht Rücksicht genommen werden muß, denn es kann nicht ein jedes Bild im Schatten oder in der Sonne copirt werden. Ein zu kräftiges Bild, wenn zu kurz exponirt wurde, copirt sich besser in der Sonne, weil das Sonnenlicht die Unterschiede zwischen den zu durchsichtigen Schatten und weniger durchsichtigen Lichtstellen größer macht und so besseren Einblick hervorbringt, während ein zu lange exponirtes Bild sich besser im Schatten copirt. Der Verfasser hat nun gefunden, daß man bei gewissen farbigen Gläsern diese Rücksicht gar nicht nehmen muß, sondern die Bilder sowohl in der Sonne, als auch im Schatten copiren kann, jedoch geht das Copiren nicht so schnell wie bei weissem Glas. Bei Anwendung von blauen und violetten Gläsern geht das Copiren am schnellsten und sichersten vor sich, während bei rothen und gelben Gläsern nur eine sehr schwache Wirkung zu bemerken war; bei gewissen Gläsern zeigte sich, daß die Halbshatten sehr schön copirt wurden, überhaupt hatte die Copie etwas Meliretts und nichts Monotonens, wie bei vielen Copien durch weiße Gläser. Meine Ansicht geht nun dahin, daß beim Copiren durch farbige Gläser, namentlich

durch blaues oder violetttes Glas, eine sehr scharfe modellierte Copie erhalten wird und dabei nicht zu befürchten ist, daß die Copien verbrennen oder unbrauchbar werden. Die längere Dauer des Copirens ist wohl nicht unangenehm, dafür erhält man aber eine desto bessere Copie.

Darstellung und quantitative Bestimmung des Theins aus den Theebältern.

Von G. Claus.

Von dem ätherischen Auszuge der Theebälter wird zur Aether zu $\frac{2}{3}$ abdestillirt, zu dem Rückstande in der Retorte $\frac{1}{10}$ seines Volumens sehr verdünnte Schwefelsäure gesetzt, die saure Lösung mittels eines Scheidetrichters getrennt und die Operation noch ein- oder zweimal wiederholt, bis der Aether seinen bitteren Geschmack und somit alles Thein verloren hat. Die verdünnte Schwefelsäure, welche neben dem Thein bloß noch Oxersäure enthält, wird in einer Pergamentkale mit überschüssiger gebrannter Magnesia versetzt, wobei sich ein Theil der Oxersäure zerlegt. Die Lösung wird vorsichtig eingetrocknet, der Rückstand zerrieben und mit Aether je Lage ausgezogen, bis dieser nichts mehr löst. Schüttet man diese Aetherauszüge in eine kleine tarirte Retorte, füllt man den Aether ab und trocknet nach 24 Stunden an einem warmen Orte, so kann man mittels einer zweiten Wägung der Retorte durch deren Gewichtszunahme die Menge des Theins erfahren. Um sich hierbei auch der gewöhnlichen Wägen für 50 Grm. Belastung bedienen zu können, spült man das Thein mit Aetherweingeist in ein dünnes leichtes Gefäß, wo man es verdunnen und trocknen läßt. Zu einer jedesmaligen Bestimmung braucht man höchstens 12 Grm. Theebälter und 1 Liter Aether, von dem nur wenig verloren geht; daraus erhält man 0,12—0,275 Grm. des reinen Theins. Zur Controle kann man die ausgezogenen Blätter mit etwas kohlensaurem Kali besetzen, eindrocknen lassen, mit 90 Proc. Alkohol ansüßeln und sich durch Destillation einen Theeextract darstellen, welcher leicht getrocknet und zu Pulver gerieben werden kann, und welcher bei der oben angegebenen Behandlung (Ausziehen mit Schwefelsäure u. s. w.) entweder eine gelbe nicht krystallinische Masse, oder etwas krystallinische Thein von gelblicher Farbe giebt, in welcher letzteren Fälle man diese Menge wägen und der erst gefundenen zurechnen kann, ohne einen merklichen Fehler zu begangen.

Mehrere so vom Verf. untersuchte Theesorten zeigten einen Gehalt von 1—2,5 Proc. Thein. Daß Belligt in Theegras 4,85—5,84 Proc. Thein fand, kann nach dem Verf. darin seinen Grund haben, daß das gewerbliche Belligmoos des Blattparasiten, aus dem der Theegras zumest besteht, reichhaltiger an Thein ist, als die gefährliche Neowatur der Theebälter.

Auch zur Darstellung des Theins im Großen eignet sich diese Methode, nur wäre es hier billiger, den Thee erst mit schwaach angesäuertem Wasser anzusüßeln, diesen Auszug mit Basen zu neutralisiren, vorsichtig einzudampfen und aus dem Rückstande das Thein erst mit Aether anzusüßeln und zu reinigen.

Aus den Analysen geht wieder hervor, daß der schlechteste Thee das meiste Thein enthält. Während nämlich der feinste Blumenbtee nur 1,033 Proc. Thein enthält, hatte der sogenannte Ziegeltee bis zu 3,490 Proc., was der Annahme, die Chinesen bereiten die letztgenannte Sorte aus schon angehöfsten Theebältern, widerspricht, da das Thein von Wasser ausgezogen wird, und alsdann der Ziegeltee ärmer an Thein sein müßte. — Diese letzte Theesorte, welche von den Nomaden Mittelasiens zu geringem Preise gekauft wird, wird als wahrscheinlich aus alten Theebältern und Zweigspitzen durch Zusammenpressen dargestellt.

(Pharm. Zeitschr. für Rußland, I. Jahrg.)

Ueber deutschen Portland-Cement.

Von Dr. G. Feichtinger.

Unter den verschiedenen im Handel vorkommenden Cementen ist der englische Portland-Cement bekanntlich einer der vorzüglichsten und daher findet derselbe in Deutschland immer noch vielfache Verwendung. Mit der Darstellung von Portland-Cement sind in England mehrere Fabriken beschäftigt, und die Fabrication desselben besteht in allen darin, daß man Thon und Kreide in einem richtigen Verhältniß innig mischt, die Masse dann zu Ziegeln u. s. formt und in eigenen Oefen brennt.

Sehen seit längerer Zeit wurden auch in Deutschland zahlreiche Versuche angestellt, um ein dem englischen Portland-Cement gleiches Material herzustellen, weil mit Recht vermuthet werden konnte, daß in Deutschland gewiß auch Rohstoffe zu finden seien, welche, richtig behandelt, einen Cement liefern, der dem englischen Portland-Cement an Güte nicht nachsteht. Die Versuche hatten lange keinen Erfolg; erst Herr Dr. Hermann Weibström gelang es im Jahre 1852 einen Cement herzustellen, welcher den englischen Portland-Cement in jeder Beziehung überlegen konnte. Dr. Weibström errichtete auch mit dem Consul F. Guntze die erste deutsche Fabrik für Portland-Cement in Steffin, welche später aus einer Actiengesellschaft überging. Der Steffiner Portland-Cement hat sich bereits in Nord- und Ost-Deutschland wegen seiner vorzüglichen Eigenschaften einen guten Ruf erworben und hat den englischen Portland-Cement aus diesem Theile Deutschlands beinahe vollständig verdrängt. Später errichtete Hr. Dr. Weibström eine Portland-Cement-Fabrik in Bonn, deren Product im Westen und Süden Deutschlands vielfache und von Jahr zu Jahr sich steigende Abnahme findet.

Auch an anderen Orten Deutschlands wird jetzt Portland-Cement bereitet, so z. B. von Angelo Sautlich in Perlmoos bei Kuffstein u. u. und es ist daher erwerthlich, berichten zu können, daß die Verwendung des englischen Portland-Cementes in Deutschland von Jahr zu Jahr im Abnehmen begriffen ist, und daß wir auf dem besten Wege sind, uns in dieser Beziehung von England unabhängig zu stellen. Daß Letzteres zur Zeit noch nicht ganz der Fall ist, liegt wohl nur in einem Vorurtheile, denn zahlreiche Anwendungen haben auch die Erfuchsichte den Beweis geliefert, daß die deutschen Portland-Cementen englischen in Nichts nachstehen. Dieses mußten selbst die Engländer zugeben, denn es wurden von der Jury der Vöndner allgemeinen Industrie-Ausstellung vom Jahre 1862 deutsche Fabrikate von Portland-Cement, wie die von Bonn und Perlmoos bei Kuffstein, mit der Prämienmedaille ausgezeichnet, welches um so bemerkenswerther ist, als die Engländer ihre Cement-Industrie für unübertroffen hielten.^{*)} Auch meine Versuche, die ich mit zwei deutschen Portland-Cementen anstellte, ergaben das Resultat, daß zwischen deutschen und englischen Portland-Cementen sowohl hinsichtlich ihrer chemischen Zusammensetzung als auch ihrer übrigen Eigenschaften eine große Uebereinstimmung besteht, und daß die deutschen Portland-Cementen an Güte den englischen gleich sind.

Folgendes ist die chemische Zusammenetzung von:

a) Portland-Cement aus der b) Portland-Cement aus der Fabrik des Bonner Verg.-Fabrik von Angelo Sautlich werks- und Hüttenvereines. in Perlmoos bei Kuffstein.

Kalk	57,18	55,78
Bittererde, . .	1,32	1,62
Thonerde . . .	9,20	8,90
Eisenoxyd . . .	5,12	6,05
Kali	0,58	0,75
Natron	0,70	1,06
Kieselsäure . .	23,36	22,53
Kohlensäure . .	1,90	1,46
Schwefelsäure .	0,64	1,85
	100,00	100,00

Vergleicht man damit die procentische Zusammenetzung von englischen Portland-Cementen, wie dieselbe von Hopfgartner^{**)} und mi^{***)} gefunden wurde, so ergeben sich nur ganz geringe Differenzen, welche jedenfalls von keinem Einflusse sein können.

Beide deutsche Portland-Cemente besitzen dieselbe Farbe wie der englische Portland-Cement, erhärtet unter Wasser auch bald und die Härte die sie erlangen, steht der des erhärteten englischen Portland-Cementes nicht nach. Unter dem Mikroskop betrachtet, zeigen die Theilchen der deutschen Portland-Cemente dieselbe blätterige und schiefere Form, wie sie von Herrn Professor Dr. Wettenkofer zuerst bei dem englischen Portland-Cement gefunden wurde. Dadurch, daß beide, wie der englische Portland-Cement, bis zur Entering des Thones gebrannt wurden, besitzen ihre Theile eine eben so große Dichtigkeit, wie die des englischen.

^{*)} Im Jahre 1859 lebte in München der englische Portland-Cement die Lonne zu 400 Zoll-Pfund noch 14 fl. und der Zoll-Cement 5 fl. 30 Kr.; jetzt kostt man die Lonne zu 400 Zoll-Pfund zu 11 fl. 30 Kr. Ein weiterer Beweis, wie sehr die Engländer die deutsche Concurrenz zu fürchten haben.

^{**)} Polytechn. Journal, Bd. CXLII, S. 355.

^{***)} Polytechn. Journal, Bd. CXLII, S. 40 mit 108.

Was die Fabricationsweise (resp. die Rohstoffe, aus welchen die deutschen Portland-Cemente bereitet werden, betrifft, so ist mir dieselbe nur für den kuffsteiner Portland-Cement bekannt. In der Nähe von Kuffstein findet sich ein Mergel, welcher von solcher Zusammensetzung ist, daß er sich ohne weiteren Zusatz zur Fabrication von Portland-Cement eignet. (Nach einem Gutachten des Bezirksbauamtes Kuffstein ist das Mergellager von einer solchen Ausdehnung, daß bei einer jährlichen Erzeugung von 80,000 bis 100,000 Centnern dasselbe auf Jahrhunderte ausreichen dürfte.) Der kuffsteiner Portland-Cement ist demnach ein natürlicher hydraulischer Kalk zum Unterschiede von den englischen Portland-Cementen, welche durchwegs künstliche hydraulische Kalle sind. Es ist dies der erste Kalk, daß in den großen Mergellagern in unseren Alpen ein Mergel gefunden wurde, der einfach durch Brennen ein so vorzügliches Product liefert wie der englische Portland-Cement ist, und mit Genauigkeit läßt sich daher auch annehmen, daß noch an mehreren Orten Mergel zu finden sein würden, welche sich ebenso zur Portland-Cement-Fabrication eignen. Es dürfte daher von Interesse sein, die procentische Zusammensetzung des Mergels, aus welchem der kuffsteiner Portland-Cement bereitet wird, kennen zu lernen. Derselbe besteht aus:

In Salzfäure unlösliche Bestandtheile.	fehschwammigen Kalk	70,64	Gesammtmenge der in Salzfäure löslichen Bestandtheile	
	fehschwammigen Bittererde	1,02		
	Eisenspath	2,58		
	Thonerde	2,86		
	Chyphs	0,34		
In Salzfäure unlösliche Bestandtheile.	Wasser und organ. Substanz	0,79	Gesammtmenge der unlöslichen Bestandtheile	
		78,23		
	Kieselerde	15,92		Gesammtmenge der in Salzfäure unlöslichen Bestandtheile
	Thonerde	3,08		
	Eisenspath	1,40		
Kalk	0,55			
Natron	0,82			
	21,77			

Der allem mache ich aufmerksam auf die Menge des in Salzfäure unlöslichen Theiles, welcher als sogenannter Thon bezeichnet wird; dieser beträgt nur 21,77 Procent, während die meisten Mergel eine viel größere Menge Thon enthalten und auch in der Praxis die Annahme herrscht, daß diejenigen Mergel, bei welchen der Thon 25 bis 30 Procent beträgt, die besten sind. Weiter unterscheidet sich dieser Mergel von anderen auch noch durch die chemische Zusammensetzung seines Thones, und bekanntlich ist letztere von einem wesentlichen Einflusse auf die Güte eines Cementes. Vergleichen wir die chemische Zusammensetzung vom Thone des kuffsteiner Mergels mit der des Thones vom Newby-Klasse, welcher in England zur Fabrication von Portland-Cement verwendet wird, so finden wir darin auf 100 Kieselerte:

Thon vom kuffsteiner Mergel.	Thon vom Newby-Klasse.
Thonerde	19,34
Eisenspath	8,79
Kalk	3,45
Natron	5,15
	36,73
	44,4

Man sieht hieraus, daß im Thon vom kuffsteiner Mergel die Kieselerte schon mit einer bedeutenden Menge von Wasser verbunden ist; letztere beträgt der Quantität nach nur um einige Procent weniger wie im Thone des Newby-Klasses, aber immerhin mehr als in den Mergeln sonst gefunden wird. Dadurch hat der Thon im kuffsteiner Mergel auch die Eigenschaft im Feuer leicht zu schmelzen, er kann leicht aufgeschloffen werden.

Sein Einfluß auf die Güte des kuffsteiner Portland-Cementes ist auch wegen geringer Bittererde-Gehalt und die von Vielen schon ausgesprochene Ansicht, daß ein größerer Gehalt an Bittererde nur nachtheilig wirkt, findet hier wieder ihre Bestätigung. Alle vorzüglichsten hydraulischen Kalle enthalten nur wenig Bittererde.

Wenn man ferner die procentische Zusammensetzung des kuffsteiner Portland-Cementes mit derjenigen des Mergels aus welcher er bereitet wird, vergleicht, so wird man finden, daß die Menge der Schwefelsäure, resp. Chyphs, im gebrannten Steine bedeutend zugenommen hat. Dieses rührt offenbar nur vom Brennmaterial her; zum Brennen des kuffsteiner Portland-Cementes wird Braunkohle verwendet, welche, wie dies sehr häufig ist, Schwefelstoff enthält. Ddß wahrscheinlich liegt auch hierin der Grund, warum der englische

Portland-Cement über 1 Proc. Chyphs enthält. Diese geringe Menge von Chyphs kann indeß von keinem nachtheiligen Einflusse sein.

(Tingler's polytechn. Journ. 174, S. 433.)

Wagenfedern aus Wolle und Stahl.

In der Union-Wagenfabrik zu New-York werden jetzt Wagenfedern angefertigt, welche, nach den bisherigen Verfahrensregeln zu schließen, nicht in den vorerwähnten und wertheften Erfindungen zu zählen sein dürften. Diese Trapezfedern werden aus einer Gruppe von Schraubenfedern aus Stahlblech gebildet, welche einzeln mit Wolle fest ausgepackt sind; in den cylindrischen Hellen eines Ovaleisenen Unterfahrs stehen und den Oberflachen oder Deckel tragen, auf welchem die Nachreifende des Wagens ruhen. Die Größe der Federn und die Stärke des Stahlblechs variiren nach der zu tragenden Last.

Da die Wolle unter kräftigem Druck in die Schraubenfeder gepreßt wird, so hat dieselbe schon an und für sich eine gewisse Tragfähigkeit, und bei ihrer wichtigen Eigenschaft, eine durch jedes übliche Gewicht kaum zu erschöpfende Elasticität zu besitzen, wird die gegenseitige Reibung der Trapezwinkeln beim Niedergehen der Feder und damit eine Dehnung des Metalles verhindert. Diese Federn sind sehr leicht, behalten ein constantes und stets nur in verticalem Sinne sich änderndes Spiel, und haben den besondern Vorzug einer weiten Lebensdauer.

Versuchsergebnisse einige der schwersten Locomotiven auf der pennsylvanischen Centralbahn und ein Güterwagen derselben Bahn, welcher bei voller Ladung einen Druck von 320 Ctr. ausübt, mit dergleichen Federn versehen, und es sind damit äußerst zufriedenstellende Resultate erzielt. Bei den stärksten Stößen, welche übrigens durch die Federn völlig aufgehoben wurden, betrug das Spiel der Federn höchstens $\frac{1}{2}$ Zoll.

Das American Railroad Journal bemerkt dazu folgendes: Die Combination der beiden Körper, Stahl und Wolle, und ihre werthvollsten Eigenschaften sind bei diesen Tragfedern von einem wunderbar günstigen Erfolge begleitet. Wenn nun auch eine besondere Sorgfalt auf die Fabrication der Stahlfedern verwendet und namentlich jede Feder vor Verpackung der Wolle mit dem vierfachen Gewicht der Normallast probirt und jede mit dem geringsten Mangel behaftete verworfen, beziehentlich umgearbeitet wird, so bleibt doch der gute Erfolg, d. h. das richtige Maas des Federspiels und die feste Gleichmäßigkeit derselben, zumeist von dem richtigen Verpacken der Wolle abhängig. Letzteres geschieht daher ausschließlich mit den hierfür construirten Maschinen.

(Zeitschrift des Vereins deutscher Eisenbahnverwaltungen, 1864, Nr. 35.)

Absehbild bei Destillationen.

Bei der Destillation von Flüssigkeiten, welche leicht stossen, sowie bei allen fraktionirten Destillationen bedient man sich gewöhnlich solcher Flüssigkeiten, welche einen hohen Siedepunkt haben, ist es sehr vortheilhaft, das Destillationsgefäß aus ein Drahtnetz zu stellen, auf welchem Absehbild in dünner, aber dichter Schicht angebracht ist. Man kann sich dies so häufig im Handel vorfindenden Bleiden und tuffartigen Absehbild bedienen, welcher zu Spröden doch nicht verwendbar ist. Die auf solchen Absehbild erhaltenen Flüssigkeiten sinden ganz ruhig und regelmäßig und wenn man auch die Wärme des Gefäßes, welche nicht von Flüssigkeit berührt ist, mit Absehbild umgibt, indem man das Drahtnetz entsprechend aufhängt, so werden sie weit weniger überhitzt als wenn man ein bloßes Drahtnetz aus ein Saubad anwendet. (Zeitsch. f. Chemie u. Pharm., 7. Jahrg., S. 639.)

Ein höchst einfaches und sehr sicheres Verfahren, **Baumwolle in weissen feinen Geweben zu entdecken**, hat Professor Böttger angegeben. Man schneide von der zu prüfenden Feinwand einen ca. 3 bis 4 Zoll langen und $\frac{1}{2}$ Zoll breiten Streifen ab, fahre ihn auf seinen 3 Seitenkanten (d. h. auf der Ketten- und Einschlagseite) bis auf 4 Linien aus, tange ihn hierauf zur Hälfte, seiner Länge nach, in eine verdünnte alkoholische Lösung von Kaliumferricyanid (bestehend aus 10 Gran krystallisirtem Zinnoberstein und 4 Peth gewöhnlichem Brennspiritus), siehe ihn sofort wieder aus dieser Zinnoberstein heraus, überdies ihn sodann so lange mit gewöhnlichem Brunnenwasser, bis dieses ungesättigt davon abläuft, und lege ihn schließlich, in diesem noch feuchten Zustande, 1 bis höch-

den 3 Minuten in ein mit gewöhnlichem Zalmiakgeist (Ammoniakflüssigkeit) angefülltes Porzellanschüsselchen. Hier sieht man nun in wenig Augenblicken an den ausgezupften Stellen des Streifens den Farbstoff allmählig von den Baumwollfäden verschwinden, während die Feinwäden gefärbt bleiben. Die einzelnen Baumwollfäden erscheinen mitunter in kurzer Zeit weiß, (in welcher Anzahl und wo sich dieselben auch in dem Streifen vertheilen müssen), die Feinwäden dagegen schon rothbraun.

Will man einen Streifen mit einem solchen auffallenden Farben-Contraste vielleicht längere Zeit aufbewahren, so thut man gut, ihn nicht austrocknen zu lassen, sondern nach oberflächlichem Abwaschen mit Wasser in eine ganz verdünnte Lösung von Soda (auf $\frac{1}{2}$ Pfund Wasser ca. 1 Loth Soda) einzulegen. Bei diesem meinem Verfahren ist es ganz gleichgültig, ob man den zu prüfenden Feinwandstreifen zuvor durch Anwaschen mit Seifenwasser entschleibt oder nicht.

(Polyt. Not.-Bl., 1865, Nr. 1.)

Eine Verbesserung der **Platinröndmaschine** besteht nach Melac zuerst darin, die Medaillen je zu treffen, die der Schwamm, nachdem das Wasserstoffgas sich entzündet, aus dem Bereich des letzteren gerückt wird.

Vegetabilisches Leimpulver von M. Hochstetter in Vangen bei Darnstadt (Str. 14 $\frac{1}{4}$ Thlr.) besteht nach den Industrie-Blättern S. 70 aus einer schlechten Sorte Kartoffelstärke (Str. 6 Thlr.).

Die jetzigen hohen Preise des **Faspektes** haben zur Folge, daß Beschreiter in den Handel kommen, die dem Bier einen unangenehmen Geschmack erteilen. Nach *Nerz* (Industrie-Zeit., 1864, S. 456) giebt gutes Pech, gepulvert und 24 Stunden mit dem Tschann Gewicht vierprocent. Alkohol in der Kälte übergoßen, eine Flüssigkeit, welche

Lackmuspapier nicht röthet, schwach aromatisch riecht und schmeckt und durch Bleichflüssigkeit nicht oder nur schwach weiß gefärbt wird. Solches Pech dagegen giebt eine Flüssigkeit, die Lackmus stark röthet, tropfen und herbe schmeckt, sehr stark aromatisch riecht und von Bleichflüssigkeit gelb gefärbt wird. Nach dem Vertampfen der filtrirten Flüssigkeit erhält man aus gutem Pech $19,10000$ aus schlechtem Pech $49,10000$ — $89,10000$ Extract. Aehnlich wie schwacher Alkohol wirkt auch dieses Wasser oder Spiritus auf das Pech und man kann daher bei einiger Uebung schon beim Riechen die Güte des Peches erkennen.

Um **geschleimtes Porzellanerde** (Kaolin) von **geschleimtem weissen Thon**, welcher in der Porzellanfabrikation nicht verwendet werden kann, zu unterscheiden, schüttelt man nach *Günser* gleiche Volumina derselben (bei 100° getrocknet) mit dem 4-fachen Volumen reiner conc. Schwefelsäure. Der Kaolin setzt sich viel schwerer ab als Thon und die klare Säure, mit Wasser verdünnt und mit Ammoniak übersättigt, giebt bei Kaolin sofort einen weißenartigen Niederschlag, bei Thon dagegen höchstens einen schwachen Niederschlag von Eisenoxyd. Kaolin wird schon bei gewöhnlicher Temperatur von Schwefelsäure zerlegt und so sich hierbei Kieselsäure anscheidet, so setzt sich die Flüssigkeit sehr langsam ab.

Das **Wachs der Sumacharten** (Japanisches Wachs) löst sich nach *Batta* beim Kochen mit Borax in Wasser vollständig auf und bildet damit eine gelatinöse, beim Erkalten sehr erstarrende Masse, aus welcher durch Säuren das Wachs gefällt wird. Bienenwachs zeigt diese Eigenschaft nicht, welche daher als Kriterium bei der Analyse dienen kann. (Verh. III. Ver.-Z., 1864, S. 49.)

(Ch. G.-Bl., 1865, S. 12.)

Blutstillendes Colodium besteht aus einer Lösung von 1 Th. krystallisirtem Eisenchlorid in 6 Th. Colodium.

Uebersicht der französischen, englischen und amerikanischen Literatur.

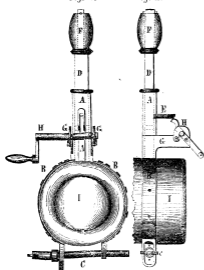
Apparat zum Graviren der Flaschen.

Von Grün; Bericht von Pichet.

Der finnische Apparat von Grün, Graviren in Paris (rue Dombre No. 3), verdient vermöge seiner Einfachheit und Billigkeit allgemeine Anwendung, wenn man die Flaschen außer der erhabenen angebrachten Fabrikmarke noch irgendwie bezeichnen will, da mittelst

Fig. 1.

Fig. 2.



dieselben auch ungeschickte Hände beliebige Zeichen auf jeder Flasche anbringen können. Die Wirksamkeit des Apparates beruht auf der Entfernung eines Theiles der Glasoberfläche durch wiederholtes Anfallen eines spitzen Stempelkegels. Die Einrichtung ist in unserer Abbildung dargestellt.

Die kleine Constatirmaschine A enthält unten in zwei flachen Armen B, B ans biegsamen, innen mit Leder gefüttertem Stahl, welche den cylindrischen Flaschenhals umfassen und mittelst der Schraube C so fest angezogen werden, daß der Apparat an der zu gravirenden Flasche fixirt ist. Ein Stahlschempel D, an dessen unterer Fläche die anzuführende Marke in erhabenen Charakteren angebracht ist, gleitet in der Constatir von A; die verstellbaren Spitzen der Marke wirken nach Art feiner Gravirhüchel. An dem Stempel ist der vertical absteigende Stift E angebracht; das andere Ende trägt das Gewicht F, dessen Größe je nach der Dicke des Glases wechselnd mag. In den beiden Ansätzen G, G dreht sich eine kleine Kurbel mit Nocken H, welcher den Stempel mittelst des Stiftes E aufliegt, worauf er durch sein eigenes Gewicht niederfällt. Man braucht also nur den Apparat an der Flasche zu befestigen und die Kurbel rasch umzudrehen, um das betreffende Zeichen vertieft darzustellen; man kann je in kurzer Zeit sehr viele Flaschen zeichnen.

(Bulletin de la Société d'Encouragement, Juli 1864, S. 395, nach Dingler polytechn. Journ. Bd. 174, S. 373.)

Ein neues Näßflissen. Ausgestellt in der Ausstellung der Arbeiter Nord-Indiens. Das Ganze mit Ausnahme des Armes A und der Schraube B ist in einem Stücke aus Eisen gegossen. Der Arm A dreht sich auf einem Stifte K und drückt das Zeug auf sein unteres eccentricisches Ende C und die runde Fläche D. Sobald der Stoff angezogen wird, preßt er sich von selbst fest. Soll derselbe fortgeschoben oder entfernt werden, so hat man nur den Arm A zurückzuschieben, und der Stoff ist frei.

Dieses Näßflissen hat vor den gewöhnlichen den Vorzug, daß der Stoff durch keinen Haken beschädigt wird, was besonders beim Nähen sehr feiner Zeuge Vermeidung verdient. Wir empfehlen daher die Nachahmung dieses feinen Apparates unseren Fabrikanten.

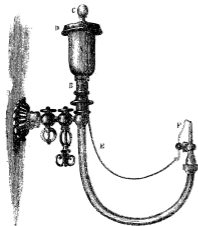
Eine neue schwarze Dinte wird von den Arabern benutzt, und zwar ist es der harzartige Saft von *Pistacia Atlantica*, ein Baum, der von den Eingeborenen *B'oon* genannt wird; der Saft nennen sie *Semag*. Der Saft dringt aus dem Baumstamm, wenn



derzeit mehr oder weniger tief verunreinigt wird, und nimmt an der Luft sehr bald eine intensive Schwärze an, die durch chemische Reagentien vom Papier nicht zu befreien ist.

Venior's Gasmaschine, der in Deutschland die Leistungsfähigkeit mehr oder minder abgeprochen ist, scheint in Frankreich und England immer mehr an Terrain zu gewinnen. *Mechanic's Journal* theilt mit, daß die *Reading Iron Works Company* die Einführung der Venior's Gasmaschinen in England mit den geeigneten Mitteln in die Hand genommen hat, und daß die Compagnie einige vorzügliche Maschinen von einer halben Pferdekraft und mehr aufgestellt hat, die in ihrer Leistung Nichts zu wünschen übrig lassen. Die praktische Erfahrung hat jetzt festgestellt, daß diese Maschinen pro Pferdekraft und Stunde 70 Cubitfuß engl. Gas verbrauchen; mithin, wenn 1000 Cubitfuß Gas 2 Uhr. kosten, liefert die Pferdekraft pro Stunde 4 Zgr. Wir unterlassen, jetzt auf die Vortheile dieser Motoren nochmals näher einzugehen, sondern wollen abwarten, bis das praktische England sein competentes Urtheil über die Maschinen gesprochen hat.

Cornelius' und Baker's elektrischer Armleuchter. Vor einiger Zeit erwähnten wir einer elektrischen Einrichtung, durch die es möglich wird, Gasbrenner in großer Zahl zu gleicher Zeit zu entzünden. Heute geben wir die näheren Details mit Abbildung. Der elektrische Strom wird durch Reibung hervorgerufen, und soll immer seine Wirkung ausüben. Das Messinggefäß A steht



auf dem Isolator von hartem Gummi B, und hat ein Fehlführer, das mit Zeite überzogen ist. Der Knopf C ist eine Handhabe für die harte Gummiplatte D, welche in das Gefäß A so vollkommen hineinpaßt, daß ein leichter Druck genügt, sie an den Boden des Gefäßes zu bringen. Durch die Reibung der Platte gegen das Werkzeug und die Zeite wird das Gefäß A geladen und der Conductor E führt den Funken nach dem Draht F. Dieser Draht ist von Platin und entzündet in kurzer Entfernung vom Brenner. Beim klopfen Abheben des Deckels D wird der Gasstrom entzündet. Dieser Apparat ist so einfach und billig, daß die Anwendung desselben besonders denen zu empfehlen ist, denen die Zündhölzchen unangenehm sind. In dem man den Leitungsdraht an mehrere Brenner anbringt, kann man auch mehrere Brenner auf einmal anzünden, niemals aber durch einen solchen Apparat die Brenner eines weitläufigen Gebäudes. Es ist sogar fraglich, ob es gelingt, durch einen elektrischen Apparat die Brenner eines Saales zu entzünden. Ob der Apparat in feuchter Luft seine Schutzeigenschaft thut, ist ebenfalls fraglich. *D. D.* (Scientific American.)

Zur leichteren Verarbeitung der Hohenschlacken läßt George Barry, Ingenieur der Ebbw-Valle Eisenwerke in Wales (*London Journ.* of arts 1864, S. 224), unter die Schlackentrüffel, über welche die Schlacken abfließen, einen Dampfstrahl treten. Der Strahl hat die Form einer dünnen Alasse und dringt in die geschmolzene Masse ein, welche dadurch in fadenförmigen Gebilden zertheilt wird. Diese Masse läßt sich leicht in Häufchen mit grobem Schrot

pulvern. Das Pulver ist für Riegel, Zeimassen, Semente und zu Dünger geeignet. Alle Schlacken kann man unarbeiten. Den Dampf entnimmt man den Kesseln der Gießmaschinen und ist ein Druck von 10—12 Pfd. per Quadratfuß ausreichend. Der Schmelz, durch welchen der Dampf ausströmt, ist 2—3 Zoll lang und 1/16 Zoll weit. Da die verteilte Schlacke durch jeden Luftstrom weggeführt werden kann, so bringt man dem Ofen gegenüber eine Kammer an, welche von Zeit zu Zeit entleert wird.

Condensation des Wasserdampfes in langen Rohren.

In der Gould and Carry Grube in Californien ist eine höpferdige Maschine 201 Fuß tief unterhalb der Erde aufgestellt, während der Dampfessel zu ebener Erde steht. Das Dampfrohr geht bis auf die Sohle des Schachtes, dann aber noch 899 Fuß lang durch einen Tunnel, ehe dasselbe an die Maschine gelangt; an der Maschine wie am Kessel sind Manometer angebracht, und es hat sich gezeigt, daß die Temperatur in der Dampfspannung, veranlaßt durch die Leitung von 1100', nur 5 Pfd. beträgt. Die Dampfleitung in den Quecksilber-Gruben von Amadon ist 1300' lang, und hier beträgt der Verlust der Spannung 14 Pfd. In den Gould and Carry Gruben werden Einrichtungen getroffen, den Dampf auf der Erdoberfläche zu überhitzen, und man hofft, dann einen noch geringeren Verlust zu haben. Das Dampfrohr liegt in einem hölzernen Kasten, der mit Asche gefüllt ist, und gerade Asche hat sich als dasjenige Material, das die Wärmeeinwirkung leitet, vor allen ähnlichen Körpern am besten bewährt.

Hermetische Fässer. Die Schwierigkeit, dichte Fässer für die Verwendung des Petroleum zu erhalten, war an den Petroleum-Quellen sehr groß, weil der Verlust durch die Verdunstung mehrere Millionen Dollars jährlich herabzusetzen. Man wendete metallene Fässer und viele andere Verrichtungen an, die man jedoch alle als unpraktisch aufgab, und gegenwärtig die Fässer von außen nochmal mit Feinöl bestreicht und, wenn dies getrocknet ist, im Innern mit einer starken Lösung von Pottasche imprägnirt. Diese Methode hat sich vortreflich bewährt, da das äussere Öl jeden Zutritt der Luft in das Faß hindert, und die innere Pottaschelösung jeden Antritt des Petroleum. An den Petroleum-Quellen in Nordamerika werden jetzt alle Fässer auf diese Weise imprägnirt, und alle Verdunstung dadurch absolut gehindert. (Die deutschen Pottasche-Fabrikanten sollten sich diese Methode ebenfalls aneignen.) *D. D.* (Scientific American.)

Magnesium wird im Großen dargestellt, indem das Doppelsalz von Chlormagnesium Chloralium zu Trochete eingedampft und mit Natrium im eisernen Tiegel zusammengeschnitten wird. Das erhaltene Metall wird vom Natriumüberschuß befreit, indem dasselbe aus eisernen Gefäßen, die mit Wasserstoffgas gefüllt werden, einer Destillation unterworfen wird. (Scientific American.)

Elektrischer Druckmesser von Lannay. Bei Gasleitungen kommen selbst bei genauer Druckregulierung in der Gasanstalt sehr häufig dadurch plötzliche Schwankungen vor, daß in der Nachbarschaft eine Anzahl Häuser geschlossen werden. Die Flammen vergrößern sich zu sehr, rufen und lassen unverbrenntes Gas entweichen. Lannay's elektrischer Manometer, dessen Beschreibung in unserer Quelle (den Cosmos) steht, besteht wahrscheinlich aus einer einfachen zweifelhaflichen Röhre, in der Mischung mit Quecksilber gefüllt, deren einer Schenkel mit der Gasleitung zu den Lampen, deren anderer Schenkel mit der Luft in Verbindung steht. Dicht über dem Quecksilber im offenen Schenkel steht ein Platinrohr, der mit dem einen Pole einer galvanischen Batterie verbunden ist. Der andere Pol ist mit der eisernen Röhre, in der das Quecksilber sich befindet, in constanten Verbindung. Trifft nun der Gasstrom, so steigt auch das Quecksilber im offenen Schenkel, es berührt den Platinrohr nur schieflig dadurch den Strom. Dieser Strom macht einen Eisenkreis in der gewöhnlichen Art magnetisch, dieser zieht den Anker an und hebt so den Sperrhaken aus, der ein gewöhnliches Ventileventil arretirt. Sobald man das Ventileventil hört, ist es Zeit, den Druck durch entsprechende Drehstellung zu regulieren. Ähnliche Constructionen sind bei den Manometern der Dampfessel vorgeschlagen worden und dort wahrscheinlich noch besser am Plage, da hier größere Druckdifferenzen herrschen. (Wresl. Gew.-B. 1864, S. 208.)

Künstliche Mineralwässer. In der letzten Sitzung der Naturforscherver-Gesellschaft zu Manchester sprach Prof. Roscoe in einem

Vortrag über natürliche und künstliche Mineralwässer und über die in einzelnen Quellen neu entdeckten Metalle: Coccium, Antimonium, Indium und Thallium, die Vermuthung aus: ob nicht häufig die auffallende medicinische Wirkung der natürlichen Mineralwässer dem sehr geringen Gehalt an einem dieser Metalle zuzuschreiben sei. Zugleich führte der Redner an, daß in den künstlich dargestellten Mineralwässern noch keine Rückficht auf diese neuen Metalle genommen wurde. Der Uebersetzer fügt hinzu, daß die letztere Bemerkung von Rodocce richtig ist, und daß seines Wissens von Mineralwasser-Fabriken Deutschlands auch noch nicht auf diese Metalle geachtet ist, was lange hätte der Fall sein sollen, ganz abgesehen davon, ob und welche medicinische Wirkung diese Metalle haben. Der Grund, weshalb bis jetzt nicht darauf geachtet ist, liegt wohl darin, daß die Gen-temenien der künstlich dargestellten Kurwässer allmählig aber stetig abnimmt, und bei den sogenannten Kurwässern, wie Selters, kommt es in der That nicht darauf an, ob in einer Flasche Selterser Wasser der taufendste Theil eines Milligramm an Chlor-Antimonium enthalten ist oder nicht.

D. D.

Die pneumatische Eisenbahn. Die polytechnische Gesellschaft in New York sprach sich in einer der letzten Sitzungen dahin aus, daß die pneumatischen Eisenbahnen sehr wohl ausföhrbar seien, und schon jetzt als Communicationsmittel für kurze Strecken Anwendung finden könnten, z. B. über breite Flüsse, über Meeressarme, über welche das Bauen von Brücken unaußföhrbar ist. Ebenso sei das Princip sehr anwendbar für unterirdische Eisenbahnen, die bestimmt sind, den Verkehr in großen Städten zu vermitteln. Es wurde angeführt, daß die unterirdische Eisenbahn in Venedig, die mit geheizten Locomotiven besahren wird, den großen Uebelstand hat, daß die Luft zu reich an Kohlenäure wird, weil je große Mengen von Keteo verbraucht werden. Die Folge davon ist, daß sehr häufig Personen ohnmächtig werden, und deshalb die Frequenz der Bahn merklich abnimmt. So starke Ventilationen auch angebracht sind, je geling es doch nicht, diesen Uebelstand Herr zu werden. Eine pneumatische Eisenbahn würde alle derartige Besorgnisse umgehen, und es würde der Verkehr genöthigt, bei der unterirdischen Bahn, die in New York angelegt werden soll, das Princip der Pneumatic anzuwenden. (Scientific American.)

Portraits. Härte ist bei allen Portraits, namentlich denen von Damen ungeschällig; nach Frn. M. Athey bekommt man sehr weiche schöne Bilder in folgender Weise. Ueber einen genügend großen Heliographen wird ein Stück Tüll gespannt, und dieser Tüll wird zwischen die Person und das Object gestellt. Je nachdem man es dem einen oder anderen näher erhält man eine andere Wirkung. Je näher man es der Person bringt, um so weicher wird das Bild, um je mehr wird das Gewebe sichtbar, welches dem Bild Aehnlichkeit mit einem Kupferstich oder einer Bleistiftzeichnung giebt.

(Phot. Arch., 1865, S. 43.)

Gelbwerden der Abdrücke im Nirkirbad. Wie Mr. T. T. Cooper in Humphrey's Journal mittheilt, kommt dies nun dann vor, wenn das Silberbad lauer war. V. de Courten rüth, die Bilder ehe man sie in das Nirkirbad bringt, in der Durchsicht zu betrachten. So lange sie hier noch eine röthliche oder branne Färbung zeigen, wenn gleich auf der Oberfläche sehr kräftig erscheinend, werden sie im Nirkirbad ihre schöne Färbung verlieren. Wägt man sie aber im Tonbad bis sie auch in der Durchsicht blauweißig geworden sind, so verlieren sie nur wenig im Nirkirbad, und beim Trocknen werden sie wieder schwarz.

(Phot. Arch., 1865, S. 42.)

Ueber die mechanischen Wirkungen abgeperrter und durch die Sonnenstrahlen erwärmer Luft. Von W. D. Cabinet theilte der französischen Academie folgenden, von Men- det, Vizealprofessor zu Alencou, angefertigten Versuch mit.

Eine Glode, oder vielmehr ein cylindrischer Behälter, aus schwachem Silberblech angefertigt und äußerlich geschwärzt, wird zur Hälfte mit Wasser und zur Hälfte mit atmosphärischer Luft gefüllt und erhält die Sonnenstrahlen durch zwei über sie gestülzte Glasgloden, deren eine die andere umgibt und bedeckt. Die Silberblechglode wird unten geschlossen; die über dem Abperrwasser liegende Luft nimmt in Folge der Einwirkung der Sonnenstrahlen ziemlich rasch eine sehr hohe Temperatur an. Ein mit Hahn versehenes Röhrchen communicirt unten mit dem in der Glode enthaltenen Wasser und ist so gebogen,

daß es nach oben senkrecht aufsteigt. Nachdem der Apparat einige Zeit der vollen Einwirkung der Sonnenstrahlen ausgesetzt worden, erhebt sich beim Oeffnen des Hahns ein 10 Meter hoher Wasserstrahl aus dem Röhrchen, und hält so lange an, als die Inflation dauert und unterhalb der abgeperrten Luft noch Wasser vorhanden ist. Stellt man sich zwischen Sonne und Apparat, so nimmt der Wasserstrahl allmählig an Höhe ab und steigt zuletzt gar nicht mehr auf. Ist das Wasser im Apparate erschöpft, so schließt man den Hahn, öffnet eine zu diesem Zwecke angebrachte Communication und läßt von Neuem Wasser in das Reservoir unter die Luft eintreten; wirkt dann die Sonne, so springt auch der Strahl wieder.

Cabinet meint, daß dieser Apparat sich in Wäudern, in denen der Himmels stiel unbedeckt ist, und die Sonnenstrahlen stark brennen, namentlich in Egypten, wohl als zu einer Benugung im Großen geeignet erweisen dürfte.

(Comptes rendus, t. LIX. p. 527, September 1864.)

Photolithographische Ueberdruckswärze, von E. J. Affer. Eine brauchbare Ueberdruckswärze ist bei der Photolithographie von großer Wichtigkeit; sie muß rein aus dem umgibtendsten Positiv gebracht werden können, und auf dem lithographischen Stein ein festes Bild geben, welches nicht geübt zu werden braucht. Dies wird zum größten Theil durch meine frühere Linie mit Stearin (phot. Archiv, Nr. 66, pag. 392) bewirkt. Fernere Versuche aber haben mich zu einer anderen Composition geleitet, wodurch die Arbeit bedeutend vereinfacht wird. Ich mische nämlich nur Olein mit der gewöhnlichen lithographischen Druckswärze; da das Olein wie das Stearin in Wasser unlöslich ist, vermeidet man das Ätzen des Steins. Das Olein verbindet sich viel leichter und besser mit der Schwärze als das leicht krythallisirende Stearin.

(Tijdschrift voor Phot., durch Phot. Arch., 1865, S. 36.)

Der Hippophilus von Beaujean ist ein mit Luft gefülltes Pfefferkorn mit 3 Quathiere und unterscheidet sich von dem gewöhnlichen Kummel dadurch, daß die Haare und der geshwepte Mist, welche diesen umgeben, um die Schultern des Pferdes zu schließen, durch zwei mit comprimierter Luft gefüllte Säde aus vulkanisirtem Kautschuk vertreten sind. Letztere sind wie gewöhnlich von Oeier umschlossen, die Verminthung, Schimmel und andere permanente Ursachen der Hitze, welche mit den Schultern in Berührung kommen, erlaubt, den Hippophilus Pferden von der verächtlichsten Körperbildung anzuwenden, ohne daß dieselben den Wusthellen am Bug und Schultern ausgesetzt wären. Der Tierärztliche Verein von Paris hat mit dem Hippophilus Versuche anstellen lassen, die in jeder Beziehung glänzende Resultate ergeben haben.

(Archiv. Bl. 1864, Nr. 27.)

Vahen giebt an (Compt. rend. LIX, S. 415), daß die dickwandigen und unregelmäßige Aggregate bildenden Gekspinnfasern wie z. B. Hauf eine Schießbaumwolle geben, welche sich leichter zerlegt als die aus Baumwolle dargestellte. Insofern enthält die Baumwolle fetter und stickstoffhaltige Substanzen, deren vollständige Beilegung fast unmöglich ist. Im Vacuum bei 125°C. getrocknete Kartoffelsäure, nach dem Erkalten 6 Stunden lang in ein Oehmöl von gleichen Aequivalenten einfach gewässertem Salpetersäure und Schwefelsäure getaucht, vollständig ausgewaschen und getrocknet, giebt ein außerordentlich leicht explosivendes Product (Pyroxam), dessen ballistische Kraft jenen weit größer, jenen weit geringer ist, als die der Schießbaumwolle. Das Pyroxam explodirt am so leichter, je vollständiger es nitriert ist. In verthloffenen Gefäßen aufbewahrt, zerlegt es sich bei gewöhnlicher Temperatur freiwillig, bisweilen mit Explosion, beim gleichzeitigen Erwärmen von Pyroxam und Schießbaumwollen explodirt rüheres stets bei 95–98°, während sich letztere noch bei 100° einige Zeit halten.

In Esgüthiger gefest und verdampft, erhält man das Pyroxam in homogenen Massen, die frisch bereit, selbst bei 100° sich einige Zeit halten, es scheint also die größere Zerfallsbarkeit des Pyroxams von der unregelmäßigen Gefäß abzuhängen. Da im Hauf die weilen Stärke verkommt (Malaguti), so erklärt sich hieraus vielleicht die größere Zerfallsbarkeit der Schießbaumwolle. Eine sehr geringe Menge Stärke kann diese Wirkung auslösen. Deshalb muß man sich auch vor Holzsplittern hüten, die häufig Stärke enthalten. Aus allen diesen Beobachtungen geht hervor, wie schwierig es ist, eine Schießbaumwolle von constanter Beschaffenheit herzustellen.

Mittheilungen aus dem Laboratorium des Dr. Dullo in Berlin, Jägerstraße 63a

Judd. Die Schmutzfachen, die schon seit längerer Zeit unter dem Namen Judd in den Handel kommen, von denen viel getragen werden und sich durch Vechtigkeit, sowie durch hübsches Aussehen auszeichnen, sind nicht unmittelbar aus Steinfleulen oder, wie man es hört, aus Anthracit gedreht, sondern haben einen einfacheren Ursprung. Die billigeren Schmutzfachen sind aus einem Gemisch von Braunkohlenspulver und Steinfleulenschmuck; wahrscheinlicher in der Weise, daß beide Substanzen warm gemischt, das Gemisch stark gepreßt ist, und aus dieser Masse die verschiedenen Gegenstände gedreht sind. In der Wärme lassen sich die Gegenstände biegen, z. B. als Glieder der Ketten etc., und die Enden werden mit Holz zusammengeklebt. Das Ganze wird schwarz angestrichen und dann in schmelzendes Paraffin gebracht, wodurch der schon blanz hervorgerichtet wird, während die Mätle durch das Drehseln erzeugt ist. Diese Masse enthält wenig Steinfleulenpulver, wenn sie ist auf dem Markt erbig. Von diesen ertragsreichen Waaren bis zu den feinsten giebt es eine Reihe von Abstufungen; die feinsten sind dargestellt aus dem härtesten Steinfleulen, dessen Härte vermindert wird, wenn man zu der schmelzenden Masse geringe Mengen von Braunkohl oder ähnlichen Körpern hinzusetzt, die bei hoher Temperatur Sauerstoff abgeben; es genügt hierzu sehr geringe Mengen, die man selbst bei der Analyse nicht ganz leicht nachweisen kann. Das Pech wird dadurch nicht allein härter, sondern auch unangreifbarer sowohl durch Wärme, wie durch verschiedene andere Reagentien. Aus dem so behandelten Pech werden die verschiedenen Gegenstände gedreht, resp. gegossen und dann, wo es nöthig ist, Biegungen in der Wärme bewirkt. Diesen Sachen braucht man keinen Glanz zu geben, weil sie schon natürlichen Glanz haben. Selbstverständlich haben diese Sachen nicht erdigen Bruch, sondern mehr oder weniger muschigen Bruch, mitunter auch glasartigen. Sie brechen sehr leicht, rücken genau wie Pech und hinterlassen eine sehr geringe Menge Asche. In Alcohol und Aether sind sie ganz unlöslich, dagegen lösen sich die meisten bei längerem Kochen in Terpentinalöl und Solariöl. Ebenfalls werden sie durch starke Kalilauge beim Kochen gelöst. Inseifen verhalten sich nicht alle diese Schmutzfachen gegen die angeführten Körper gleich. Die Dree, solche ziemlich wertvollen Gegenstände zu so hübsch aussehenden Schmutzfachen zu verarbeiten, ist eine sehr glückliche; der Herron, den sich der Erfinder für jene Dree besondert löst, ist zwar etwas hoch, allein dagegen läßt sich kaum etwas sagen.

Oben mit dem Schreiben des eben erwähnten Artikels zu Ende gekommen, wird mit einer Probe von Schmutzfachen mitgetheilt, die ganz neuerdings aus Paris hierher gekommen ist, und zwar unter dem Namen: Amittirtes Judd. Dasselbe sieht äußerlich ebenso aus, wie die besten Sorten des ächten Judd; inessen schon bei erster Beobachtung desselben merkt man, daß man es mit einer andern Masse zu thun hat. Denn während das ächte Judd leicht zerbricht, so ist das imittirte Judd durch die Imitation so verfertigt, daß man es auf dem Amboss mit rein Hammer bearbeiten kann, ohne daß es wesentlich verändert wird. Dasselbe widersteht den Angriffen aller Reagentien, um durch Kochen mit concentrirter Kalilauge oder Schwefelsäure wird es zerlegt; es brennt, indem es vorher schmilzt, und verbreitet einen Geruch wie Kaustisch. Alle diese Eigenschaften zusammen lassen erwarten, daß das imittirte Judd gebildeter Kaustisch ist, aus dem schon lange Kämme und ähnliche Gegenstände gefertigt werden. Die Pariser Dree, diese Masse zu Schmutzfachen zu verarbeiten, ist ganz hübsch, aber daß die deutschen Industriellen denken, daß der harte Kaustisch aus Paris hierher importirt wird, das, meine Herren, ist nicht hübsch.

Kaffaglar für Bierbrauer. Das Verfahren, die Bierfasser mit schwarzem Pech zu dichten, hat bekanntlich mancherlei Nachtheile, besonders dem, daß beim besagten Durchrollen der Fässer, nachdem das flüssige Pech eingegeben ist, leicht die Rauten der Fässer abgelagert werden, ferner dem, daß das Pech oft durch die Hitze des Feuers leidet, und endlich dem, daß das Bier einen unangenehmen

Geschmack nach Pech annimmt. Um diesen Nachtheilen zu entgehen, und besonders um die Fässer länger zu conserviren, wendet man in einzelnen Brauereien schon seit mehreren Jahren ein Verfahren an, das sich gut bewährt hat und deshalb verdient, allen Brauereien zur Nachahmung empfohlen zu werden. Das Verfahren besteht darin, daß man sich eine Lösung von $\frac{1}{2}$ Pfd. Kalkstein, 4 Pfd. Schellack, 2 Pfd. Terpentinalöl und 1 Pfd. gelbem Wachs in 1 Quart hartem Weingeist bereitet, und mit dieser Lösung das Innere des Fasses zweimal vermischt eines Fasses bespricht. Sobald der zweite Anstrich getrocknet ist, was sehr bald geschieht, überstreicht man noch einmal mit einer reinen Schellacklösung, die aus 1 Pfd. Schellack und 1 Quart hartem Weingeist besteht ist. Dieser Firnis schließt alle Poren, springt nicht ab und giebt dem Bier durchs das seinen Geschmack. Im gegenwärtigen Augenblicke sind durch den amerikanischen Krieg die Harze allerdings etwas theurer, allein auch bei diesen jetzigen Preisen ist die angeführte Kaffaglar für die Dauer billiger, als die Anwendung des Peches, und eine aus bekannte große Brauerei hat das Pech gänzlich verworfen, weil außer der größeren Billigkeit auch die größere Reinlichkeit auf Seiten der Anzöpfung steht. — Bergl. Ill. Gew.-Ztg. 1864, S. 221.

Die Darstellung von Stärkeshyup. Es ist bekannt, daß in jetziger Zeit große Mengen von Stärkeshyup dargestellt werden, und zwar für Bierbrauereien, zum größten Theil aber zum Zweck der Versäuerung des indischen Syrops. Wenngleich wir diesen Zweck für verwerflich erklären, so fühlen wir uns doch zu schwach, dem allgemein herrschenden Gebrauch zu steuern, wir wollen aber im Nachfolgenden zeigen, wie man ein bedeutend höheren Werth und wirksamere Kraft hat, als veräulter Syrup. Unveräulter Syrup kommt wenig im Handel vor, denn im Zulande wird indischer Syrup nicht mehr producirt; der aus England via Hamburg importirte ist aber in England oder in Hamburg, oder wenn er durch die richtigen Hände ging, an beiden Orten veräulert, und wir glauben nicht zu irren, wenn wir das Erscheinen eines unveräulerten indischen Syrops für eine große Auserauflistung erklären.

Die Fällflüssigkeit, die sich damit abgeben, den indischen Syrup zu verschneiden, haben mit der Unannehmlichkeit zu kämpfen, daß der Stärkeshyup kristallisirt und demzufolge erwärmt werden muß, damit die Krystalle sich lösen. Das ist vielen Leuten unangenehm, und sie fordern deshalb von dem Stärkeshyup-Fabrikanten die Lieferung eines Syrops, der nicht kristallisirt, damit ihnen das Verschneiden leichter von Statten geht. Die Stärkeshyup-Fabrikanten können aber dieser Forderung nicht entsprechen, da Stärkeshyup immer kristallisirt, wenigstens immer dann, wenn er nach der bekannten Methode mit Schwefelsäure dargestellt ist und längere Zeit ruhig liegt. Statt des Stärkeshyups stellen sie aber Stärkeshyup dar, der niemals kristallisirt, aber den Nachtheil bietet, daß er gar keine signifikante Kraft hat, während der Stärkeshyup ziemlich stark süßt. Ich habe vor einiger Zeit Veranlassung gehabt, mich mit diesem Gegenstande zu beschäftigen und habe dabei ein billiges und leicht anzuwendbares Mittel gefunden, die Krystallisation des Stärkeshyups aus dem Stärkeshyup gänzlich zu verhindern. Bei Anwendung dieses Mittels wird es dem Stärkeshyup-Fabrikanten möglich, ein süßendes Rohmaterial ebenso billig zu Markte zu bringen, wie gegenwärtig das nicht süßende Stärkeshyup. Ich bin bereit, das eben angelegte Verfahren an eine Stärkeshyup-Fabrik abzutreten, der es beliebt, wolle, sich deshalb mit mir in Verbindung zu setzen.

Kleine Mittheilungen.

Aus der gewerblichen Statistik von Paris, die jüngst veröffentlicht ist, entnehmen wir folgende Zahlen, die allgemeinen Interesse beanspruchen können. Die Gesamtzahl der gewerblichen Etablissements betrug in Paris 107,171. Von diesen betheiligten nur 7492 mehr als zehn Arbeiter, 31,480 haben 2 bis 10 Arbeiter, und die übrigen, also 62,199 Etablissements, stellen keine Beschäftigten dar, in denen entweder der Meister

allein oder nur mit einem Gehilfen arbeitet. Der Gesamtwerth der jährlichen Production von Paris betrug 940 Millionen Francs. Von dieser Summe kommen aus Rohstoffmaterial und Werkstoffe 300 Millionen, aus fertigen Stoffen 126 Millionen und aus Bauten 84 Millionen. Der Export für 1860 betrug 96 Millionen Francs, und zwar wurde nach Amerika exportirt für 20 Millionen, nach England für 9½ Millionen und nach Rus-

