

Genugtuung, daß auch gegnerische Opponenten den von mir dargelegten Standpunkt der chemischen Industrie als „vornehm“ bezeichneten. Damit ist doch ohne weiteres bejaht, daß die chemische Industrie einen sozialen und gerechten Standpunkt einnimmt und fürder einzunehmen gewillt ist. Ein Individuum oder eine Gruppe von Individuen, also eine Gesamtheit, wird sich zu Leitsätzen entweder nur durch freie Überzeugung oder die Macht der Verhältnisse bekennen. Hat nun irgend ein Boykott oder ein mit Erfolg von seiten der technischen Beamten der chemischen Industrie geführter Interessenkampf die Unternehmer zum Einlenken gezwungen? Die Frage kann absolut verneint werden, denn man hat nie etwas von solchen Kämpfen gehört, vielmehr weiß man, daß zwischen den beiden Interessengruppen tiefer Friede und gutes Einvernehmen herrscht. Ist dem aber so, so kann wohl mit Fug und Recht angenommen werden, daß die Arbeitgeber der chemischen Industrie den „in der Konkurrenzklausel als gerecht und sozial anerkannten Standpunkt“ aus freier Überzeugung gewonnen haben. Die Handlungen aus der freien Überzeugung sind keine aus dem Augenblick heraus entstandenen Handlungen, es geht ihnen immer ein ganzes Stück Entwicklungsgeschichte voraus. Was die Vertreter der deutschen Farbenindustrie sowie der Verein zur Wahrung der Interessen der chemischen Industrie, also die Gruppe der Arbeitgeber der chemischen Industrie Deutschlands, zum gemeinsamen Leitsatz in der Handhabung der Konkurrenzklausel gegenüber den Angestellten am 13. und 14. Dezember 1906 erhoben haben, ist nichts anderes als der Standpunkt, den der größte Teil ihrer Mitglieder, wohl die meisten Arbeitgeber der chemischen Industrie, schon jahrelang vorher aus freien Stücken eingenommen hatten.

Gewiß, Herr Dr. Potthoff hat mehreren größeren Firmen der chemischen Industrie im Reichstage rigorose Konkurrenzklauseln nachgewiesen. Aber so wenig eine Schwalbe einen Sommer ausmacht, so wenig eine einzelne Anomalie ein System. Ich möchte Herrn Dr. Potthoff nachdrücklichst darauf hinweisen, daß mir höchst ehrenwerte und maßgebende Vertreter aus den Kreisen der chemischen Großindustrie, die absolut nicht geneigt sind, etwas zu beschönigen, auf wiederholte Erkundigungen hin versicherten, daß eine Sicherung der Konkurrenzklausel durch das Ehrenwort allgemein nie gebräuchlich gewesen sei. Wozu denn auch? Konventionalstrafe und Schadenersatz sind doch genügende Sicherungen! Ich bin überzeugt, daß, wenn es möglich wäre, in alle früheren Angestelltenverträge Einblick zu bekommen, in einzelnen, aber nie in allen rigorose Klauseln erwiesen würden.

Im übrigen freue ich mich sehr, daß auch Herr Dr. Potthoff die Bestrebungen der Organisationen der chemischen Industrie auf dem Gebiete eines gerechten Ausbaues der Konkurrenzklausel gern anerkennt. Allerdings meint er skeptisch, daß es als vollkommen ausgeschlossen erscheine, daß der von der chemischen Großindustrie empfohlene Weg Gesetz wird. Träfe seine Ansicht zu, so wäre es im Interesse der Angestellten zu bedauern.

Recht interessant sind die Ausführungen Dr. Potthoffs über die Substitution der bezahlten Konkurrenzklausel durch einen langfristigen Dienstvertrag. Die Vor- oder Nachteile zu untersuchen, will ich mir vorbehalten. Vielleicht bietet sich später Gelegenheit, noch darauf zurückzukommen.

Mannheim, 26. Oktober 1908.

Dr. Max Buchner.

Über die Bestimmung des Ätzkalks.

Von Chefchemiker R. Nowicki, M.-Ostrau.

In der von Dr. Max Pöpel¹⁾ angegebenen einfachen Bestimmung des Ätzkalks neben kohlen-saurem Kalk bildet die Indifferenz des kohlen-sauren Kalks gegen Chlorammoniumlösung die Grundlage der Methode. Es ist jedoch eine bekannte Tatsache, daß sowohl gefälltes, als auch in der Natur vorkommendes Calciumcarbonat aus Lösungen von fixen Ammoniumsalzen das Ammoniak beim Kochen in Freiheit setzt.

Ein Bild über den Verlauf der Reaktion mögen folgende Versuche geben:

1. 0,5 g gefälltes neutrales CaCO_3 setzen aus einer Lösung von 1 g NH_4Cl in 100 ccm Wasser nach 1stündigem Kochen 0,1589 g NH_3 — 49%

2. 0,5 g gef. neutr. CaCO_3 setzen aus einer Lösung von 0,5 g NH_4Cl in 100 ccm Wasser nach 1stündigem Kochen 0,1437 g NH_3 — 90%

3. 1 g Kalkstein setzt aus einer Lösung von 1 g NH_4Cl in 100 ccm Wasser nach 1stündigem Kochen 0,136 g NH_3 — 42% NH_3 in Freiheit.

Es ist zu bemerken, daß die Menge des ausgetriebenen Ammoniaks mit der Kochdauer und der Quantität des Kalksteins steigt.

Neue Bürettenklemme für absolut senkrechte Aufhängung von Büretten und ihre Anwendung für Wandarmstative.

Von GUSTAV MÜLLER, Ilmenau.

(Eingeg. d. 15./10. 1908.)

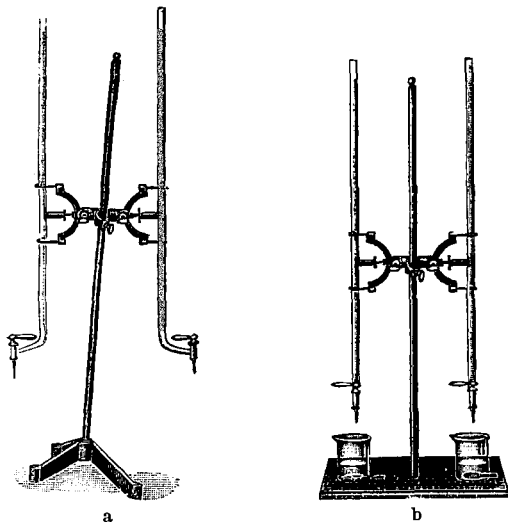
Bei den bisher im Gebrauch befindlichen Bürettenklemmen besteht der Übelstand, daß die Bürette, wenn der Stab nicht gerade steht, ebenfalls schief hängen muß, wodurch die Ablesung erschwert und ungenau wird.

Dieser Mißstand ist bei der hier abgebildeten neuen Bürettenklemme dadurch beseitigt, daß die die Büretten haltenden Bügel sich sowohl in der horizontalen als auch in der vertikalen Ebene bewegen und drehen lassen. Es wird also bei diesen Klemmen eine ähnliche Wirkung erreicht, wie bei der cardanischen Aufhängung. In dem Augenblick, wo man durch Drehung des Bügels mittels der bei-

¹⁾ Diese Z. 21, 2080 (1908).

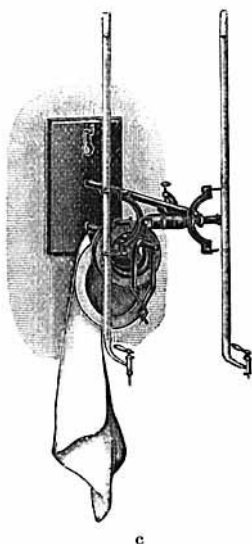
den Schrauben die senkrechte Bürettenlage eingestellt hat, zieht man die letzteren an, und die Bürette befindet sich in fester senkrechter Stellung.

Aus der Abbildung a, welche in übertriebener Weise den schiefstehenden Stativstab einer Klemme



für 2 Büretten darstellt, geht die Art der Aufhängung deutlich hervor.

Da man den in diese Klemmen eingespannten Meßröhren oder Büretten jede gewünschte Stellung zu geben vermag, kann man auch die Stativplatte, wenn sie mit einem Loch zum Aufhängen versehen ist, an der Wand befestigen und in dieser Stellung des Stativs die Büretten ebenfalls senkrecht einstellen.



Hierdurch wird eine Anwendungsform geschaffen, die gänzlich neu und in Abbildung c) dargestellt ist. Der Stativstab am seitlichen Loch der Platte aufgehängt, wird dann gleichsam zu einem Wandarm, an dessen Ende die Bürette hängt.

Wesentliche Platzersparnisse, sei es auf dem Laboratoriumstisch, sei es in den Apparaten-Aufbewahrungsschränken, werden hierdurch erreicht.

Ein weiterer Vorzug ist der Umstand, daß man das Stativ außer zur Aufhängung von Büretten auch gleichzeitig zum Aufhängen von anderen Laboratoriumsgegenständen, wie Sieben, Strohkränzen, Suberitringen, Reagierglashaltern, Bürsten, Wischtüchern usw. benutzen kann.

Der Stativstab ist so eingerichtet, daß er in der Mitte auseinandergeschraubt werden kann, wenn ein kürzerer Wandarm erwünscht ist. Das abgeschraubte Stück des Stabes kann in ein zweites Loch der Platte eingeschraubt werden und würde so einen zweiten Wandarm bilden.

Die Klemmen selbst lassen sich außer für 2 Büretten auch für 1 oder 6 Büretten herstellen.

Figur b zeigt das eben erwähnte Wandarmstativ wieder zum gewöhnlichen aufrechtstehenden Plattenstativ zusammengeschraubt.

Filtriertrichter.

Nach FRITZ FRIEDRICHS.

(Eingeg. d. 17./10. 1908.)

Die abgebildeten Trichter sind aus Glas hergestellt und haben beide doppelte Wandungen. Trichter Fig. 1 hat Zu- und Ausflußröhre zur Einführung warmen Wassers oder heißer Dämpfe. Trichter Fig. 2 ist innen versilbert und evakuiert

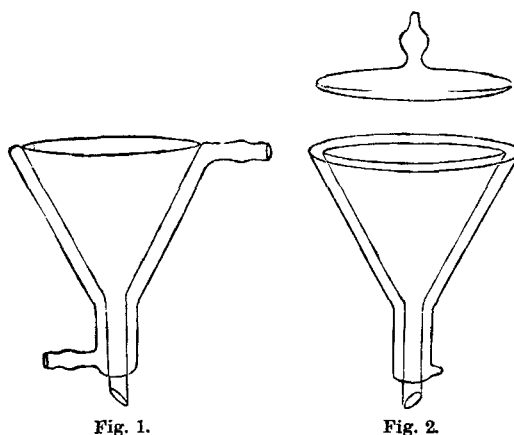


Fig. 1.

Fig. 2.

und besitzt einen ebenfalls versilberten und evakuierten Deckel. Zu filtrierende, heißgesättigte Lösungen werden daher vor schneller Abkühlung und dadurch eintretender Ausscheidung von Krystallen bewahrt; diese Trichter sind also geeignet, die Stelle der bisher gebräuchlichen Heißwassertrichter einzunehmen. (D. R. G. M. angem.) Zu beziehen von Greiner & Friedrichs, Stützerbach i. Thür.