

Gewerbliche Gifte.

Gewerbemedizinalrat Dr. Hermann Gerbis hat in seinem Aufsatz¹⁾ die Behauptung aufgestellt, daß die neuzeitlichen brisanten Sprengstoffe im Bergbau viel mehr Kohlenoxyd erzeugen als früher. Diese Auffassung muß auf einem Mißverständnis beruhen. Nach der Bergpolizeiverordnung dürfen bekanntlich nur solche Sprengstoffe vertrieben werden, die auf Sauerstoffgleichheit aufgebaut sind. Sämtliche Sprengstoffe werden von der deutschen Sprengstoffindustrie so hergestellt, daß sie den Anforderungen der Bergpolizei-Verordnungen entsprechen (siehe neue Liste der Bergbausprenstoffe, Beilage der „Zeitschrift für das gesamte Schieß- und Sprengstoffwesen“, Augustheft 1929).

Dr. Schrimpf.

In dem in Wien am 28. Mai 1931 auf der Hauptversammlung des Vereins deutscher Chemiker von Gerbis gehaltenen Vortrag: „Über gewerbliche Gifte“, abgedruckt in dieser Zeitschrift 44, 640 [1931], findet sich auf der ersten Seite, Spalte 2, letzter Absatz folgende Behauptung über die heute gebrauchten brisanten Sprengmittel:

„Die neuzeitlichen brisanten Sprengstoffe erzeugen im Bergbau viel mehr Kohlenoxyd als früher, können das Gift mit dem Wetterstrom fortführen lassen.“

Zunächst scheint zwischen den Worten „können“ und „das Gift“ ein Wort, vermutlich das Wort „aber“, infolge eines Druckfehlers zu fehlen, welches dem Satz eine einschränkende Bedeutung hinsichtlich der Gefahr des angeblich entstehenden Kohlenoxydes verleihen würde. Es muß aber darauf hingewiesen werden, daß die aufgestellte Behauptung durchaus unzutreffend ist, da erstens die neuzeitlichen Sprengstoffe schon an sich in der Regel viel weniger Kohlenoxyd entwickeln als die in früheren Jahrzehnten im Bergbau gebrauchten schwarzpulverähnlichen Sprengmittel und da zweitens bereits seit einer längeren Reihe von Jahren alle unter Tage gebrauchten brisanten Sprengmittel grundsätzlich so aufgebaut werden, daß bei ihrer chemischen Umsetzung kein Kohlenoxyd entsteht. Im übrigen ist diese hygienische Forderung des Bergbaues bereits seit dem Jahre 1923 gesetzlich verankert, und zwar durch die Polizeiverordnung vom 25. Januar 1923 über den Vertrieb von Sprengstoffen an den Bergbau, die in § 8 folgendes bestimmt:

„Brisante Gesteins-Sprengstoffe müssen, soweit sie im Grubenbetrieb unter Tage verwendet werden sollen, theoretisch auf Sauerstoffgleichheit und Sauerstoffüberschuß aufgebaut sein, d. h. der vorhandene Sauerstoff muß auch unter Berücksichtigung des Sauerstoffbedarfes etwaiger sonstiger brennbarer Bestandteile, z. B. Aluminium, rechnungsgemäß mindestens dazu ausreichen, sämtlichen Wasserstoff zu Wasser und den Kohlenstoff zu Kohlensäure zu verbrennen.“

Dasselbe gilt nach § 18 auch für die Wettersprengstoffe, die im Kohlenbergbau gebraucht werden. Dr. phil. Ph. Naoum.

Mein von Schrimpf und Naoum beanstandeter Passus in dem Vortrag über gewerbliche Gifte ist entstanden, weil ich selbst einen Todesfall durch Kohlenoxyd kenne, der dadurch zustande kam, daß ein Bergmann den Sprenggasen entgegen ging, um ein vergessenes Werkzeug zurückzuholen, und weil ferner sowohl in Veröffentlichungen des Herrn Prof. Zanger, Zürich, als auch in dem Buche Flury-Zernick, „Schädliche Gase“, die von mir übernommene Angabe enthalten ist.

Dr. Gerbis.

„Nomenklatur chemischer Verbindungen.“

Zu den Ausführungen von Prof. Dr. H. Danneel, Münster*).

Von Dr. phil. Hugo Kollar,
Apotheker und Chemiker, Ratibor (O.-S.).

Danneel sagt dem Apothekerlatein den Kampf an, übersieht aber, daß Ärzte und Apotheker lateinisch schreiben müssen. Wissenschaft und Kunst sind bekanntlich international, und wo kämen wir Apotheker hin, wenn die Ärzte nicht lateinisch schreiben würden! Ich bin zum Beispiel gegenwärtig in der Grenzstadt der Dreiecksecke in Ratibor (O.-S.) als Apotheker tätig. Wir bekommen hier Rezepte

von deutschen, polnischen, tschechischen, ja sogar ungarischen Ärzten. Welcher Wirrwarr und welche Vergiftungen würden vorkommen, wenn jeder Arzt in seiner Landessprache die Chemikalien zum Rezept, z. B. Calomel oder Sublimat in einer Salbe oder einem Pulver, verschreiben würde.

Außerdem müßte man als Apotheker der reinsten Sprachwissenschaftler sein und sämtliche Dialekte kennen. Vor einem Jahr war ich in einer Berliner Apotheke tätig. Wir bekamen da Rezepte aus Frankreich, aus England, aus Afrika, ja sogar aus Australien! Wohin kämen wir Apotheker da ohne die lateinische Sprache? Den Unterschied zwischen Kal. chloratum und Kalium chloricum usw. lernt der Apothekerpraktikant in den ersten vierzehn Tagen. — Für Untersuchungslaboratorien führen die Chemikalien-Großhandlungen, z. B. Kahlbaum, ja sowieso Preisverzeichnisse in deutscher Sprache! (Warum aber gebraucht Danneel den Ausdruck „Nomenklatur“ und nicht das schöne deutsche Wort „Bezeichnung“?) Die Bildung eines humanistischen Gymnasiums ist noch die Allgemeinbildung, die man für das Hochschulstudium benötigt — auch für Naturwissenschaftler. Wir Apotheker müssen lateinische Bezeichnungen haben, weil es aus den genannten Gründen zur Technik unseres Berufes gehört.

Erwiderung.

Kollar hat mich mißverstanden. Ich denke nicht daran, den Kampf gegen eine internationale Nomenklatur für den Gebrauch der Apotheker, die sich natürlich am besten an die lateinische oder griechische Sprache anlehnt, zu empfehlen, sondern mein Aufruf ist nur gegen die heutige Apothekersprache gerichtet, die so gänzlich von der Nomenklatur der Chemiker abweicht und teilweise durchaus mißverständlich ist. Kein Mensch wird etwas dagegen haben, wenn die Apotheker das Kaliumchlorat Kalium chloratum nennen, meinetwegen auch Potassium chloratum, das allerdings von dem schönen deutschen Wort „Pottasche“ stammen würde, sie sollten es aber nicht Kalium chloricum nennen, dagegen das Kaliumchlorid Chloratum. Gegen Acidum aceticum wird niemand etwas einwenden, wohl aber gegen Hydrargyrum praecipitatum rubrum, das kein Quecksilber ist, sondern Quecksilberoxyd, gegen Ferrum sulfuricum siccum, das gar nicht trocken ist. Hydrargyrum praecipitatum album ist ganz irreführend, noch schlimmer Liquor ammonii hydrosulfurati. Die Alaune kann man doch unmöglich mit dem Prädikat Aluminatum abtun, denn es sind keine Aluminate, sondern Sulfate. Mixture sulfurica acida, Mercurius solubilis Hahnemanni, Äther sulfuricus, Tartarus emeticus und viele andere erinnern lebhaft an die Geheimsprache der Adepten. — Vorschläge? Nein, die gehören erst in eine Zeitschrift, wenn sie von einem internationalen Komitee sanktioniert sind.

Kollar hätte aber die Bezeichnungen „Calomel“ und „Sublimat“ nicht als „Landessprache“ bezeichnen sollen, die eine ist nämlich griechisch, die andere lateinisch. H. Danneel.

Erwiderung.

Das internationale Komitee besteht schon längst. Prof. Danneel hat z. B. anscheinend noch nicht gewußt, daß es sogenannte „Praescriptiones internationales“ in der Apotheke gibt.

Nun zum einzelnen: Es gibt in der Pharmazie zwei Quecksilberoxyde. 1. Hydrargyrum oxydatum rubrum (durch Erhitzen von $\text{Hg}[\text{NO}_3]_2$ gewonnen); 2. Hydrargyrum oxydatum flavum (durch Fällen von HgCl_2 mit NaOH gewonnen) (für Augensalben). Dann heißt es nicht Ferr. sulf. siccum, sondern siccatum. Es hat die Formel $\text{FeSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$, zum Unterschiede von Ferr. sulf. $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$. — Dann gibt es in der Pharmazie nur 1. Alumen und 2. Aluminium sulfuricum; ein „Aluminatum“ (?) gibt es nicht. — Dann „Calomel“ und „Sublimat“ sind keine pharmazeutischen Ausdrücke, die ich gebrauchte, sondern sie sind veraltet. Es heißt jetzt in der Apothekerei: 1. Hydrarg. chloratum (Hg_2Cl_2); 2. Hydrarg. bichloratum (HgCl_2). Mercurius solubilis Hahnemanni ist ein homöopathischer Ausdruck; Äther sulf., Tartar. emetic. usw. sind veraltete Ausdrücke.

H. Kollar.

Schlußwort.

Wenn das internationale Komitee mit seinen praescriptiones internationales (prescriptiones ist wohl nur ein Schreibfehler)

¹⁾ Diese Ztschr. 44, 640 [1931].

^{*)} Diese Ztschr. 44, 670 [1931].

bemüht ist, die lateinischen Chemikaliennamen den in der Chemie gebräuchlichen möglichst anzuschließen, so ist das ein erfreulicher Fortschritt. Dann sollten aber die veralteten und teilweise unsinnigen Ausdrücke wirklich ganz verschwinden, was bisher nicht der Fall ist. Die von mir angeführten Beispiele stammen nämlich aus neueren Lehrbüchern und ärztlichen Rezepten.

H. Danneel.

Die colorimetrische Bestimmung von Kieselsäure insbesondere in Wasser.

Von Prof. Dr. Adolf Jolles, Wien.

In dieser Zeitschrift¹⁾ haben Otto Liebknecht, Lothar Gerb und Erich Bauer die colorimetrische Bestimmung der Kieselsäure in technischen Wässern empfohlen, die auch bei Gegenwart von Eisen(III)-Salzen und Phosphaten verwendbar ist. Die Verfasser haben in ihrer Abhandlung übersehen, daß ich in Gemeinschaft mit F. Neurath bereits im Jahre 1898 in dieser Zeitschrift²⁾ die colorimetrische Methode zur raschen Bestimmung gelöster Kieselsäure im Wasser in Vorschlag gebracht habe, bei der die geringen Phosphorsäuremengen, welche in natürlichen Wässern in Frage kommen, die Resultate in keiner Weise beeinflussen haben. Das Verfahren beruht auf der Gelbfärbung angesauerter SiO_2 -Lösungen auf Zusatz von Kaliummolybdat durch Bildung von Silicomolybdänsäure; die Methode hat, wie aus den Beleg-Analysen hervorgeht, vollkommen befriedigende Ergebnisse geliefert. L. W. Winkler hat in dieser Zeitschrift³⁾ unser Verfahren im Jahre 1914 dahin modifiziert, daß er als Vergleichslösung eine Kaliumchromatlösung bestimmten Gehaltes empfohlen hat, die dann (1923) von Diénert und Wandenbulcke durch eine Pikrinsäurelösung ersetzt worden ist. Ohne auf die Zweckmäßigkeit der abgeänderten Vergleichslösungen näher einzugehen, möchte ich nur bemerken, daß jedenfalls die colorimetrische Kieselsäurebestimmung in Wasser von Neurath und mir zuerst publiziert wurde, so daß es irrtümlich ist, unser Verfahren als „die von Winkler angegebene colorimetrische Methode“ zu bezeichnen.

Erwiderung.

Von Dr. phil. Dr.-Ing. e. h. Otto Liebknecht.

Die Literaturhinweise in meiner Abhandlung, die auf Versuchen von Gerb und Bauer beruht, sind, wie ich selbst weiß, nicht vollständig. Es lag um so weniger die Absicht vor, die Verdienste von Herrn Jolles zu schmälern, als dieselben schon in der von mir zitierten Abhandlung von L. W. Winkler gewürdigt sind. Richtig ist, daß Jolles die bekannte Gelbfärbung der Silicomolybdänsäure (das Kaliumsilicomolybdat spielt hierbei keine Rolle) zuerst für die Kieselsäurebestimmung vorgeschlagen hat, richtig ist aber auch, daß die Form, die er dieser Bestimmung gegeben hat, keinen Eingang gefunden hat, da sie umständlich ist. Die Gelbfärbung bei Zusatz von Molybdat und Mineralsäure braucht etwa 10 min bis zu ihrer Entwicklung und ist auch nicht dauernd beständig, da sie nach einigen Stunden deutliche Abschwächung zeigt. Dieses Verhalten haben wir übereinstimmend mit Diénert und Wandenbulcke festgestellt. Dies verhindert, daß man sich einige Standardlösungen von Silicomolybdänsäure verschiedener Konzentration herstellen kann, die dann als Vergleichslösungen verwendbar sein würden. So kam es, daß L. W. Winkler, Budapest, sechzehn Jahre nach der Veröffentlichung von Jolles durch seinen Vorschlag des Ausgleiches der Gelbfärbung von Silicomolybdänsäure durch Kaliumchromatlösung, die weitere neun Jahre später Diénert und Wandenbulcke durch Pikrinsäure ersetzten, erst Erfolg hatte, da vorher die Methode unbenutzt liegengeblieben war. Es wird aus diesem Grunde auch sonst⁴⁾ lediglich von der Winklerschen Methode gesprochen. Es freut mich, bei dieser Gelegenheit mitteilen zu können, daß Prof. E. J. King von der Universität Toronto mir schriftlich mitteilt, daß er mit unserer Methode, die er der Methode von Thayer entschieden für überlegen hält, ausgezeichnete Resultate erhalten hat.

¹⁾ 44, 860 [1931]. ²⁾ 11, 315 [1898]. ³⁾ 27, 511 [1914].

⁴⁾ Vgl. z. B. Blacher, Das Wasser in der Dampf- und Wärme-Technik, Seite 60, Leipzig 1925.

Zum Baustoffchemieheft dieser Zeitschrift^{*)}.

Zu Einzelheiten der von Prof. Dr. Gropius angeschnittenen Fragen seien im folgenden einige Anregungen gegeben:

Stahlmöbel. Die grundsätzlichen Nachteile des Stahles: Notwendigkeit des Rostschutzes, schlechthafte Fremdmetalüberzüge, Kälte, werden wohl nicht abzustellen sein, da sie in gewissem Sinne dem Stahl als Materialkonstanten anhaften. Es wird daher auf ein viel geeigneteres und ebenso billiges Material hingewiesen: Duraluminium¹⁾. Es läßt sich ebenso leicht und mit ebenso kleinem Krümmungshalbmesser biegen wie Stahl, hat die notwendige mechanische Festigkeit und ist preislich wahrscheinlich günstiger als Stahl. Es ergibt sich dies daraus, daß die nach eigenen Angaben in Einzelanfertigung hergestellten Möbel (Tisch, Stühle, Schreibmaschinengarnitur) sogar noch um eine Kleinigkeit billiger waren als die serienmäßigen Stahlmöbel, so daß sie bei rationeller Herstellung sicherlich mindestens mit den Stahlmöbeln konkurrieren können. Darüber hinaus hat Duraluminium noch weitere Vorzüge. Die „Kälte“ ist auf den dritten Teil reduziert, denn Aluminium hat bei annähernd gleicher spezifischer Wärme (auf das Kilogramm bezogen) nur den dritten Teil des Gewichtes; bekanntlich kommt das Kältegefühl beim Anfassen der Metalle davon her, daß sie infolge ihrer guten Wärmeleitung die Handwärme dauernd weiterleiten und sich deshalb so lange kalt anfühlen, bis sie durch die Handwärme auf Körpertemperatur erwärmt sind. Es leuchtet ein, daß dies bei Aluminium wegen der geringeren Masse schneller der Fall sein wird. Außerdem wäre es nur eine Frage der Konstruktion, den Aufbau aus unterteilten und gegeneinander wärmeisolierten Rohrstücken vorzunehmen, damit wenigstens die anzufassenden Stellen nur aus kurzen Rohrstücken bestehen, die schnell die Handwärme annehmen, womit das Kältegefühl restlos beseitigt wäre. Auch bei dieser Ausführung hat Duraluminium den grundsätzlichen Vorteil der kleineren Masse vor Stahl voraus. Zudem ist der nachstehend zu beschreibende Überzug überhaupt nicht wärmeleitend und hat in dieser Hinsicht die gleichen Eigenschaften wie Holz.

Die natürliche Farbe ist bei Duraluminium ansprechend grau und paßt sich lebendiger wie dezenter Innenausstattung gut an; da sie dem Material eigen ist, ist sie auch absolut beständig. Außerdem lassen sich mittels des seit Jahren ständig auf der Leipziger Messe gezeigten Eloxal-Verfahrens²⁾ beliebige, farbige, gleichmäßige oder marmorierte Töne dauerhaft ausführen. Dabei bestehen diese Oberflächenschichten nicht wie bei Stahl aus einer fremden, künstlich aufgetragenen Schicht (Lackfarbe, Vernickelung), sondern sind aus dem Aluminium selbst durch elektrische Oxydation erzeugt, haften also „molekular“. Es wäre noch zu prüfen, ob die Eloxalschichten nicht noch dichter erzeugt werden können, damit sie das Metall wärmeisolieren.

Verwendung der Fenster als Nachtleuchten. Auch diese Frage ist — wenigstens grundsätzlich — gelöst. Die Firma Carl Zeiss, Jena, verwendet als selbstleuchtende Skalen in Okularen usw. Glasplatten, deren Rand nicht, wie sonst üblich, matt, sondern blank poliert ist. Durch diesen Rand tritt das Licht in die Glasplatte ein, kann aber aus dieser wegen der Totalreflexion nicht austreten. Nur an den Stellen, wo Marken eingeritzt sind, wo also die Totalreflexion gestört ist, kann das Licht austreten; dadurch werden diese Marken selbstleuchtend sichtbar. Technische Fragen, wie Intensität der diffusen Reflexion, Art der besten Mattierung der als Selbstleuchter gedachten Oberfläche, Anbringung der durch die Seitenkanten leuchtenden Soffitten, müßten natürlich noch geklärt werden. Man könnte wohl die oberen Fenster gänzlich mattieren, die unteren in Form von Streifenmustern. Der von Gropius geforderte Lichteinfall bei Tag wie bei Nacht in der gleichen Richtung wäre damit verwirklicht. Dr. Fischer, Zwickau.

^{*)} 44, 767 [1931].

¹⁾ Es ist nachfolgend nur von Duraluminium die Rede, weil der Verfasser seine Erfahrungen an Duraluminiummöbeln machte, obwohl sich sicherlich auch andere Aluminiumlegierungen der gleichen Festigkeit eignen. Um eine annähernde Kalkulation zu ermöglichen, sei erwähnt, daß z. B. für 1 Instrumententisch, 1 Schreibmaschinentisch, 2 gewöhnliche Tische, 3 Sessel für 50 M. Duraluminiumrohr benötigt wurde (Lieferant Junkers Flugzeugwerk, Dessau), und daß das Rohrbiegewerk (Find-eisen u. Thost, Zwickau) für jede Biegung 1,50 M. berechnete.

²⁾ Elektrische Oxydation, Verfahren der Lautawerke, Lautau (Lausitz).