

A. v. Weinberg, „dem Entdecker wertvoller Farbstoffe, dem Beherrscher der organisch-chemischen Synthese, dem geistreichen Forscher der Benzol-Struktur, dem unermüdlichen Förderer des chemischen Unterrichtes“.

Ernannt wurden: Geh. Hofrat Dr. A. Sommerfeld, o. Prof. der theoretischen Physik an der Universität München, zum Mitglied der Ordensabteilung für Wissenschaft des bayer. Maximiliansordens für Wissenschaft und Kunst. — Dr. H. Sponer, Privatdozentin für Physik an der Universität Göttingen, zum nichtbeamteten a. o. Prof.

Ausland. Gestorben: Kommerzialrat E. Eisenstädter-Buzias, Seniorchef der Fa. Gebr. Eisenstädter, Lackfabriken, im Alter von 67 Jahren am 1. Februar in Wien. — Direktor E. Mireau, Verwaltungsrat der „Detag, Deutsche Teerfarben- und Chemikalien-Handels-A.-G.“, Wien, am 3. Februar in Wien. — Kommerzialrat H. Wilhelm, Präsident der Großdrogenfirma Franz Wilhelm & Co. A.-G., Wien, am 29. Januar im Alter von 71 Jahren in Wien.

NEUE BÜCHER

(Zu beziehen, soweit im Buchhandel erschienen, durch Verlag Chemie, G. m. b. H., Berlin W 10, Corneliusstr. 3.)

Chemiker-Kalender. Begründet von R. Biedermann, fortgeführt von W. A. Roth, herausgegeben von J. Koppel. (I. Taschenbuch; II. Dichten, Löslichkeiten, Analyse; III. Theoretischer Teil.) 53. Jahrgang. Verlag Julius Springer, Berlin 1932. Preis RM. 20,—.

Das Vorwort vermerkt folgende Ergänzungen und Neuerungen: Abdruck eines Verzeichnisses der Normblätter der Dechema für chemische Apparate; Erweiterung der Maßanalyse (Koppel) und Gasanalyse (Brückner); Wärme- und Kälteisolierungen (Schlenker); Ätherische Öle und Riechstoffe (Bournot); Zucker und zuckerhaltige Produkte (Zablinsky); Vergiftungen (Behrens); Ausgestaltung der atomphysikalischen Kapitel (Swinne), des Abschnittes Emissionsspektalanalyse (Scheibe); Kinetische Gastheorie; Reaktionskinetik und Katalyse (Goldfinger); Temperaturstrahlung (Koppel); Elektronenröhren (Lorenz); Moleküle mit Dipolstruktur (Falkenhagen); „Die chemische Industrie Frankreichs“ (Schaub). Vielleicht noch stärker als in früheren Jahren fällt dem Berichterstatter hierbei die Entwicklung des Chemiker-Kalenders nach der physikalisch-chemischen, physikalischen und theoretischen Seite auf. Der Herausgeber würde diese Entwicklung nicht pflegen, wenn nicht ein starkes Bedürfnis der chemischen Öffentlichkeit in dieser Richtung vorläge. Dies ist zu begrüßen, und bei der Wandelbarkeit vieler dieser zum Teil noch im Werden befindlichen Dinge ist ein jährlich erscheinendes Werk vielleicht eine recht geeignete Stelle, darüber zu berichten. Indessen kann der Referent seine Bedenken nicht ganz verschweigen, ob diese vielfach schon dem sich noch entwickelnden Halme entnommene Kost, noch dazu im Zustande höchster Kompression verabreicht, überall eine hinreichend assimilierbare Nahrung darstellt. Das soll gewiß keinen Tadel den Autoren gegenüber bedeuten; denn sie befinden sich unter dem dreifachen Drucke, Schwieriges und Werdendes in Kürze darzustellen. Andere theoretische Abschnitte über Klassisches sind gewiß in der besten Absicht geschrieben, das Niveau des Kalenders zu heben und zu verbreitern; aber es schiene z. B. eine ausgiebigere Schilderung der Anwendung optischer Pyrometer hier wichtiger als die Theorie der Temperaturstrahlung. Wie man derartige physikalisch-technische Dinge dem tatsächlichen Bedürfnisse des praktisch arbeitenden Chemikers angepaßt schildern kann, zeigt in vortrefflicher Weise u. a. der neue Abschnitt über Elektronenröhren. Die Gesamtheit der vorliegenden Leistung nötigt immer wieder durch die überwältigende Fülle des gebotenen Stoffes neue Bewunderung ab und immer wieder aufs neue Dank denjenigen, die diese große Arbeit leisten. Der Herausgeber wünscht Verbesserungsvorschläge; angesichts der Größe des Werkes sind die drei, die der Referent vorzubringen hat

natürlich ganz zufälliger Art: Der erste betrifft den neuen Abschnitt „Vergiftungen“; es erscheint wünschenswert, diesen praktisch auszugestalten; Angaben über die erste Hilfeleistung, und zwar nicht nur bei Vergiftungen, sondern bei Laboratoriumsunfällen aller Art und über deren Verhütung würden, wenn sie an einer so allgemein verbreiteten Stelle Platz fänden, von großem Nutzen sein. Ein zweiter Wunsch begegnete dem Referenten bei der Betrachtung des periodischen Systems, wie es Band III, S. 11, abgedruckt ist. Es fehlt hier noch immer die 1929 von W. Klemm¹⁾ aufgestellte Systematik der seltenen Erden, durch deren Periodizität das Gebäude des Systems in dieser Hinsicht einen Schlußstein erhalten hat. Der dritte betrifft den Ausdruck „Unmetall“ statt „Nichtmetall“. Bei der Auswahl dieses ungewöhnlichen und unzweckmäßigen Wortungeheuers scheint mir ein unheilvoller Unstern gewaltet zu haben. W. Biltz. [BB. 10.]

Kurze Anleitung zur qualitativen Analyse zum Gebrauch beim Unterricht in chemischen Laboratorien. Von L. Medicus. Einleitung in die chemische Analyse, Heft 1. Bearbeitet von Dr. K. Richter. 22. und 23. Auflage, 135 Seiten. Verlag Theodor Steinkopff, Dresden und Leipzig 1931. Preis geb. RM. 5,—.

Die vorige Auflage, die erste in der neuen Bearbeitung, ist in dieser Zeitschrift anerkennend besprochen worden (41, 245 [1928]). Die jetzt vorliegende ist nur unwesentlich verändert; Auswahl und Gliederung des Stoffes und die Klarheit der Darstellung sind nach wie vor zu loben.

Ein formales Bedenken: Der Bearbeiter hat schon in der vorigen Auflage „den schwerfälligen ‚Sechsgruppen‘-Analyseengang fallengelassen und durch die Trennung in fünf Gruppen ersetzt.“ — Sehr lobenswert, nur hätte daraus der Schluß gezogen werden können, daß es überhaupt unzweckmäßig ist, die Trennungsgruppen nur mit Nummern zu versehen; der Student lernt diese nämlich auswendig, mißt ihnen ungefähr die gleiche Bedeutung bei wie den Gruppennummern des periodischen Systems und erstaunt dann, wenn an einer andern Hochschule ein anderer Lehrgang mit andern Gruppennummern üblich ist. Eindeutig und nicht umständlicher ist die Bezeichnung der Gruppen nach dem Fällungsmittel. — Zweitens ein sachliches Bedenken: Es würde sicher zu weit führen, wollte man im Anfängerunterricht die Lehre von der vollständigen Dissoziation der starken Elektrolyte weitgehend erörtern; angedeutet werden sollte sie aber wohl doch, und auf keinen Fall erscheint es zulässig, gerade am Kaliumchlorid ein Dissoziationsgleichgewicht darzustellen und dessen Konstante zu formulieren; denn daß es für KCl keine Dissoziations-Konstante gibt, steht doch wohl lange genug fest. — Der Verfasser kann für sich geltend machen, daß er sich in beiden Fällen an die übliche Darstellungsweise gehalten hat; das stimmt, und ich habe also am Einzelfall Dinge gerügt, die ich trotz weitester Verbreitung für fehlerhaft halte. F. Hahn. [BB. 109.]

Mikrochemisches Praktikum. Eine Anleitung zur Ausführung der wichtigsten mikrochemischen Handgriffe, Reaktionen und Bestimmungen mit Ausnahme der quantitativen organischen Mikroanalyse. Von Friedrich Emich. Mit einem Abschnitt über Tüpfelanalyse von Dr. Fritz Feigl. 157 Seiten, 83 Abb. J. F. Bergmann, München 1931. Preis geb. RM. 12,80.

Das Büchlein, das nunmehr in zweiter Auflage vorliegt, ist in erster Linie als Unterrichtsbuch gedacht. Darüber hinaus dürfte es aber vor allem dem in der wissenschaftlichen oder technischen Praxis stehenden Chemiker oder Biologen von Wert sein, der häufig auf mikrochemische Methoden angewiesen ist. Im ersten Teil werden kurz, klar und übersichtlich Apparate und Methoden für das mikrochemische Arbeiten (mit Ausnahme der quantitativen organischen Analyse) besprochen. Daran schließen sich etwa 80 spezielle Übungsbeispiele aus allen Gebieten sowie ein kurzer Beitrag über die Tüpfelanalyse aus der Feder Fritz Feigls. Sehr wertvoll sind die zahlreichen Literaturangaben und besonders die Hinweise auf leicht selbst herstellbare behelfsmäßige Apparate und Einrichtungen. Schröter. [BB. 51.]

¹⁾ Ztschr. anorgan. allg. Chem. 184, 345 [1929]; 187, 29 [1930].