

Es tritt nun die Frage auf, ob das Auftreten des Beschlages das einzige Mittel ist, das Eintreten des Taupunktes in einem Gase festzustellen. Dies ist offenbar nicht der Fall. Vielmehr ist es möglich, z. B. mit Kobaltchlorür, das in der Nähe des Taupunktes die Farbe wechselt, ein recht brauchbares Hygrometer herzustellen, das allerdings ziemlich die gleichen Fehler wie die alte Daniellsche Ausführungsform hat. Es gibt aber ein unvergleichlich besseres Mittel zur Erkennung der Taupunkttemperatur, unabhängig von der Sauberkeit der Gase und anderen Umständen, sobald man einen Teil des Gases abzweigt und abkühlt, nämlich die an sich längst bekannte Kombination eines nassen und eines trockenen Thermometers: Taupunkt besteht dann, wenn die psychrometrische Differenz Null wird, d. h. wenn das feuchte und trockene Thermometer die gleiche Temperatur anzeigen. Man braucht also nur das Psychrometer als Nullpunktinstrument — wie etwa das Galvanometer bei der Wheatstoneschen Brücke — auszubilden, um einen sehr bequemen Taupunktprüfer zu erhalten.

Dieser Überlegung wurde die aus umstehender Fig. ersichtliche Form⁴⁾ gegeben: Das Doppelthermometer befindet sich in einem Dewargefäße und ist der bequemen Handhabung halber als ein einziges Doppelinstrument gebaut. Es besitzt zwei Teilungen, deren eine Zehntel-Celsiusgrade ablesen läßt, während die andere der Bequemlichkeit halber und zur Vermeidung aller Rechnungen eine Funktionsskala besitzt, auf der unmittelbar Gramme Wasser im Kubikmeter Gas von Nullgrad⁵⁾ ablesbar sind. Es ist an sich vollkommen gleichgültig, welches Thermometer man durch einen Musselindocht feucht werden läßt. Da die Gradteilung links, die g/cbm-Teilung rechts angebracht wird, empfiehlt es sich aber, das linke Thermometer trocken zu lassen, um links unmittelbar die „wahre“ Temperatur im Dewar ablesen zu können.

Die Benutzung des Apparates ist überaus einfach. Man schaltet z. B. beim Prüfen von Generatorgas einen Gasteilstrom an den Vorschalttopf an, dessen Ablaufbahn geöffnet ist. Dann läuft zunächst Kondenswasser aus dem Vorschalttopf. Allmählich erwärmt er sich bis über den Taupunkt, so daß kein Wasser mehr kommt. Nun öffnet man den Ablaufhahn des Dewar und schließt denjenigen des Vorschalttopfes so weit, daß ein kräftiger Gasstrom den Dewar durchzieht. Zuerst schlägt sich etwas Wasser im Dewar nieder, so daß der Docht des feuchten Thermometers naß wird und unten eine kleine Wasserpflütze stehenbleibt. Beide Thermometer steigen allmählich, und zwar das trockene Thermometer rascher als das thermisch trägere feuchte. Bald liest man ab, daß die vermutliche Taupunkttemperatur mit Bestimmtheit überschritten ist, und verringert nun durch Abdrosseln des Ausgangshahnes die Gasgeschwindigkeit. Sehr rasch fallen beide Quecksilberfäden, der links aber rascher als der rechte. Sobald beide Quecksilberfäden gleich hoch stehen, ist der Taupunkt erreicht, und man liest Taupunkttemperatur oder Wassergehalt ab. Um die Ablesung zu verifizieren und das Instrument auf dauerndes Zeigen einzuregulieren, gibt man wieder mehr Gas, wodurch beide Thermometer steigen und der Taupunkt von unten her überschritten wird, regelt dann immer feiner ein, bis das Instrument mit beiden Fäden auf dem Taupunkt einigermaßen konstant bleibt. Ändert sich dann im Laufe der Zeit der Taupunkt, so zeigt sich dieses sofort durch verschiedenen Stand der Quecksilberfäden. Man regelt dann an den Hähnen so lange, bis der neue Taupunkt sich eingestellt hat und liest diesen ab. So kann das Instrument dauernd eingeschaltet bleiben.

Soll der Taupunktprüfer zur Bestimmung solcher Taupunkte angewendet werden, welche niedriger als etwa 10° über der Temperatur im Meßraum liegen, dann muß das Dewargefäß durch ein Glas mit Wasser, Eiswasser oder einem anderen Kühlmittel ersetzt werden, dessen Temperatur nicht zu weit (10–20°) unter dem gesuchten Taupunkt liegt.

Personal- und Hochschulnachrichten.

Den 70. Geburtstag feierten: Geh. Kommerzienrat Dr. E. ter Meer, Uerdingen a. Rh., am 31. 7., Geh. Hofrat Dr. phil. et med. h. c. E. Wiedemann, o. Prof. der Experimentalphysik in Erlangen.

Es habilitierten sich: Dr. L. Dede, Leiter der chemisch-physikalischen Abteilung des staatlichen Instituts für Bäderkunde in Bad Nauheim, für anorganische Chemie an der Universität Gießen; Dr. phil., Dr. rer. pol. Th. Sabalitschka, Assistent am Pharmazeutischen Institut der Universität Berlin, für pharmazeutische Chemie daselbst; Dr. R. W. Seuffert, Berlin, für physiologische Chemie an der Tierärztlichen Hochschule Berlin.

Dr. J. Meisenheimer, o. Prof. und Direktor des chemischen Instituts an der Universität Greifswald, hat einen Ruf an die Universität Tübingen als Nachfolger des verstorbenen Prof. W. Wislicenus erhalten.

Dr. F. Hahn, Privatdozent für Chemie an der Universität Frankfurt, ist zum a. o. Prof. ernannt worden.

⁴⁾ Schutzrechte und Bauart der Fa. Paul Klees, Düsseldorf.

⁵⁾ Die zugehörige, von den gewöhnlichen nicht auf 0° C reduzierten Tabellen verschiedene Tabelle verdanke ich Herrn Direktor Rich. Trankler von der Deutschen Mondgas- und Nebenprodukten-Gesellschaft, Berlin.

Dr. E. Schiffer wurde als vereidigter Handelschemiker für den Kreis Unterfranken an der Handelskammer Würzburg öffentlich angestellt.

Gestorben sind: Fabrikbesitzer Dr. O. Allendorff, Mitinhaber und Chef der Fa. A. & W. Allendorff in Schönebeck, am 19. Juli im 55. Lebensjahre in Klepzig bei Cöthen i. A. — Dr. h. c. A. Franck, Direktor der Badischen Gesellschaft für Zuckerfabrikation, Waghäusel, am 17. Juli. — Dr. F. Hofmeister, Prof. der physiologischen Chemie an der Universität Straßburg, im Alter von 72 Jahren. — Dr. H. Jänicke, Bernburg i. Anh., am 29. Mai. — R. Nöllenburg, Begründer und langjähriger Leiter der Deutschen Erdöl-Aktiengesellschaft, am 23. Juli zu Geltow b. Berlin. — Chemiker und Apotheker Prof. Dr. J. Schuncke zu Baden-Baden, im Alter von 68 Jahren. — Geheimer Kommerzienrat Dr.-Ing. h. c. E. Venator, Direktor der Dessauer Werke für Zucker- und chemische Industrie A.-G. zu Dessau. — Dr. E. Wolff, langjähriger technischer und wissenschaftlicher Leiter der chemischen Fabrik Dr. O. Knöfler & Co., Plötzensee/Berlin.

Verein deutscher Chemiker.

Bezirksverein Leipzig.

Konrad Schaefer †

Ein jäher und völlig unerwarteter Verlust hat die Leipziger Chemiker betroffen; am 17. Juli 1922 starb der außerordentliche Professor und Vorstand der anorganischen Abteilung am Chemischen Laboratorium der Universität Leipzig, Dr. Konrad Schaefer, im Alter von 48 Jahren am Herzschlag, mitten herausgerissen aus vollster Schaffenskraft und gerade im Begriff, den Erfolg einer Reihe schöner Arbeiten ausreifen zu sehen.

Konrad Schaefer wurde am 28. November 1874 zu Elberfeld geboren und besuchte, nachdem er das dortige Realgymnasium absolviert hatte, mehrere deutsche Universitäten, so Marburg, Berlin, Wien und Würzburg, woselbst er im Jahre 1902 bei Hantzsch auf Grund einer bemerkenswerten Arbeit über die Konstitution von Hg- und Ag-Salzen, die er unter spezieller Leitung seines hochverehrten Lehrers und Freundes H. Ley ausgeführt hatte, promovierte. Als zweites Nebenfach hatte er Philosophie gewählt, für welche er stets eine Vorliebe hatte; ein Zug, der auch bei seinen Arbeiten oft wahrzunehmen war, da er sein Interesse vornehmlich der erkenntnistheoretischen Seite der jeweiligen Aufgabe zuwandte, dagegen für das bloße Kenntnissammeln eine gewisse Abneigung empfand.

Nach der Promotion widmete er noch mehrere Jahre der Vervollständigung seines wissenschaftlichen Rüstzeuges, unter anderm befaßte er sich in Leipzig mit physiologisch-chemischen Fragen, wandte sich dann aber, seiner Neigung für präzisere, mehr physikalische Problemstellungen folgend, dem Studium der Zusammenhänge von Farbe und chemischer Konstitution zu, wofür er sich in den erforderlichen Arbeitsmethoden in England von Baly selbst unterweisen ließ. So aufs beste vorbereitet, habilitierte er sich 1910 (?) in Leipzig, wo Hantzsch, von der organischen Chemie herkommend, sich schon einige Zeit mit ähnlichen Fragen beschäftigt hatte, auf Grund einer bedeutsamen Arbeit über das optische Verhalten der Salpetersäure und der Nitrate. Mit seinen Schülern arbeitete er dies Gebiet dann weiter aus, und es gelang ihm, mit Hilfe der in apparativer Hinsicht vornehmlich von ihm entwickelten Ultraviolett-Absorptions-Spektrographie wichtige Aufschlüsse zu erhalten über die in Lösungen von anorganischen Säuren existierenden Gleichgewichtszustände.

Als Dozent hatte er reiche Erfolge zu verzeichnen, denn er verstand es, sehr anschaulich und verständlich vorzutragen; seine Vorlesungen über analytische Chemie und über anorganische Sonderkapitel waren stets reichlich besucht, vor allem aber wurde sein Kolleg über die Atomistik immer mehr ein besonderer Anziehungspunkt des chemischen Laboratoriums. Seine treffliche pädagogische Eignung zeigte sich besonders auch im Praktikum, wo er nicht müde ward, den Studenten zum chemischen Denken anzuregen und ihn zu der für den Chemiker so unerläßlichen Peinlichkeit und Exaktheit zu erziehen.

In den letzten Jahren hatte er, der des öfteren auf größeren Fachkongressen über seine Arbeiten und Methoden berichten konnte, auch mehrmals Gelegenheit, mit der Technik in nähere Verbindung zu treten. Einmal waren es seine Vorträge über die Fortschritte der anorganischen Chemie, die in Form eines Fortbildungskurses für ältere Chemiker auf Veranlassung des Leipziger Bezirksvereins gehalten, solchen Anklang gefunden hatten, daß er sie auf Einladung der Agfa in Wolfen für die dortigen Chemiker nochmals wiederholen mußte; das andere Mal aber galt das technische Interesse speziell seiner Arbeitsmethode, und es war ihm eine besondere Genugtuung, in Höchst die Vorzüge und Anwendbarkeit der Lichtabsorptionsmessungen zeigen zu können und zu sehen, wie man auch in großen Werken (Leverkusen) dazu übergang, seine Methode zur Konstitutionsermittlung heranzuziehen.

K. Schaefer war ein vornehm denkender und edler Mensch; einen besseren Kollegen wird man selten antreffen. Stets lebenswürdig und hilfsbereit mit Rat und Tat, voll Sinn für alles Gute und Schöne. Mir wurde er zum väterlichen Freund, der mir unersetzlich und unvergeßlich bleiben wird.

Fr. Hein.