

213. Wolcott Gibbs: Ueber einige neue complexe anorganische Säuren.

(Eingegangen am 6. April; mitgetheilt in der Sitzung von Hrn. A. Pinner.)

In dem Bull. de la Société Chimique de Paris Aug. 1884, S. 169, das mir eben in die Hände gekommen ist, finde ich eine kurze Notiz seitens des Hrn. Daniel Klein über zwei neue Klassen complexe anorganische Säuren, die er respektive tempto-tellurites und telluro-templates genannt hat. Diese Notiz giebt mir Veranlassung zu der Erklärung, dass ich schon am 12. Februar 1884 dem Harvard Chemical Club in Cambridge die Entdeckung dieser beiden Klassen von Säuren mittheilte, sowie auch die ähnlicher Reihen, welche Selen anstatt Tellur und Molybdän anstatt Wolfram enthalten. Der Zweck dieser Mittheilung ist nur mein Recht, diese Verbindungen zu untersuchen, zu vindiciren. Ich will hier weiter anführen, dass ich unter anderen eine Phospho-telluro-wolframsäure und eine Phospho-telluro-molybdänsäure, sowie auch ähnliche Selenverbindungen entdeckt habe.

Cambridge, Mass. U. S., am 18. März 1885.

214. Lothar Meyer und Karl Seubert: Ueber die Einheit der Atomgewichte.

(Eingegangen am 8. April; mitgetheilt in der Sitzung von Hrn. A. Pinner.)

Der unmittelbar nach der Aufstellung der Dalton'schen Atomtheorie entstandene Streit um die Einheit, auf welche die Zahlenwerthe der Atomgewichte zu beziehen seien, hat die Chemiker ein halbes Jahrhundert in zwei Lager gespalten. Während Dalton und später Leopold Gmelin, vom theoretischen und philosophischen Gesichtspunkte ausgehend, das kleinste Atomgewicht, das des Wasserstoffes, zur Masse aller übrigen wählten, bevorzugten Wollaston und Berzelius den Sauerstoff, theils weil sie auf theoretische Ansichten weniger Werth legten, theils und besonders aber aus dem rein praktischen Grunde, dass viele Elemente mit dem Sauerstoff unmittelbar, mit dem Wasserstoff aber nur mittelbar sich vergleichen lassen. Nachdem allmählich die Dalton'sche Einheit, das Wasserstoffatom, die Oberhand behalten, erschien der alte Streit seit Jahren beigelegt und demnach war zu hoffen, dass die genauere, in neuerer Zeit begonnene