

210. M. Nencki: Berichtigung.

(Eingegangen am 1. Mai; verl. in der Sitzung von Hrn. A. Pinner.)

In dem letztausgegebenen Hefte dieser Berichte finde ich eine Mittheilung von Hrn. Albert R. Leeds „Ueber die Einwirkung von Ozon, nascirendem Sauerstoff und Wasserstoffhyperoxyd auf Benzol“ die ich in zwei Punkten berichtigen will.

Hr. Leeds findet, dass durch Einwirkung von Ozon auf Benzol kein Phenol entsteht. Offenbar waren ihm meine hierüber gemeinschaftlich mit Giacosa publicirten Untersuchungen¹⁾ unbekannt. Wenn Hr. Leeds unsere Versuche wiederholt, so wird er sich überzeugen, dass bei der von uns getroffenen Versuchsanordnung durch Einwirkung von Ozon auf Benzol in geringen Mengen Phenol entsteht.

Sodann sagt Hr. Leeds, dass ausser der von Hoppe-Seyler beschriebenen Bildung durch Palladiumwasserstoff und der von ihm beobachteten durch Wasserstoffsperoxyd, bisher, so weit es ihm bekannt, Phenol nur auf indirektem Wege aus Benzol erhalten wurde. Demgegenüber will ich bemerken, dass ich in meiner Abhandlung „Zur Geschichte der Oxydation im Thierkörper“²⁾ die Beobachtungen Radziszewski's mittheilte, dass Benzol, mit Natriumhydroxyd und Luft geschüttelt, zu Phenol oxydirt wird und unter den gleichen Bedingungen Toluol und Aethylbenzol Benzoesäure, Mesitylen Mesitylensäure und Cymol Cuminsäure geben.

Bern, im April 1881.

211. Oscar Löw: Freies Fluor im Flussspath von Wölsendorf.

(Eingegangen am 6. Mai; verl. in der Sitzung von Hrn. A. Pinner.)

Obwohl die Natur der stark riechenden Substanz im violett-schwarzen Flussspath von Wölsendorf schon öfters Gegenstand der Untersuchung gewesen ist, hat die Frage doch bis heute noch nicht eine befriedigende Lösung gefunden. Schafhäutl nahm einen Gehalt von unterchlorigsaurem Kalk, Schrötter³⁾ Ozon, Schönbein⁴⁾ Antozon an. Letzterer suchte die Anwesenheit des Antozons dadurch zu erklären, dass eine Oxydation organischer Materie in den den

¹⁾ Hoppe-Seyler's Zeitschrift für physiol. Chemie 4, 339 und referirt in diesen Berichten Jahrgang 1880, S. 2001.

²⁾ Journal für prakt. Chemie, N. F., 28, 96.

³⁾ Chem. Centralbl. 1860.

⁴⁾ Jahresb. 1868.