

Thonerde und das mit letzterer übereinstimmende Atomvolum konnten H. Rose früher bestimmen, der Beryllerde die Zusammensetzung $2\text{Be} + 3\text{O}$ zukommen zu lassen.

Uebrigens verliert die Beryllerde die Eigenschaft, die Chlorammoniumlösung zu zersetzen, wenn sie vorher sehr stark erhitzt worden ist. (*Ber. der Akad. d. Wissensch. zu Berlin. 1855.*) B.

Ueber die Entzündlichkeit des Wasserstoffes.

Faraday hat angegeben, auf trockenem Wege verbreiteter Wasserstoff entzünde sich nicht, wenn man ihn auf Platinschwamm strömen lässt.

Baudrimont bereitete solchen Wasserstoff, indem er Wasserdampf durch glühendes metallisches Eisen zersetzte und fand diese Angabe nicht bestätigt. Die Annahme eines allotropischen Wasserstoffes bedarf daher weiterer Bestätigung. (*Compt. rend. T. 41. — Chem.-pharm. Centrbl. 1855. No. 44.*) B.

Ueber die Zusammensetzung des Knallsilbers.

O. B. Kühn hat zur Feier des 50jährigen Doctorjubiläums des Professors Dr. J. Chr. Gottfr. Jörg eine Abhandlung „über die Zusammensetzung des Knallsilbers“ verfasst, aus welcher das in derselben enthaltene Neue hier mitgetheilt wird.

Nach einer Einleitung, in welcher Kühn über Isomerie, Metamerie, ein- und mehrbasische Säuren und dann speciell über die Ansichten von den cyansauren, cyanursäuren und knallsauren Salzen handelt, nimmt derselbe die von ihm schon vor längerer Zeit ausgesprochene Behauptung hinsichtlich des Knallsilbers wieder auf: dass die Zusammensetzung des Knallsilbers $\text{AgCy} + \text{AgO} + \text{CyO}_3$ sei und bespricht auf S. 19—27 die Gründe für und wider diese Ansicht. Wenn auch eine Cyansäure mit 3 At. Sauerstoff bis jetzt nicht isolirt dargestellt wurde, so ist dieses aus der grossen Zersetzbarkeit derselben zu erklären, was ja auch in der explodirenden Eigenschaft ihrer Verbindungen ausgedrückt liegt. Kühn hat sich bemüht, diese Zersetzbarkeit und die Gegenwart von mehr Sauerstoff in der Wirkung der knallsauren Körper auf oxydirbare zu studiren; das Blutlaugensalz schien geeignet zu sein, solche Wirkungen erkennen zu lassen. Die Versuche sind folgende: Eine abgewogene Menge (0,857) über