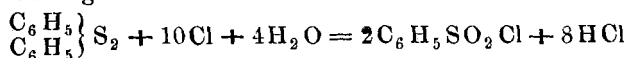


Chlorschwefel in Chlorsubstitute des Benzols umgewandelt werden. Aus diesen haben wir das Paradichlorbenzol (Schmelzp. 53 – 54<sup>0</sup>) und Hexachlorbenzol (Schmelz. 225<sup>0</sup>) isolirt. Bei Gegenwart von Wasser wird aus dem Benzoldisulfid unter der Einwirkung des Chlors nach Gleichung:



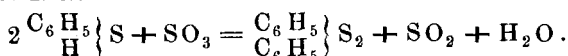
Benzolsulfonchlorür und schliesslich Benzolsulfonsäure erzeugt. Dabei wird eine geringe Menge des Chloranhydrids auch im zerstreuten Lichte unter Austritt von SO<sub>2</sub> als Sulfurylchlorür in Monochlorbenzol übergeführt. Wie der Eine von uns gemeinschaftlich mit Ostrop<sup>1)</sup> früher nachgewiesen hat, wird Sulfobenzolchlorür in directem Sonnenlichte durch Chlor leicht und glatt in Sulfurylchlorür und Chlorbenzol zerlegt.

#### 44. R. Schiller und R. Otto: Verhalten des Benzolsulphydrats und Paratoluolsulphydrats gegen Schwefelsäureanhydrid.

Mittheilungen aus dem Laboratorium des Polytechnikum (Collegium Carolinum) zu Braunschweig.

(Eingegangen am 13. Nov.; verlesen in der Sitzung von Hrn. C. Scheibler.)

Schwefelsäureanhydrid führt die Sulphydrate des Benzols und Toluols unter Reduction zu Schwefligsäureanhydrid zunächst in Disulfide über: z. B.



welche dann bei fortgesetzter Einwirkung von Schwefelsäureanhydrid vermuthlich in Sulfonsäuren übergeführt werden, mit deren Untersuchung Einer von uns noch beschäftigt ist. Die Reaction ist ein neuer Beweis für die grosse Neigung der Sulphydrate in Disulfide überzugehen.

#### 443. R. Schiller und R. Otto: Ueber den Benzolsulfonsäure-äthyläther.

Mittheilungen aus dem Laboratorium des Polytechnikum (Collegium Carolinum) zu Braunschweig.

(Eingegangen am 13. Nov.; verlesen in der Sitzung von Hrn. C. Scheibler.)

Während bekanntlich das Chloranhydrid der Paratoluolsulfonsäure sich leicht durch Einwirkung von Weingeist ätherificiren lässt,<sup>2)</sup> zeigt das Benzolsulfonchlorid eine bewundernswerthe Beständigkeit gegen

<sup>1)</sup> Vergl. Ann. d. Chem. und Pharm. 141, S. 93. Ueber die Einwirkung des Chlors auf Sulfobenzid.

<sup>2)</sup> Vergl. Jaworsky, Zeitsch. f. Chem. 1865, 221; Otto, ibid. 1866, 657.