

gefunden hat, bildet nach längerem Stehen mit verdünnter Salzsäure eine bei  $188^{\circ}$  bis  $189^{\circ}$  schmelzende isomere Verbindung. Diese Isomerie ist jedoch chemischer und nicht physikalischer Natur.

*Berju.*

CARL BARUS. The chemical equilibrium of solids, in its relation to pressure and to temperature. *Phil. Mag.* (5) 30, 9—36, 1891.

Diese Abhandlung enthält eine grosse Reihe von Versuchen und Tabellen über die Beziehungen des Schmelzpunktes und Druckes, und bildet einen wesentlichen Theil des von CLARENCE KING angekündigten Werkes.

*Berju.*

M. RIBALQUINE. Vom chemischen Gleichgewicht zwischen Chlorwasserstoffsäure und Wasserstoff in Beziehung zu den Metallen. 2. Silber. *Bull. de Pét. (N. S.)* 2, 165, 1891. *Naturw. Rundsch.* 6, 623—624, 1891 †.

Verf. hat reines, trockenes Silber der Wirkung trockener Salzsäure im zugeschmolzenen Rohre bei verschiedenen Temperaturen verschieden lange ausgesetzt. Erst bei  $117^{\circ}$  wurde Zerlegung der Salzsäure constatirt, und zwar von 5 Proc. in den ersten 60 Stunden. Bei höheren Temperaturen nahm die Zerlegung zu und war bei  $150^{\circ}$  in 385 Stunden vollständig. Bei höheren Temperaturen als  $200^{\circ}$  begann die umgekehrte Einwirkung des Wasserstoffs auf das Chlormetall. Vergleicht man die Wirkung nach 60 Stunden, so findet man z. B. bei  $117^{\circ}$  5,1 Proc. HCl zersetzt, bei  $150^{\circ}$  10,5 Proc., bei  $200^{\circ}$  16,6 Proc., bei  $265^{\circ}$  23,4 Proc., bei  $310^{\circ}$  27,4 Proc. und bei  $440^{\circ}$  13,6 Proc. Bei  $310^{\circ}$  war das Gleichgewicht zwischen den entgegengesetzten Wirkungen bereits nach 60 Stunden und bei  $440^{\circ}$  bereits nach 30 Stunden eingetreten. Die umgekehrte Reaction, die Einwirkung von Wasserstoff auf Chlorsilber, hat genau übereinstimmende Resultate ergeben; war sie bei den einzelnen Temperaturen fortgesetzt bei Gleichgewicht eingetreten, so fand man stets complementäre Werthe zu den vorstehenden.

*Berju.*

H. LE CHATELIER and G. MOURET. Chemical equilibria. Part I. Chemical mechanics, experimental principles. *Rev. génér. sc. pures et appliquées* 2 [3], 1891.

Diese Veröffentlichung enthält eine Darstellung der thermodynamischen Theorie des chemischen Gleichgewichtes.

*Berju.*