



Division of the History of Chemistry
American Chemical Society

Citation for Chemical Breakthrough



Recueil des Travaux Chimiques des Pays-Bas 1923, 42, 718-728.

EINIGE BEMERKUNGEN ÜBER DEN BEGRIFF DER SÄUREN UND BASEN.

von

J. N. BRÖNSTED.

Zusammenfassung. Der chemische Charakter der Säuren und Basen ist am einfachsten und allgemeinsten durch das Schema :



definiert.

Das Hydroxylion nimmt prinzipiell keine Sonderstellung als Träger der basischen Eigenschaften ein.

Für den Vergleich der Stärke der Säuren mit der der Basen gibt es kein logisches Mass. Der übliche Begriff der Neutralität existiert nicht, oder nur bei willkürlicher Definition. Das Lösungsmittel, z.B. Wasser, kann daher auch nicht als prinzipiell neutral angesehen werden.

Die Säure-Basen- und Reduktions-Oxydationsmittel-Gleichgewichte sind analog :



In ersterem Fall ist das positive, in letzterem das negative Elektron involviert.

Presented to the Department of Chemistry at the Technical University of Denmark
and the Department of Chemistry at the University of Copenhagen, 2023.