

[Manuskript eingegangen am 22. III. 1909; druckfertig erklärt am 9. V. 1909.]

Das vorliegende Manuskript ist ein handschriftlicher Entwurf eines Artikels, der wahrscheinlich im Jahr 1909 in einer Zeitschrift veröffentlicht wurde. Der Artikel behandelt die Theorie der Kinetik des Wasserstoffes und seine Anwendung auf die physikalische Chemie. Es wird eine Theorie der Kinetik des Wasserstoffes entwickelt, die die Beziehung zwischen der Geschwindigkeit der Reaktion und den Konzentrationen der Reaktanten herstellt. Die Theorie basiert auf der Annahme, dass die Reaktionen durch die Bewegung der Teilchen bestimmt werden. Es wird gezeigt, dass die Geschwindigkeit der Reaktion proportional zur Konzentration der Reaktanten ist. Es wird auch die Beziehung zwischen der Geschwindigkeit der Reaktion und der Temperatur untersucht. Es wird gezeigt, dass die Geschwindigkeit der Reaktion mit steigender Temperatur zunimmt. Es wird eine Theorie der Kinetik des Wasserstoffes entwickelt, die die Beziehung zwischen der Geschwindigkeit der Reaktion und den Konzentrationen der Reaktanten herstellt. Die Theorie basiert auf der Annahme, dass die Reaktionen durch die Bewegung der Teilchen bestimmt werden. Es wird gezeigt, dass die Geschwindigkeit der Reaktion proportional zur Konzentration der Reaktanten ist. Es wird auch die Beziehung zwischen der Geschwindigkeit der Reaktion und der Temperatur untersucht. Es wird gezeigt, dass die Geschwindigkeit der Reaktion mit steigender Temperatur zunimmt.

