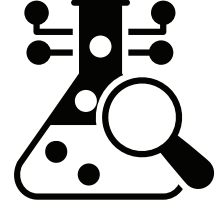


BÖLÜM 9

KİMYASAL KİNETİK



Mehmet Harbi ÇALIMLI¹

9.1. Giriş

Kimyasal kinetik reaksiyonların oluştuğu hızı belirleme ile ilgilenir. Bilindiği üzere fizikte hız birim zamandaki yer değiştirmedir. Kimyada ise reaksiyonlarda madde miktarında değişim ve dönüşümü oluşacağı için birim zamandaki madde miktarındaki değişim (azalma/artma) reaksiyon hızı olarak ifade edilir. Reaksiyon hız ifadesi farklı sembollerle gösterilebilmektedir. Bu kitapta reaksiyon hızı “r” ile gösterilecektir. Reaksiyona giren maddeler reaktant ve oluşan maddeler ise ürün adını almaktadır. Bir kimyasal tepkime gerçekleşirken reaktantların miktarında zamanla azalma meydana gelirken oluşan ürünlerin miktarında ise artma oluşur. Reaksiyon başlarında reaktant azalması ve ürün oluşumu hızlı iken belli bir zaman sonra ise reaktant azalması ve ürün oluşumu yavaşlamaktadır. Reaksiyonların hızını matematiksel olarak yazmak mümkündür. Kimyasal reaksiyonlarda hızın matematiksel ifadesi oluşan reaksiyona göre yazılabilir. K-L reaktantlarının reaksiyona girmesi ve M-N ürünlerinin oluşumunu göstermek üzere eşitlik 1’deki reaksiyonu göz önüne alalım.

¹ Doç. Dr., Iğdır Üniversitesi, Tuzluca Meslek Yüksek Okulu mharbi.calimli@igdir.edu.tr ,
ORCID iD: 0000-0001-9756-191X