

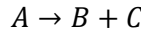
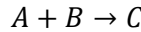
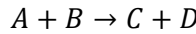
Bölüm 2

KİMYASAL REAKSİYONLAR VE EŞİTLİKLER

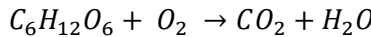
Fatma EKMEKYAPAR TORUN¹

Kimyasal reaksiyon terimi; bir veya birden fazla maddenin birbiri ile etkileşime girerek, bir veya daha fazla maddenin olduğu tepkimelere verilen isimdir. Bu reaksiyonlarda reaksiyona giren maddelere reaktif, reaksiyon sonucu oluşan maddelere de ürün adı verilir.

Reaktifler arasında kimyasal bir tepkimenin olması için reaksiyonun gerçekleştiği ortamda bazı duyu organları ile hissedilebilen bazı değişikliklerin olması gerekmektedir. Bunlar arasında sıcaklık artışı veya azalması, renk değişimi, gaz çıkışı, katı maddenin çözünerek kaybolması veya reaksiyon sonunda katı madde oluşması sayılabilir. Bir tepkime aşağıdaki şekilde gösterilir:



Burada “→” işaretinin solunda kalan maddeler *reaktifleri*, sağında kalan maddeler ise *ürünleri* göstermektedir. Kimyasal tepkimeler yazılırken denklemin solunda ve sağında bulunan elementlerin kütlelerinin korunumu kanunu uyarınca eşit miktarda olması gerekmektedir. Örneğin;



¹ Dr. Öğr. Üyesi, Atatürk Üniversitesi Mühendislik Fakültesi Çevre Mühendisliği Bölümü, fyapar@atauni.edu.tr