

Kimyasal Değişim

Maddelerin iç yapıları ve bileşenlerinde meydana gelen değişime **kimyasal değişim** denir. Kimyasal değişimde madde kendi kimliğini kaybeder, bağlar yeniden düzenlenir ve yeni madde oluşur. Kimyasal değişimin gözlemlenebilir bazı göstergeleri aşağıdaki gibidir:



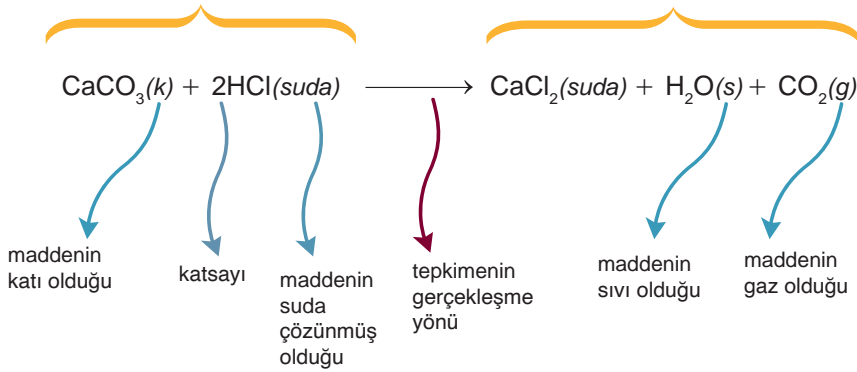
Kimyasal değişimin göstergeleriyle ilgili sürükleyici bırak etkinliği için karekodu kullanınız.

Kimyasal Tepkimeler

Kimyasal değişimler tepkime denklemleri ile gösterilir. Kimyasal tepkimelerin gösterimi bir örnek üzerinden aşağıdaki gibi açıklanabilir:

Tepkenler (tepkimeye girenler, reaktifler)

Ürünler (tepkime sonucu oluşanlar)



Bilgi Kutusu

Bazı tepkimeler çift yönlü olduğu için tepkime oku " \rightleftharpoons " ile gösterilir. Bazı tepkimeler ısı, ışık ve katalizör gibi durumlarda gerçekleşirken ok üzerine "**ısı**", "**katalizör**" şeklinde uygun şartlar yazılır.

Denklemin Açıklaması: CaCO_3 katısı HCl çözeltisi ile tepkimeye girdiğinde suda çözünmüş hâlde CaCl_2 tuzu, su (H_2O) ve CO_2 gazı oluşur.