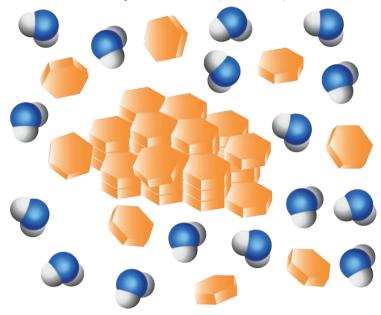
Moleküler Çözünme

Bir maddenin çözücü içerisinde moleküler hâlde dağılarak homojen karışım oluşturmasına **moleküler çözünme** denir (Görsel 2.6).

Görsel 2.6 ►
Moleküler bileşiklerin
çözünme süreci



Kovalent bağlı bileşiklerin birçoğu suda moleküler olarak çözünür. Şekerin suda çözünmesi, moleküler çözünmeye örnektir. Bazı bileşiklerin suda moleküler çözünme denklemi aşağıda verilmiştir:

$$C_{12}H_{22}O_{11}(k) \rightarrow C_{12}H_{22}O_{11}(suda)$$

 $CH_2OH(s) \rightarrow CH_2OH(suda)$

Kimyasal Çözünme

Bir maddenin çözücü içerisinde kimyasal etkileşime girerek çözünmesine **kimyasal çözünme** denir. Karbon dioksit gazı suda çözündüğü zaman karbonik aside dönüşür. Bazı bileşiklerin suda kimyasal çözünme denklemi aşağıda verilmiştir:

$$CO_2(g) + H_2O(s) \rightleftharpoons HCO_3^-(suda) + H^+(suda)$$

 $NH_3(g) + H_2O(s) \rightleftharpoons NH_4^+(suda) + OH^-(suda)$

Fiziksel Çözünme

Bir maddenin çözücü içerisinde herhangi bir kimyasal işlem olmadan çözünmesine **fiziksel çözünme** denir. İyonik ve moleküler birçok çözünme fiziksel çözünmeye örnektir. Bazı bileşiklerin suda fiziksel çözünme denklemi aşağıda verilmiştir:

$$C_2H_5OH(s) \rightarrow C_2H_5OH(suda)$$

 $AICI_3(k) \rightarrow AI^{3+}(suda) + 3CI^{-}(suda)$