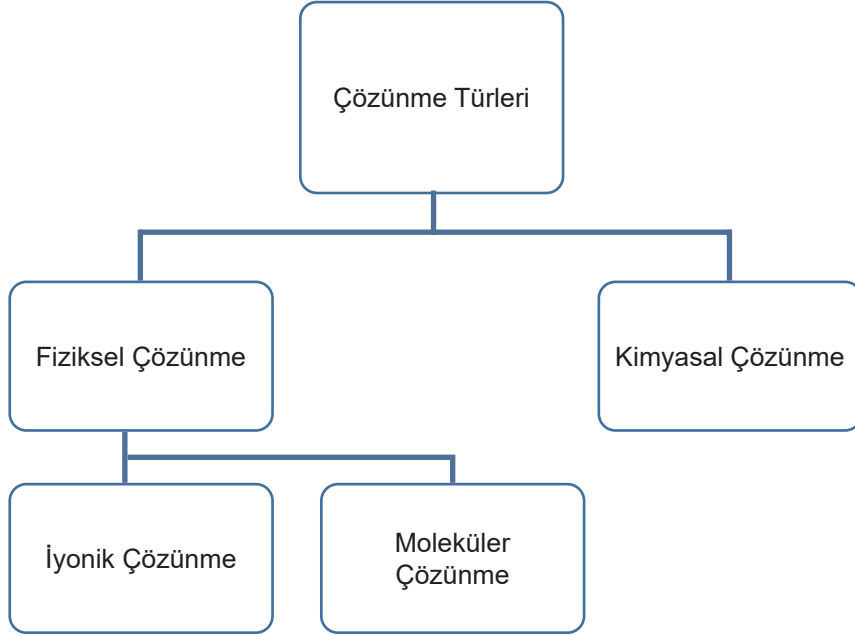
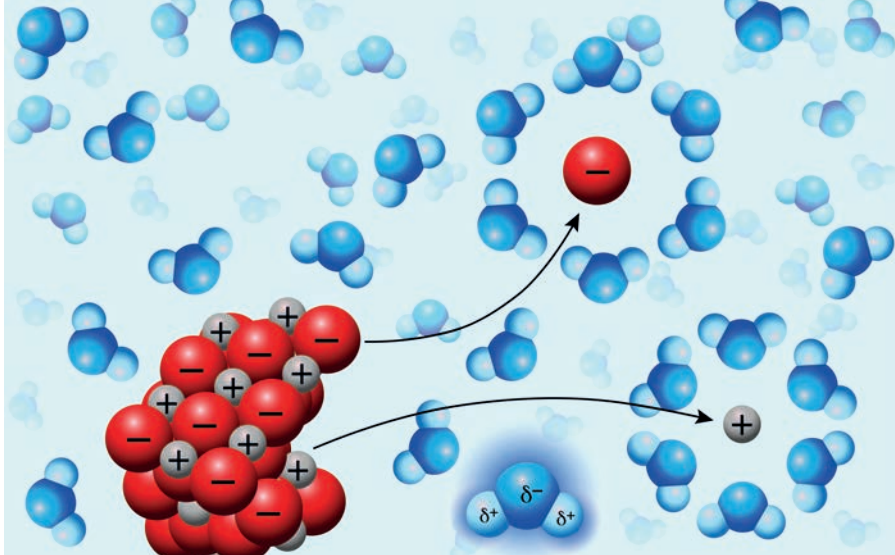


Çözünme türleri aşağıdaki gibi sınıflandırılır.



İyonik Çözünme

Bir maddenin çözücü içerisinde iyonlarına ayrılarak çözünmesine **iyonik çözünme** denir. İyonik bileşiklerin suda çözünmesi bu olaya örnektir (Görsel 2.5).



Görsel 2.5
İyonik bileşiklerin
çözünme süreci

Asitler, bazlar ve tuzlar suda genellikle iyonlarına ayrılarak çözünür. İyonik çözünmenin ilk adımında katyon ve anyonlar suyun kısmi negatif (O^{2-}) ve kısmi pozitif (H^+) ucu tarafından çekilerek suya geçer. Birbirinden uzaklaşan katyon ve anyonların etrafı su molekülleri tarafından sarılır. Suyun kısmi negatif ucu (δ^-) katyonun etrafını sararken kısmi pozitif ucu (δ^+) ise anyonun etrafını sararak iyonlara kararlılık kazandırır ve çözünme gerçekleşir. Bazı bileşiklerin suda iyonik çözünme denklemi aşağıda verilmiştir:

