

Bölüm 1

ÇÖZELTİLER

Fatma EKMEKYAPAR TORUN¹

Bir maddenin diğer bir madde içerisinde gözle görülemeyecek kadar küçük parçacıklara ayrılmasına *çözünme* ve oluşan karışımlara da *çözelti* adı verilir. Bir başka deyişle; fiziksel özellikleri her yerde aynı olan homojen karışımlara çözelti adı verilir. Bir çözeltiyi oluşturan her bir maddeye çözeltinin bileşenleri denir. Çözeltileri oluşturan bileşenlerden genellikle yüzdesi fazla olana *çözücü*, az olana ise *çözünen* adı verilir. Bu tanım genel bir tanım olup, çözücünün çözünenden az olduğu birçok durum vardır (%98'lik H_2SO_4 gibi). Çözeltileri birçok kritere göre sınıflandırmak mümkündür.

1. Çözücü ve çözünenin fiziksel hallerine göre çözeltiler 6 sınıfa ayrılabilir;
 - Sıvı içinde sıvı (alkol-su çözeltisi)
 - Sıvı içinde katı (şekerli su çözeltisi)
 - Sıvı içinde gaz (amonyak-su çözeltisi)
 - Katı içinde sıvı (civanın çinkoda çözünmesi)
 - Katı içinde gaz (H_2 gazının paladyum içinde çözünmesi)
 - Katı içinde katı (bakır içinde çinkonun çözünmesi)
2. Elektrik akımını iletip iletmemelerine göre çözeltiler;
 - Elektrik akımını ileten çözeltiler
 - Elektrik akımını iletmeyen çözeltiler
3. Çözünenin miktarına göre çözeltiler;
 - Seyreltik çözeltiler
 - Derişik çözeltiler

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