

NELER ÖĞRENDİNİZ?

ÇÖZELTİLER

Çözünme Süreci

- Çözücü molekülleri birbirinden uzaklaşır.
- Çözünen tanecikleri birbirinden uzaklaşır.
- Çözücü ve çözünen tanecikleri homojen olarak karışır.

Maddelerin Birbiri İçindeki Çözünabilirliği

- Polar maddeler polar çözücülerde iyi çözünür.
- Apolar maddeler apolar çözücülerde iyi çözünür.

Çözünürlüğe Etki Eden Faktörler

- Sıcaklık
- Basınç
- Madde cinsi

Koligatif Özellikler

- Bir çözücünde çözünmüş tanecik sayısı ile değişir.
- Kaynama noktası yükselmesi
- Donma noktası alçalması

Çözünme Olayının Sınıflandırılması

- İyonik çözünme
- Moleküler çözünme
- Fiziksel çözünme
- Kimyasal çözünme

Derişim Birimleri (Molarite, ppm)

- Bir litre çözeltideki çözünmüş maddenin mol sayısına **molarite** denir. M harfi ile gösterilir.
- $M = \frac{n}{V}$
- Milyonda bir derişim (ppm), bir litre çözeltide (veya 1 kg çözeltide) çözünen maddenin mg cinsinden kütlesidir.

Çözünürlük

- Belli sıcaklık ve basınçta, belli miktar çözücünde çözünebilen maksimum madde miktarına **çözünürlük** denir.

Çözeltilerin Sınıflandırılması

- Doymamış çözelti
- Doymuş çözelti
- Aşırı doymuş çözelti
- Elektrolit çözelti
- Elektrolit olmayan çözelti