

ÇÖZÜNÜRLÜK

Temel Bilgiler:

“Benzer Benzeri Çözer” İlkesi: çözücü ve çözünen maddenin molekülleri birbirine ne kadar çok benzer ise çözünürlük o kadar yüksektir. Başka bir deyişle; polar maddeler polar çözücülerde, apolar maddeler apolar çözücülerde çözünürler. Bunun nedeni şu şekilde açıklanabilir. Polar bileşiklerde moleküller arası çekim kuvveti oldukça kuvvetlidir. Molekülün negatif yüklü kısmı öteki molekülün pozitif yüklü kısmı tarafından çekilir. Böylece bütün moleküller arasında bir ağ yapısı kurulur. Apolar bir molekül, polar bir moleküldeki bu ağ yapısını bozarak çözemez. Örneğin, Karbontetraklorür (CCl₄) bir apolar moleküldür ve polar bir molekül olan suda çözünmez. Çünkü su molekülleri arasındaki çekim kuvveti, karbontetraklorür ile su molekülü arasındaki çekim kuvvetinden çok daha fazladır. Bu iki sıvı birbiri ile karışmaz, iki fazlı bir sistem meydana getirir.

Deneyin Amacı: Çözünme olayını kavramak

Araç-Gereçler: Şeker, tuz, üre, su, alkol, hegzan, deney tüpü, baget, pipet

Deneyin Yapılışı:

Sırayla her bir çözücü maddeden farklı tüplere konulur. Üzerlerine çözünen maddelerden konularak çözünme olup olmadığı tespit edilir. Sonuçlara göre tablo doldurulur.

Çözücü/Çözünen	Şeker	Tuz	Yağ	Alkol	İyot
Su					
Hegzan					