

Çözelti Çeşitleri

Çözeltiler maddenin hallerine göre, çözünen madde miktarına göre, elektrik iletme durumlarına göre sınıflandırılabilir.

A- Maddenin Hallerine Göre Çözeltiler

a- Katı + Sıvı çözeltiler: Su ve şeker (Şerbet), Su ve tuz

b- Sıvı + Sıvı çözeltiler: Alkol ve su, sirke (su + asetik asit)

c- Katı + Katı çözeltiler (Alaşımalar): Metal para, bilezik (Altın ve bakır), lehim (Kurşun + Kalay)

d- Sıvı + Gaz çözeltiler: Gazoz, su ve oksijen

e- Gaz + Gaz çözeltiler: Hava (Azot ve oksijen)

B- Çözünen Madde Miktarına Göre Çözeltiler

Çözeltiler çözünen madde miktarına göre derişik veya seyreltik olarak ikiye ayrılır.

Derişik çözelti: Çözünen madde miktarının fazla olmasıdır.

Seyreltik çözelti: Çözünen madde miktarının az olmasıdır.

Seyreltik çözeltiyi derişik hale getirmek için, çözünen madde miktarı artırılmalı veya çözücü madde buharlaştırılarak uzaklaştırılmalıdır.

Derişik çözeltiyi seyreltik hale getirmek için çözücü miktarı artırılmalıdır.

C- Elektrik İletkenliklerine Göre Çözeltiler

Elektrolit çözelti: Elektrik akımını iletebilen çözeltilerdir. Tuzlu su, sirkeli su

Elektrolit olmayan çözelti: Elektrik akımını iletmeyen çözeltilerdir. Şekerli su, alkollü su