

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