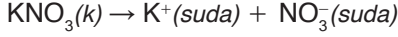
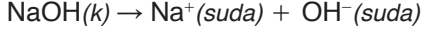
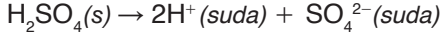


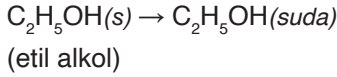
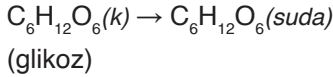
Elektrolit Çözelti

Suda çözüldüklerinde iyonlarına ayrılan maddelerin sulu çözeltileri elektriği iletir. Sulu çözeltisi elektriği ileten çözeltilere **elektrolit çözeltiler** denir. Genel olarak asit, baz ve tuzların sulu çözeltileri iyon içerdikleri için elektrolit çözeltilerdir. Elektriksel iletkenlik çözeltideki iyon sayısı ile orantılıdır.



Elektrolit Olmayan Çözelti

Sulu çözeltisi elektrik akımını iletmeyen çözeltilere **elektrolit olmayan çözeltiler** denir. Şeker ($\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$), etil alkol ($\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$), üre ($\text{CH}_4\text{N}_2\text{O}$) gibi bileşikler suda moleküller hâlinde çözüldükleri için elektriği iletmez.



Doymamış Çözelti

Belirli sıcaklık ve basınçta çözebileceği miktardan daha az maddeyi çözmüş olan çözeltilere **doymamış çözelti** denir.

Doymuş Çözelti

Belirli sıcaklık ve basınçta çözebileceği kadar maddeyi çözmüş olan çözeltilere **doymuş çözelti** denir. Aynı sıcaklıkta doymuş çözeltilere aynı çözünen maddeden eklenirse çözünme olmaz ve çözeltinin derişimi değişmez. Katısı ile dengede olan çözeltiler doymuştur. Birbiriyle her oranda karışan sıvılarla, doymuş çözelti hazırlanmaz. Örneğin etil alkol ve su ile hazırlanmış çözelti, doymuş çözelti olmaz.

Aşırı Doymuş Çözelti

Belirli sıcaklık ve basınçta çözebileceğinden daha fazla maddeyi çözmüş olan çözeltilere **aşırı doymuş çözelti** denir. Örneğin aşırı doymuş Na_2SO_4 çözeltisi elde etmek için önce belirli bir sıcaklıkta doymuş Na_2SO_4 çözeltisi hazırlanır. Daha sonra çözelti ısıtılır. Çözelti ısıtıldığında daha fazla Na_2SO_4 çözünür. Bu çözelti soğumaya bırakıldığında ve ilk sıcaklığa döndüğünde fazladan çözünen Na_2SO_4 bileşiğinin çökmediği görülür. Bu çözelti aşırı doymuş hâle gelir. Aşırı doymuş çözelti kararsızdır ve basit bir etkiyle sallanırsa ya da çözünen eklenirse fazla eklenmiş miktar hemen çöker.

Aşağıdaki tabloda aşırı doymuş ve doymuş çözeltiler arasındaki bazı temel farklar listelenmiştir.

Bilgi Kutusu

Seyreltik ve derişik kavramlarıyla doymamış, doymuş ve aşırı doymuş kavramlarının ilişkili olmadığını hatırlayınız.