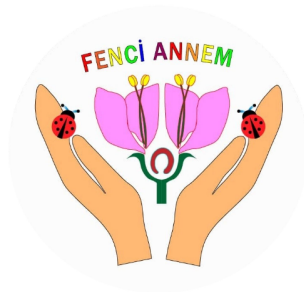


KARIŞIMLARIN AYRILMASI



KARIŞIMLARIN AYRILMASI

Karışımlar fiziksel yöntemlerle kendini oluşturan maddelere ayrılır. Bu yöntemlerden bazıları şunlardır;

1- Buharlaştırma: Homojen katı-sıvı karışımların ayrıştırılmasında kullanılır. örneğin; deniz suyundan tuz elde edilmesi, salça, reçel, pekmez yapımı v.b.

★ Karışımın bulunduğu kap ısıtılır. Sıvı buharlaşır. Kaptaki katı madde kalır.



→ tuzlu su karışımı

2- Ayırma Hunisi (Yoğunluk Farkı):



Sıvı-sıvı heterojen karışımları ayırırken kullanılır. Yoğunluk farkından faydalanılır.

Yoğunlukları birbirinden farklı katı-sıvı heterojen çözeltileri ayırırken ise **yüzdürme yöntemi** uygulanır. Örneğin; talaş-su karışımı (talaş üstten toplanır)

★ Yoğunluğu büyük olan maddeler suda batarken, yoğunluğu küçük olan maddeler suda yüzer. (sudan)

3- Ayrımsal Damıtma: Sıvı-sıvı homojen karışımların kaynama noktası farkından yararlanılarak ayrılmasıdır.



Çözelti damıtma kabına konur ve ısıtılır. Kaynama noktası düşük olan sıvı daha çabuk buharlaşır. Soğutucudan geçerken yoğunlaşarak sıvı hale geçer.

★ Petrolden benzin ve mazot damıtma yoluyla ayrılır.

4- Eleme: Tanecik boyutu birbirinden farklı olan katı-katı karışımlar bu yöntemle ayrılabilir. Örneğin; kum-çakıl karışımı

5- Süzme: Katı-sıvı heterojen karışımların ayrıştırılmasında kullanılır. Örneğin; çayın süzgeçle süzülmesi

6- Manyetizla Ayırma: Karışımın içinde demir, nikel, kobalt gibi manyetik tarafından çekilebilen maddeler varsa manyetizla ayırma yöntemi kullanılabilir. Örneğin; kum-demir tozu karışımı, metal atıkların çöplerin arasından ayıklanması...vb.