

Hazır mısınız?

Aşağıda “Çeşitlilik” teması ile ilgili temel kavramlar verilmiştir. Verilen bilgiler doğrultusunda hatırlama düzeyinize göre kendinize uygun olan kutucuğu işaretleyiniz. Eksiklerinizin olduğunu düşündüğünüz konular için tema öncesinde gerekli tekrarları yapabilirsiniz.

Bir maddenin başka bir madde içerisinde homojen olarak dağılmasına **çözünme**, oluşan karışıma ise **çözelti** denir.

☐ Hatırlıyorum.

☐ Kısmen hatırlıyorum.

☐ Hatırlamıyorum.

Çözetiler çözücü ve çözünenden oluşur. Genellikle miktarı fazla olan madde **çözücü**, az olan olan madde ise **çözünendir**. Sulu çözeltilerde su, daima çözücüdür.

☐ Hatırlıyorum.

☐ Kısmen hatırlıyorum.

☐ Hatırlamıyorum.

Sıcaklık arttıkça katıların çözünürlüğü genellikle artar. Bunun aksine gazlarda sıcaklık ve çözünürlük ters orantılıdır.

☐ Hatırlıyorum.

☐ Kısmen hatırlıyorum.

☐ Hatırlamıyorum.

Bir çözeltiyi ısıtmak, karıştırmak veya çözünenin temas yüzeyini artırmak (parçalamak, toz hâline getirmek) **çözünme hızını** artırır.

☐ Hatırlıyorum.

☐ Kısmen hatırlıyorum.

☐ Hatırlamıyorum.

Karışımı oluşturan maddelerin karışımın her yerine eşit dağılmasına **homojen karışım** denir. Tuzlu su ve kolonya homojen karışıma örnektir.

☐ Hatırlıyorum.

☐ Kısmen hatırlıyorum.

☐ Hatırlamıyorum.

Karışımı oluşturan maddelerin karışımın her yerine eşit dağılmamasına **heterojen karışım** denir. Ayran ve çamur heterojen karışıma örnektir.

☐ Hatırlıyorum.

☐ Kısmen hatırlıyorum.

☐ Hatırlamıyorum.

Karışımlar; **ayıklama, eleme, süzme, damıtma, özütleme, buharlaştırma, kristallendirme** gibi farklı fiziksel yöntemler kullanılarak bileşenlerine ayrılır.

☐ Hatırlıyorum.

☐ Kısmen hatırlıyorum.

☐ Hatırlamıyorum.