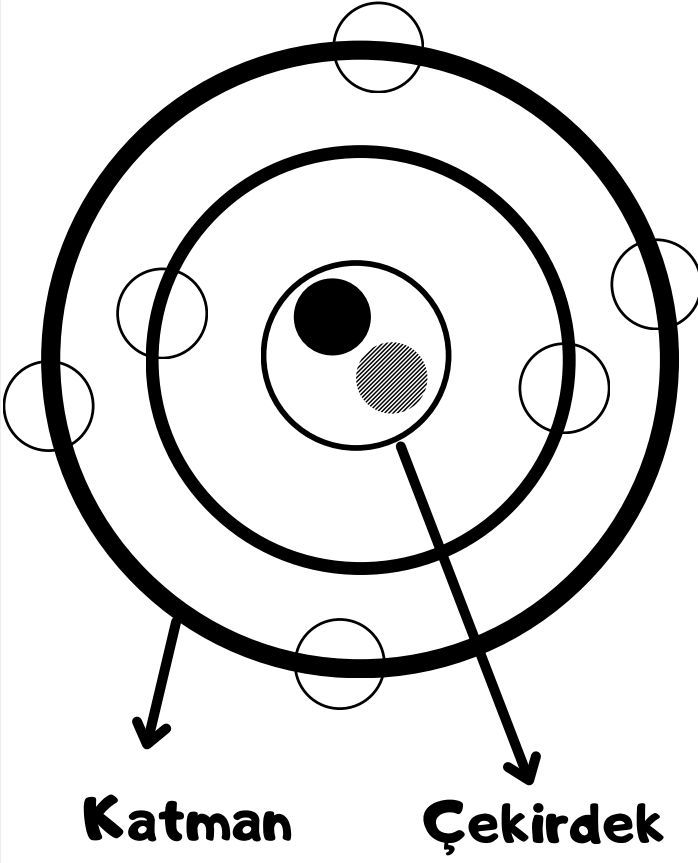




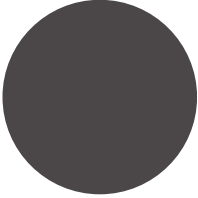
○ Elektron

● Proton

● Nötron

Elektron kütlesi çok küçüktür ve hareketlidir. Proton ve nötron kütlesi birbirine yakındır ve atomun kütlesini bu iki tanecik oluşturur.

Melikelyılmaz



Atom

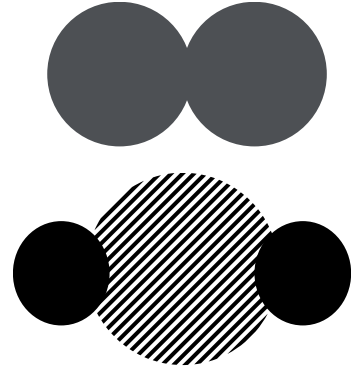
Elementlerin bir kısmı atomik yapılıdır.

Mg

Fe

Al

Melikelyılmaz



Molekül

Elementlerin bir kısmı ve bileşikler moleküler yapılıdır.

O₂

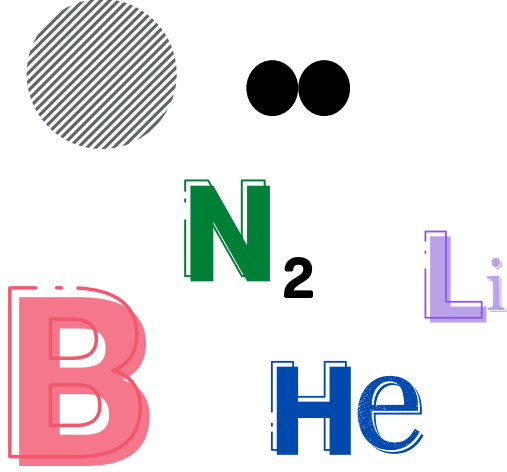
H₂

NH₃

C₆H₁₂O₆

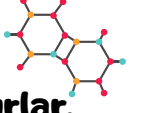
ELEMENT

Tek cins atamdan oluşur.
Saf maddelerdir.
Sembolle gösterilirler.
Kimyasal yollarla ayrılamazlar.
Atomik yapılı yada moleküler yapılı olabilirler.



Melikelyılmaz

BİLEŞİK



Farklı cins atomlardan oluşurlar.
Saf maddelerdir.
Formül ile gösterilirler.
Elementlerin belli oranda kimyasal olarak birleşmesi sonucunda oluşurlar.
Kimyasal yöntemlerle ayrılabilirler.
Moleküler yapıdırlar.

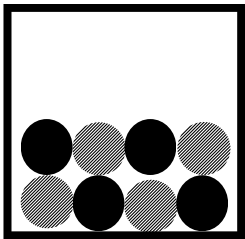


KARIŞIM

Birden fazla maddenin bir araya gelmesiyle oluşur.
Saf değildirler.
Belli oranda karışmazlar.
Fiziksel yollarla kendini oluşturan maddelere ayrılırlar.

HOMOJEN KARIŞIM ÇÖZELTİLER

Birbiri içinde tamamen karışırlar.
Bakıldığında tek madde varmış gibi görünür.

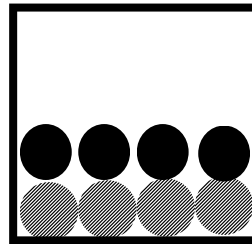


TUZLU SU
KOLONYA
GAZOL
HAVA

Melikelyılmaz

HETEROJEN KARIŞIM ADI KARIŞIM

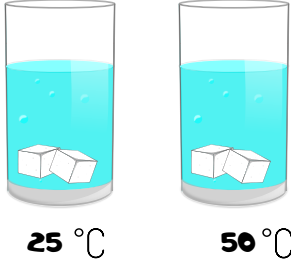
Birbiri içinde tamamen karışmazlar.
Bakıldığında karışan maddeler gözükabilir.



KAHVE
AYRAN
SÜT
MEYVERAN
SUYU

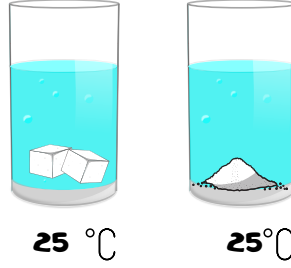
ÇÖZÜNME HIZINA ETKİ EDEN FAKTÖRLER

SICAKLIK



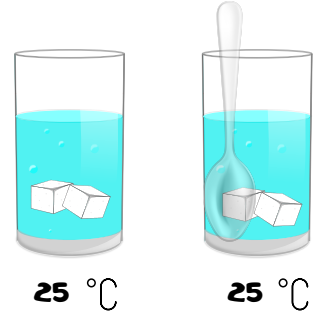
Sıcaklık arttıkça çözünme hızı artar. Bundan dolayı 50 derece sıcaklıktaki suda şeker daha hızlı çözünür.

TANECİK BOYUTU



Çözünen maddenin tanecikleri ne kadar küçük ise o kadar hızlı çözünür. Toz şeker küp şekerden daha hızlı çözünür.

KARIŞTIRMA



Bir karışımı karıştırmak çözünme hızını arttırır. **DİKKAT:** Çözünen madde miktarını değiştirmez.

Melikelyulmaz

KARIŞIMLARI AYIRMA YÖNTEMİ

Melikelyulmaz

BUHARLAŞTIRMA

Katı sıvı karışımları ayırmak için kullanılır.

Çözücü madde buharlaştırılır çözünen madde kalır.

Homojen karışımlar için kullanılır.

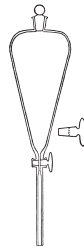
Tuzlu su
Şekerli su

ELEME

Katı katı heterojen karışımları ayırmak için kullanılır.

Tanecik boyutu farkından yararlanır.

AYIRMA HUNİSİ



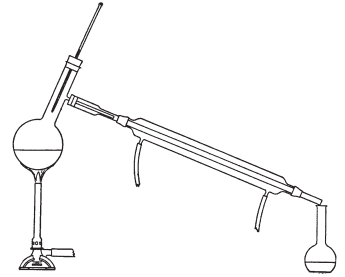
Sıvı sıvı heterojen karışımlar için kullanılır. Yoğunluk farkından dolayı sıvılar kolaylıkla ayrılabilir.

YÜZDÜRME

Katı katı heterojen karışımları ayırmak için kullanılır.

karışım bir sıvı içine dökülür yoğunluğu büyük olan dibe küçük olan üste kalır

AYRIMSAL DAMITMA



Sıvı sıvı homojen karışımlar için kullanılır.

Kaynama noktası farkından

yararlanılarak sıvılar birbirinden ayrılır.

Toplama kabında kaynama noktası düşük olan sıvı toplanır.