

HACETTEPE ÜNİVERSİTESİ EĞİTİM FAKÜLTESİ KİMYA ÖĞRETMENLİĞİ

ÇALIŞMA YAPRAĞI DEĞERLENDİRME

KARIŞIMLAR VE ÖZELLİKLERİ



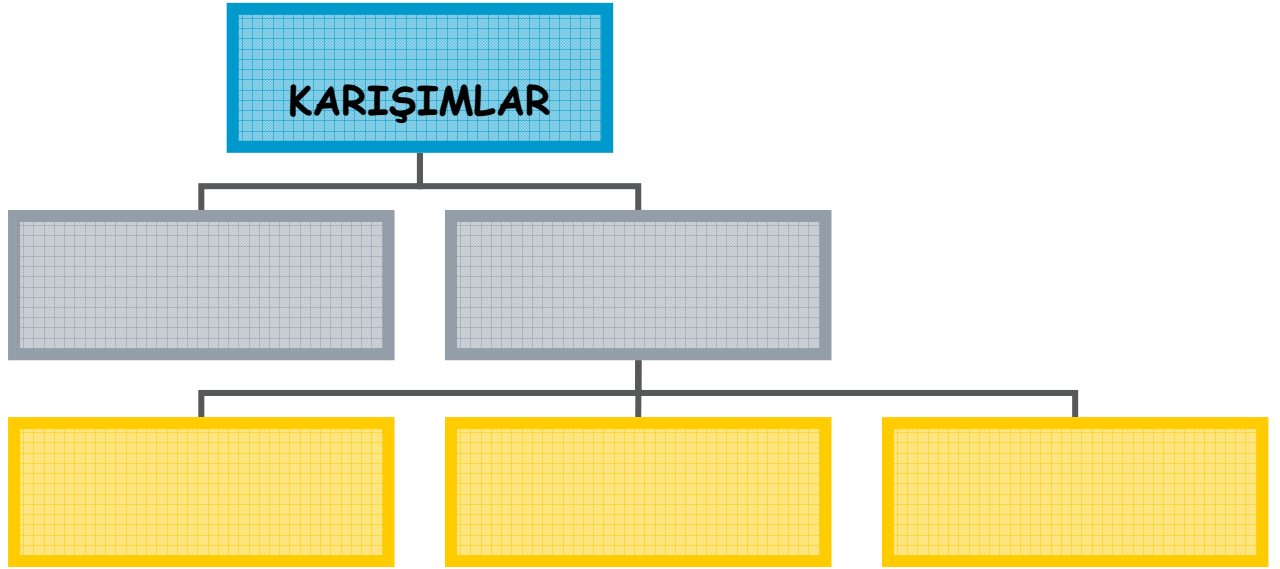
ÖĞRETİM TEKNOLOJİLERİ VE MATERYAL GELİŞTİRME

DERSİN SORUMLUSU: PROF.DR. İNCİ MORGİL

HAZIRLAYAN: HİLAL ÖZER

KARIŞIMLAR VE ÖZELLİKLERİ

- Birden fazla maddenin kimyasal özellikleri değişmeyecek şekilde bir araya getirilmesiyle oluşturulan madde topluluğuna "karışım" denir.
- Karışımı oluşturan maddelerin her birine denir.
- Karışımlar ve olmak üzere ikiye ayrılırlar.



- Her tarafında aynı özelliği gösteren ,tek bir madde gibi gözüken karışımlara karışım denir. karışımlara aynı zamandade denir. Tuzlu su, hava, kolonya, gazoz karışımlara örnektir.
- Özellikleri her yerde aynı olmayan karışımlarakarışım denir. Süt, ayran, zeytinyağlı su karışımlara örnektir.karışımlar da bileşenlerin türüne göre....., ve olmak üzere gruplandırılır:

A-

Örnek:

B-

Örnek:

C-

Örnek:

Karışımların Özellikleri

Saf değildir. veya olabilirler. Karışımı oluşturan maddelerin özelliklerinde bir değişiklik olmaz. yollarla bileşenlerine ayrılırlar. Karışımların belirli oranlarda olması gerekmez. ve noktaları sabit değildir. Yoğunlukları sabit değildir. cins atom ya da moleküllerden oluşur. Belli formülleri



Gazoz, bir karışımdır.



Sis, karışıma örnektir

Kolonya, karışıma örnektir.



Kahve, karışımdan örnektir.



Süt, karışımdan örnektir.