**ILGAZ-YAVUZ SULTAN SELİM İLKOKULU**

**SAF MADDE – KARIŞIMLAR**

**SAF MADDELER**

Yapısında kendinden başka madde bulunmayan, özelliği her yerinde aynı olan maddelere saf madde denir.Saf maddeler tek tür maddelerden oluşur.

ÖRNEK: su, şeker, tuz, demir, altın, bakır, gümüş, naftalin, alüminyum, oksijen, alkol saf

**KARIŞIMLAR**

İki yada daha fazla saf maddenin özelliklerini kaybetmeden bir araya gelerek oluşturdukları maddelere karışım denir.

ÖRNEK: şekerli su, tuzlu su, türlü yemeği, salatalar, demir kükürt karışımı, çay, ayran, toprak, hava, süt, kan, kum, limonata, çorba, deniz suyu, ekmek, benzin, sütlü kahve, zeytin yağı birer karışımdır.

KARIŞIMLARI AYIRMA YÖNTEMLERİ

**ELEME:** Değişik irilikteki katı taneciklerden oluşan karışımları birbirinden ayırmak için eleme yöntemi kullanılır. Çakıl-kum, kepek-un, kömür-kömür tozu bu yöntemle birbirlerinden ayrılır.

**SÜZME:** Katı taneciklerle karışmış sıvı maddeler süzme yöntemiyle birbirinden ayrılır. Yıkanmış pirinci haşlanmış makarnayı içinden yaprak tanecikleri olan çayı süzdürme yöntemiyle birbirinden ayırabiliriz. Ayrıca içme ve kullanma sularındaki katı taneciklerde süzülerek temizlenir.

**MIKNATISLA AYIRTMA:** Demir gibi mıknatısın çektiği maddelerle karışmış başka maddeleri ayırmada mıknatıs kullanılır. Çöplerden demir türü maddeler mıknatısla ayrılır. Demir tozuyla karışmış toz şeker karışımını mıknatısla ayırabiliriz.

**NOT: Bu yöntemlerin dışında yüzdürme, damıtma, buharlaştırma, dinlendirme gibi yöntemlerde bulunmaktadır.**

derskitabicevaplarim.com ALİ TÜRKBEN

4-A SINIF ÖĞRETMENİ