



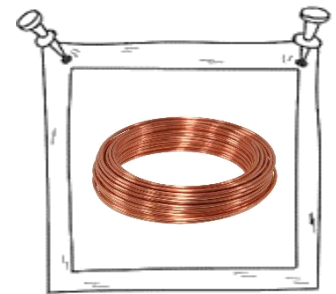
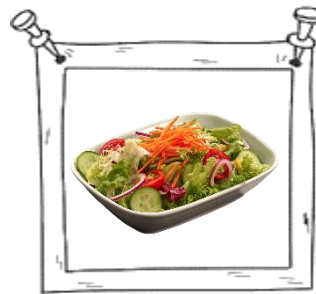
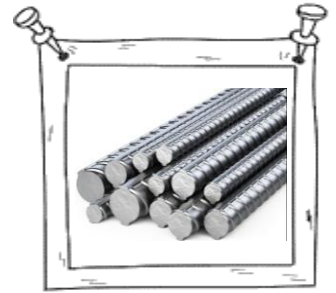
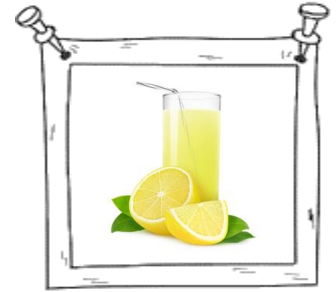
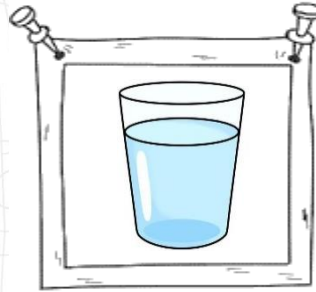
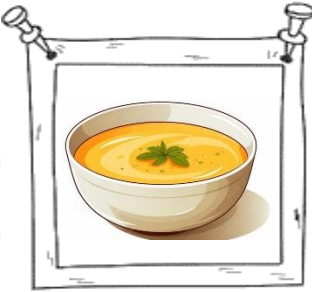
AKLIMDA!

Çevremizde gördüğümüz her maddenin yapısı aynı değildir. Maddeleri yapılarına göre saf madde ve karışım olarak sınıflandırabiliriz.










İçerisinde kendisinden başka madde bulunmayan maddelere **saf madde** denir. Su, oksijen, demir, bakır, altın tuz, toz şeker birer saf maddedir. Saf maddelerin özellikleri maddenin her yerinde aynıdır. Saf madde, ne kadar küçük parçalara ayrılırsa ayrılısın yine kendi özelliğini korur.

İki ya da daha fazla saf maddenin kendi özelliklerini kaybetmeden bir araya gelmesiyle oluşan maddelere ise **karışım** adı verilir. Limonata, çorba, ayran, sıcak ve soğuk yemekler birer karışımdır. Karışımı oluşturan maddeler özelliklerini kaybetmez.

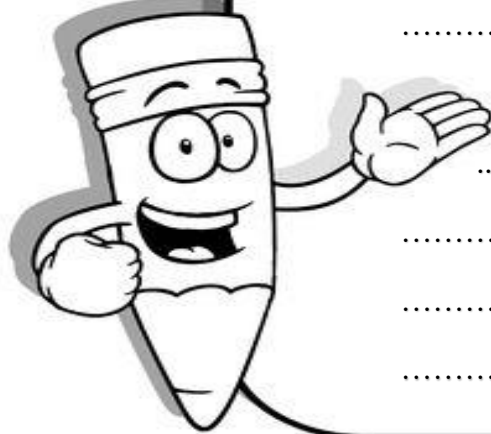
 Aşağıdaki maddelerden saf madde olanların çerçevesini sarıya, karışım olanların çerçevesini yeşile boyayalım.



 Aşağıdaki cümlelerden doğru olanların başına "D", yanlış olanların başına "Y" yazalım.

-  Karışımların yapısında en az üç saf madde bulunmalıdır.
-  Saf maddeler tek bir maddeden oluşur.
-  Gaz maddeler karışım oluşturmaz.
-  Maddeleri birbirleriyle karıştırdığımızda görünüşleri değişse de yapıları değişmez.
-  Karışımları oluşturan maddeler kendi özelliklerini kaybeder.
-  Saf maddeler çok küçük parçalara ayrıldığında bile kendi özelliğini korur.
-  Karışımları ayırdığımızda başlangıçtaki saf maddeleri elde edemeyiz.
-  Tuzlu su, katı ve sıvı maddelerden oluşan karışımlara örnektir.
-  Karışımların tamamına bakıldığında tek bir maddeymiş gibi görünür.

 Aşağıda verilen noktalı yere limonatanın tarifini yazalım.



.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....