

HAL DEĞİŞİMİ ÇALIŞMAMIZ

Aşağıda tanımları yapılan kavramları, tanımlarının karşısına yazınız.

Maddelerin ısı etkisiyle erimeyip yapılarının değişmesine denir.

Katı maddelerin ısı alarak sıvı hale geçmesidir.

Sıvı maddelerin ısı vererek katı hale geçmesidir.

Sıvı maddelerin ısı alarak gaz hale geçmesidir.



Aşağıda verilen maddelerden ısıtıldığında bozunanları, bozunan maddeler balonuna; ısıtıldığında eriyenleri, eriyen maddeler balonuna yazınız.



şeker



altın



ekmek



pirinç



dondurma



buz



kağıt



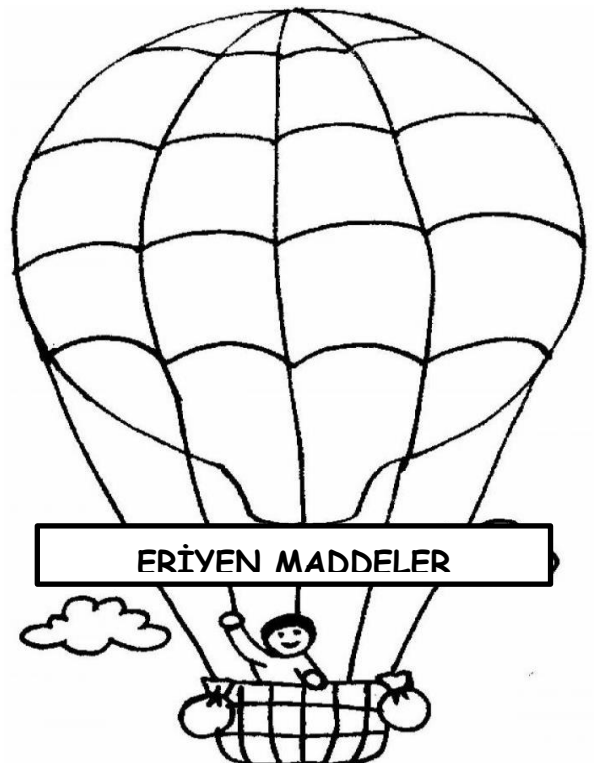
margarin



odun



çikolata



SAF MADDE VE KARIŞIM ÇALIŞMAMIZ

Aşağıda verilen maddelerden doğru olanların yanına D, yanlış olanların yanına Y yazınız.

Saf maddelerin yapısında tek çeşit madde vardır.

İki veya daha fazla madde bir araya gelerek karışımları oluşturur.

Karışımı oluşturan maddeler kendi kimliklerini kaybederler.

Karışımlar her zaman sıvı maddelerin bir araya gelmesiyle oluşur.

Karışımı oluşturan maddeler tekrar ayrılamazlar.

Aşağıda verilen maddeleri saf madde ve karışımlar çizelgesinde uygun yerlere yazınız.

MADDE	
SAF MADDE	KARIŞIM
• Hava	
• Alkol	
• Demir	
• Tuz	
• Oksijen	
• Kurabiye	
• Gazoz	
• Bakır	
• Salata	
• Reçel	

Aşağıdaki karışımlar ve bu karışımları oluşturan maddeleri eşleştiriniz.

Karışımlar	Karışımları Oluşturan Maddeler
Reçel	un, su, maya
Beton	şeker, su, meyve
Ekmek	çimento, kum, su