

Karışımlar Çalışma Kağıdı

7.Sınıf Karışımlar Çalışma Kağıdı PDF indir

7.4.3 Karışımlar Çalışma Kağıdı.pdf

Doğru-yanlış, boşluk doldurma soruları ve etkinlikler bulunmaktadır.

Cevaplar Anahtarı İndir

7.4.3 Karışımlar Çalışma Kağıdı Cevap.pdf

Adı Soyadı: _____
Sınıfı : _____ No: _____

7.Sınıf Karışımlar Çalışma Kağıdı

A- Aşağıdaki cümleleri doğru ise D, yanlışsa Y ile işaretleyiniz.

- () Karşım sayesinde yeni madde oluşur.
- () Karşimler saf maddelerdir.
- () Homojen karışımara çözelti denir.
- () Homojen karışimler bir madde gibi görünür.
- () Su ve benzin homojen karışım oluşturmaz.
- () Su ve alkol karışımının belirli bir kaynama noktası vardır.
- () Karışimleri ayırmak için fiziksel yöntemler kullanılır.
- () Karışımı oluşturan maddeler kendi özelliklerini kaybetmezler.
- () Süt homojen bir karışımın.
- () Sadece sıvı maddeler karışım yapabilir.
- () Karışımada karışan maddelerin belirli bir oranı yoktur.
- () Tuzlu su çözeltisinde tuz çözünen, su çözücüdür.
- () Alkol ve su karışımında alkol miktarı fazla ise alkol çözücüdür.
- () Süt, ayran heterojen karışım örneklerdir.
- () Metal para katı-katı çözeltisidir.
- () Karışımı oluşturan maddeler kimyasal yolla birbirinden ayrılır.
- () Gazoz heterojen çözeltiye örnektir.
- () Çözelti içinde çözünen maddeler katı, sıvı ve gaz halde bulunabilir.
- () Hava gazların oluşturuğu bir çözeltidir.
- () Çayın içerisinde şekerin hızlı çözünmesi için çayın sıcak olması gerekir.
- () Tuz ve şeker karıştırıldığında homojen karışım oluşur.
- () Gazozun sıcaklığının artması çözünmeyi zayıflatır.
- () Karıştırmak, çözünebilecek madde miktarını artırır.
- () Karışımın belirli bir doku rektası yoktur.
- () Karışımın belirli bir formülü yoktur.

B- Aşağıda verilen özelliklerden hangisi homojen, hangisi heterojen karışım aittir?

	Homojen	Heterojen
Karışımı oluşturan maddeler her yere eşit dağılır.		
Karışım her yere aynı özelliği göstermez.		
Karışımı oluşturan maddeler tek madde gibi görünür.		
Ayran, süt bu tür karışımın.		
Karışımı oluşturan maddeler aynı aynı görülebilir.		
Hava bu tür karışımın.		

C- Aşağıda verilenlerden hangileri çözünme hızını artırır, hangileri azaltır. İşaretleyiniz.

	Artırır	Azaltır
Karıştırma		
Çözeltiyi soğutma		
Çözeltiyi ısıtma		
Çalkalama		
Tanecek boyutunu azaltma		
Tanecek boyutunu artırma		

D- Aşağıda verilen örnekleri homojen veya heterojen olarak işaretleyiniz.

	Homojen	Heterojen
Şekerli su		
Çamur		
Sis		
Hava		
Toprak		
Kolonya		
Ayran		
Meyve suyu		
Salata		
Tentüdyot		
Lehim		
Sirkeli su		
Gazoz		
Duman		
Soda		
Çelik		
Türk kahvesi		
Bilezik		
Deniz suyu		
Çorba		
Komposto		
Salata		

E- Aşağıdaki cümlelerdeki boş bırakılan yerleri uygun kelimelerle doldurunuz. (her oranda, karıştılar, kaybetmezler, çözelti, çözücü, karışım, fiziksel, adi karışım)

- Her yerinde aynı özelliği gösteren karışımaradenir.
- Suyla yapılan çözelti her de su daimadır.
- İki farklı maddenin kendi özelliklerini kaybetmeden bir arada bulunmasına denir.
- Çözünme hızını artırmak için çözelti yollar kullanılır.
- Karışımı ayırmak için yöntemleri kullanılır.
- Karışımı oluşturan maddeler kendi özelliklerini da denir.
- Heterojen karışımara da denir.
- Karışım karıştırılabilir.

F- Aşağıda verilen çözelti içindeki çözücü ve çözünen maddeleri yazınız.

Çözelti	Çözücü	Çözünen
Şerbet		
Sirkeli su		
Deniz suyu		
Tuzlu su		
Kolonya		
Tentüdyot		
Gazoz		
Alkolü su		
Maden suyu		

G- Aşağıda eşit miktarda şeker, aynı sıcaklıkta çayın içerisinde atılarak eşit miktarda karıştırılıyor.



1. Şekerlerin çay içerisinde çözünme hızlarını karşılaştırınız.

2. Şekerlerin erime sürelerini karşılaştırınız.

3. Bu deneyde değişkenleri yazınız.

Bağımsız değişken:

Bağımlı değişken:

Kontrol edilen değişken:

H- Eşit miktarda farklı sıcaklıkta su bulunan sürahiler içerisinde eşit miktarda toz şeker ilave edilerek çözünme hızları ölçülüyor.



1. Şekerin suda çözünme hızlarını karşılaştırınız.

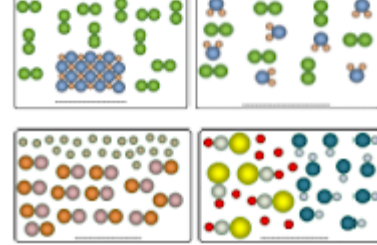
2. Bu deneyde değişkenleri yazınız.

Bağımsız değişken:

Bağımlı değişken:

Kontrol edilen değişken:

I- Aşağıda verilen karışımları homojen veya heterojen olarak belirtiniz.



İ- Aşağıda verilen soruları cevaplandırınız

Soru 1: Bir bardak çay içerisinde aynı miktarda aşağıdaki şekerlerden hangisi atılırsa daha erken çözünür?

- A) Kesme şeker B) Toz şeker
C) Akide şeker D) Pudra şeker

Soru 2: Karışımlarla ilgili verilen bilgilerden hangisi doğrudur?

- A) Karşım içerisindeki maddeler kendi özelliklerini kaybederler.
B) Çözelti içerisinde tek tür molekül bulunur.
C) Bütün karışımlar sıftır.
D) Karışımlar içerisinde birden fazla çözücü atom içerir.

Soru 3: Katı metaller eritilerek birbiri içerisinde karıştırılır bu sayede alaşımlar meydana gelir. Alaşımlar katı-katı çözeltisidir. Aşağıda verilenlerden hangisi alaşım **değildir**?

- A) Metal para B) Altın bilezik
C) Bakırın kalaylanması D) Paslanmaz çelik

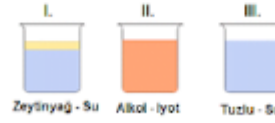
Soru 4: Aşağıda verilenlerden hangisi karşım ve bileşikler için ortakdır?

- A) Aynı tür tanecik içermeleri
B) Birden fazla türde atom içermeleri
C) Fiziksel yollarla bileşenlerine ayrılması
D) Saf madde olmaları

Soru 5: Elif, sıcaklığın çözünme hızına etkisini araştırıcaktır. Yapacağı kontrollü deneyde değişkenler aşağıdakilerden hangisi olmalıdır?

Bağımsız Değişken	Bağımlı Değişken	Kontrol Edilen Değişken
A) Sıcaklık	Çözünme hızı	Tanecik boyutu
B) Çözünme hızı	Sıcaklık	Tanecik boyutu
C) Çözünme hızı	Tanecik boyutu	Sıcaklık
D) Sıcaklık	Tanecik boyutu	Çözünme hızı

Soru 6: Aşağıda verilen karışımların türleri sırası ile hangisidir?



- A) Çözelti - Adi karşım - Adi karşım
B) Adi karşım - Çözelti - Çözelti
C) Adi karşım - Çözelti - Adi karşım
D) Adi karşım - Adi karşım - Çözelti