

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

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

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

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

	Artırır	Azaltır
Karışımın		
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, karışımın, kaybetmezler, çözelti, çözücü, karışım, fiziksel, adi karışım)

- Her yerinde aynı özelliği gösteren karışımındenir.
- Suyla yapılan çözeltide su daimadır.
- İki farklı maddenin kendi özelliklerini kaybetmeden bir arada bulunmasına denir.
- Çözünme hızını artırmak için çözelti yollar kullanılır.
- Karışımın ayırmak için yöntemleri kullanılır.
- Karışımı oluşturan maddelerin kendi özelliklerini da denir.
- Heterojen karışımın da denir.
- Karışımın karıştırılabilir.

F- Aşağıda verilen çözeltilerdeki 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.

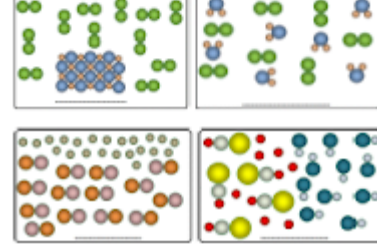
2. Bu deneyde değişkenleri yazınız.

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 saftır.
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

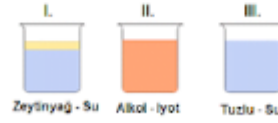
Soru 4: Aşağıda verilenlerden hangisi karışım ve bileşikler için ortaktır?

- 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 araştıracaktır. 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 karışım - Adi karışım
B) Adi karışım - Çözelti - Çözelti
C) Adi karışım - Çözelti - Adi karışım
D) Adi karışım - Adi karışım - Çözelti