

7.Sınıf Karışımlar Çalışma Kağıdı

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

1. () Karışım sayesinde yeni madde oluşur.
2. () Karışımlar saf maddelerdir.
3. () Homojen karışımlara çözelti denir.
4. () Homojen karışımlar bir madde gibi görünür.
5. () Su ve benzin homojen karışım oluşturur.
6. () Su ve alkol karışımının belirli bir kaynama noktası vardır.
7. () Karışımları ayırmak için fiziksel yöntemler kullanılır.
8. () Karışımı oluşturan maddeler kendi özelliklerini kaybetmezler.
9. () Süt homojen bir karışımdır.
10. () Sadece sıvı maddeler karışım yapabilir.
11. () Karışımında karışan maddelerin belirli bir oranı yoktur.
12. () Tuzlu su çözeltisinde tuz çözünen, su çözücüdür.
13. () Alkol ve su karışımında alkol miktarı fazla ise alkol çözücüdür.
14. () Çamur, ayran heterojen karışıma örnektir.
15. () Metal para katı-katı çözeltisidir.
16. () Karışımı oluşturan maddeler kimyasal yolla birbirinden ayrılır.
17. () Gazoz heterojen çözeltiye örnektir.
18. () Çözeltilerde çözünen maddeler katı, sıvı ve gaz halde bulunabilir.
19. () Hava gazların oluşturduğu bir çözeltidir.
20. () Çayın içerisinde şekerin hızlı çözünmesi için çayın sıcak olması gerekir.
21. () Tuz ve şeker karıştırıldığında homojen karışım oluşur.
22. () Gazozun sıcaklığının artması çözünmeyi zorlaştırır.
23. () Karıştırmak, çözünebilecek madde miktarını artırır.
24. () Karışımların belirli bir donma noktası yoktur.
25. () Karışımların belirli bir formülü yoktur.

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

	Homojen	Heterojen
Karışımı oluşturan maddeler her yere eşit dağılır.		
Karışım her yerde aynı özelliği göstermez.		
Karışımı oluşturan maddeler tek madde gibi görülür.		
Meyve suyu, çorba bu tür karışımdır.		
Karışımı oluşturan maddeler ayrı ayrı görülebilir.		
Hava bu tür karışımdır.		

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

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

D- Aşağıda verilen örnekleri homojen veya heterojen olarak işaretleyiniz.

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

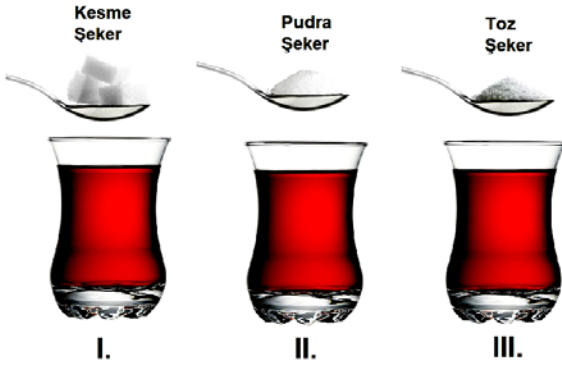
E- Aşağıdaki cümlelerdeki boş bırakılan yerleri uygun kelimelerle doldurunuz. (her oranda, karıştırılır, kaybetmez, çözelti, çözücü, karışım, fiziksel, adi karışım)

1. Her yerinde aynı özelliği gösteren karışımlaradenir.
2. Suyla yapılan çözeltilerde su daimadür.
3. İki farklı maddenin kendi özelliklerini kaybetmeden bir arada bulunmasına denir.
4. Çözünme hızını artırmak için çözelti
5. Karışımları ayırmak için yollar kullanılır.
6. Karışımı oluşturan maddeler kendi özelliklerini
7. Heterojen karışımlara da denir.
8. Karışımlar karıştırılabilir.

F- Aşağıda verilen çözeltilerdeki çözücü ve çözünen maddeleri yazınız.

Çözelti	Çözücü	Çözünen
Şerbet		
Sirkeli su		
Deniz suyu		
Tuzlu su		
Kolonya		
Tentürdiyot		
Gazoz		
Alkollü 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 sūrahiler içerisinde eşit miktarda toz şeker ilave edilerek çözünme hızları ölçülüyor.



1. Şekerin suda çözünme hızlarını karşılaştırınız.

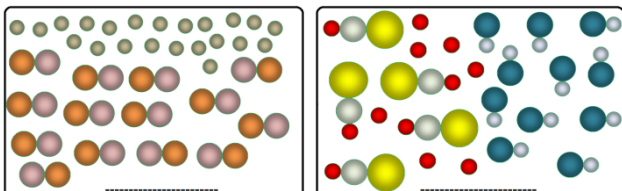
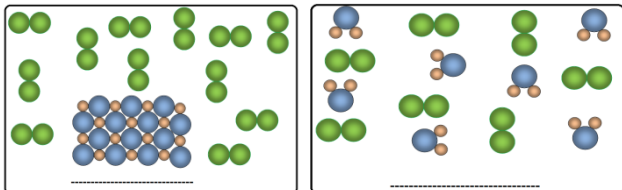
2. Bu deneyde değişkenleri yazınız.

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 şekeri

D) Pudra şekeri

Soru 2: Karışımlarla ilgili verilen bilgilerden hangisi doğrudur?

A) Karışım içerisindeki maddeler kendi özelliklerini kaybederler.

B) Çözelti içerisinde tek tür molekül bulunur.

C) Bütün karışımlar saftır.

D) Karışımlar içerisinde birden fazla çeşit 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