

Karışımlar Çalışma Kağıdı

7.Sınıf Karışımalar Çalışma Kağıdı PDF [indir](#)

7.4.3 Karışımalar Çalışma Kağıdı.pdf

Doğru-yanlış, boşluk doldurma soruları ve etkinlikler bulunmaktadır.

Cevaplar Anahtarı İndir

7.4.3 Karışımalar Çalışma Kağıdı Cevap.pdf

Adı Soyadı:
Sınıfı : No:

7.Sınıf Karışımalar Çalışma Kağıdı

- A- Aşağıdaki cümlelerin doğru ise D, yanlışsa Y ile işaretleyiniz.
1. () Kanyon soyusunda yeni madde olur.
 2. () Kanyonlar soğuk maddelerdir.
 3. () Homojen kanyonlara çözelti denir.
 4. () Homojen kanyonlar bir maddesi gibi görünür.
 5. () Su ve benzin homojen kanyon olusturur.
 6. () Su ve alkol kanyonun belirli bir kaynama noktası vardır.
 7. () Kanyonları ayırmak için fiziksel yöntemler kullanılır.
 8. () Kanyonu oluşturan maddeler kendi özelliklerini kaybetmezler.
 9. () Su homojen bir kanyondur.
 10. () Sodeos siv modeller kanyon yapabilir.
 11. () Kanyonda kanyon maddelerinin belirli bir oranı yoktur.
 12. () Tuzlu su çözeltisinde tuz çözünen, su çözücüdür.
 13. () Alkol ve su karışımında alkol miktarı fazla ise alkol çözücüdür.
 14. () Süt, cyran heterojen kanyona örnektir.
 15. () Metal para katı-katı çözeltisidir.
 16. () Kanyonu oluşturan maddeler kimyasal yolla birbirinden ayırlar.
 17. () Gazoz heterojen çözeltiye örnektir.
 18. () Çözeltilerde çözünen maddeler katı, sıvı ve gaz halde bulunabilir.
 19. () Hava gazının oluşturduğu bir çözeltidir.
 20. () Çayın içeriğinde gelenek hızlı çözünmesi için çayın sıcak olması gereklidir.
 21. () Tuz ve şeker kanyonlarında homojen kanyon olur.
 22. () Gazozun sıcaklığının artması çözünmeye zorluktur.
 23. () Kanyonları, çözünebilecek madde miktarını artırmır.
 24. () Kanyonların belirli bir denme noktası yoktur.
 25. () Kanyonların belirli bir formülü yoktur.

D- Aşağıda verilen örnekleri homojen veya heterojen olarak işaretleyiniz.

	Homojen	Heterojen
Sekerli su		
Çamur		
Sıvı		
Hava		
Topruk		
Kalem		
Ayran		
Meyve suyu		
Soket		
Tentüriyot		
Lehim		
Sırkeli su		
Gazoz		
Duman		
Soda		
Çelik		
Türk kahvesi		
Bilezik		
Deniz suyu		
Çorba		
Kempesto		
Sokete		

E- Aşağıdaki cümlelerdeki boş bırakılan yerleri uygun kelimelerle doldurunuz. (her oranda, kanyonları, kaybetmezler, çözelti, çözücü, kanyon, fiziksel, adı kanyon)

1. Her yerinde aynı özelliği gösteren kanyonlardenir.
2. Sıvı yapılan çözeltiklerde su daimadur.
3. İki farklı maddenin kendi özelliklerini kaybetmeden bir oranda bulmasınadenir.
4. Özünde hızını artırmak için çözelti
5. Kanyonları ayırmak içinyollar kullanılır.
6. Kanyonu oluşturan maddeler kendi özelliklerini
7. Heterojen kanyonlarada denir.
8. Kanyonlarkaybetmeli.

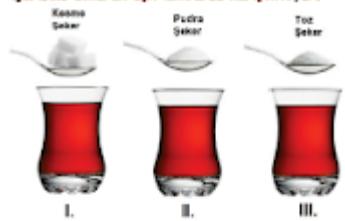
F- Aşağıda verilen çözeltilerdeki çözücü ve çözünen maddeleri yazınız.

Cözelti	Cözücü	Cözünen
Şerbet		
Sırkeli su		
Deniz suyu		
Tuzlu su		
Kalem		
Tentüriyot		
Gazoz		
Akollu su		
Maden suyu		

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

	Artırır	Azaltır
Kanyonlara salılaşma		
Cözeltiyi soğutma		
Cözeltiyi ısıtma		
Çökelme		
Tanecik boyutunu azaltma		
Tanecik boyutu artırılması		

G- Aşağıda eşit miktarda gerek, aynı sıcaklıkta çayın içeresine atılarak eşit miktarda karıştırılıyor.



1. Şekerlerin çay içeresinde çözünme hızlarını karşılaştırınız.

2. Şekerlerin erime sürelerini karşılaştırınız.

3. Bu deneye değişkenleri yazınız.

Bojimsız değişken:

Bojimli değişken:

Kontrol edilen değişken:

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



1. Şekerin su'da çözünme hızını karşılaştırınız.

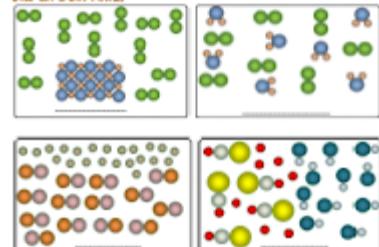
2. Bu deneye değişkenleri yazınız.

Bojimsız değişken:

Bojimli değişken:

Kontrol edilen değişken:

I- Aşağıda verilen karışımları homojen veya heterojen olarak belirtiniz.



İ- Aşağıda verilen soruları cevaplandırınız

Soru 1: Bir bardak çay içeresine aynı miktarda aşçıdaki şekerlerden hangisi atılsa daha erken çözülür?

- A) Kremalı şeker
C) Akide şeker

- B) Toz şeker
D) Pudra şeker

Soru 2: Karşıtlarla ilgili verilen bilgilerden hangisi doğrudur?

- A) Karışım içeresindeki maddeler kendi özelliklerini kaybederler.
B) Çözelti içerisinde tek tür molekül bulunur.
C) Birin karışımlar soğuk.
D) Karışımalar içerisinde binden fazla çeşitli atom içerir.

Soru 3: Katı metaller eritilenek birbiri içeresine karıştırılır bu sayede olaylar meydana gelir. Alışmalar katı-katı çözeltisidir. Aşağıda verilenlerden hangisi olayı değiştirebilir?

- A) Metal parı
C) Bakırın kokutlanması
B) Altın bilezik
D) Paslanmaz çelik

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

- A) Aynı tür taneciklerin mevcut olması
B) Binden fazla türde atomların mevcut olması
C) Fizikal yollarla bileşenlerine ayrılmaması
D) Saf madde olmadan

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

Bojimsız Değişken Bojimli 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 karışımın türleri sırasıyla hangisidir?



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

Diğer Çalışma Kağıtları için [tıklayınız.](#)