

Maddenin Ayırt Edici Özellikleri Çalışma Kağıdı

5.Sınıf Maddenin Ayırt Edici Özellikleri Çalışma Kağıdı PDF indir

5.4.2 Maddenin Ayırt Edici Özellikleri Çalışma Kağıdı.pdf

Doğru-yanlış, boşluk doldurma ve etkinlikler bulunmaktadır.

Cevap anahtarı PDF dosyasının 3. ve 4. sayfasındadır.

Adı Soyadı: _____
Sınıfı : No: _____

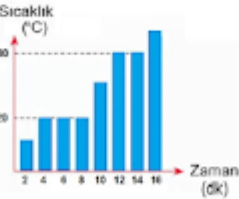
5.Sınıf Maddenin Ayırt Edici Özellikleri Çalışma Kağıdı

____/____/____

A- Aşağıda verilen cümleleri doğru ise D, yanlışsa Y ile işaretleyiniz?

- () Saf katı bir maddenin erime noktası sabittir.
- () Saf maddeleri ayırt etmekte kaynama noktası, donma noktası gibi ayırt edici özellikler kullanılır.
- () Saf bir maddenin erime ve donma noktası aynıdır.
- () Saf maddeler içerisinde farklı maddeler bulunabilir.
- () Şekerli su saf maddedir, kaynama noktası sabittir.
- () Buzun erime ve suyun donma sıcaklıkları farklıdır.
- () Kaynayan suyun sıcaklığı değişmez.
- () Bir bardak suyun ve bir çaydanlık suyun kaynama noktası aynıdır.
- () Karşınlar saf madde değildir.
- () Saf maddenin hal değişimi sırasında sıcaklığı artar.
- () Yoğunlaşma sıcaklığı saf maddeler için ayırt edicidir.
- () Suyun donma noktası 0°C , kaynama noktası 100°C 'dir.
- () Saf bir maddenin sıcaklığı erime ve kaynama noktası arasında ise sıvı haldedir.
- () Saf maddenin sıcaklığı erime noktasından düşük ise sıvı haldedir.
- () Bütün katı maddeler eritilebilir.
- () Buharlaşma noktası saf maddeler için ayırt edicidir.
- () Katı bir madde gaz haline geçinceye kadar üç defa hal değiştirir.
- () Saf sıvı maddenin sıcaklığı kaynama noktasını geçtiğinde gaz haline geçer.
- () Maddenin sıcaklığı kaynama noktasından yüksek ise sıvı haldedir.
- () Bütün maddeler süblimleşebilir.
- () Demir kaynarak gaz haline geçebilir.
- () Bütün sıvı maddeler donabilir.
- () Su içerisinde tuz atılması suyun saflığını bozar, suyun donma noktası değişir.
- () Maddeleri ayırt etmek için sıcaklıklarına bakabiliriz.
- () Saf su içerisinde sadece su bukur.

B- Aşağıda verilen grafiğe göre boş bırakılan yerleri doldurunuz.



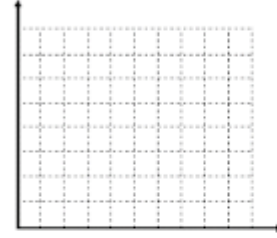
- Madde defa hal değiştirmiştir.
- Maddenin erime noktası dir.
- Maddenin kaynama noktası dir.
- Madde 10°C 'de haldedir.
- Madde 10. dakikada haldedir.
- Maddenin erime süresi dakikadır.
- Maddenin kaynamaya başladığı süre dakikadır.
- Madde saf madde midir? Açıklayın.

C- Kapalı bir kap içerisine yerleştirilen saf katı maddeye ait sıcaklık-zaman tablosu verilmiştir.

Zaman (dk)	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Sıcaklık ($^{\circ}\text{C}$)	10	12	14	14	14	16	18	20	20	22

Tabloya göre aşağıya sıcaklık zaman grafiği çizin ve soruları cevaplandırınız.

Sıcaklık ($^{\circ}\text{C}$)



Zaman (dk)

- Madde saf madde midir? Açıklayın.

- Maddenin erime noktası nedir?

- Maddenin kaynama noktası nedir?

- Madde 16°C 'de hangi haldedir?

- Madde 10. dakikada hangi haldedir?

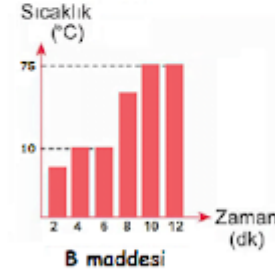
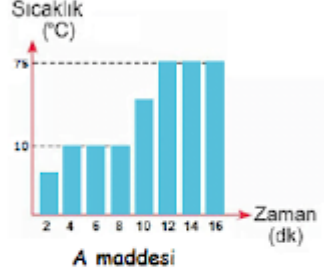
D- Aşağıdaki cümlelerde boş bırakılan yerlere uygun kelimeleri yazınız. (hal, donma, erime noktası, sıcaklığı, madde miktarına, gaz, ayırt edici, katı, sıvı, ayırt edici)

- Saf katı maddelerin erimeye başladığı sıcaklığa denir.
- Kaynamakta olan suyun değişmez.
- Saf sıvıların donma noktası bağlı değildir.
- Saf maddeler için kaynama noktası bir özelliktir.
- Saf maddelerin erime ve noktaları aynıdır.
- Sıcaklığı kaynama noktasını geçen saf maddeler haldedir.
- Saf su 0°C 'nin altında haldedir.
- Saf katı madde erime süresince artmaz.
- Bir maddenin sıcaklığı erime noktası ile kaynama noktasının arasında ise madde haldedir.
- Isı alan maddenin sıcaklığı değişmiyorsa madde değiştiriyordur.

E- Aşağıda verilenlerden hangileri maddeleri ayırt etmekte kullanılır? ✓ ile işaretleyiniz.

1. Kaynama noktası	
2. Rengi	
3. Kokusu	
4. Erime noktası	
5. Buharlaşma sıcaklığı	
6. Kütlesi	
7. Hacı	
8. Dönme sıcaklığı	

F- A ve B maddesinden bir miktar olarak ısıtıcı ile ısıtılıyor. Maddelerin sıcaklıkları termometre ile ölçülerek aşağıdaki grafiğe kaydediliyor.



1. A ve B maddesinin erime sıcaklığı nedir?
A: B:
2. A ve B maddesinin kaynama noktası nedir?
A: B:
3. A ve B maddeleri aynı tür madde midir?
.....
4. A ve B maddelerinin erime sürelerindeki farkın sebebi nedir?
.....

F- Aşağıdaki tabloda bazı maddelerin erime ve kaynama noktaları verilmiştir.

Madde	Erime Noktası	Kaynama Noktası
Su	0	100
Alkol	-144	78
Cıva	-39	357
Demir	1535	2862
Aseton	-94	56

Tabloya göre aşağıdaki soruları cevaplayınız.

1. Maddeler 10°C'de hangi halde bulunur?
Su: Alkol: Cıva:
Demir: Aseton:
2. Maddeler -40°C'de hangi halde bulunur?
Su: Alkol: Cıva:
Demir: Aseton:
3. Maddeler 100°C'de hangi halde bulunur?
Su: Alkol: Cıva:
Demir: Aseton:
4. Asetonun kaynamaya başladığı sıcaklıkta diğer maddeler hangi halde bulunur?
Su: Alkol:
Cıva: Demir:
5. Su ve alkolün gaz halde olduğu en düşük sıcaklık nedir?
.....
6. Alkolün donma noktası nedir?
.....
7. Demirin donma noktası nedir?
.....
8. Erime ve kaynama noktaları birbirine en yakın olan madde hangisidir?
.....
9. Erime ve kaynama noktaları arasındaki fark en fazla olan hangisidir?
.....
10. Alkol ve suyun sıvı olduğu en düşük ve en yüksek sıcaklıklar hangileridir?
En düşük: En yüksek:

Diğer Konular

- 5.Sınıf Maddenin Ayırt Edici Özellikleri Konu Anlatımı
- 5.Sınıf Maddenin Ayırt Edici Özellikleri Test Soruları
- 5.Sınıf Maddenin Ayırt Edici Özellikleri Doğru Yanlış Soruları-1
- 5.Sınıf Maddenin Ayırt Edici Özellikleri Doğru Yanlış Soruları-2
- 5.Sınıf Maddenin Ayırt Edici Özellikleri Çözümlü Sorular