

CEVAP ANAHTARI

MADDENİN HAL DEĞİŞİM NOKTALARI - ÇALIŞMA KAĞIDI 1

BÖLÜM 1: BOŞLUK DOLDURMA

1	saf	6	erime
2	sabit	7	artar
3	donma	8	azalır
4	ayırt edici	9	tek
5	farklı	10	yüz (100)

BÖLÜM 2: DOĞRU / YANLIŞ

1	D	6	D
2	Y	7	D
3	D	8	Y
4	D	9	D
5	Y	10	D

BÖLÜM 3: EŞLEŞTİRME

1. C	3. A	5. E	7. G	9. J
2. B	4. D	6. F	8. H	10. I

BÖLÜM 4: TABLO VE VERİ YORUMLAMA

a)	X sıvısı kesinlikle saf maddedir. Çünkü kaynama sırasında sıcaklığı 56°C'de sabit kalmıştır.
b)	56 °C'dir.
c)	Olabilir. Çünkü Y sıvısının sıcaklığı sürekli artmış, sabit kalmamıştır. Karışımların belirli bir kaynama noktası yoktur.

BÖLÜM 5: HAL DEĞİŞİMİ VE TANECİKLER

1: Erime	2: Donma	1. (D)	Doğru.
3: Buharlaşma	4: Yoğuşma	2. (Y)	Dışarıya ısı verir ve yaklaşır.
5: Süblimleşme	6: Kırışma	3. (D)	Doğru.
		4. (Y)	Isı aldığı için mesafe artar.
		5. (Y)	Saf maddelerde hal değişimi sırasında sıcaklık sabit kalır.
		6. (D)	Doğru.
		7. (D)	Doğru.
		8. (Y)	1 numaralı olay erime, 2 numaralı olay donmadır.