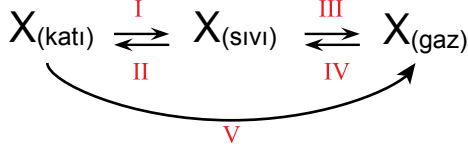


1. X maddesinin hâl değişimleri şekildeki gibi verilmiştir.



Buna göre aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

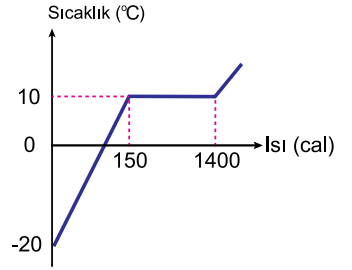
- A) I yönünde maddenin iç enerjisi artar.
B) II yönünde madde dışarıya ısı verir.
C) III yönünde tanecikler arası mesafe artar.
D) IV yönünde madde daha düzensiz olur.
E) V yönünde süblimleşme olmuştur.
2. K, L, M maddelerinin donma ve kaynama noktaları aşağıdaki tabloda verilmiştir.

	Donma Noktası (°C)	Kaynama Noktası (°C)
K	-40	80
L	-25	110
M	15	85

Buna göre bu maddelerin sıcaklığı $-30\text{ }^{\circ}\text{C}$ den $90\text{ }^{\circ}\text{C}$ ye yükseltildiğinde hangileri iki defa hal geçirir?

- A) Yalnız L B) Yalnız M C) K ve L
D) K ve M E) K,L ve M
3. Isıca yalıtılmış ortamda bulunan K ve L maddeleri yalnızca kendi aralarında ısı alışverişi yapabilmektedir. K maddesinin sıcaklığı L ninkinden büyük olup , L maddesinin sıcaklığının zamanla değişmediği gözleniyor.
- Buna göre L maddesiyle ilgili;**
- I. Erime sıcaklığında bir katıdır.
II. Kaynama sıcaklığında bir gazdır.
III. Donma sıcaklığında bir sıvıdır.
- yargılarından hangileri doğrudur?**
- A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve II
D) I ve III E) II ve III

4. Öz ısısı $2\text{ cal/g}^{\circ}\text{C}$ olan bir katının sıcaklığının aldığı ısıya göre geçişim grafiği şekildeki gibidir.



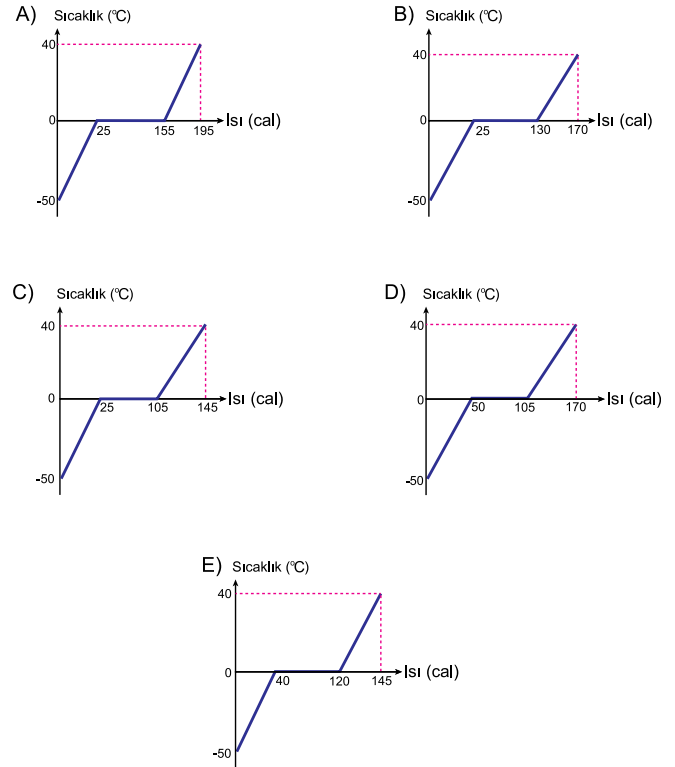
Buna göre bu maddenin erime ısısı kaç cal/g dır?

- A) 250 B) 400 C) 500 D) 750 E) 800

5. Isıca yalıtılmış bir kapta bulunan $-50\text{ }^{\circ}\text{C}$ sıcaklığındaki 1 g buz , $40\text{ }^{\circ}\text{C}$ de su haline getiriliyor.

Bu süreçte sistemin ısı-sıcaklık grafiği aşağıdakilerden hangisi olur?

($c_{\text{buz}} = 0,5\text{ cal/g}^{\circ}\text{C}$, $c_{\text{su}} = 1\text{ cal/g}^{\circ}\text{C}$, $L_{\text{buz}} = 80\text{ cal/g}$)



6. Kütleli $2m$, öz ısısı c olan bir maddenin sıcaklığı $40\text{ }^{\circ}\text{C}$ artırmak için gerekli ısı , kütleli m öz ısısı $5c$ olan maddenin sıcaklığını kaç $^{\circ}\text{C}$ yükseltir?

- A) 8 B) 12 C) 16 D) 20 E) 24

Isı ve Sıcaklık – 2

7. 0 °C de 10 gram su ile 10 gram buz ısıca yalıtılmış bir kaptaki denge halindedir.

Bu karışımın sıcaklığı 10 °C ye yükseltmek için gerekli ısı kaç kaloridir?

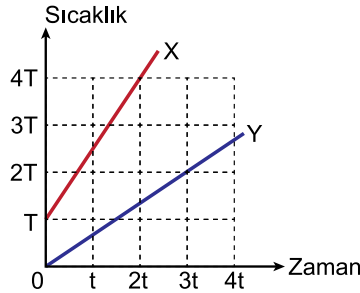
($c_{su}=1 \text{ cal/g } ^\circ\text{C}$; $L_{erime}=80 \text{ cal/g}$)

- A) 1000 B) 1200 C) 1300 D) 1400 E) 1500

8. X ve Y cisimleri birim zamanda eşit ısı veren özdeş ısıtıcılarla ısıtıldığında sıcaklık-zaman grafikleri şekildeki gibi oluyor.

X cisminin kütlesi m, Y cisminin kütlesi 3m olduğuna göre özisilari oranı $\frac{c_X}{c_Y}$ kaçtır?

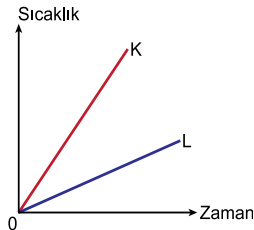
- A) $\frac{2}{3}$ B) $\frac{4}{5}$ C) $\frac{8}{9}$ D) $\frac{3}{2}$ E) $\frac{4}{3}$



9. K ve L katıları özdeş ısıtıcılarla ısıtıldıklarında sıcaklıklarının zamana göre değişim grafikleri şekildeki gibi olmaktadır.

Buna göre aşağıdaki niceliklerden hangileri K ve L için aynı olamaz?

- A) Kütle B) Özısı C) Isı Sığası
D) Erime Noktası E) Erime Isısı



10. 20 °C de 50 gram su 5000 kalori ısı kaybederse son fiziksel hali ve sıcaklığı ne olur?

($c_{su}=1 \text{ cal/g } ^\circ\text{C}$; $c_{buz}=0,5 \text{ cal/g } ^\circ\text{C}$, $L_{erime}=80 \text{ cal/g}$)

- A) 0 °C de su ve buz karışım
B) 0 °C de buz
C) -20 °C de buz
D) -10 °C de buz
E) -40 °C de buz

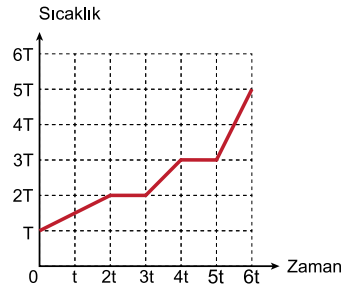
11. K ve L sıvılarıyla yapılan bir karışım ısıtıldığında sıcaklığın zamana göre değişim grafiği şekildeki gibi oluyor.

Buna göre;

- I. Özısı
II. Isı sığası
III. Kütle

niceliklerinden hangileri K ve L sıvıları için kesinlikle ayndır?

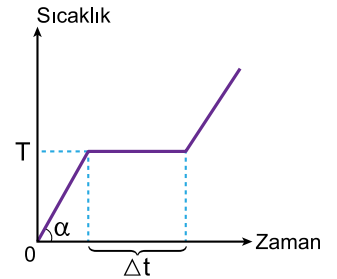
- A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III
D) I ve II E) II ve III



12. Saf bir sıvı ısıtıldığında sıcaklığın zamana göre değişim grafiği şekildeki gibi oluyor.

Buna göre sıvının kütlesi artarsa α , T ve Δt niceliklerinden hangileri artar?

- A) Yalnız α B) Yalnız Δt C) α ve Δt
D) Δt ve T E) α , Δt ve T



Adı :
Soyadı :
Sınıf :
NO :

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A
B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B
C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C
D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D
E	E	E	E	E	E	E	E	E	E	E	E

Doğru :
Yanlış :
Boş :
Puan :