

9.SINIFLAR / KİMYA DERSİ

4. ÜNİTE DEĞERLENDİRME SORULARI
MADDENİN HÂLLERİ

1. Aşağıda verilenlerden hangisi moleküler katı değildir?

- A) Cam B) İyot C) Karbondioksit
D) Su E) Amonyak

2. Aşağıdaki olaylardan hangisi hâl değişimi değildir?

- A) Suyun buharlaşması
B) Gazın yoğuşması
C) Mantarın küflenmesi
D) Buzun erimesi
E) Naftalinin süblimleşmesi

3. X, Y ve Z saf bir maddenin farklı hâllerini göstermektedir.

- Aynı koşullarda özkütlesi en küçük olan Z'dir.
- En düşük enerjili olan Y'dir.

Buna göre,

- I. X gazdır.
II. Y katıdır.
III. Z sıvıdır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

4.

Şimşek	Kibrit alevi	Kutup ışıkları
Volkan lavları	Neon ışıkları	

Örneklerinden kaç tanesi maddenin plazma hâline örnektir?

- A)1 B) 2 C) 3 D) 4 E) 5

5. Sıvıların kaynama sıcaklığı,

- I. Sıvının cinsi
II. Atmosfer basınçına
III. Sıvının yüzey alanı

özelliklerinden hangilerine bağlı değildir?

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

6. Bir sıvının buharlaşma hızı,

- I. Sıcaklık
II. Sıvının cinsi
III. Sıvının yüzey alanı
IV. Sıvı üzerindeki dış basınç

özelliklerinden hangilerine bağlıdır?

- A) I ve II B) II ve III C) II ve IV
D) I ve IV E) I, II, III ve IV

7. Aşağıda bazı olaylar verilmiştir.

- I. $I_2(k) \rightarrow I_2(g)$
II. $H_2O(s) \rightarrow H_2(g) + O_2(g)$
III. $NaCl(k) \rightarrow Na^+(aq) + Cl^-(aq)$

Bu olaylarla ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) II. olay kimyasaldır
B) I. olay fizikeldir.
C) III. olay fizikseldir.
D) I. olay ısı gerektirir.
E) II. de çözünme olmuştur.

8. Viskoziteyle ilgili olarak,

- I. Akıcılıkla ters orantılıdır.
II. Bütün sıvıların viskoziteleri aynıdır.
III. Sıcaklığın artırılması viskoziteyi artırır.

ifadelerden hangileri yanlıştır?

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

9. Aşağıda bazı nicelikler verilmiştir.

- I. Hacim
II. Genleşme miktarı
III. Kaynama sıcaklığı

Bu niceliklerden hangileri madde miktarına bağlıdır?

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