

1. İyon-dipol etkileşimi ile ilgili,

- I. Bir iyon ile polar molekül arasında gerçekleşir.
- II. İyonik kristallerin suda çözünmelerini sağlar.
- III. Güçlü etkileşim türüdür.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

2. Geçici dipollerle ilgili,

- I. İndüklenmiş dipollerdir.
- II. Apolar moleküllerde bulunur.
- III. Atom veya molekülün elektron yoğunluğunun anlık değişmesidir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

3.

Madde	Kaynama Noktası (°C)
F ₂	-188
Cl ₂	-34
Br ₂	59
I ₂	184

Tabloya göre,

- I. London kuvvetleri I₂'de en fazladır.
- II. Tanecikler arası etkileşim kuvveti en fazla F₂ de bulunur.
- III. En fazla indüklenen I₂'dir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

4. London kuvvetleri ile ilgili,

- I. Geçici dipoller arasında oluşur.
- II. En güçlü etkileşimdir.
- III. Polar moleküller arasında da vardır.

yargılarından hangileri doğrudur?

- A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III

D) I ve III

E) I, II ve III

5.

Madde	Toplam Elektron Sayısı	Kaynama Noktası (°C)
He	2	-269
Ne	10	-246
Ar	18	-186

Soygazlar ile ilgili,

- I. Elektron sayısı arttıkça maddenin polarlanabilirliği artar.
II. Elektron sayısı arttıkça London kuvvetleri artar.
III. Elektron sayısı arttıkça kaynama noktası azalır.
yargılarından hangileri doğrudur?

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

6.

Aşağıdaki maddelerden hangisinin molekülleri arasında yalnız London kuvvetler bulunur?

- A) F₂ B) HF C) C₂H₅OH
D) H₂S E) NH₃

www.supersoru.com

Cevaplar :

1)B, 2)E, 3)C, 4)D, 5)B, 6)A,