

9. Sınıf Kimya Kimyasal Türler Arası Etkileşim Testi Çöz 13

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

Cevap : B

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

Cevap : B

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 II

D) I ve III

E) I, II ve III

Cevap : C

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

Cevap : C

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

Cevap : B

6.

Aşağıdaki maddelerden hangisinin molekülleri arasında yalnız London kuvvetler bulunur?

- A) F₂ B) HF C) C₂H₅OH
D) H₂S E) NH₃

Cevap : A