

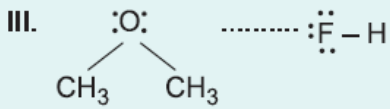
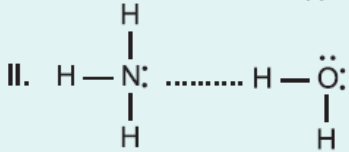
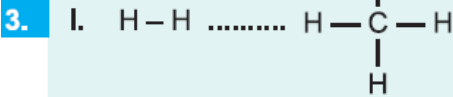
1. NH_3 ve PH_3 ile ilgili,

- I. İkisi de dipol-dipol kuvvetleri içerir.
II. NH_3 hidrojen bağı yapar.
III. PH_3 ün kaynama noktası daha yüksektir.
yargılarından hangileri doğrudur?

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

2. Aşağıdaki moleküllerden hangisi kendi molekülleri arasında hidrojen bağı yapamaz?

- A) $\text{C}_3\text{H}_7\text{SH}$ B) H_2O C) NH_3
D) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ E) $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$



Yukarıdaki moleküller arası etkileşimlerden hangileri hidrojen bağıdır?

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

4. Aşağıdaki moleküllerden hangisi kendi molekülleri arasında hidrojen bağı yapılabılır?

- A) $\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{H}$ B) $\begin{array}{c} \text{:O:} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$ C) CH_3-NH_2
D) HBr E) $\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{CH}_3$

5. Hidrojen bağı ile ilgili,

- I. Güçlü dipol - dipol kuvvetleridir.
 - II. Apolar moleküller arasında bulunmazlar.
 - III. F, O, N atomuna bağlı H atomu hidrojen bağı yapılabilir.
- yargılarından hangileri doğrudur?**

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

6. Aşağıda bazı kimyasal türler ve bu türler arasında oluşan en baskın etkileşimler verilmiştir.

Hangi seçenekte verilen baskın etkileşim türü yanlıştır?

<u>Kimyasal Türler</u>	<u>Baskın Etkileşim Türü</u>
A) $F_2 - F_2$	London kuvvetleri
B) $Na^+ - H_2O$	İyon-dipol etkileşimleri
C) $H_2O - C_2H_5OH$	Hidrojen bağı
D) $NH_3 - HF$	Dipol-dipol kuvvetler
E) $CH_4 - Br_2$	London kuvvetleri

www.supersonu.com

Cevaplar :

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