



Soru Çözümü

TYT

Kimya

**Kimyasal Türler Arası
Etkileşimler - 8**

YAVUZ SELİM NALBANT

KONU KAZANIM TESTİ-10





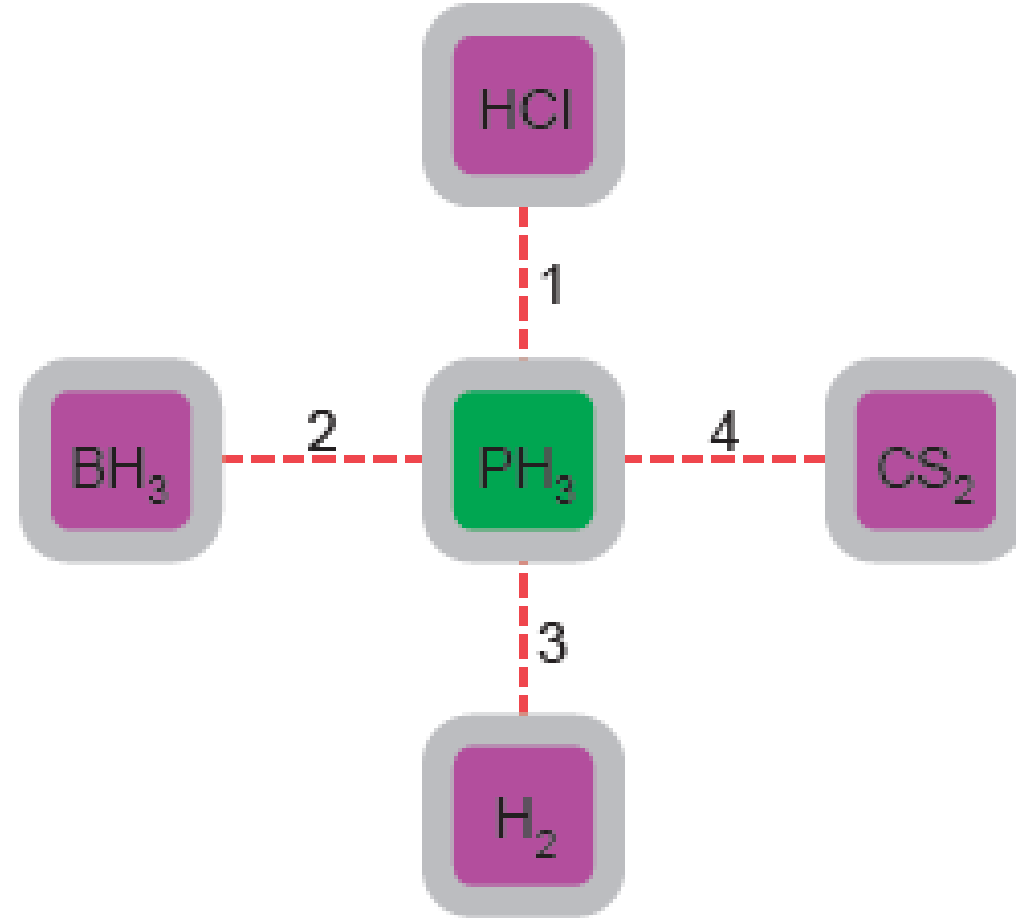
1.



BİLGİ

Dipol - dipol etkileşimleri, polar moleküller arası çekim kuvvetleridir.

Buna göre,

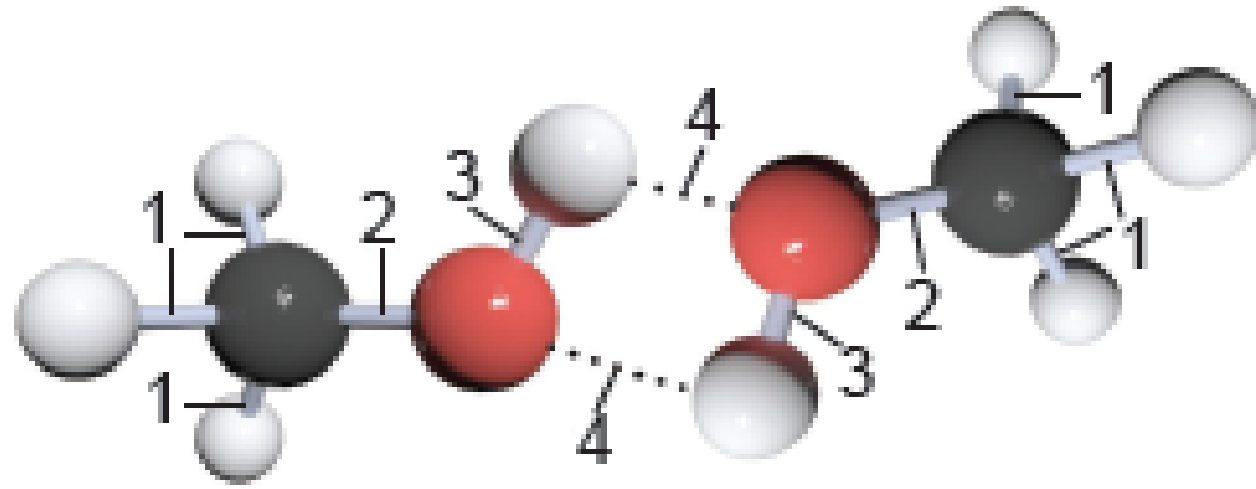


PH₃ molekülünün diğer moleküllerden hangileri ile oluşturacağı yoğun fazdaki etkileşimlerde dipol - dipol etkileşimi etkindir? (₁H, ₅B, ₆C, ₁₅P, ₁₆S, ₁₇Cl)

A) Yalnız 1 B) 1 ve 2 C) 1 ve 4

D) 2 ve 4 E) 1, 2 ve 4

2.



Görseldeki CH_3OH moleküllerindeki bağ türleri 1, 2, 3 ve 4 ile gösterilmiştir.

Buna göre, aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) 1, polar kovalent bağdır.
- B) 2. bağ, 4'ten daha kuvvetlidir.
- C) 3. bağ, maddenin kimyasal özelliklerini belirler.
- D) 4. bağ, elektron ortaklaşması ile oluşmuştur.
- E) Sıvı hâldeki su molekülleri ile homojen karışım oluşturur.

TYT KİMYA

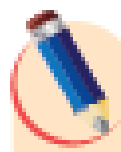
KİMYASAL TÜRLER
ARASI ETKİLEŞİMLER-8

ZAYIF ETKİLEŞİMLER



YAVUZ SELİM NALBANT

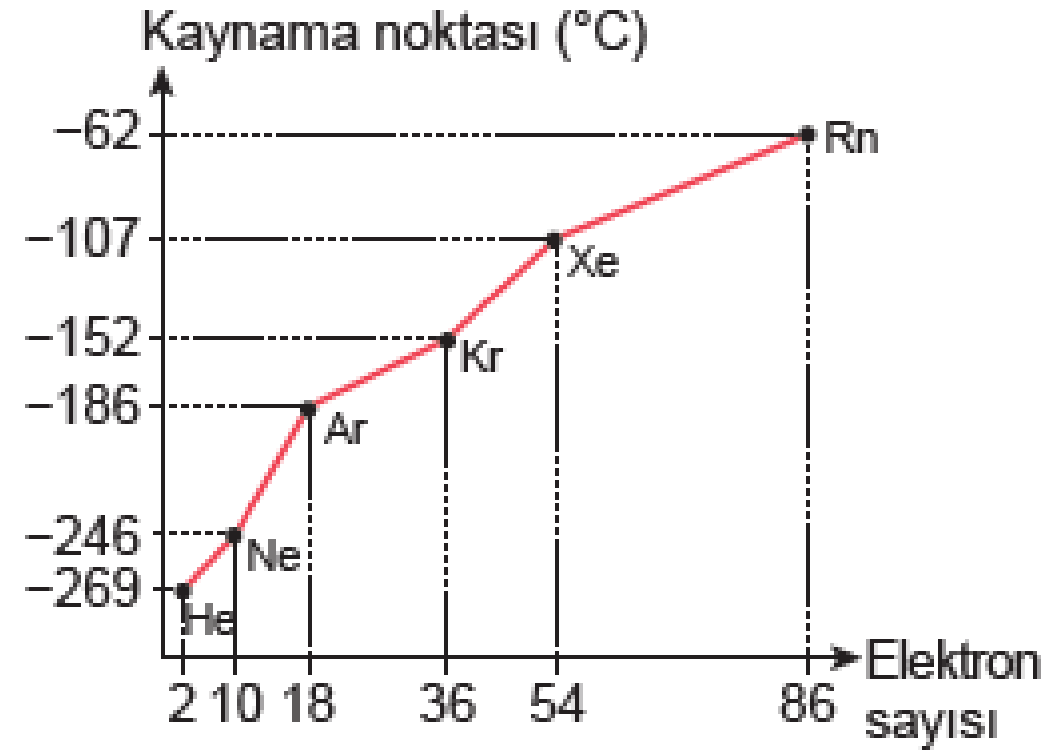
3.



BİLGİ

- Soy gazlar apolar oldukları için tanecekleri arasında London kuvvetleri bulunur.
- Soy gaz atomları ile apolar moleküllerin elektron sayısı ve molekül kütlesi arttıkça London çekimi güçleneceğinden erime ve kaynama noktaları yükselir.

Aşağıda VIII A grubu elementlerinin elektron sayıları ve kaynama noktaları grafiği verilmiştir.



Buna göre,

- London kuvvetleri He'de en azdır.
- Rn'nin kaynama noktasının en büyük olmasının nedeni Rn'nin atom kütlesinin büyük olmasıdır.
- Soy gaz atomları arasında yoğun fazda yalnızca London kuvvetleri bulunur.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

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





4. Aşağıda verilen maddelerden hangisinde tanecikler arasındaki etkin çekim kuvveti dipol - dipol etkileşimleridir?

A) NaNO_3

B) H_2S

C) Ar

D) N_2

E) H_2O

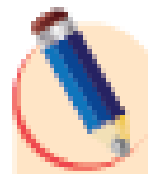


5. Etkileşim türleriyle ilgili aşağıda yapılan doğru (D) ya da yanlış (Y) şeklindeki işaretlemelerden hangisi yanlış yapılmıştır?

Açıklama	D	Y
A) H atomu içeren tüm bileşiklerde hidrojen bağı bulunur.	☐	☒
B) CO ₂ apolar moleküldür.	☒	☐
C) Atomlar arası bağlar zayıf etkileşimlerdir.	☒	☐
D) O ₂ 'nin atomları arasındaki etkileşim, zayıf etkileşim olarak sınıflandırılır.	☐	☒
E) CCl ₄ ve H ₂ molekülleri arasındaki etkileşim türü London kuvvetleridir.	☒	☐



8.



BİLGİ

Bir moleküldeki F, O, N atomlarının ortaklanmamış elektron çiftleri ile diğer moleküldeki kısmi pozitif (δ^+) yüklü H atomları arasında oluşan bağa hidrojen bağı denir.

Buna göre, aşağıda verilen bileşiklerden hangisinin yoğun fazda molekülleri arasında hidrojen bağı görülmez?

A) HF

B) OF_2

C) H_2O

D) NH_3

E) CH_3OH



FARKLI KADRO YAYINLARI



ABONE OL