



Soru Çözümü

TYT

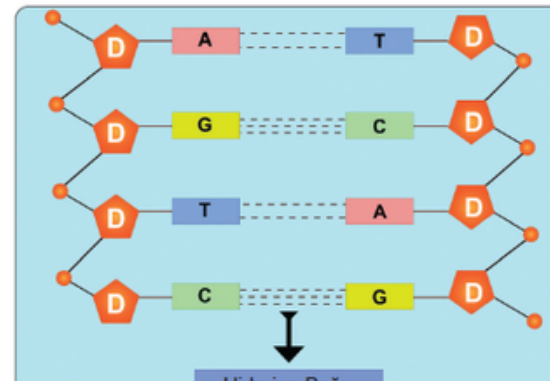
Kimya

Kimyasal Türler Arası Etkileşimler

YAVUZ SELİM NALBANT

BECERİ TEMELLİ TEST

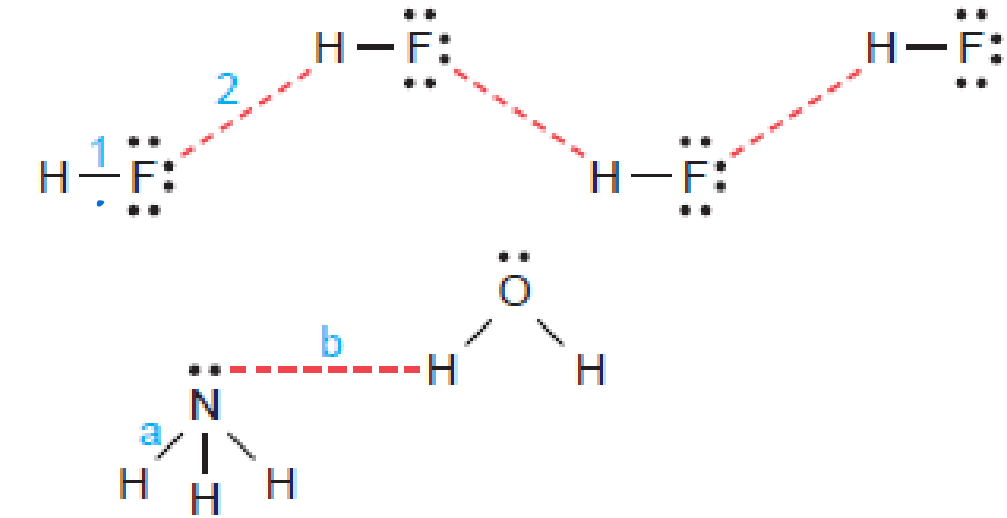




BİLGİ

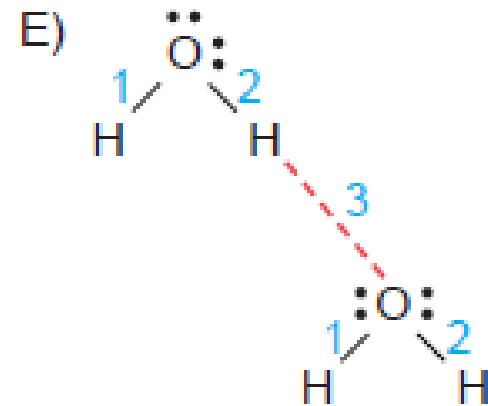
Hidrojen (H) atomunun elektronegatifliği yüksek olan flor (F), oksijen (O) ve azot (N) atomlarıyla oluşturduğu moleküllerin arasındaki etkileşime hidrojen bağı denir. Hidrojen bağı, zayıf etkileşimler arasında yer alır. Canlılığın en önemli bileşiği olan su molekülleri arasında hidrojen bağı bulunur.

Covid 19 bulaşıcı bir solunum yolu hastalığıdır. 2019 yılında tüm dünyada pandemiye neden olmuştur. Hastalığa yakalanıp iyileşen kişilerin kanlarından alınan antikorlar yoğun bakımda yatan hastalara verilmiş ve bazı hastalarda olumlu sonuçlar alınmıştır. Antikor, vücuda giren ve hastalık yapan antijen olarak da adlandırılan virüs, bakteri, parazit gibi protein yapısındaki maddelere karşı vücudun oluşturduğu cevaptır. Antijenler; hidrojen bağları, Van der Waals kuvvetleri ve elektrostatik etkileşimlerle antikorlara bağlanır. Hidrojen bağının bu ve bunun gibi birçok olayda önemi büyüktür. Hidrojen bağı bileşiğin molekülleri arasında olduğu gibi farklı bileşiklerin molekülleri arasında da oluşabilir. Hidrojen bağı moleküller arasındaki noktalarla gösterilir.



Buna göre, aşağıda verilen ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) CH_3OH molekülleri arasında yoğun fazda; hidrojen bağı, dipol - dipol ve London kuvvetleri bulunur.
- B) 2 ve b ile gösterilen baskın etkileşim türleri hidrojen bağıdır.
- C) 1 ve a ile gösterilen etkileşim türleri polar kovalent bağıdır.
- D) Hidrojen bağları iki DNA zincirini bir arada tutarak sarmal yapı oluşturur.



Su molekülünde gösterilen 1, 2 zayıf; 3 güçlü etkileşimdir.



2. Kovalent bileşiklerin sistematik adlandırılması aşağıdaki kurallara göre yapılır:

1.

Formül yazılırken önce elektronegatifliği az olan atom, daha sonra elektronegatifliği çok olan atom yazılır.

2.

Bileşik formülü yazılırken atomun o moleküldeki sayısı, element sembolünün sağ alt köşesine yazılır. Atomun sayısı bir ise sayı yazılmaz.

3.

Formül adlandırılırken ilk atomun adı, ikinci atomun ise anyon adı okunur. Her atomun önünde o atomun molekülündeki sayısı Latince ön eklerle belirtilir. İlk atomun sayısı bir ise Latince ön ek kullanılmaz.

Sayıların Latince adları aşağıda verilmiştir

Sayı	Latince adı
1	mono
2	di
3	tri
4	tetra
5	penta
6	hekza

Kovalent bağlı bileşiklerin adlandırılması aşağıda verilen formül çerçevesinde yapılır.

1. ametalin
latince sayısı + 1. ametalin
adı + 2. ametalin
latince sayısı + 2. ametalin
anyon adı = Bileşik adı

Buna göre, aşağıda formülleri verilen bileşiklerden hangisinin sistematik adlandırılması doğru verilmiştir?

Bileşik Formülü	Bileşik Adı
A) OF_2	Diflorür oksit
B) CCl_4	Monokarbon tetraklorür
C) SBr_2	Sülfür dibromür
D) HF	Hidrojen florür
E) N_2O_5	Diazot tetraoksit



FARKLI KADRO YAYINLARI



ABONE OL