



Soru Çözümü

TYT

Kimya

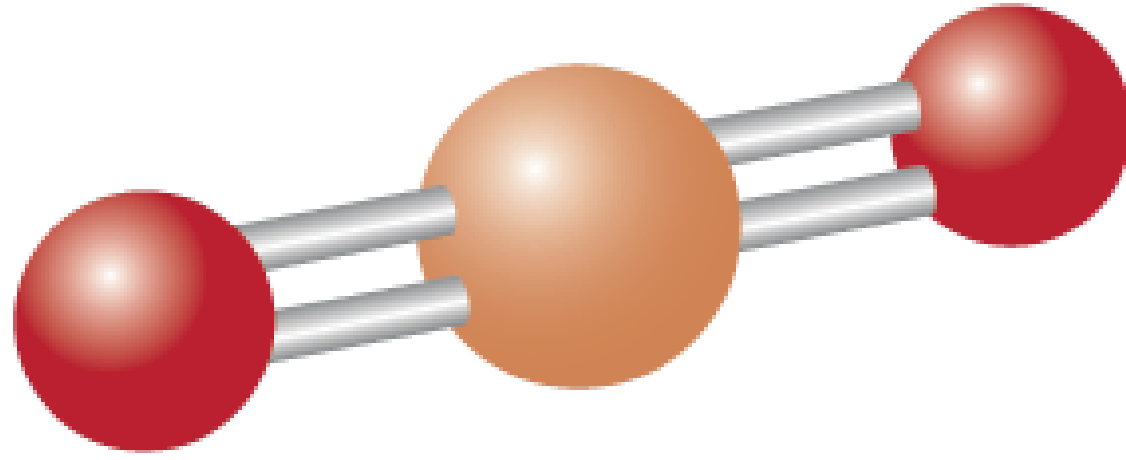
**Kimyasal Türler Arası
Etkileşimler - 5**

YAVUZ SELİM NALBANT

KONU KAZANIM TESTİ-5



1.



CO₂ molekül modeli

Görselden yararlanarak, karbondioksit (CO₂) bileşiğiyle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır? (₆C, ₈O)

- A) Birleşik apolardır.
- B) Bileşikte kovalent bağ vardır.
- C) Bileşikte ikili bağ bulunmaktadır.
- D) Bileşikte karbon atomunda ortaklanmamış elektron çifti vardır.
- E) Bileşikte oksijenlerde bağ yapmayan elektron çiftleri vardır.

TYT KİMYA

KİMYASAL TÜRLER
ARASI ETKİLEŞİMLER-5

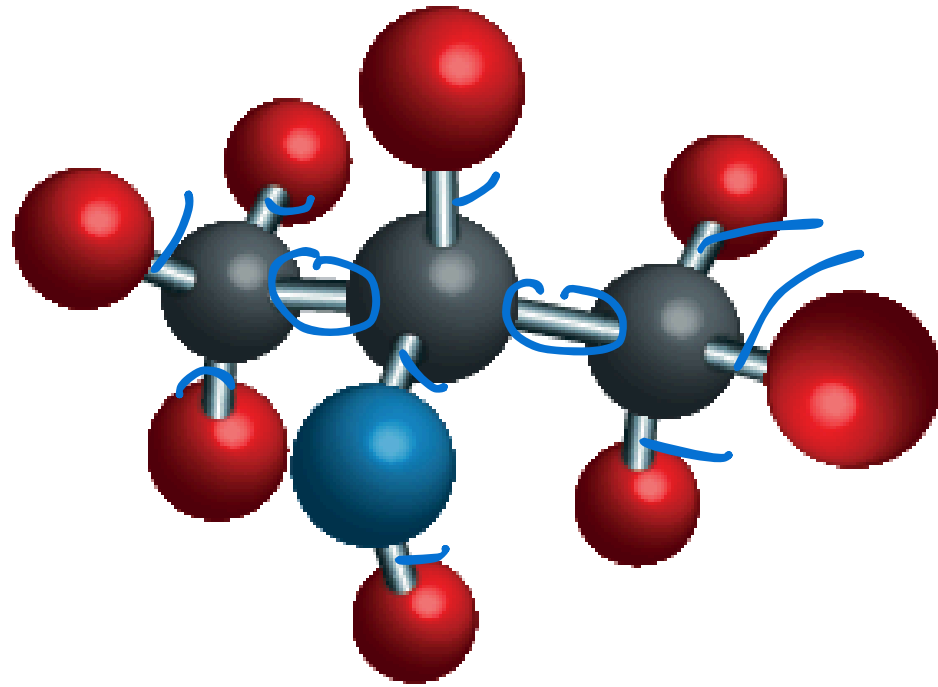
GÜÇLÜ
ETKİLEŞİMLER/KOVALENT
BAĞ



YAVUZ SELİM NALBANT



2.



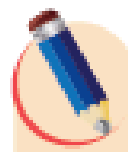
Yukarıda C_3H_7OH molekülünün top - çubuk modeli verilmiştir.

Buna göre, bu molekülün bir tanesindeki polar ve apolar kovalent bağ sayıları aşağıdakilerin hangisinde doğru olarak verilmiştir?

	Polar kovalent bağ	Apolar kovalent bağ
A)	9	2
B)	8	3
C)	9	3
D)	2	9
E)	8	4



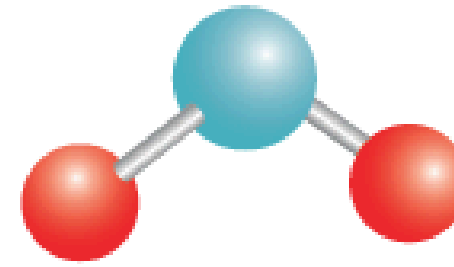
3.



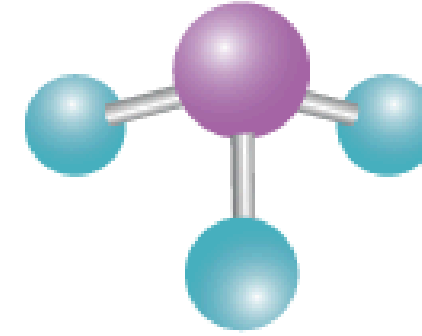
BİLGİ

Bir molekülde elektron yoğunluğu dengeli (simetrik) dağılmış ise molekül apolar, dengeli dağılmamış ise molekül polardır.

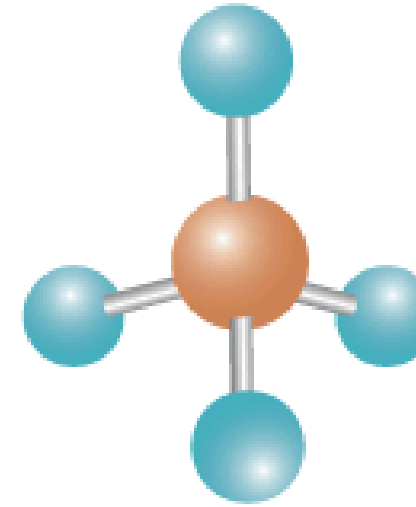
Buna göre,



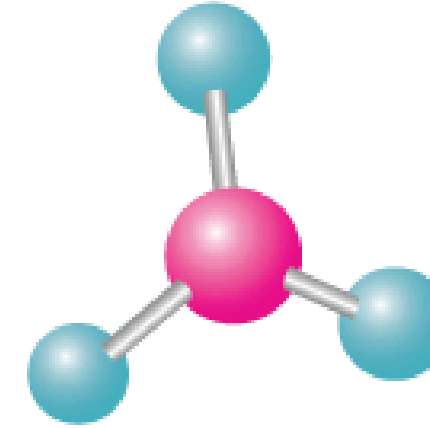
H₂O molekül modeli



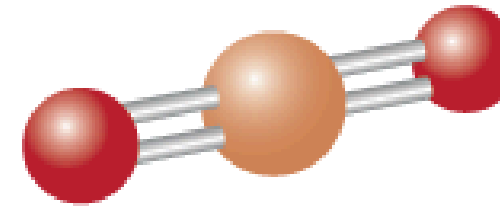
NH₃ molekül modeli



CH₄ molekül modeli



BH₃ molekül modeli



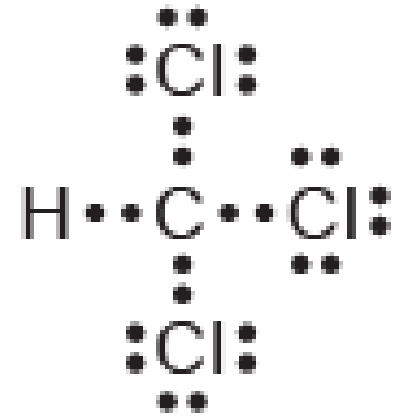
CO₂ molekül modeli

verilenlerden kaç tanesi kalıcı dipol etkileşimi gösterir? (₁H, ₆C, ₇N, ₈O, ₇N, ₅B)

- A) 5 B) 4 C) 3 D) 2 E) 1



4. CHCl_3 bileşiğinin Lewis yapısı aşağıda verilmiştir.



Buna göre, aşağıda verilen ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Molekül içi bağlar polardır.
- B) Molekül apolardır.
- C) Bağlayıcı elektron çifti sayısı 4'tür.
- D) Ortaklanmamış elektron sayısı 18'dir.
- E) Merkez atomun ortaklanmamış elektron çifti yoktur.

5. Aşağıdaki tabloda bazı element atomlarının katmanlarındaki elektron sayıları verilmiştir.

Element atomu	1. katman	2. katman	3. katman
H	1	-	-
C	2	4	-
N	2	5	-
O	2	6	-
Na	2	8	1
Cl	2	8	7

Bu elementler ve oluşturduğu bileşikler ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) N_2 molekülü üçlü kovalent bağ içerir.
- B) H ve C element atomları arasında elektron ortaklaşması ile bileşik oluşur.
- C) Na ve Cl element atomları arasında oluşan bileşiğin en küçük birimi moleküldür.
- D) O_2 molekülünün atomları arasında apolar kovalent bağ vardır.
- E) C ve Cl element atomları arasında kovalent bağ oluşur.

TYT KİMYA

KİMYASAL TÜRLER
ARASI ETKİLEŞİMLER-5

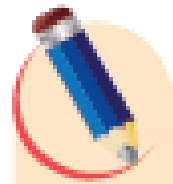
GÜÇLÜ
ETKİLEŞİMLER/KOVALENT
BAĞ



YAVUZ SELİM NALBANT



6.



BİLGİ

Aynı ametal atomları arasında oluşan kovalent bağa apolar (kutupsuz) kovalent bağ, farklı ametal atomları arasında oluşan kovalent bağa polar (kutuplu) kovalent bağ denir.

Buna göre, aşağıda verilen moleküllerdeki atomlar arası bağ türlerinden hangisi yanlıştır? ($_1\text{H}$, $_6\text{C}$, $_7\text{N}$, $_8\text{O}$, $_9\text{F}$)

Molekül	Bağ Türü
A) CO_2	Apolar kovalent bağ
B) HF	Polar kovalent bağ
C) H_2O	Polar kovalent bağ
D) N_2	Apolar kovalent bağ
E) CH_4	Polar kovalent bağ



7. ${}_1\text{H}$ ve ${}_{17}\text{Cl}$ element atomlarının oluştu-
racağı bileşik ile ilgili,

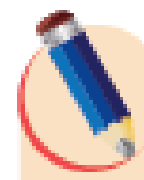
- I. Polar kovalent bağ içerir.
- II. Bileşikteki elektronlar ortaklaşa kullanılır.
- III. Lewis yapısı $\text{H}:\text{Cl}$ şeklindedir.

ifadelerinden hangileri yanlıştır?

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



8.

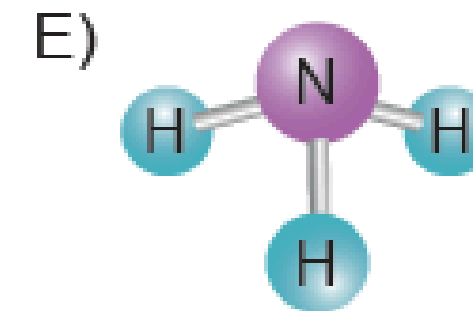
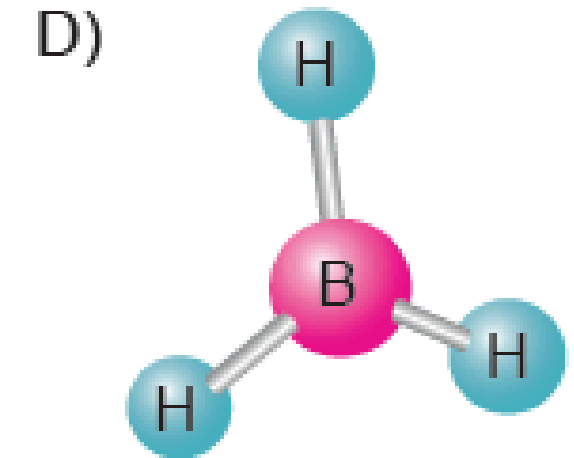
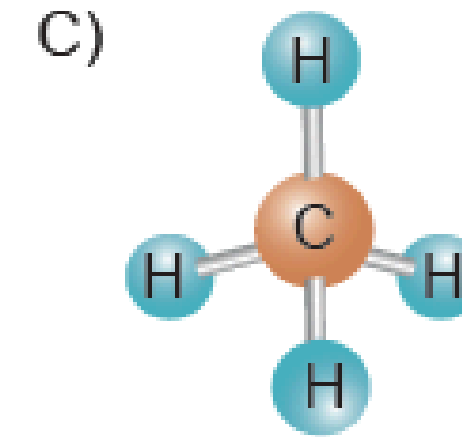
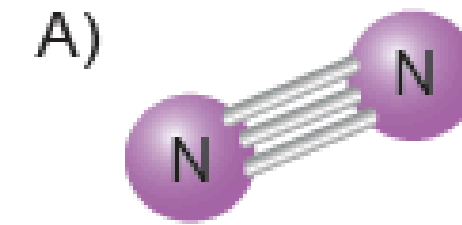


BİLGİ

Bir molekülde yük dağılımı dengeli değilse ve bir atom üzerinde yoğunlaşmışsa bu durumda elektron yük yoğunluğunun çok olduğu tarafta kalıcı negatif kutup, diğer tarafta da kalıcı pozitif kutup oluşacağı için molekül polar olur. Yani molekül kalıcı dipole sahiptir.

KONU KAZANIM TESTİ-5

Buna göre, aşağıda top - çubuk modelleri verilen maddelerden hangisi kalıcı dipole sahiptir? (${}_1\text{H}$, ${}_5\text{B}$, ${}_6\text{C}$, ${}_7\text{N}$, ${}_8\text{O}$, ${}_{17}\text{Cl}$)





FARKLI KADRO YAYINLARI



ABONE OL