

# CEVAP ANAHTARI

1. kovalent bağı tanımlayınız.

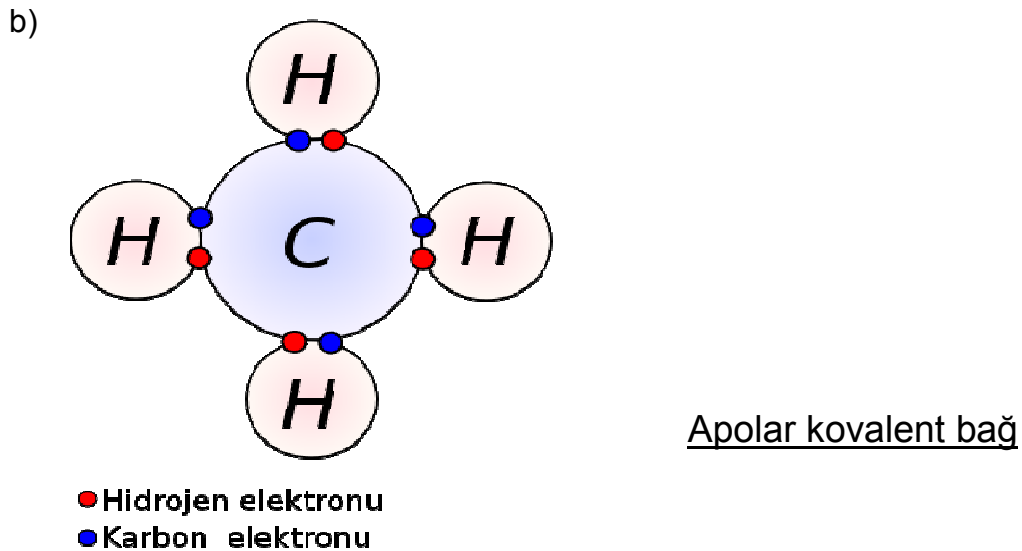
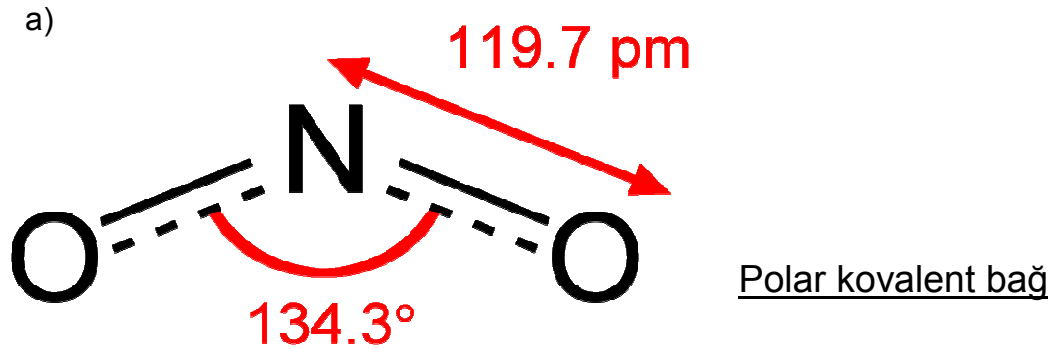
İki ametal arasında elektronların ortaklaşa kullanımıyla oluşan bağa kovalent bağ denir. Polar ve apolar kovalent bağ olmak üzere iki çeşittir.

2. Apolar ve polar kovalent bağı tanımlayınız.

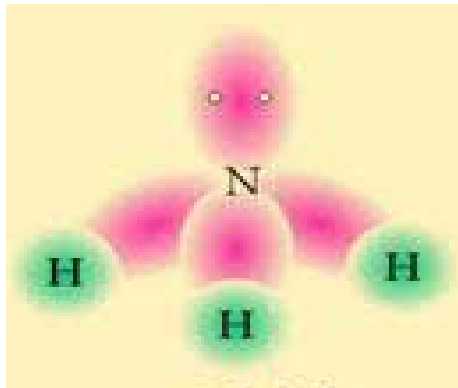
Farklı cins iki ametâl arasında oluşan bağa polar kovalent bağ denir.Polar kovalent bağ oluşumunda atomlar arasında elektron alış- verışı olmaz. Son yörüngelerdeki elektronlar ortaklaşa kullanılır. Polar kovalent bağ sonucunda oluşan molekül bileşik moleküldür.

Aynı cins iki ametâl atomu arasında oluşan bağa denir. Soy gazlar hariç, diğer gaz halindeki elementlerin molekülleri arasındaki bağ apolar kovalent bağıdır.

3. Aşağıdaki bileşiklerin polar veya apolar olduklarını belirleyiniz.

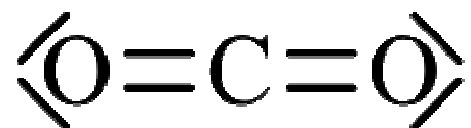


c)



Polar kovalent bağ

d)



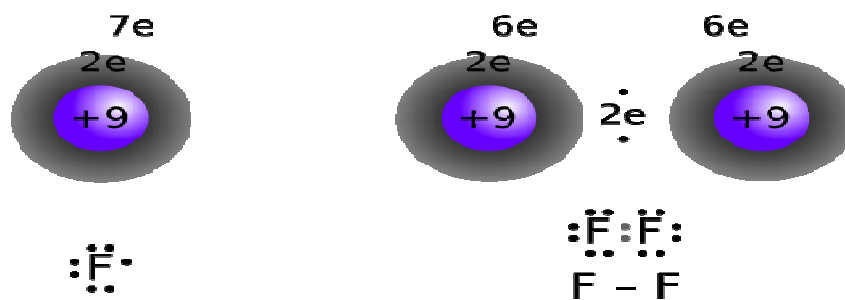
Polar kovalent bağ

e)



Polar kovalent bağ

f)



Apolar kovalent bağ