



HACETTEPE ÜNİVERSİTESİ
KİMYA EĞİTİMİ ANABİLİM DALI

ÖĞRETİM TEKNOLOJİLERİ
VE MATERYAL GELİŞTİRME

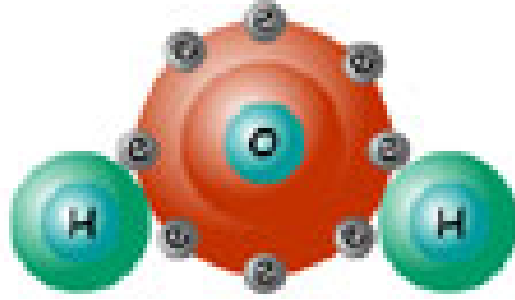
DERSİN SORUMLUSU: PROF. DR. İNCİ MORGİL
HAZIRLAYAN: NURCAN AFŞAR

ÇALIŞMA YAPRAĞI KONUSU: KOVALENT BAĞ VE ÖZELLİKLERİ
(CEVAPLAR)



1. Kovalent bağ nedir?Kaç çeşit kovalent bağ vardır?

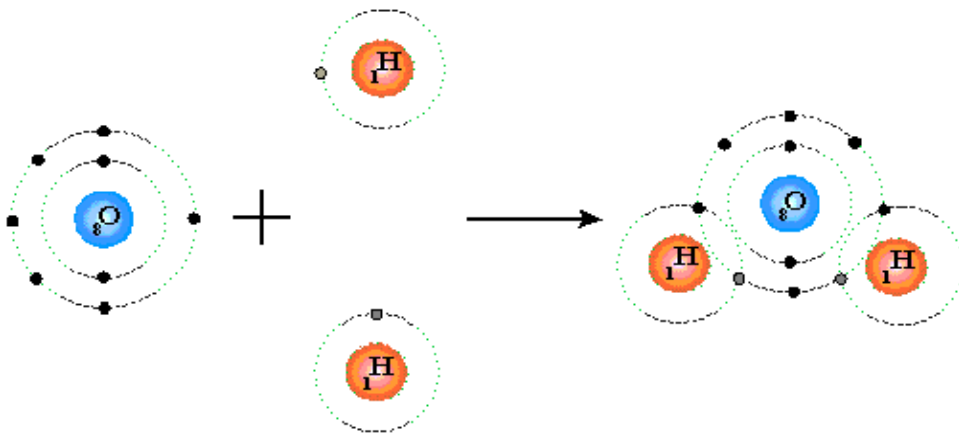
İki ametal arasında elektronların ortaklaşa kullanımıyla oluşan bağa kovalent bağ denir. Polar ve apolar kovalent bağ olmak üzere iki çeşittir.



2.Polar kovalent bağ nasıl oluşur?

Farklı cins iki ametâl arasında oluşan bağa polar kovalent bağ denir.

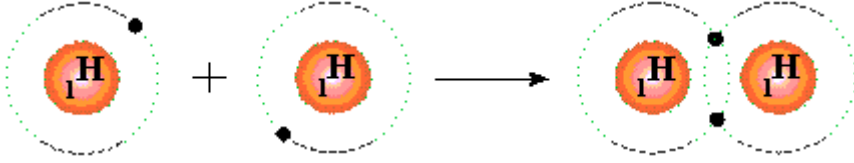
Polar kovalent bağ oluşumunda atomlar arasında elektron alış- verişi olmaz. Son yörüngelerdeki elektronlar ortaklaşa kullanılır. Polar kovalent bağ sonucunda oluşan molekül bileşik moleküldür.



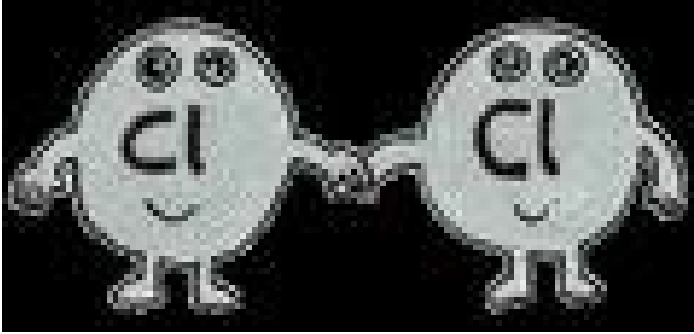
3. Apolar kovalent bağ nasıl oluşur?

Aynı cins iki ametâl atomu arasında oluşan bağa denir.

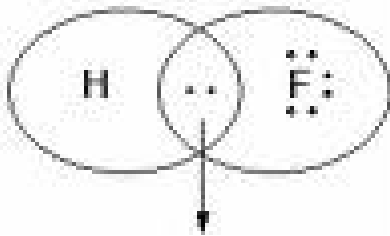
Apolar kovalent bağ ile oluşan molekül element molekülüdür. Soy gazlar hariç, diğer gaz halindeki elementlerin molekülleri arasındaki bağ apolar kovalent bağdır.



4. Aşağıdaki resimlere bakarak bileşikleri polar ya da apolar kovalent bağ olarak adlandırınız.



Apolar kovalent bağlı Cl₂ molekülü



Polar kovalent bağlı HF molekülü