**KOVALENTNA VEZ**

Kovalentna vez je vez med **atomi nekovin**. Atomi nekovin niti ne oddajajo niti ne sprejemajo zunanjih elektronov, pač pa si delijo **skupne elektronske pare**.

1. **NEPOLARNA KOVALENTNA VEZ**

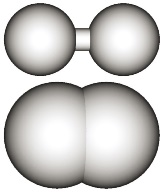
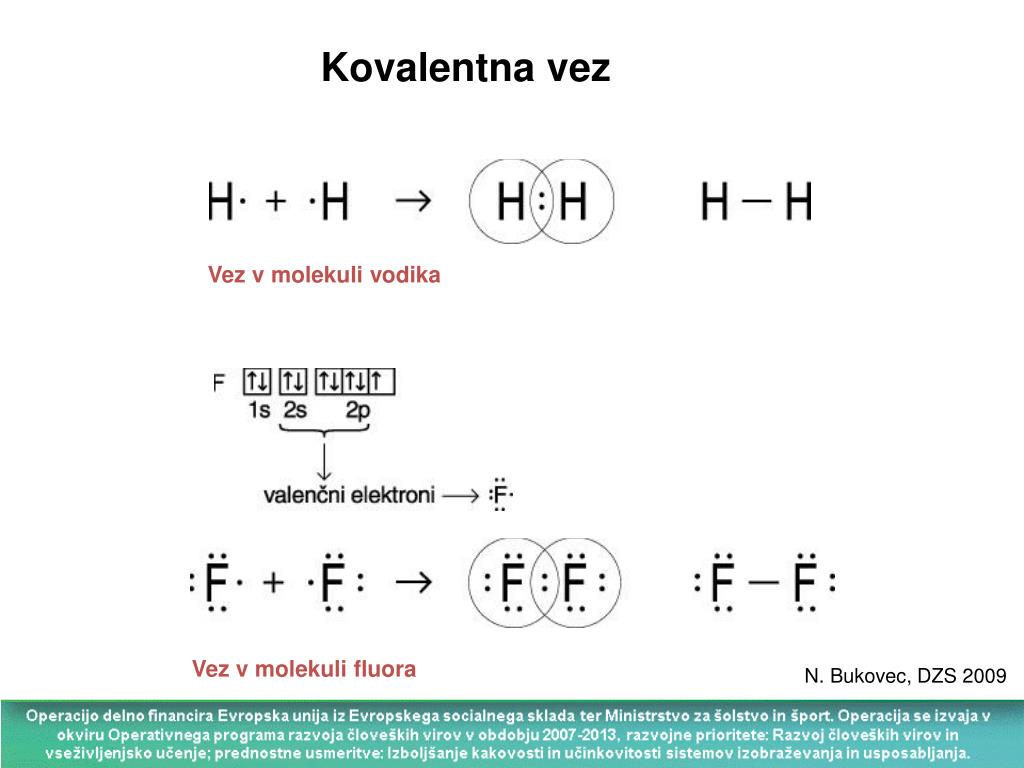
Je vez med **enakimi**atomi nekovin.

Atomi se lahko v molekulo povežejo z enojno, dvojno ali trojno vezjo.

ENOJNA VEZ

Atoma si delita vezni elektronski par

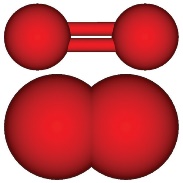
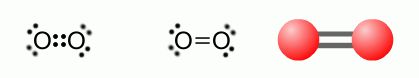
Primer: H2, Cl2

DVOJNA VEZ

Atoma si delita dva elektronska para

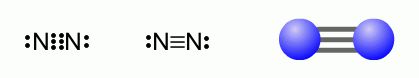
Primer: O2

TROJNA VEZ

Atoma si delita tri elektronske pare.

Primer: N2



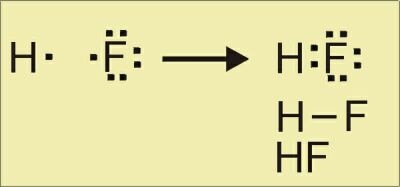
Nariši vez v molekuli klora.

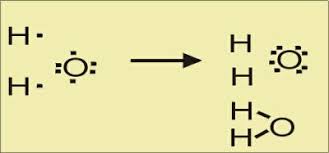
1. **POLARNA KOVALENTNA VEZ**

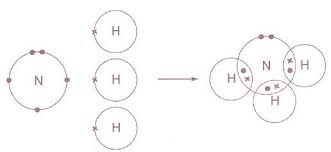
Polarna kovalentna vez povezuje dva **različna**atoma nekovin. Atoma zapolnita lupino in dosežeta stabilno stanje tako, da si delita elektrone. Svoje samske elektrone prispevata v **skupne/vezne** elektronske pare. Pri polarni kovalentni vezi atom z več elektroni na zadnji lupini intenzivneje privlači skupni elektronski par.

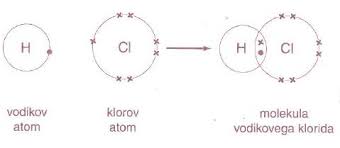
Zunanje elektronske pare, ki ne sodelujejo pri tvorbi vezi, imenujemo **ne vezni**elektronski pari.

Primer: HF, H2O, NH3, HCl, CO2, CH4









Nariši vez v molekuli CO2 in CH4.