Nastanek kovalentnih vezi.

1. ***med dvema jodoma***

I – I

Ena enojna kovalentna vez.

En skupni ali vezni elektronski par.

Trije nevezni elektronski pari pri vsakem jodu, v molekuli 6 neveznih parov.

Nastane molekula elementa I2.

1. ***med vodikom in bromom***

H – Br

Ena enojna kovalentna vez.

En skupini ali vezni elektronski par.

Trije nevezni elektronski pari pri bromu in tudi v molekuli trije.

Nastane molekula spojine HBr.

1. ***med ogljikom in dvema kisikoma***

O = C = O

Zakaj? Ogljik mora imeti okrog sebe 4 vezi, vsak kisik pa po dve.

Nastaneta dve dvojni kovalentni vezi.

Nastanejo štirje skupni ali vezni elektronski pari.

Pri kisiku ostaneta še dva nevezna elektronska para, se pravi, da so v molekuli štirje nevezni pari.

Nastane molekula spojine CO2.