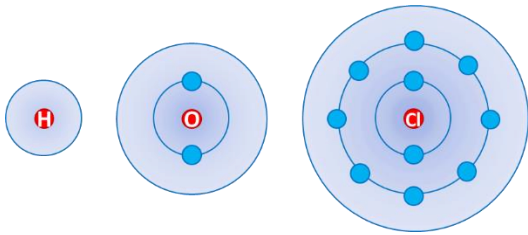


ke1 Kovalenttinen sidos, syventävä harjoitus

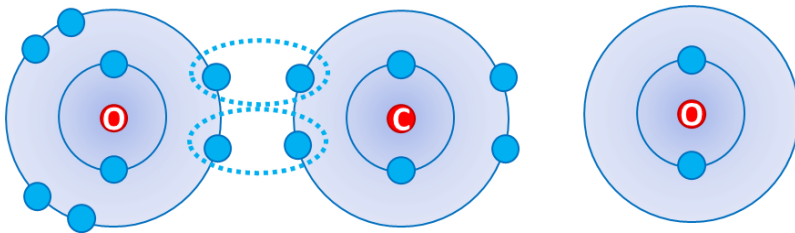
Piirrä puuttuvat elektronit ja merkitse jaetut elektroniparit

Tarkasta myös, että kaikki atomit pääsevät oktettiin.

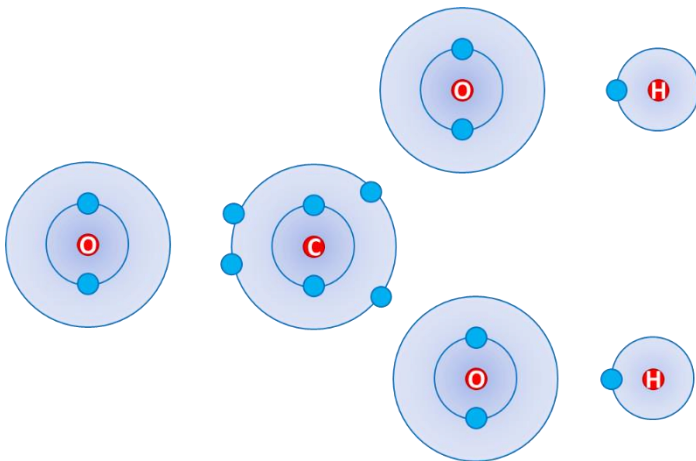
- a) HClO eli hypokloorihapoke, jota muodostuu kloriittiin



- b) CO₂ eli hiilidioksidi, jota ihminen hengittää ulos. Hiilidioksidissa muodostuu monta sidosta samojen atomien välille.



- c) H₂CO₃ eli hiilihappo, joka tekee limusta kirpeän. Myös tässä molekyylissä samojen atomien välille muodostuu moninkertaisia sidoksia.



- d) CH₃COOH eli etikkahappo, joka maistuu ja tuoksuu etikassa

