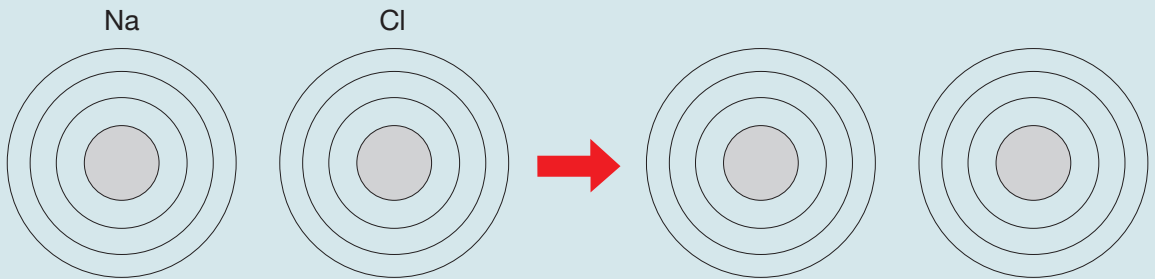


Ioniyhdiste syntyy, kun atomi luovuttaa uloimman elektronin tai elektronit toiselle eri aineen atomille. Luovuttaja varautuu positiivisesti ja vastaanottaja negatiivisesti. Erimerkkiset ionit vetävät toisiaan puoleensa.

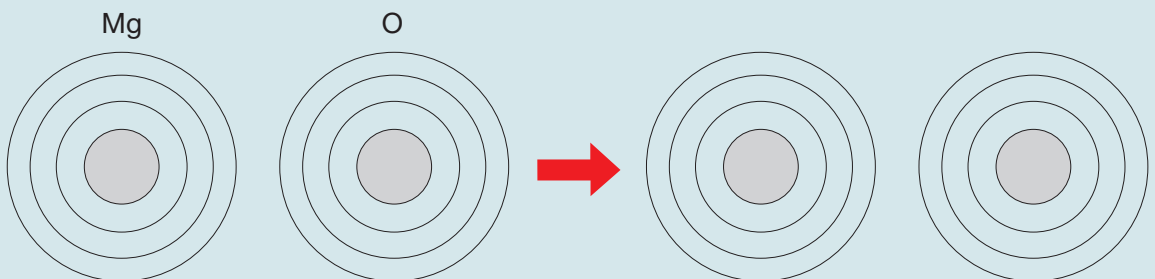
Suoritusohjeita ja kysymyksiä

- Merkitse atomimalleihin
 - Ytimen varaus.
 - Elektronit.
 - Päättele, mikä atomi luovuttaa ja mikä vastaanottaa elektroneja.
 - Merkitse reaktionuolen jälkeen, mihin elektroni(t) on siirtynyt.
 - Laske ionien sähkövaraus.



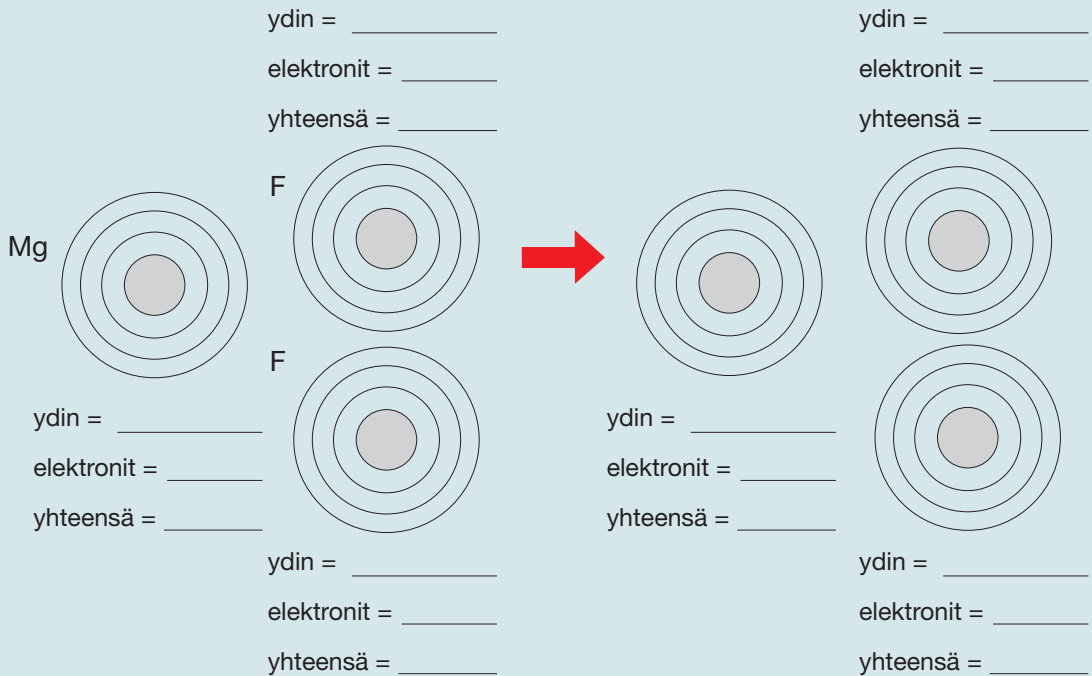
Sähkövaraukset:

ydin = _____	ydin = _____	ydin = _____	ydin = _____
elektronit = _____	elektronit = _____	elektronit = _____	elektronit = _____
yhteensä = _____	yhteensä = _____	yhteensä = _____	yhteensä = _____



Sähkövaraukset:

ydin = _____	ydin = _____	ydin = _____	ydin = _____
elektronit = _____	elektronit = _____	elektronit = _____	elektronit = _____
yhteensä = _____	yhteensä = _____	yhteensä = _____	yhteensä = _____



Tehtäviä

- Mitä tarkoittaa
 - hapettuminen?
 - Pelkistyminen?
- Kirjoita natriumin ja kloorin, magnesiumin ja hapen sekä magnesiumin ja fluorin väliset reaktioyhtälöt.
- Päättele jaksollisen järjestelmän avulla.
 - Luovuttaako vai vastaanottaako taulukkoon merkitty atomi elektroneja?
 - Mikä on syntyvän ionin varaus? Merkitse varaus taulukkoon (esim. Be^{2+}).
- Päättele, millaisia yhdisteitä aineet muodostavat keskenään. Merkitse kemialliset kaavat taulukkoon.
- Kirjoita jokaiselle syntyneelle aineelle kemiallinen nimi kaavan alapuolelle.

	I	F	Cl	S	O	
Li						
Na						
Mg						
Ca						
Al						

- Selvitä, mihin käytetään
 - natriumfluoridia
 - natriumkloridia
 - kalsiumkloridia
 - kalsiumoksidia.