

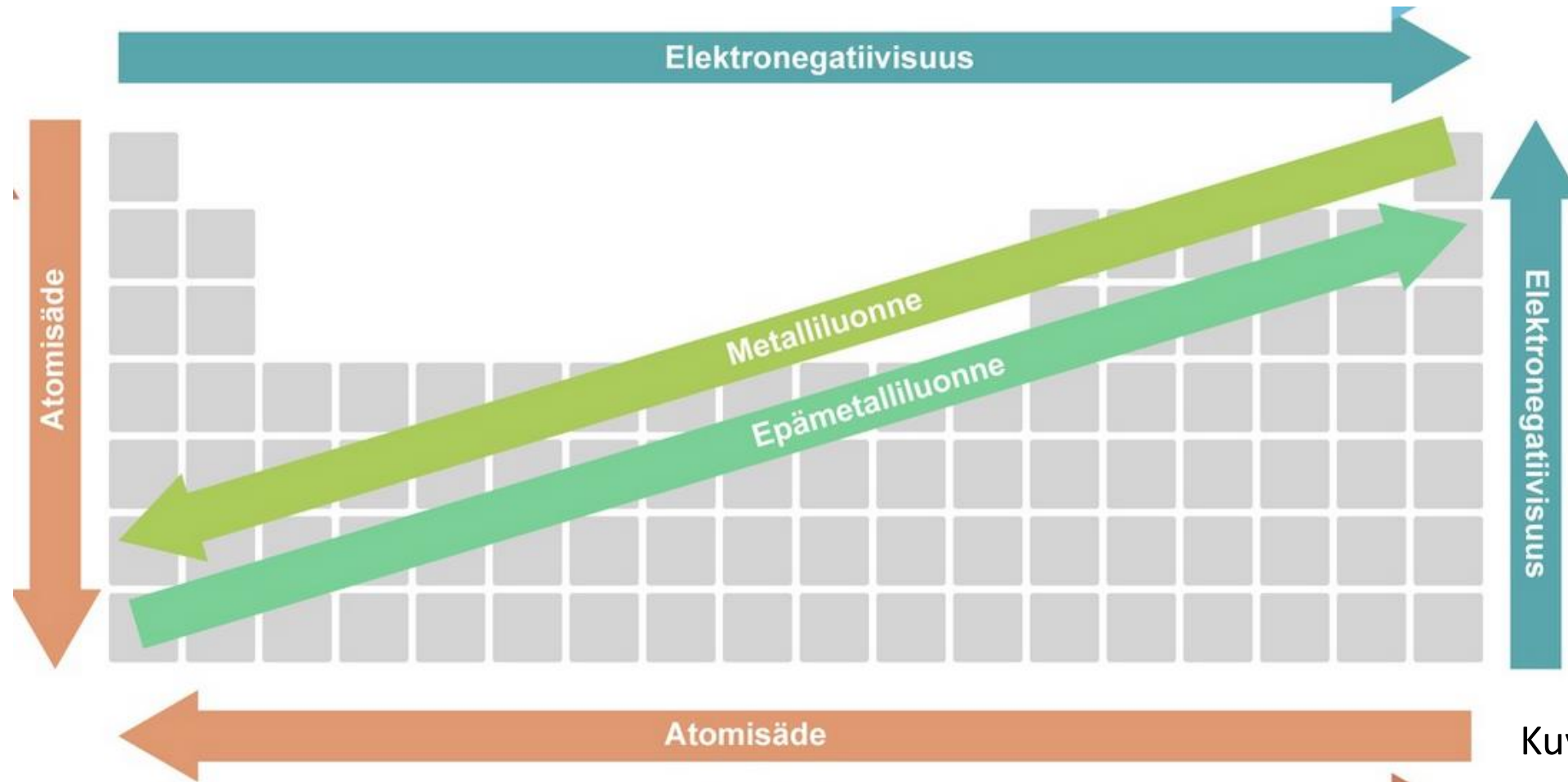
Ominaisuuksien jaksollisuus

- Ryhmäominaisuudet:
 - Saman pääryhmän alkuaineilla on yhtä monta ulkoelektronia
 - Pääryhmän alkuaineiden kemialliset ominaisuudet ovat samankaltaisia
 - Atomin koko kasvaa mentäessä ryhmässä alaspäin (lisää elektronikuoria/tasoja)
 - Metallien reaktiivisuus kasvaa mentäessä ryhmässä alaspäin, koska uloimmat elektronit ovat koko ajan kauempana ytimeistä

Ominaisuuksien jaksollisuus

- Jakso-ominaisuudet:
 - Uloimmat elektronit ovat samalla tasolla
 - Atomin koko pienenee jaksossa vasemmalta oikealle, koska lisääntyneet protonit vetävät elektroneja lähemmäs

Ominaisuuksien jaksollisuus



Kuva Orbitaali 1

