

Ioniyhdisteet

- Alkuaineet pyrkivät elektronioktettiin
= 8 ulkoelektronia

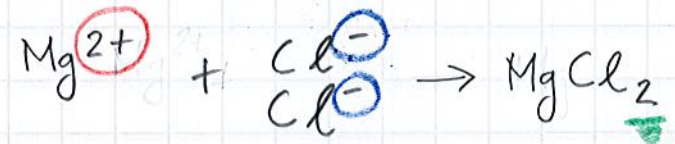
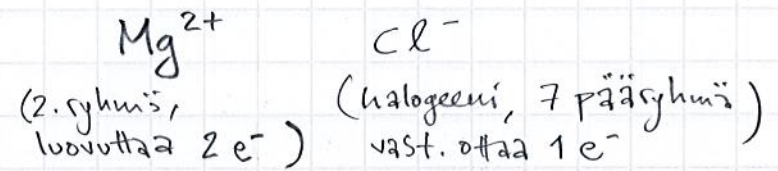
↳ selittää kaikki kemialliset reaktiot!

- Metalleilla vain vähän ulkoelektroneja
→ helpointa luovuttaa ne pois
- Epämetalleilla puuttuu oktetista vain vähän → helpointa vastanoottaa
- Atomia jolla on liukaa tai liian vähän elektroneja sanotaan ioniksi (ionilla on (sähkö)varaus)
esim. Na^+ , Mg^{2+} , Cl^- , O^{2-}
- ioniyhdisteen muodostuminen
s. 124-5!

t. 2,4 s. 128

Ioniyhdisteiden nimeäminen

- ioniyhdisteessä aina metalli ja epämetalli
(epämetalli voi olla yksi- tai moniatominen)
- nimen alkuosa metallista (helppo!)
- loppuosa epämetallista, loppuu (di) tai (tti)!
- nimestä ei suoraan näe kuinka monta mitään atomia on! (molekyyliyhdisteessä näkee)
- esim. magnesiumkloridi



(Mg luovuttaa 2, Cl vastaanottaa yhden,
tarvitaan siis 2 klooria!)