

Ionska vez

Vaje za utrjevanje – rešitve

1. Kakšne ione poznamo?

Poznamo pozitivno nabite ione – katione – in negativno nabite ione – anione.

2. Kako nastane ionska vez?

Ionska vez nastane med nasprotno nabitimi ioni, ko atom kovine odda svoje zunanje elektrone atomu nekovine. Pri tem nastanejo pozitivno nabiti ioni – kationi in negativno nabiti ioni – anioni, ki se privlačita.

3. Na kakšen način atom preide v pozitiven ion? Kako pa v negativen ion?

Atom preide v pozitiven ion, ko odda svoje zunanje elektrone in ima potem večje število protonov kot elektronov.

Negativen ion nastane, ko atom sprejme elektrone in ima potem večje število elektronov kot protonov.

4. Zapiši simbol barijevega iona in jodidnega iona.

Ba^{2+} barijev ion, kation

I^{-} jodidni ion, anion

5. Katera med navedenimi spojinami NI ionsko zgrajena?

CaF_2 Li_2O $NaCl$ H_2O NaF

Ionske vezi nastanejo med kovinskimi kationi in nekovinskimi anioni. Atoma vodika (H) in kisika (O) sta oba nekovini, med njima nastane polarna kovalentna vez.