

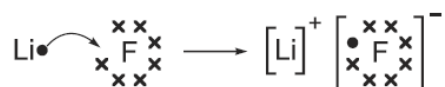
Opombe k poskusom, primeri rezultatov in odgovori na vprašanja

3. POVEZOVANJE DELCEV

Učenci že vedo, da kovine tvorijo pozitivne ione in nekovine tvorijo negativne ione. Nastali ioni imajo stabilno elektronsko zgradbo.

3.1 Ionska vez in ionske spojine

- Pri nastanku spojine iz kovine in nekovine, atomi kovine oddajo elektrone in postanejo **pozitivni ioni (ali kationi)**, atomi nekovine pa sprejmejo elektrone in postanejo **negativni ioni (ali anioni)**. Kationi in anioni se zaradi nasprotnega naboja **privlačijo**. Privlak med ioni je kemijska vez, ki jo imenujemo **ionska vez**.
- Na podlagi sheme nastanka ionov ionske vezi učenci narišejo shemo s samo zunanjim elektroni.



- Učenci lahko ugotavljajo, koliko elektronov atom odda ali sprejme, da nastane ion s stabilno elektronsko zgradbo. Lahko tudi uporabijo pravilo glede na skupino, v kateri je element.

→ Magnezijev atom odda **2** elektrona, nastane pozitivni ion s stabilno elektronsko zgradbo 2, 8.

→ Klorov atom sprejme **1** elektron, nastane negativni ion s stabilno elektronsko zgradbo 2, 8, 8.

→ Razmerje med magnezijevimi in kloridnimi ioni je 1 : 2.

→ Shema nastanka ionov in ionske vezi:

