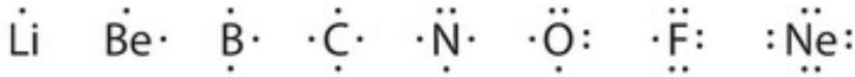


POVEZOVANJE DELCEV ALI GRADNIKOV

IONSKA VEZ

1. Atomi elementov se povezujejo z možnimi privlačnimi silami, ki jim rečemo **KEMIJSKE VEZI**.
2. Pri povezovanju elementov imajo ključno vlogo **elektroni v zunanji lupini** atomov.
3. Zunanje elektrone označujemo s **pikicami** ob simbolu elementa.



4. **Kako nastane vez v natrijevem kloridu (NaCl)?** Oglej si videoposnetek na mozaWeb – Spajanja natrija s klorom in odgovori na vprašanja. Ogleдали si bomo tudi na Zoom.
 - a) V kakšnem agregatnem stanju je klor?
 - b) Ali je klor strupen?
 - c) Kje hranimo natrij in zakaj?
 - d) Kakšna kovina je natrij (trdna/mehka)?
 - e) S kakšnim plamenom gori natrij?

Vez v natrijevem kloridu nastane, ko reagira **KOVINA NATRIJA IN NEKOVINA KLORA**.

5. Razlaga ionske vezi v natrijevem kloridu

Natrij se nahaja v I. skupini periodnega sistema in ima en zunanji valenčni elektron, ki ga odda kloru.

Klor se nahaja v VII. skupini periodnega sistema in ima 7 zunanjih valenčnih elektronov. Če želi doseči polno lupino (8 elektronov), prejme en elektron od atoma natrija.



Poglejmo razporeditev elektronov atoma natrija in atoma klora:

Natrij 2,8,1

Klor 2,8,7

Poglejmo razporeditev elektronov iona natrija in iona klora:

Natrij 2,8 - enaka razporeditev kot pri atomu neona, ki je žlahtni plin.

Klor 2,8,8 – enaka razporeditev kot pri atomu argona, ki je žlahtni plin.

- A) Atomi žlahtnih plinov imajo zelo stabilno zgradbo. Takšno razporeditev želijo doseči tudi atomi drugih elementov.
 - B) Atom **KOVINE** (Natrij) **ODDA** svoj zunanji elektron atomu **NEKOVINE** (Kloru). Pri tem iz atoma kovine nastane **KOVINSKI KATION**, iz atoma nekovine pa **NEKOVINSKI ANION** (K^+ in A^-).
 - C) Vse ionske snovi so pri sobnih pogojih v **trdnem** agregatnem stanju. Ionska spojina **ne tvori molekul**, ampak nastopa kot **skupek ionov**.
6. **IONSKA VEZ** je privlak med **POZITIVNI IN NEGATIVNI IONI**. **IONSKA SPOJINA** je spojina, zgrajena iz ionov. Ionska vez nastane med **KOVINSKIMI KATIONI** (+) in **NEKOVINSKIMI ANIONI** (-).

POVEZOVANJE DELCEV ALI GRADNIKOV

7. Značilen je privlak med **NASPROTNO NABITIMI IONI**. Ioni lahko nastajajo iz **ATOMOV S SPREJEMANJEM OZIROMA ODDAJANJEM ELEKTRONOV**.