

IONSKA VEZ

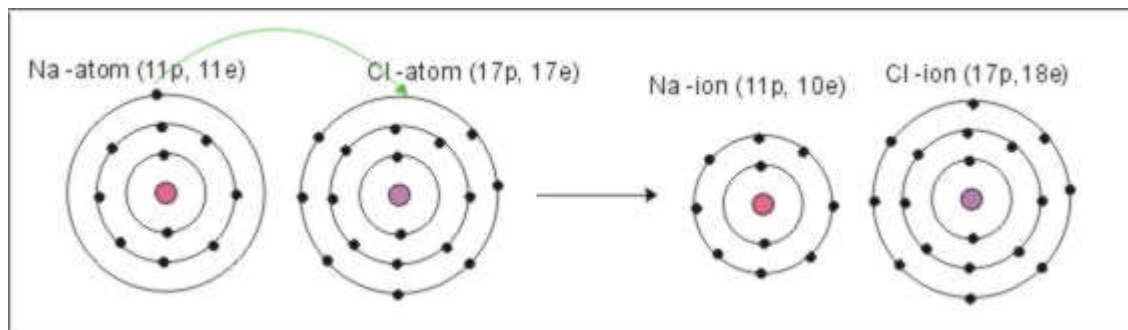
1. Nastanek

Ionska vez nastane med kovinami (elektropozitiven element) in nekovinami (elektronegativen element).
Stabilna elektronska konfiguracija nastane tako, da kovina odda zunanje elektrone nekovini.

2. IONSKA VEZ

Primer: Atom natrija ima $1e^-$, Cl pa $7e^-$ v zunanji lupine

Ko natrij reagira odda svoj zunanji elektron klorovemu atomu.
Nastaneta natrijev in kloridni ion s polnimi zunanjsimi lupinami.
Število sprejetih elektronov je vedno enako številu oddanih elektronov.



Posnetek: <http://www.youtube.com/watch?v=QgicCvzWwww>

DEFINICIJA:

IONSKA VEZ JE VEZ MED KOVINSKIMI
KATIONI IN NEKOVINSKIMI ANIONI
IONSKA VEZ= ELEKTRASTATIČNI PRIVLAK MED
KATIONOM IN ANIONOM

3. VAJA

Razlaga ionske vezi na primerih:

LiF (litijev fluorid)

MgO (magnezijev oksid)

MgBr_2 (magnezijev dibromid)

Na_2O (dinatrijev oksid)