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.

1. 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 zunanjimi lupinami.
Število sprejetih elektronov je vedno eneko številu oddanih elektronov.

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

 DEFINICIJA:

 IONSKA VEZ JE VEZ MED KOVINSKIMI

KATIONI IN NEKOVINSKIMI ANIONI

IONSKA VEZ= ELEKTRASTATIČNI PRIVLAK MED

KATIONOM IN ANIONOM

1. VAJA

Razlaga ionske vezi na primerih:

LiF(litijev fluorid)

MgO(magnezijev oskid)

MgBr2(magnezijev dibromid)

Na2O(dinatrijev oksid)