

Periodiska systemet, Metaller & Jonföreningar

Under dessa veckor kommer du att öva på de tre förmågorna som bedöms i kemi:

- använda kunskaper i kemi för att granska information, kommunicera och ta ställning i frågor som rör energi, miljö, hälsa och samhälle,
- genomföra systematiska undersökningar i kemi, och
- använda kemins begrepp, modeller och teorier för att beskriva och förklara biologiska samband i samhället, naturen och inuti människan.

Periodiska systemet

Sidorna i boken: 342-357, sammanfattning på sid 360-361

Begrepp att förklara:

- 13.1 Proton, elektron, atomkärna.
- 13.2 Periodiska systemet, atomnummer, period, grupp, ädelgaser, elektronskal, valenselektroner, halogener, alkalimetaller, atomslag, grundämne.
- 13.3 Molekylbindning, elektronpar, elektronparbindning, ädelgasstruktur.
- 13.4 Jon, jonbindning, jonförening, formelenhet, metallbindning
- 13.5 Neutron, isotop, radioaktiv.

Metaller

Sidorna i boken: 316-322, sammanfattning på sid 336

Begrepp att förklara:

- 12.1 Metallbindning, smida, gjuta & Metallerens egenskaper.
- 12.2 Ädelmetall, mineral, malm, stål, tungmetall.

Jonföreningar

Sidorna i boken: 124-134, sammanfattning på sid 135

Begrepp att förklara:

- 5.1 Natriumklorid, koksalt, salter, kristall, formelenhet, gips, kalciumsulfat, ammoniumjon, salmiakfällning.
- 5.2 Aluminiumoxid.

Filmer som du kan titta på:

Kemiska bindningar	http://sli.se/apps/sli/prodinfo.php?db=4&article=DVD%201428
Grundämnena	http://sli.se/apps/sli/prodinfo.php?db=4&article=DVD%203021
Joner	http://sli.se/apps/sli/prodinfo.php?db=4&article=DVD%203025
Metallbindning	https://goo.gl/Kgp129
Molekylbindning = Kovalent bindning	https://goo.gl/TCrqa
Jonbindningar	https://goo.gl/XrLrnX

Mycket information finns på <http://webbapp.liber.se/spektrum-kemi/> & <http://www.studi.se> (främst under ”Atomer, joner och kemiska föreningar”)