

Metallisidos

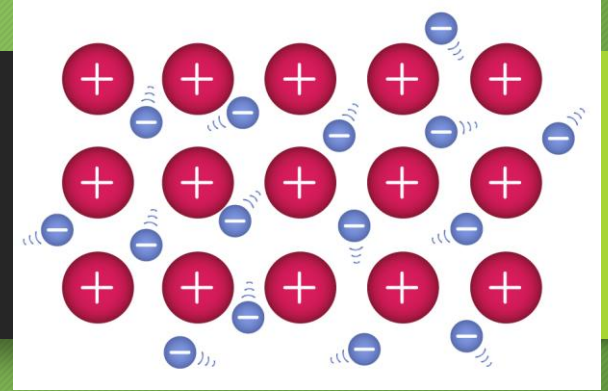
KPL 2.2

Metallien ominaisuuksia

- Hyvä sähkön- ja lämmönjohtokyky.
- Korkea sulamispiste.
- Muokattavuus.
- Kiilto.

Metallisidos

Rakennetta
kutsutaan
metallihilaksi.



Metalleilla on vähän ulkoelektroneja, joten ne tahtovat luovuttaa ne saavuttaakseen oktetin.

Metallit voivatkin muodostaa keskenään metallisidoksen, jossa jokainen atomi luovuttaa ulkoelektronejaan rakenteen yhteiseen käyttöön.

Positiiviset metalli-ionit ovat tällöin negatiivisen ”elektronimeren” ympäröimänä. Nämä elektronit pääsevät liikkumaan rakenteessa vapaasti.

Lejeeringit

Lisäämällä muita alkuaineita metallien sekaan voidaan muokata puhtaiden metallien ominaisuuksia.

Näitä homogeenisia metalliseoksia sanotaan lejeeringeiksi.

Esim. puhdasta kultaa käytetään harvoin pehmeytensä vuoksi ja puhdas rauta ruostuu helposti.