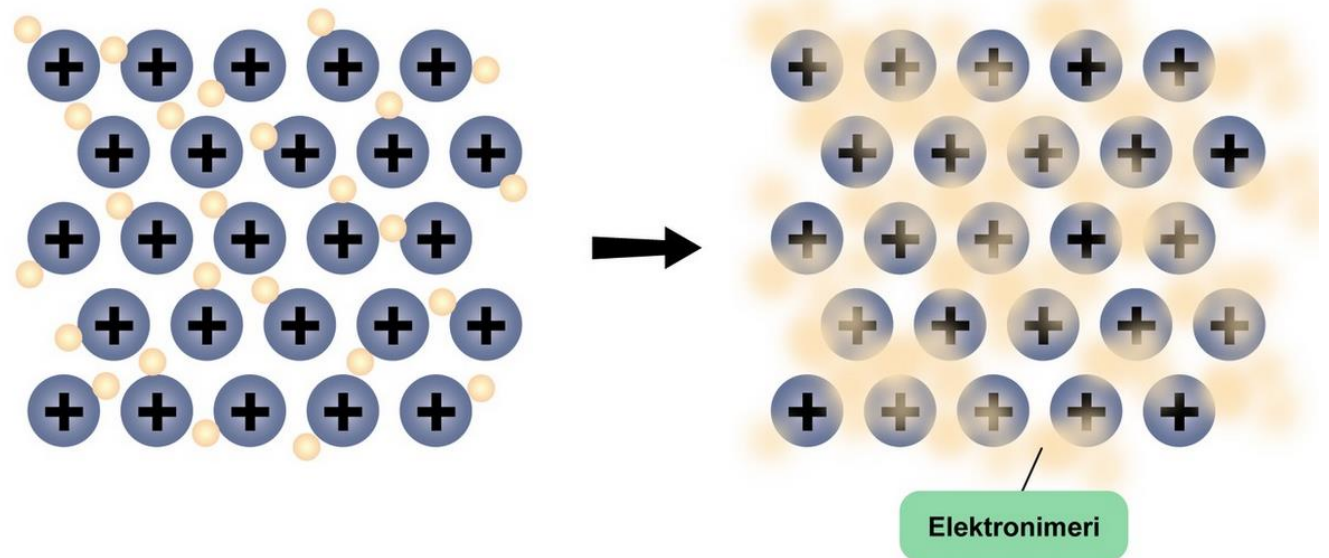


Metallisidos

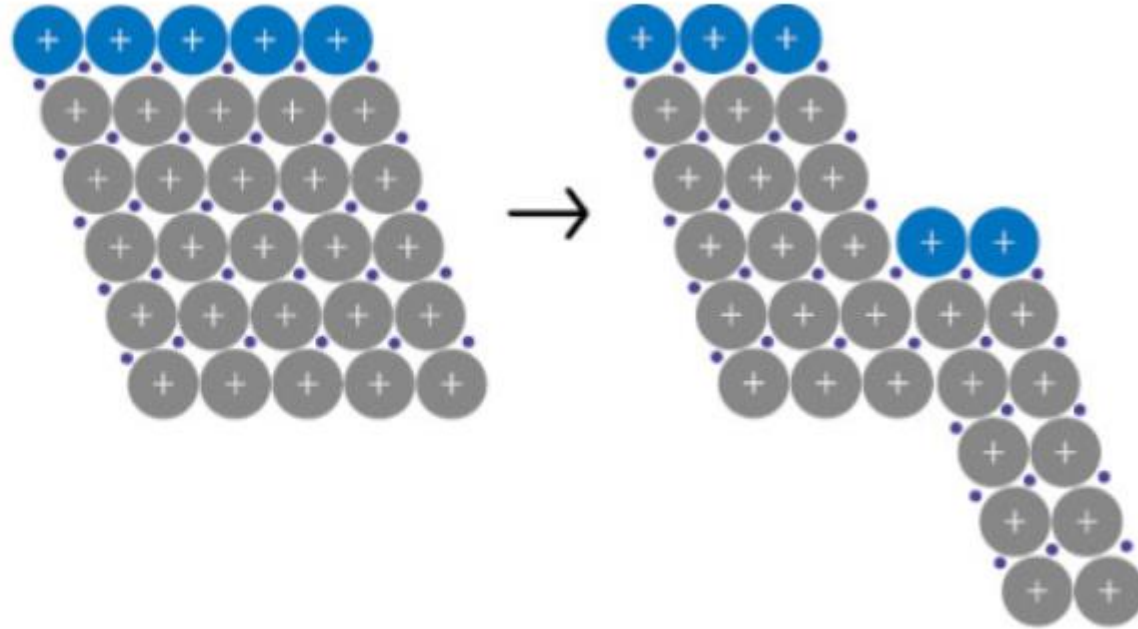
- Metallisidoksen muodostuessa metalliatomit luovuttavat uloimmat elektroninsa yhteiseen käyttöön.
- Metallisidosta kuvataan yleensä mallilla, jossa kaikille yhteiset elektronit levittäytyvät elektronimeren tavoin kaikkialle positiivisesti varautuneiden ytimien ympärille



Metallisidos

- Vapaiden elektronien meri sitoo positiiviset metalli-ionit tiiviiksi rakenteeksi, jota sanotaan metallihilaksi.
- Metalleille tyypillisiä ominaisuuksia ovat hyvä sähkön- ja lämmönjohtokyky, muokattavuus, metallinkiilto sekä yleensä korkea sulamispiste verrattuna epämetalleihin.
- Lejeerinki on metalliseos. Seoksen eri metallien osuudet ilmoitetaan prosentteina.

Metallisidos



Kuva 54. Metalleja voidaan takoa ohuiksi levyiksi, sillä metallihilassa metalli-ionikerrokset pääsevät liukumaan toistensa ohi vapaiden elektronien "meressä" rakenteen murtumatta.

Kuva Mooli1