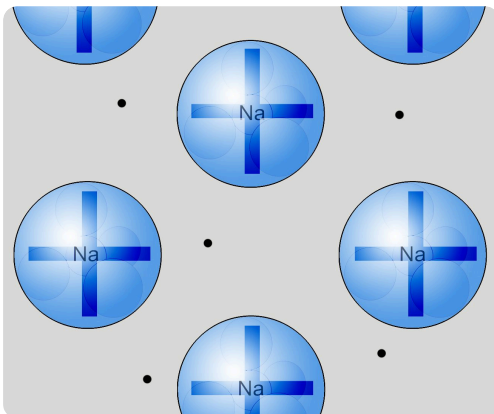


Mertallbindung

Eigenschaften:



Gallium: foobar - Eigenes Werk, CC BY-SA 3.0



Metallbindung-Natrium-vereinfacht



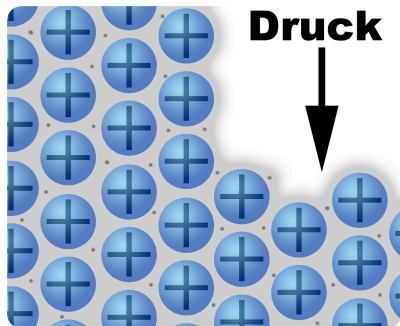
Elektronen, positiv, Atomrümpfe, Elektronengas, leicht, negativ, Edelgaskonfiguration

Die Metallbindung entsteht durch die geladenen Metallrümpfe und dem geladenem .

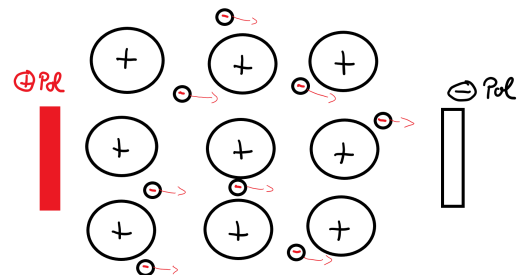
Die Metallatome geben sehr ihre Außenelektronen ab und erreichen so die . Sie liegen nun als positiv geladene Metall-Kationen () vor.

Die bilden zusammen das Elektronengas und sind frei beweglich.

Eigenschaften der Metalle



Metallbindung verbiegen



Metall im elektrischen Feld