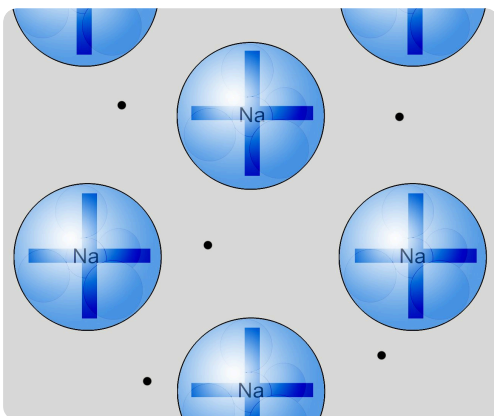


# Mertallbindung

Eigenschaften:



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



Metallbindung-Natrium-vereinfacht



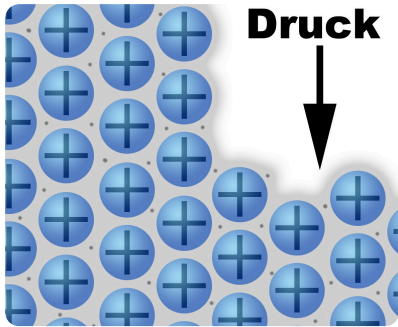
Elektronen, positiv, Atomrümpfe, Elektronengas, leicht, negativ, Edelgaskonfiguration

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

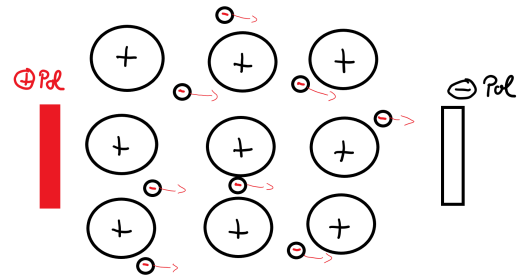
---

---

---

---

---



Metall im elektrischen Feld

---

---

---

---

---

---