



Metallbindung

Leitfähigkeit

Die Elektronen können durch das Metall fließen

Energie wird weitergegeben
Atomrümpfe schwingen und stoßen andere an

Wärmeleitfähigkeit

Atomrümpfen und Elektronen wird unter Hitze Energie zugeführt

Elektronen nehmen sie als Bewegungsenergie auf und verteilen sich

hält die Rümpfe zusammen
Elektronengas delokalisiert
freie Außenelektronen

Aufbau der Metalle

Atomrümpfe positiv
innere Elektronen Kern



Verformbarkeit

Atomrümpfe können aneinander vorbei gleiten
bleiben von Elektronen umgeben

