

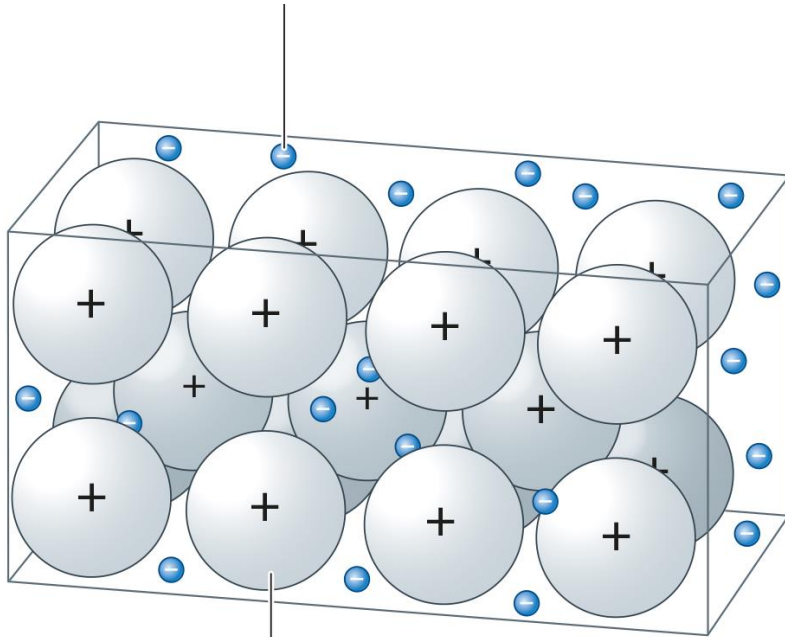
# Metalle

Aufbau und  
Eigenschaften



# Der Aufbau der Metalle – das Elektronengasmodell

Frei bewegliche Außen-  
elektronen („Elektronengas“)



Metall-Kationen  
(„Atomrümpfe“)

## Merke:

Metalle besitzen nur wenige Außenelektronen, die nicht stark vom Atomkern angezogen werden. Sie bewegen sich frei um die positiv geladenen Atomrümpfe. Diese werden dadurch zusammen gehalten.

Die Art der chemischen Bindung heißt **Metallbindung**.

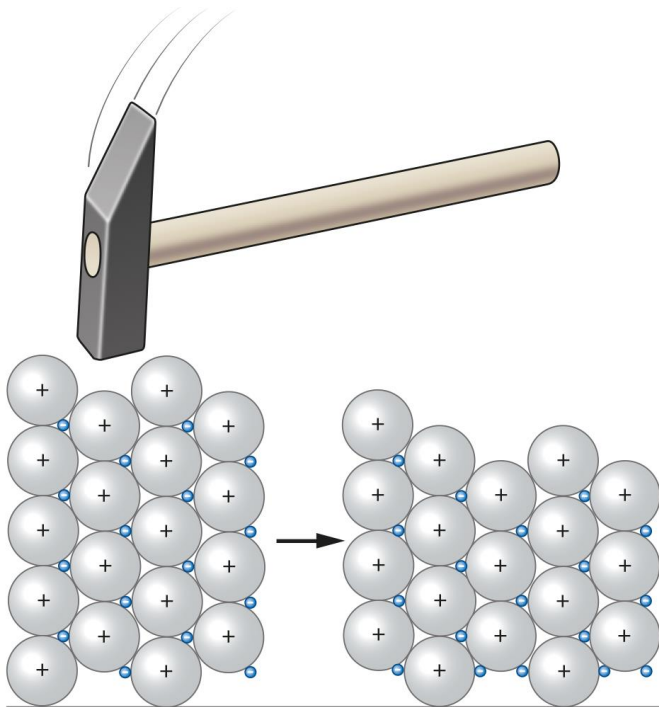


Lies im Buch S. 256/257 und bearbeite folgende Aufgabe in deinem Heft:

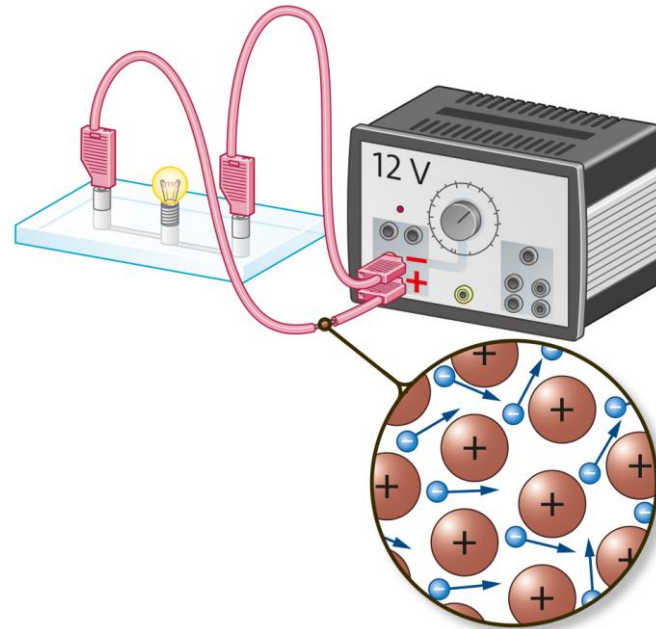
## **Die typischen Metalleigenschaften und ihre Erklärung**

- Liste die typischen Eigenschaften von Metallen (mit Fachbegriffen) auf.
- Erkläre die typischen Eigenschaften der Metalle mit ihrem besonderen Aufbau.

Duktilität



Elektrische Leitfähigkeit



Wärmeleitfähigkeit