

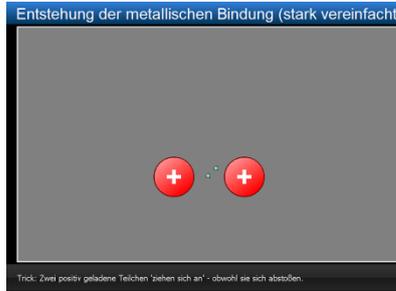
Kategorie: Chemie & Baukasten

Entstehung der metallischen Bindung MB

Zwei Metallatome mit jeweils einem Elektron auf der äußeren Schale ziehen sich an, weil die auf den äußeren Schalen befindlichen Elektronen eine negative Ladung zwischen den Atomrümpfen bilden. Im Metallgitter bewegen sich die Elektronen ungeordnet wie ein Gas und sorgen, wegen ihrer negativen Ladung, für die metallische Bindung.



2 Metallatome mit je 1 Elektron



Atomrümpfe "ziehen sich an"



Metallrümpfe mit Elektronengas