

Chemische Bindungen	1
Weil bei der Ionenbindung die Ionen in einem ausgedehnten Gitter angeordnet sind	
Weil bei der Metallbindung die positiven Metallatomrümpfe ausgedehnte Gitter bilden	
Weil bei der Ionenbindung im festen Zustand die geladenen Teilchen fest auf ihren Gitterplätzen sitzen	
Weil bei der Metallbindung die Elektronen frei zwischen den Gitterplätzen beweglich sind	
Weil bei der Ionenbindung im flüssigen und gelösten Zustand die Ionen frei beweglich sind	
Weil bei der Metallbindung bei Verformung die positiven Atomrümpfe einfach im Elektronengas verschoben werden können	
Weil bei der Ionenbindung bei Verformung positive zu positiven und negative zu negativen Ionen kommen	
Weil bei der Atombindung die Atome meist in kleinen Verbänden zusammengeschlossen sind	
Weil es in Stoffen mit Atombindung keine freien Elektronen oder Ionen gibt	

Chemische Bindungen	3
besitzen Metalle hohe Schmelzpunkte.	
besitzen Salze hohe Schmelzpunkte.	
sind Salzlösungen und Salzschnmelzen gute elektrische Leiter.	
sind Stoffe mit Atombindung oft gasförmig oder flüssig.	
sind diese Stoffe schlechte elektrische Leiter.	
sind feste Salze schlechte elektrische Leiter.	
sind Metalle gute elektrische Leiter.	
sind Salze spröde.	
sind Metalle gut verformbar.	

2

Lösungen
während der Übung bitte umdrehen!

o

o

o

o

o

o

o

o

o

o

o

o

o

o

o

o

o

o