

Basiskonzept: Struktur der Materie	Lernjahr II
Idee 16:	
Die Fähigkeit eines Atoms Bindungselektronen anzuziehen, wird Elektronegativität genannt.	
Erwartungen:	
Schülerinnen und Schüler wissen, dass ...	
<ul style="list-style-type: none"> • die Elektronegativität definiert ist als die Fähigkeit eines Atoms Bindungselektronen anzuziehen. • die Elektronegativität atomspezifisch ist. • der Wert der Elektronegativität von der Anzahl der Schalen und der Protonen im Kern abhängt. • die Elektronegativität aus dem oben genannten Grund über die Position der Elemente im Periodensystem der Elemente abgeschätzt werden kann. • die Elektronegativitätsdifferenz zwischen Bindungspartnern die Art der Bindung beeinflusst. 	
Grenzen:	
Schülerinnen und Schüler müssen – bezogen auf diese Kernidee – nicht wissen, ...	
<ul style="list-style-type: none"> • welche konkreten Elektronegativitätswerte die einzelnen Atome haben. • wie man die Elektronegativitätswerte berechnet. 	
Gängige fehlerhafte Schülervorstellungen:	