

Basiskonzept: Struktur der Materie	Lernjahr II
Idee 18:	
Es gibt Moleküle mit Dipolcharakter.	
Erwartungen:	
Schülerinnen und Schüler wissen, dass ... <ul style="list-style-type: none">• der Dipolcharakter eines Moleküls bestimmt wird durch die Polarität vorhandener Elektronenpaarbindungen und der räumlichen Struktur.• das Wasser-Molekül ein Dipol ist.• das Kohlenstoffdioxid-Molekül kein Dipol ist.	
Grenzen:	
Schülerinnen und Schüler müssen – bezogen auf diese Kernidee – nicht wissen, dass ... <ul style="list-style-type: none">• man permanente und induzierte Dipole unterscheidet.	
Gängige fehlerhafte Schülervorstellungen:	
<ul style="list-style-type: none">• Partiaalladungen werden mit echten Ladungen gleichgesetzt.	