

CH7 Chemische Bindung

Bindungen	
Überblick	<ul style="list-style-type: none"> • Überblick Bindungsmodelle (9min)
e-Paar-Bindung (Basics)	<ul style="list-style-type: none"> • Einstiegsbeispiel (10min) • weitere Beispiele (Doppel/Dreifachbindung) (9min) • räumliche Struktur (Bsp H₂O) (11min)
e-Paar-Bindung (Modellerweiterungen)	<ul style="list-style-type: none"> • Hybridisierung (8min) • koordinative Bindung (7min) • Mesomerie (6min) • Bsp H₃PO₄ (Arbeitsblatt) (4min) • Bsp Ionen von H₃PO₄ (Arbeitsblatt) (6min)
Ionenbindung	<ul style="list-style-type: none"> • Ionenbindung: Grundlagen (9min) • Ionenbindung: Verhältnisformel (8min) • Ionenbindung: Benennung von Salzen (8min) • Ionenbindung: Eigenschaften von Salzen (8min) • Ionenbindung: Nachbesprechung Arbeitsblatt (7min)
Metallbindung	<ul style="list-style-type: none"> • Metallbindung: Bindungsmodell (10min) • Metallbindung: Eigenschaften (10min)
Aggregatzustände und Wechselwirkungen	<ul style="list-style-type: none"> • Aggregatzustände: Überblick (7min) • Wechselwirkungen: Überblick (5min) • Wechselwirkungen: Dipol-Dipol-WW (12min) • Wechselwirkungen: H-Brücken (8min) • Wechselwirkungen: van-der-Waals-WW Video 1 (7min) • Wechselwirkungen: van-der-Waals-WW Video 2 (9min) • Wechselwirkung: Plakat-Nachbesprechung (5min) • Wasser: Aggregatzustände und Dichteanomalie (9min) • Link zum selbst Ausprobieren: https://chemiedidaktik.uni-wuppertal.de/fileadmin/Chemie/chemiedidaktik/files/flashlist/flash/dichteanomalie/index.html • Erklärung zum Plakat: Feststoffe (4min)
Lösungsvorgänge	<ul style="list-style-type: none"> • Link auf Animation: Lösungsvorgang von Salz in Wasser • Erklärungsvideo: Lösungsvorgang von Salz in Wasser (4min)