

Stundenübersicht über das IHF „Molekülverbindungen“

Kontext

Wasser und andere Lösemittel

Basiskonzepte und Fachinhalte

Struktur der Materie: *Molekülverbindungen, Elektronenpaarbindung;
räumliche Struktur von Molekülen, Elektronenpaarabstoßungsmodell*

Chemische Reaktion: *Wirkungsweise eines Katalysators*

Energie: *energetische Betrachtung des Lösevorgangs
(qualitativer Vergleich von Gitter- und Hydratationsenergie)*

Stundenthemen

Buch „Chemie heute SI (2010)“

08.01	Wasser und andere Lösemittel	S. 265
08.02a/b	Elektronenpaarbindung	S. 267-271
08.03a/b	Molekülstruktur	S. 272-274
08.04a/b	Dipol-Moleküle	S. 276-277
08.05a/b	zwischenmolekulare Wechselwirkungen	S. 278-279
08.06a/b	Eigenschaften von Wasser	S. 288, 290-292
08.07a	Wasser als Lösemittel: Gase	S. 130-131
08.07b	Wasser als Lösemittel: Salze	S. 286-287
08.07c*	nichtwässrige Lösemittel	S. 132
08.08	Katalyse	–
018.09a/b8	Inhaltsfeldabschluss	–

[§] Stundenthemen mit Schülerexperimenten

^p Stundenthemen mit Projektarbeit

* fakultative Stundenthemen