

3. Semester: Arbeitsplan Chemie GLF

Woche	Bereich	Thema	Lehrmittel „Elemente“ Kap.	Seiten
1	Salze/ Redoxreaktionen	Stärke der ion. Bindung; Eigenschaften von Salzen;	8.4 + Beitrag LP	158 - 161
2	Salze/ Redoxreaktionen	Salze / Molekülonen / Lösen von Salzen	8.6 – 8.7+ (8.2) + Beitrag LP	164 - 167
3	Salze/ Redoxreaktionen	Salzhydrate, elektrische Leitfähigkeit von Salzen; Elektrolyse	8.6 – 8.7+ (8.2) + Beitrag LP	164 - 167
4	Stoffmengen	Stoffmengen	4.6 + Beitrag LP	79 – 81
5	Stoffmengen	Stoffmengen	4.6 - 4.8 + Beitrag LP	79 - 86
6	Stöchiometrie	Stöchiometrie	4.6 – 4.8 + Beitrag LP	79 – 86
7	Stöchiometrie Konzentrationen	Stöchiometrie / Konzentrationen	4.6 – 4.8 + 4.9 + Beitrag LP	79 – 90
8	LK 1	Salze, Stoffmengen/Stöchiometrie		
9	Koval. Bindung	Elektronenpaarbindung; Nomenklatur; molekularen Stoffen; Lewisformeln 1	6.1 + Beitrag LP	122 – 125
10	Koval. Bindung	Formalladung; Oktettregel; EPA-- Modell; Räuml. Bau Moleküle, Lewisformeln 2	6.2 + Beitrag LP	126 – 127
11	WW	Elektronegativität; (Un)polare Bindungen; (Un)polare Moleküle	6.3 + Beitrag LP	128 – 129
12	WW	(Un)polare Bindungen; (Un)polare Moleküle	6.4 + Beitrag LP	129 – 130
13	WW	Van der Waals Wechselwirkungen (Ww); Dipol-Dipol Ww	6.5 + Beitrag LP	130 - 132
14	WW	H-Brücken; Eigenschaften des Wassers	6.6 + Beitrag LP	133 – 136
15	LK 3	Lewisformeln, Elektronegativität, Wechselwirkungen		
16	Thermodynamik	Energetische Betrachtung chem. Reakt., Enthalpie, Polaritätsfaustregel	(9.1-9.2) 9.3 + Beitrag LP	(172 – 174) 175 – 177
17	Thermodynamik	Bindungsenthalpien, Berechnung von Reaktionenthalpien	9.4 – 9.5 (9.6) + Beitrag LP	177 – 181 (182 – 183)
18	Kinetik	Boltzmann Diagramm; Stosstheorie	10.1 + 10.3 + 10.5 + Beitrag LP	192, 194 – 195, 198 – 200