

4. Semester: Arbeitsplan Chemie GLF

Woche	Bereich	Thema	Lehrmittel Elemente Kapitel	Seiten
1	Kinetik	Reaktionsgeschwindigkeit; Geschwindigkeitsgesetz	10.2 + (10.3) + Beitrag LP	193 – 194, 194-195
2	Kinetik	Parameter für die Reaktions- geschwindigkeit; Katalyse	10.4 – 10.6 + Beitrag LP	196 - 204
3	LK 1	Kinetik und Thermodynamik		
4	Gleichgewichts- reaktionen	Gleichgewichtsreaktionen – unvollständige Reaktionen; MWG	11.1 - 11.2 + Beitrag LP	208 – 211
5	Gleichgewichts- Reaktionen	K_{eq} ; Gleichgewichtslage, Le Chatelier Prinzip	11.2 + 11.3 + Beitrag LP	209 – 215
6	Gleichgewichts- Reaktionen	Le Chatelier Prinzip	11.3 + Beitrag LP	212- 215
7	Gleichgewichts- Reaktionen	Le Chatelier Prinzip (Ammoniak- Synthese & Schwefelsäure Herstellung)	(11.4) 11.5 + Beitrag LP	(216 – 217) 218 – 220
8	LK 2	Gleichgewichtsreaktionen (incl. Kinetik und Thermodynamik)		
9	Säure-Basen- Reaktionen	Protolysen, Definitionen nach Broenstedt; Saure und basische Lösungen Bildung	12.1 – 12.3 + Beitrag LP	224 – 230
10	Säure-Basen- Reaktionen	Neutralisation / pH und pOH-Wert	12.6; 12.9 - 12.10 + Beitrag LP	234 – 235 239 – 242
11	Säure-Basen- Reaktionen	Stärke von Säuren und Basen pK_S - und pK_B -Werte(tabelle) ; Anwendung der pks- Tabelle	12.4 – 12.5 + Beitrag LP	230 – 234
12	Säure-Basen- Reaktionen	Stärke von Säuren (Molekülstruktur); Indikatoren	12.4 – 12.5; 12.12 + Beitrag LP	230 – 234 244 – 245
13	Säure-Basen- Reaktionen	Autoprotolyse Reaktionen; pH-Werte von Salzlösungen	12.8 + 12.11 + Beitrag LP	237 – 238 242- 243
14	Säure-Basen- Reaktionen	Verwitterung, saurer Regen, Kalk	12.14 + Beitrag LP	247 – 252
15	LK 3	Säure-Basen-Reaktionen		
16	RedOx- Reaktionen II	Oxidationszahlen;	13.1 – 13.2 + Beitrag LP	256 – 260
17	RedOx- Reaktionen II	Redoxreihe; Redoxreaktionen	13.3 + 13.5 -13.6 + Beitrag LP	260 – 261 267 – 272
18		Interdisziplinäres Projekt (Chemie/ Physik)		