

## Arbeitsplan Grundlagenfach Chemie 3. Semester

Woche Nr.	Bereich	Lektionsinhalt	Kapitel in "Elemente"	Bemerk.
01	Salze/ Redoxreaktionen	Stärke der ion. Bindung; Eigenschaften v. Salzen;	8.4	+Beitrag LP
02	Salze/ Redoxreaktionen	Salze / Molekülonen / Lösen von Salzen (Elektrolyse)	8.6-8.7+ (8.2) Beitrag LP	+Beitrag LP
<b>03</b>	<b>LK 1</b>	<b>Salze</b>		
04	Stoffmengen Stöchiometrie	Stoffmengen	4.6	+Beitrag LP
05	Stoffmengen Stöchiometrie	Stoffmengen	4.6 - 4.8	+Beitrag LP
06	Stöchiometrie	Stöchiometrie	4.6 – 4.8	+Beitrag LP
07	Stöchiometrie	Stöchiometrie / Konzentrationen	4.6 – 4.8 + 4.9	+Beitrag LP
<b>08</b>	<b>LK 2</b>	<b>Stoffmengen, Stöchiometrie</b>		
09	Koval. Bindung	Elektronenpaarbindung; Nomenklatur; molekulare Stoffen; Lewisformeln 1	6.1	+Beitrag LP
10	Koval. Bindung	Formalladung; Oktettregel; EPA-Modell; Räuml. Bau von Molekülen, Lewisformeln 2	6.2	+Beitrag LP
11	ZMK	Elektronegativität; (Un)polare Bindungen; (Un)polare Moleküle	6.3	+Beitrag LP
12	ZMK	(Un)polare Bindungen; (Un)polare Moleküle	6.4	+Beitrag LP
13	ZMK	Van der Waals Wechselwirkungen (Ww); Dipol-Dipol Ww	6.5	+Beitrag LP
14	ZMK	H-Brücken; Eigenschaften des Wassers	6.6	+Beitrag LP
<b>15</b>	<b>LK 3</b>	<b>Lewisformeln, Elektronegativität, ZMK (=Wechselwirkungen)</b>		
16	Kinetik	Boltzmann Diagramm; Stosstheorie	10.1 + 10.5 + 10.3	+Beitrag LP
17	Kinetik	Reaktionsgeschwindigkeit; Geschwindigkeitsgesetz	10.2 + 10.3	+Beitrag LP
18	Kinetik	Parameter für die Reaktionsgeschwindigkeit; Katalyse	10.4 – 10.6	+Beitrag LP