## Anorganische Chemie

1.	Grı	undlagen der Chemie	11	
	1.1	Grundbegriffe	11	
	1.2	Grundreaktionen	12	
	1.3	Grundbausteine	14	
	1.4	Verbindungsgesetze	17	
	1.5	Stöchiometrie	19	
	1.6	Energie bei Reaktionen	23	
	1.7	Aufstellen von Reaktionsgleichungen	24	
2.	Atommodelle		31	
	2.1	Kugelmodell des Atoms	31	
	2.2	Atommodell von Thomson	48	
	2.3	Das Rutherford-Modell	52	
	2.4	Das Bohr-Modell	58	
3.	Atombau		62	
	3.1	Aufbau der Atome	62	
	3.2	Isotope	72	
	3.3	Die relative Atommasse	76	
	3.4	Atomradien	79	
	3.5	Metalle und Nichtmetalle	80	
	3.6	Ionenradien	83	
4.	Elek	tronen und Orbitale	85	
	4.1	Elektronenhülle	85	
	4.2	Orbitale	92	
	4.3	Elektronenverteilung	98	
	4.4	Elektronenspin	103	
	4.5	Promotion von Elektronen	107	
	4.6	Aufbau des Periodensystems	110	

5.	Che	mische Bindungen		122
	5.1	Die Ionenbindung		122
	5.2	Die Atombindung		132
	5.3	Die polare Atombindung		139
	5.4	Dipole		143
	5.5	Die Formalladung		152
	5.6	Mesomerie		156
	5.7	Die Metallbindung		159
6.	Kon	ıplexe		162
	6.1	Bindungsverhältnisse und Strukturen		162
	6.2	Nomenklatur		173
	6.3	Hybridisierungstypen		179
	6.4	Ligandenaustausch		181
	6.5	Komplexe in der Natur		184
7.	Chemische Reaktionen			187
	7.1	Säure-Basen-Reaktionen		187
	7.2	Redoxreaktionen		189
	7.3	Chemisches Gleichgewicht		190
8.	Elek	trochemie	į .	195
	8.1	Elektrolyse	i	195
	8.2	Galvanische Elemente	£.	197
	8.3	Galvanische Stromquellen		200
	8.4	Korrosion		202
9.	Periodensystem der Elemente		3	204
	9.1	Bauplan des PSE		204
	9.2	Hauptgruppenelemente		206
	9.3	Nebengruppenelemente	<i>;</i>	230

٠	

Inhalt

10	h	I* . = \$.4*. *4**4	220
10.			239
	10.1	Natürliche Radioaktivität  Künstliche Radioaktivität	239
		Kunstilene Radioaktivität Kernspaltung	242 246
	10.5	Kemspanung	240
Or	gani	sche Chemie	
1.	Grundlagen		248
	1.1	Kohlenstoffatom	248
	1.2	Verbindungen	249
2.	Aliphatische Kohlenwasserstoffe		254
	2.1	Alkane	254
	2.2	Alkene	256
	2.3	Polyene	260
	2.4	Alkine	262
3.	Cyclische Kohlenwasserstoffe		264
	3.1	Cycloalkane	264
	3.2	Benzol	265
4.	Alkohole		269
	4.1	Aliphatische Alkohole	269
	4.2	Aromatische Alkohole	273
	4.3	Ether	274
	4.4	Aldehyde	276
	4.5	Ketone	278
5.	Carbonsäuren		280
	5.1	Monocarbonsäuren	280
	5.2	Dicarbonsäuren	283

6.	Este	r, Fette und Seifen	285
	6.1	Ester	285
	6.2	Fette	287
	6.3	Seifen	290
7.	Amine		293
	7.1	Chemische Eigenschaften der Amine	293
	7.2	Aminosäuren	296
	7.3	Eiweißstoffe	30
Lex	kikon		302
Anhang			443