

Inhalt

	Seite im Schulbuch	Seite in den Handreichungen	Kopiervorlage
Die Ordnung der Elemente	6	7	
Aus was die Welt besteht	8	9	KV01
Die Atmosphäre unter die Lupe genommen	12	17	KV02
Das Periodensystem sorgt für Ordnung	16	25	KV03
Isotope – Zwillinge bei Elementen?	20	33	KV04
Beschränkung auf das Wesentliche	22	41	KV05
Wie viel wiegt ein Atom?	24	49	KV06
 Bindungsarten	 28	 57	
Warum verbinden sich Atome?	30	59	KV07
Die Elektronenpaarbindung	32	67	KV08
Die Elektronegativität	36	77	KV09
Wasser – besondere Eigenschaften	42	87	KV10
Die Ionenbindung	46	95	KV11
Eigenschaften der Salze	52	105	KV12
Manche Salze lösen sich in Wasser	54	113	KV13
Die Metallbindung	58	121	KV14
 Elektrische Energie und chemische Prozesse	 62	 129	
Elektronenübertragung	64	131	KV15
Edle und unedle Metalle	68	139	KV16
Elektrolyse in Kunst und Technik	70	147	KV17
Vom Froschschenkel zur Batterie	74	157	KV18
Akkumulatoren	80	165	KV19
Ausgedient, aber gefährlich	82	173	KV20
Brennstoffzellen	84	181	KV21

	Seite im Schulbuch	Seite in den Handreichungen	Kopiervorlage
Saure, alkalische und neutrale Lösungen	90	189	
Sauer, alkalisch, neutral	92	191	KV22
Die entscheidenden Teilchen	96	199	KV23
Saure Lösungen – Beispiel Salzsäure	100	209	KV24
Saure Lösungen – Beispiel Schwefelsäure	102	217	KV25
Kohlensäure	106	223	KV26
Alkalische Lösungen	110	231	KV27
Neutralisation	114	239	KV28
Auf die Konzentration kommt es an	118	247	KV29
Nutzen und Risiken – Säuren und Laugen	122	257	KV30
 Kohlenstoff – der Molekülbauer	 126	 265	
Kohlenstoff gibt es fast überall	128	269	KV31
Erdgas	132	277	KV32
Der Treibhauseffekt	136	285	KV33
Methan und seine „Verwandten“	138	291	KV34
Verwandt und doch so unterschiedlich	140	299	KV35
Verzweigte Ketten	144	307	KV36
Doppelt und dreifach gebunden	148	315	KV37
Erdöl – zu schade zum Verbrennen	150	323	KV38
Aufbereitung von Erdöl	154	331	KV39
Was ist Alkohol?	156	339	KV40
Carbonsäuren	162	347	KV41
Welt der Kunststoffe	166	355	KV42