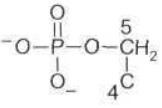


## Korrekturen Skript Grundkurs

Datum	Wo?	Korrektur	Korrigiert in Internet
23.4.07	A101.2	Am N-Atom, das an C1 der Ribose gebunden ist, hängt beim freien Adenin ein H-Atom (wurde bei der Kondensation mit der Hydroxygruppe -OH am C1-Atom als Wasser ab gespalten). Da an den beiden C-Atomen, die den beiden Ringen gemeinsam gehören, keine H-Atome hängen, hat das Adenin die Summenformel $C_5H_5N_5$ .	X
29.4.07	A101.3	wenn <b>bestimmte</b> Hydroxygruppen an Zuckern ( <b>genauer: Die Hydroxygruppen am Halbacetal-C, wo die Ringöffnung stattfindet</b> )	X
23.4.07	A102.3	 <p style="text-align: center;">Zeichnung und Txt bei Aufgabe 3 verbessert</p>	X
29.4.07	A104.2	Punkt bei Aufgabe 2	X
18.1.08	A23.2	Antwort zu Frage 2 angepasst an Fragestellung	x
08.06.07	A35.1	L durch dL ersetzt	X
24.6.08	A43.1 und A43.2	Bei 1. Ergänzende Klammerbemerkung gestrichen, bei 2. besser begründet	x
18.1.08	A70.3	Antwort zu Frage 3 angepasst	x
5.11.07	A76.2	Antwort klarer ausgeführt	x
7.1.08	A88.3	Zusätzliche aktive Stellen am O erwähnt	x
24.6.08	Antworten EK9.11	Ausführlicher begründet	x
27.4.07	Einführung Kapitel 10	Korrektur Definition Stoffklasse, gekürzt und einige Fehler korrigiert	X
24.6.08	EK10 Rückseite	Leere Rückseite muss bedruckt werden, hier ist eine leere Seite zuviel	x
27.4.07	EK14.12	12. Stärke gibt mit <b>Iod</b> eine intensive Blau- bis Violettfärbung. Warum zeigt Cellulose mit Iod keine solche Farbreaktion?	X
21.12.07	EK2, Aufgabe 9	(s) solid entfernt bei $NH_4Cl$ , da (s) noch nicht eingeführt	x
28.5.07	EK8	Einführung der Kurzschreibweise für elektrochemische Zellen und Anpassungen an die IUPAC-Schreibweise	X
27.1.08	L102 (K15)	Viele sprachliche Neuformulierungen	x
15.2.08	L106 (K15)	Abschnittsende statt Zeilenende wegen Blocksatz	x
18.1.08	L13 (K2)	Fragen nicht mehr abgeschnitten	x
21.12.07	L20 (K2)	C statt C(s)	x
18.1.08	L20 (K2)	Begriff Modifikation eingefügt	x
18.1.08	L23 (K3)	Versch. Doppel-S korrigiert und Frage 2 klarer formuliert	x
18.1.08	L24 (K3)	Komplex-Ionen getrennt geschrieben und in Klammer Molekül-Ionen angefügt	x
8.6.08	L26 (K4)	Begriff polar präzisiert	x
3.12.07	L27 (K4)	Grafik verbessert	x
8.6.08	L29 (K4)	Löslichkeitsregel im letzten Abschnitt korrigiert: Gilt auch für Molekülonen aus	x

		Hauptgruppenelementen.	
30.06.07	L32 (K5)	Neue Rahmen	X
07.06.07	L34 (K5)	Neu formuliert zum besseren Verständnis	X
1.7.08	L46 (K7)	Frage 2: vorher vorhandenen $c(H_3O^+)$ ? ....hochgestelltes + eingefügt	x
16.7.08	L53 (K8)	Alle $O_2$ durch $O_2$ ersetzt	x
28.5.07	L58 (K8)	Einführung der Kurzschreibweise für elektrochemische Zellen und Anpassungen an die IUPAC-Schreibweise	X
28.5.07	L61 (K8)	Einführung der Kurzschreibweise für elektrochemische Zellen und Anpassungen an die IUPAC-Schreibweise	X
18.1.08	L62 (K9)	$C_{16}H_{34}$ als letztes flüssige Alkan eingetragen	x
24.6.08	L62 (K9)	Alkane flüssig bis $C_{34}$ statt $C_{36}$	x
01.06.07	L63 (K9)	Neu formuliert zum besseren Verständnis	X
18.1.08	L70 (K10)	Frage drei geändert	x
28.10.07	L78 (K11)	ü statt u bei Einfügen	x
24.6.08	L78 (K11)	Fragen: Propan-1-ol statt Propanol	x
11.6.08	L79 (K11)	Etwas die Hälfte des Lernschritts einfacher formuliert	x
6.12.07	L87 (K13)	Die Elektronenverteilung liegt zwischen den beiden Extremen (bei Mesomerie)	x
21.12.07	L91 (K13)	Grafik rechts, $NH_2$ durch $NH_3$ ersetzt	x
29.4.07	L95 (K14)	Neue Definition des Anomers und damit Umstellung des Lernschrittes	X
15.5.08	T1	Allgemeine Basengleichung Minuszeichen hochgestellt	x
24.06.07	Total Verzeichnis, S. 156	Zusatzeintrag Substituenten Seite 88	X
13.11.08	A14.2	Neben NNO mit Doppelbindung auch den mesomeren Zustand erwähnen. Bindungsverhältnisse liegen dazwischen.	X
16.01.09	Antworten EK 9.12	Stereoisomere statt Enantiomere	X
8.9.08	Einführung Kap. 11	Präzisierungen zur Nomenklatur	X
16.01.09	EK 9.12	Stereoisomere statt Enantiomere	X
13.2.09	EK 9.6	Kohlenwasserstoffmoleküle statt Alkanmoleküle	X
26.11.08	L19 (K3)	$NH_4$ als einziges positives Ion in diesem Buch → gestrichen	X
22.4.09	L41 (K6)	(Lies: Wasser steht im Gleichgewicht mit Wasserdampf, oder: Wasser reagiert im Gleichgewicht zu Wasserdampf.)	X
16.01.09	L68 (K9)	Frage 3: Stereoisomere statt Enantiomere	X
24.08.08	L71 (K10)	div. Verbesserungen an beiden Reaktionsmechanismen	X
8.9.08	L74 (K11)	Präzisierungen zur Nomenklatur	X
13.11.08	L77 (K11)	Abschnitt über Silberspiegel vereinfacht	X
8.9.08	L8 (K2)	Erster Abschnitt: Korrektur, da Edelgaskonfiguration nur bei Metallatomen der 1. und 2. Hauptgruppe erreicht wird.	X
17.2.09	L86 (K13)	Aminosäuren nicht mehr als Moleküle vorliegen, neu: sondern als Zwitterionen	X
5.5.2010	L40 (K5) und Antworten zu L40	Frage 3 korrigiert → Wasser weggelassen	X