

Nr.	in Test Nr. X	Themenfeld	Video- Dauer	Niveau	Schlagworte
1	1	Atomaufbau	01:38	leicht	Elektronen etc Atom 13 6 C bestimmen
1a	6	Atomaufbau	01:11	leicht	Ordnungszahl
2	3	Atomaufbau	01:25	leicht	Unterschied Isotope
3	4	Atomaufbau	00:57	leicht	Neutronenüberschuss, Strahlentherapie
4	1	Atomaufbau	02:03	mittel	Periodensystem, Atommassen, nicht ganzzahlig
5	4	Atomaufbau	01:22	schwer	37 17 CL, 35 17 CL, relative Atommasse
6	1	Orbitale	01:14	leicht	Ethin, Ethan
7	3	Orbitale	03:01	mittel	tetraedische Bindungspartner
8	3	Orbitale	02:41	mittel	Atome in einer Ebene
9	3	Orbitale	01:27	mittel	Zahl Form Atomorbital
10	4	Orbitale	02:54	mittel	Bindungstypen Methanmolekül
11	1	Orbitale	03:43	mittel	Form Atomorbital, zB Formaldehyd
12	1	PSE	02:08	leicht	erste Hauptgruppe
13	2	PSE	01:05	leicht	Meerwasser
14	2	PSE	01:04	leicht	Periodensystem angeordnet
15	3	PSE	03:03	leicht	Bindungspolarität, z.B. Natriumfluorid
15a	6	PSE	01:43	leicht	Moleküle gegeben -> hydrophobsten
16	3	PSE	02:48	leicht	Bindungspolarität, z.B. Aluminiumchlorid
17	4	PSE	02:07	leicht	Elektronegativität Trend
18	4	PSE	01:17	leicht	Valenzelektronen, 2. Hauptgruppe
19	5	Basiswissen	01:35	mittel	fremden Planeten
20	5	Basiswissen	02:20	mittel	größte Dipolmoment
20a	5	Basiswissen	00:53	mittel	Kohlenstoff-Kohlenstoff-Bindung
21	1	Basiswissen	01:03	leicht	Van-der-Waals-Kräfte
22	2	Basiswissen	00:21	leicht	Suspension
23	2	Basiswissen	01:16	leicht	Natriumsulfat, Ionenbindung
24	3	Basiswissen	01:04	leicht	Gleichgewichtszustand
25	4	Basiswissen	00:37	leicht	Nitrite, z.B. HNO <sub>2</sub>
26	4	Basiswissen	01:03	leicht	Gitter eines Kochsalzkristalles

Nr.	in Test Nr. X	Themenfeld	Video- Dauer	Niveau	Schlagworte
27	4	Isomere	00:48	leicht	$\alpha$ -D-Glukopyranose Isomere
27a	5	Isomere	00:49	leicht	$\alpha$ -D-Glukopyranose Unterschied C-Atom
28	3	Isomere	01:55	mittel	Isomere C <sub>5</sub> H <sub>12</sub>
28a	5	Isomere	03:10	mittel	Summenformel C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> O
29	4	Isomere	02:29	mittel	Konstitutionsisomere
30	5	Isomere	01:27	mittel	optisch aktive Substanzen
31	1	Isomere	00:49	mittel	optische Aktivität
31a	6	Isomere	02:17	mittel	Skizze von Glucose ist gegeben
31b	6	Isomere	01:19	mittel	Skizze von 2 Zucker ist gegeben
32	2	Isomere	08:16	mittel	Hexanal
32a	5	Isomere	02:24	mittel	Stereoisomers S1
33	5	Isomere	01:33	schwer	extraterrestrische Organismen
34	2	Weitere organische Themen	01:52	leicht	Strukturformel gegeben
34a	6	Weitere organische Themen	00:55	leicht	Alkanale
35	3	Weitere organische Themen	01:40	mittel	Reinstoff
36	3	Weitere organische Themen	00:58	mittel	Verseifung
36a	5	Weitere organische Themen	02:21	mittel	Diethylether, Ethanol, n-Propanol,
36b	5	Weitere organische Themen	01:50	mittel	Skizze gegeben, Molekül bestimmen
37	3	Weitere organische Themen	01:15	leicht	primäres Amin
38	4	Weitere organische Themen	02:43	mittel	delokalisierten Elektronen
39	4	Weitere organische Themen	00:52	mittel	Säureamid

Nr.	in Test Nr. X	Themenfeld	Video- Dauer	Niveau	Schlagworte
40	4	Biochemie	01:09	leicht	drei Elemente Glukose
40a	5	Biochemie	00:57	leicht	Monosaccharide
41	4	Biochemie	01:13	leicht	CHO-CHOH-CHOH-CHOH-CHOH-CH <sub>2</sub> OH
42	3	Biochemie	01:39	mittel	Saccharose
43	2	Biochemie	01:13	mittel	phosphorylierte Zucker
44	1	Biochemie	01:37	leicht	β-Faltblatt
44a	5	Biochemie	01:16	leicht	Blütenpollen
45	2	Biochemie - ähnlich wie A_45a	02:00	leicht	Adenin 28 Mal
45a	6	Biochemie - ähnlich wie A_45	01:50	leicht	Cytosin 39-mal
46	3	Biochemie	01:27	leicht	Schmelztemperatur
47	5	Biochemie	01:19	leicht	β-Faltblat
47a	5	Biochemie	00:50	leicht	Skizze gegeben, R1', R2'und R3 sind Alkylreste
48	4	Biochemie	01:07	leicht	menschlicher Enzyme
49	1	Biochemie	03:42	mittel	300 Basen
49a	5	Biochemie	01:15	mittel	Rotation Peptidbindung
50	2	Biochemie	02:18	schwer	Mengenverhältnissen
50a	6	Biochemie	01:44	mittel	Serumprotein Albumin
50b	6	Biochemie	01:10	einfach	Peptidbindung
51	5	Biochemie	00:49	mittel	Boten-RNA (m-RNA)
52	1	Biochemie	00:36	mittel	Esterbindungen
53	3	Biochemie	01:49	schwer	L-Aspartat
54	5	Biochemie	01:04	schwer	Heterochromatin
55	1	Physikalische Chemie	01:15	leicht	Katalysatoren
56	1	Physikalische Chemie	01:49	leicht	Reaktionsgeschwindigkeit-Temperatur-Regel (RGT-Regel)
56a	5	Physikalische Chemie	00:57	leicht	geschlossenen System
57	1	Physikalische Chemie	00:41	leicht	Abbildung Energiediagramm
58	2	Physikalische Chemie	02:00	leicht	Glukose + Phosphat =
59	2	Physikalische Chemie	02:19	mittel	Kaliumchlorid
60	1	Physikalische Chemie	01:12	leicht	rote Blutkörperchen
61	2	Physikalische Chemie	01:27	leicht	Reaktion A → B
62	3	Physikalische Chemie	01:36	mittel	Dihydrogenmonoxid

Nr.	in Test Nr. X	Themenfeld	Video- Dauer	Niveau	Schlagworte
63	1	Berechnungen	01:47	leicht	Zwei Mole Ethanol
64	1	Berechnungen	00:43	leicht	Essigsäure
64a	6	Berechnungen	00:59	leicht	Buttersäure
65	2	Berechnungen - ähnlich wie A_65	01:33	leicht	Glucoseprobe 6g
65a	6	Berechnungen - ähnlich wie A_65	01:53	leicht	Glucoseprobe 2g
66	2	Berechnungen	00:51	leicht	Propanol
67	3	Berechnungen	00:44	leicht	Propen
68	4	Berechnungen	01:05	leicht	Calciumphosphat
69	4	Berechnungen	01:19	leicht	132 Gramm CO <sub>2</sub>
69a	5	Berechnungen	03:42	leicht	Skizze gegeben, molare Masse bestimmen
69b	5	Berechnungen	02:04	leicht	prozentualen Masseanteil
69c	5	Berechnungen	02:03	leicht	Stöchiometrie
69d	5	Berechnungen	03:04	leicht	Aufspaltung Stickoxidverbindung
69e	5	Berechnungen	02:34	leicht	Kochsalz
70	2	Berechnungen	01:23	leicht	400 °C, Methanol
71	1	Berechnungen - ähnlich wie A_71	00:45	mittel	Salpetersäure
71a	5	Berechnungen	01:20	mittel	gesättigte Kaliumsulfid-Lösung
71b	6	Berechnungen - ähnlich wie A_71	01:15	mittel	Salpetersäure (40 %)
71c	6	Berechnungen	02:54	mittel	0,1 mol/l NaCl Lösung
72	2	Berechnungen	01:22	mittel	wässrigen Lösungen, Na <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub>
73	3	Berechnungen - ähnlich wie A_73	01:21	mittel	Zn <sup>2+</sup> -, K <sup>+</sup> - und Cl <sup>-</sup> - Ionen
73a	6	Berechnungen - ähnlich wie A_73	02:10	mittel	Zink-, Kalium- und Chlorid-Ionen
74	3	Berechnungen - ähnlich wie A_74	01:55	mittel	88 g Kohlendioxid
74a	6	Berechnungen - ähnlich wie A_74	02:38	mittel	132 g Kohlenstoffdioxid
74b	6	Berechnungen	04:09	mittel	Gasvolumen an CO <sub>2</sub>
75	3	Berechnungen	01:22	mittel	3 mmol Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
76	4	Berechnungen	01:29	mittel	salzfreies Lösungsmittel
76a	6	Berechnungen	03:19	mittel	1 %igen wässrigen Lösung eines Stoffes
77	2	Berechnungen - ähnlich wie A_77	03:05	mittel	1 Deziliter Urin
77a	6	Berechnungen - ähnlich wie A_77	02:12	schwer	Harnstoff
77b	6	Berechnungen	02:12	schwer	Urinprobe
78	2	Berechnungen	03:59	mittel	Palmitinsäure
78a	6	Berechnungen	06:39	schwer	Speicherfett
79	3	Berechnungen	06:10	mittel	54 l Kohlenstoffdioxid
79a	6	Berechnungen	2:56	mittel	Kontrastmittel BaSO <sub>4</sub>

Nr.	in Test Nr. X	Themenfeld	Video- Dauer	Niveau	Schlagworte
80	3	pH-Wert/ Säure-Base	00:55	leicht	Starke Säuren
81	3	pH-Wert/ Säure-Base	02:06	leicht	Ein Liter Salzsäurelösung (pH = 2)
81a	6	pH-Wert/ Säure-Base	01:28	leicht	Magenflüssigkeit
81b	6	pH-Wert/ Säure-Base	00:59	leicht	pH-Wert
81c	6	pH-Wert/ Säure-Base	00:36	leicht	Säure-Base-Pufferung
82	1	pH-Wert/ Säure-Base	01:26	leicht	Natriumhydroxid
82a	5	pH-Wert/ Säure-Base	01:02	leicht	0,1nmol H2SO4
82b	5	pH-Wert/ Säure-Base	00:47	leicht	Frisch synthetisiertes Wasser
82c	5	pH-Wert/ Säure-Base	01:09	leicht	Brönsted-Base
83	1	pH-Wert/ Säure-Base	00:52	leicht	autoprotolysiert
84	3	pH-Wert/ Säure-Base	01:58	leicht	2 l einer Salzsäurelösung
85	2	pH-Wert/ Säure-Base	02:29	mittel	Lösungspaare
86	3	pH-Wert/ Säure-Base	03:05	mittel	Ammoniaklösung
87	4	pH-Wert/ Säure-Base	02:07	mittel	Acetatpuffers
88	1	pH-Wert/ Säure-Base	02:00	mittel	HCO3- ↔ CO3 2- + H+
89	1	pH-Wert/ Säure-Base	01:15	mittel	Puffer Wirkung
90	1	pH-Wert/ Säure-Base	07:51	schwer	0,5 molarer Essigsäure
91	3	pH-Wert/ Säure-Base	06:30	schwer	0,6 M Natronlauge
92	4	pH-Wert/ Säure-Base	04:54	schwer	gasförmiger Ammoniak
93	4	pH-Wert/ Säure-Base	03:41	schwer	gasförmiger Chlorwasserstoff
94	4	pH-Wert/ Säure-Base	02:31	schwer	Blut, pH-Wert-Veränderung
95	1	Reduktion und Oxidation	01:28	leicht	Ethanal
96	2	Reduktion und Oxidation	02:43	leicht	Lactats
96a	6	Reduktion und Oxidation	02:21	leicht	Methanol im menschlichen Körper
97	2	Reduktion und Oxidation	01:41	leicht	Benzol
98	4	Reduktion und Oxidation	01:41	mittel	Skizze gegeben, Oxidationszahlen
99	1	Reduktion und Oxidation	02:28	mittel	Keton
99a	6	Reduktion und Oxidation	01:49	leicht	vollständigen oxidativen Abbau Kohlenhydrate
99b	6	Reduktion und Oxidation	02:56	mittel	Desinfektionsmitteln
100	2	Reduktion und Oxidation	02:50	mittel	Aldehydgruppe
101	3	Reduktion und Oxidation	03:05	mittel	Vanadium (V)
102	3	Reduktion und Oxidation	02:07	mittel	unedelsten
102a	5	Reduktion und Oxidation	00:36	mittel	Redoxpotentiale
103	4	Reduktion und Oxidation	01:31	mittel	oxidiertes Gegenstand
104	1	Reduktion und Oxidation	04:19	mittel	Redoxreaktion
105	1	Reduktion und Oxidation	01:11	mittel	Elektrolyse
106	1	Reduktion und Oxidation	05:05	mittel	Glucose (C6H12O6)