

## Anorganik I

1.	2	Schwefel aus Fe/S-Gemisch in CS <sub>2</sub> lösen
2.	8	Ionenaustaucher
3.	11	Fe /S - Mischung erhitzen: Nachweis des entstandenen Eisensulfids mit HCl
4.	12	Nachweis positiver und negativer Reaktionswärme
5.	13	Chemilumineszenz mit Luminol
6.	14	Nachweis elektrischer Energie, die bei chem. Reaktionen frei wird: Cu- und Mg -elektroden
7.	14	Nachweis elektrischer Energie aus Zitronensaft
8.	17	Hoffmanscher Apparat – Elektrolyse von H <sub>2</sub> O
9.	18	Modell: Molvolumen
10.	21	Weißer Phosphor über Wasser verbrennen
11.	22	Eisen in Sauerstoff reagieren lassen
12.	22	Eisen und Schwefel in Sauerstoff reagieren lassen
13.	22a	Schwefel – Saure Reaktion
14.	23	Weißer Phosphor unter Wasser verbrennen
15.	27	Bildung von Magnesiumnitrid Mg <sub>3</sub> N <sub>2</sub>
16.	28a	Stickstoffversuch mit Blume, Apfel, Schlauch
17.	28a	CO <sub>2</sub> -Ballon in flüssigen Stickstoff ausfrieren
18.	28a	Leidenfrostsches Phänomen
19.	30	fl. Sauerstoff und Zigarre
20.	30	fl. Sauerstoff und Kanone
21.	30	fl. Sauerstoff und Kohle
22.	30	Sauerstoff flüssig - Farbe
23.	30	Dichte von fl. O <sub>2</sub> und fl. N <sub>2</sub>
24.	30	Paramagnetismus von flüssigen O <sub>2</sub>
25.	30	Vergleich: Magnetismus von fl. O <sub>2</sub> und N <sub>2</sub>
26.	31	Kippscher Apparat mit Zink und HCl
27.	32	Reaktion von Na mit Wasser
28.	35	Wasserstoffspringbrunnen
29.	37	Döbereiner Feuerzeug
30.	37a	Knallgasexplosion mit Platinkatalysator
31.	38	Knallgasgebläse
32.	39	Molekularer und naszierender Wasserstoff in KMnO <sub>4</sub>
33.	40	Knall auf Hand
34.	41	Explosion eines Knallgemisches
35.	42	Eisblock zersägen
36.	43a	Positive und negative Wärmetönung H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> und NH <sub>4</sub> Cl
37.	43a	Positive und negative Wärmetönung NaCl, NH <sub>4</sub> Cl, CaCl <sub>2</sub> wf. und CaCl <sub>2</sub> x H <sub>2</sub> O
38.	43b	Lösungswärme von Harnstoff
39.	44	Unterkühlte Salzlösung , Eisberg und Handwärmer
40.	45	Ausfällen von CuSO <sub>4</sub> mit Ethanol aus CuSO <sub>4</sub> -Lsg.
41.	47	Pfeffersche Zelle

42.	48	Osmose: Chemische Garten
43.	49a	Demonstration von Kanalstrahlen
44.	49b	Ablenkung der Kathodenstrahlen durch Magneten
45.	49c	Mechanische Wirkung von Kathodenstrahlen
46.	50	Gasentladungsröhren
47.	51	Edelgasröhren
48.	54	Radioaktivität
49.	55	Diamant-, Graphit- und Fullereingitter
50.	55	Modell der Wasserstruktur im Eiskristall
51.	55	NaCl-Gitter
52.	55	Kristallgitter: Caesiumchlorid
53.	55	Kristallgitter: Siliciumdioxid
54.	55	Kristallgitter: Zinksulfid
55.	56	Kalotten- und Kugelstabmodelle – NH <sub>3</sub> , H <sub>2</sub> O, CH <sub>4</sub>
56.	56	Kalottenmodelle – CH <sub>4</sub> , NH <sub>3</sub> , H <sub>2</sub> O, Br <sub>2</sub>
57.	56	Kalottenmodell -H <sub>2</sub> O, NH <sub>3</sub> , Ethan, Ethanol, Benzol
58.	57	HCl mit KMnO <sub>4</sub> zu Chlor oxidieren
59.	57a	Br <sub>2</sub> -Darstellung
60.	57a	Cl <sub>2</sub> -Darstellung
61.	57a	I <sub>2</sub> -Darstellung
62.	58	Cl <sub>2</sub> aus NaClO <sub>2</sub> und HCl herstellen
63.	59	Reaktionen mit Chlorgas
64.	60	Chlorknallgasreaktion
65.	61	Brom mit Kalium reagieren lassen
66.	62	Sublimation von Iod (Med.-Vorlesung)
67.	62	Sublimation von Iod (2)
68.	62a	Sublimationsapparatur (Erklärung)
69.	63	Löslichkeit von Iod in Wasser
70.	65	Bildung von NH <sub>4</sub> Cl aus NH <sub>3</sub> und HCl
71.	66	Glasplatte mit HF anätzen
72.	70	Tunkhölzer
73.	76	Redoxpotential KMnO <sub>4</sub> /Fe <sup>2+</sup>
74.	77	Bleibaum
75.	78	Spannungsreihe: Cu in FeCl <sub>3</sub> und in AgNO <sub>3</sub> ; Fe in AgNO <sub>3</sub> und in CuSO <sub>4</sub>
76.	79	Spannungsdifferenz zwischen Cu und Zn
77.	80	Demonstrationsversuch zum Bleiakku
78.	82	Aufbau eines Ozonisators
79.	82	Ag-Blech mit Ozon schwärzen (Peroxidbildung)
80.	83	Ozon durch KI-Lsg. leiten
81.	83	Zerstörung von Gummi durch Ozon
82.	X 106	„Ozon“ – Smogbildung (Ozon und Zitrone)
83.	86	Wasserstoffperoxid mit Mangandioxid versetzen
84.	87	Bluteisbecher
85.	88	Reduzierende Wirkung von H <sub>2</sub> O <sub>2</sub> gegenüber KMnO <sub>4</sub>
86.	89	Oxidierende Wirkung von H <sub>2</sub> O <sub>2</sub> gegenüber KI
87.	89	Oxidierende Wirkung von H <sub>2</sub> O <sub>2</sub> gegenüber KI (Med.-Vorlesung)
88.	90	Na <sub>2</sub> O <sub>2</sub> und Sägespäne mit Wasser reagieren lassen

89.	94	Entfärbung von $\text{KMnO}_4$ mit $\text{H}_2\text{SO}_3$
90.	95	Landolt - Reaktion
91.	96	Synproportionierung von $\text{H}_2\text{S}$ und $\text{SO}_2$ zu Schwefel
92.	97	$\text{SO}_3$ an der Luft
93.	97	$\text{SO}_3$ – Reaktion mit Wasser
94.	98	Sägespäne, Strumpf und Zucker mit konz. $\text{H}_2\text{SO}_4$ reagieren lassen
95.	98	Dehydratisierung von Sägespäne
96.	98	Dehydratisierung von Zucker
97.	99	Reduktion von Sulfit mit Zn zu Hyposulfit und Oxidation mit $\text{H}_2\text{O}_2$
98.	100	Thiosulfat ansäuern
99.	102	Ammonikaspringbrunnen
100.	104	Na in flüssigen $\text{NH}_3$ geben
101.	105	Glühender Platindraht in $\text{NH}_3$ -Athmosphäre
102.	107	Erhitzen und Abkühlen von $\text{NO}_2$ -Ampullen
103.	108	Reaktionen der Salpetersäure
104.	108a	Fe und konz. $\text{HNO}_3$ - Passivierung
105.	109	Ferrocen mit rauchender $\text{HNO}_3$ zur Reaktion bringen
106.	110	Xanthoproteinreaktion
107.	112	Silberspiegel: ammoniakalischer $\text{AgNO}_3$ -Lsg. zu Silber reduzieren
108.	112a	Fällung von Silberchlorid
109.	112b	Fällung von $\text{AgCl}/\text{Ag}_2\text{CO}_3$
110.	112c	Silberhalogenidnachweis
111.	112d	Fällung der Silberhalogenide
112.	113	$\text{KMnO}_4$ -Lsg. mit Hydrazinsulfat entfärben
113.	115	Iodstickstoff explodieren lassen
114.	119	Weißer Phosphor in $\text{CS}_2$ lösen und Papier entzünden
115.	120	Calciumphosphid mit Wasser zersetzen
116.	122	$\text{P}_2\text{O}_5$ in dest. Wasser lösen
117.	123	Schwach alkalische Reaktion von $\text{Na}_2\text{HPO}_4$ ; saure Reaktion von $\text{NaH}_2\text{PO}_4$
118.	126	Hydrolyse von $\text{SbCl}_3$ durch Verdünnen mit Wasser
119.	130	$\text{CO}_2$ – Schnee darstellen
120.	130a	Löschen einer Kerzenflamme mit $\text{CO}_2$ – aus Trockeneis pneumatisch auffangen
121.	132	Mg-Sonne und Kohlenstoff von Magnesiumsonne
122.	132a	Mg in $\text{CO}_2$ (Gas) verbrennen
123.	132a	Abbrennen von Mg an der Luft
124.	132b	Löschwirkung von $\text{CO}_2$
125.	132c	Was ist schwerer $\text{CO}_2$ oder Atemluft?
126.		$\text{CO}_2$ -Ballon in fl. $\text{N}_2$ ausfrieren
127.	133	Stark alkalische Reaktion von $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ; schwach alkalische Reaktion von $\text{NaHCO}_3$
128.	135	Darstellung von CO aus $\text{HCOOH}$ und konz. $\text{H}_2\text{SO}_4$
129.	136	Nachweis von Rhodanid (Thiocyanat) mit $\text{FeCl}_3$
130.	136	Fällung von Eisen(III)-thiocyanat (Showversuch)
131.	138	Quarz-, Duranglas und Porzellan zur Rotglut erhitzen
132.	138	Quarz-, Duran- und Borosilikatglas zur Rotglut erhitzen

133.	139a	Darstellung von Mg <sub>2</sub> Si - Siliciumgoldschmidt
134.	140a	Bildung eines Niederschlages beim Versetzen von Wasserglas mit Salzsäure
135.	141	Zinngeschrei
136.	142	Nebelbildung aus SnCl <sub>4</sub> an der Luft und mit H <sub>2</sub> O
137.	146	Tyndall in einer kolloidalen Goldlsg.
138.	147	Darstellung von Borsäuremethylester und Verbrennung
139.	148	Thermitmischung zünden (Goldschmidt)
140.	152	Darstellung von Cu(I)iodid
141.	153	Entwässertes Kupfersulfat mit H <sub>2</sub> O anfeuchten
142.	154	Beweis der Hydratisomerie: violettgefärbten Cr(III)Komplex durch Erhitzen in Grüngefärbten überführen
143.	155	Sympathetische Tinte
144.	160	Amalgambildung auf Cu
145.	161	Bildung von Hgl <sub>2</sub> aus Hg (auf Cu) + I <sub>2</sub>
146.	165	Korrosion: Oxidation eines amalgamierten Alubleches durch Luft
147.	167	Reduktion von Ti <sup>4+</sup> -----→ Ti <sup>3+</sup>
148.	167a	SiCl <sub>4</sub> und TiCl <sub>4</sub> an der Luft
149.	168	Reduktionswirkung von Ti <sup>3+</sup>
150.	169	TiO <sup>2+</sup> + H <sub>2</sub> O <sub>2</sub> (Nachweisreaktion für Titan und H <sub>2</sub> O <sub>2</sub> )
151.	170	Oxidationsstufen des Vanadiums
152.	171	Peroxo - Vanadiumverbindungen
153.	172	Chromatlsg. mit Säure versetzen und Dichromatlsg. mit Lauge versetzen
154.	173	Cr <sup>3+</sup> -----→ Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup> in saurer Lsg.
155.	174	Methanol durch CrO <sub>3</sub> entzünden
156.	175	Ammoniumdichromatvulkan
157.	176a	Phosphatnachweis mit Bockwurst
158.	180a	Darstellung von Berliner Blau als Showversuch
159.	180a	Darstellung von Berliner Blau (Turnbulls Blau)
160.	181	Fällung von grünlichem Fe(OH) <sub>2</sub>
161.	183	Bildung und Extraktion von Co(SCN) <sub>2</sub> - blau
162.	185a	Ni <sup>2+</sup> -Dimethylglyoximkomplex als Showversuch
163.	185a	Ni <sup>2+</sup> -Dimethylglyoximkomplex im RG
164.	191	Fällung von braunem Fe(OH) <sub>3</sub> mit NaOH
165.	191	Fällung von braunem Fe(OH) <sub>3</sub> im Standzylinder (Showversuch)
166.	192	Reaktion von Fe <sup>2+</sup> mit KCN – Darstellung von gelbem Blutlaugensalz
167.	193	Gelbes Blutlaugensalz und Fe <sup>2+</sup> nebeneinander zeigen und Komplexe beweisen
168.	195	Hydrolyse von TiCl <sub>4</sub>
169.	196	Darstellung von Cr(III)hydroxid
170.	197	Fällung von Cr(III)hydroxid mit NaOH „Butterfly“
171.	203	Soda-Salpeter-Schmelze mit Mangansalz
172.	205	Mn <sup>2+</sup> mit PbO <sub>2</sub> zu MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup> oxidieren
173.	206	Oxidationswirkung von KMnO <sub>4</sub> gegenüber (COOH) <sub>2</sub>
174.	209	CuCl <sub>2</sub> löst sich in konz. HCl mit grünbrauner Farbe
175.	210	Kupfertetraminkomplex

176.	211	Darstellung von Fehlingscher Lösung und diese mit Glucose zu rotem $\text{Cu}_2\text{O}$ reduzieren
177.	213	$\text{Cu}(\text{CN})_2$ ausfällen und im Überschuss von Cyanid zum Cu-tetracyano-Komplex lösen: Zeigen, dass das Kupfer mit $\text{H}_2\text{S}$ nicht mehr nachweisbar ist
178.	215	Pharaoschlagen
179.		Pt und Mg in Brennerflamme erhitzen

## Anorganik II

180.	X 1	Versuch zu Brönstedt – Säuren
181.	X 2	Versuch zu Lewis - Säuren
182.	X 4	Ionenwanderung im elektrischen Feld
183.	X 5a	Leitfähigkeiten von Elektrolyten: Ethanol, H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub> , H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
184.	X 5a	Leitfähigkeit Wasser, Säuren und Salzlösungen
185.	X 5a	Leitfähigkeit von dest. Wasser und Leitungswasser
186.	X 5b	Leitfähigkeitstiteration
187.	X 7	Titration schwache Säure/ starke Base
188.	X 7	Titration starke Säure/ starke Base
189.	X 8	Puffersystem Essigsäure - Natriumacetat
190.	X 9	Nernstscher Verteilungssatz
191.	X 10	Hydrolyse von Salzen: NaCl, NH <sub>4</sub> Cl, NaOAc
192.	X 11	Löslichkeitsprodukt: KClO <sub>4</sub>
193.	X 13	Reaktion einer starken und einer schwachen Säure mit Zink
194.	X 14a	Universalindikatorskala
195.	X 14b	Titration von pH = 1 – pH = 11 mit Universalindikator
196.	X 15	Methylrot ohne und mit Zusatz von Methylenblau
197.	X 17	Verhalten von NaBH <sub>4</sub> gegenüber HCl
198.	X 17	Verhalten von LiAlH <sub>4</sub> gegenüber HCl
199.	X19 und X 20	Rotfeuer und Grünfeuer
200.	X 20a	Blaufeuere
201.	X 25	Darstellung von ICl <sub>3</sub>
202.	X 27a	Darstellung und explosiver Zerfall von Chlordioxid
203.	X 30a	Chromsäureoxidation von Alkoholen
204.	X 30b	Alkoholoxidation mit KMnO <sub>4</sub>
205.	X 31	Nachweis von Be und Al nebeneinander mit Morin
206.	X 32b	Oszillationsreaktion nach Briggs
207.	X 33	Herstellung von Polyurethanschaum
208.	X 38	Flammproben der Alkalimetalle
209.	X 38	Flammfärbung - Lithium
210.	X 38	Flammenfärbung von Thallium, Rubidium, Caesium, Indium
211.	X 38	Flammfärbung von Natrium, Calcium, Cäsium, Lithium und Kupfer
212.	X 39	Schmelze des Schwefels
213.	X 40	Komplexometrische Titration von Cu <sup>2+</sup>
214.	X 42	Neutralisationswärme
215.	X 44	Fällungswärme eines Salzes
216.	X 49	Singulett - Sauerstoff
217.	X 50	Reaktivität von Kalium
218.	X 50	Reaktivitätsunterschiede Kalium – Natrium - Lithium
219.	X 51	Darstellung von H <sub>2</sub> aus Natriumhydrid
220.	X 53	Fällung von CaCO <sub>3</sub> und Auflösung zu Ca(HCO <sub>3</sub> )
221.	X 56	Zündung eines Wasserstoffballons

222.	X 59	Fällungstiteration nach Mohr
223.	X 59a	Titration nach Volhard
224.	X 59b	Titration nach Gay Lusac
225.	X 62	Künstlicher Schnee
226.	X 63	Nickelspiegel („Hartvernickelung“)
227.	X 67	Booster
228.	X 70	Phasenumwandlung von Eisen bei Rotglut
229.	X 71	Farbänderung von $\text{Co}^{2+}$ - Komplexen
230.	X 72	Entropieeffekt von Salzmischungen
231.	X 77	Cyanidlaugerei mit Silber
232.	X 78	Kronenetherextraktion
233.	X 79	Disproportionierung von Brom in NaOH
234.	X 90	Pyrophores Eisen
235.	X 91	Polysulfide $\text{S}_2^- / \text{S}_3^-$
236.	X 92	Wilkinson – Katalysator (Erklärung)
237.	X 93	Metallsalze im Magnetfeld
238.	X 98	Na mit $\text{Cl}_2$ umsetzen
239.	X 99	Fraktale Silberabscheidung
240.	X 101	Oxidation $\text{Ce}^{3+} \rightarrow \text{Ce}^{4+}$
241.	X 102	Komplexometrische Titration von $\text{Ca}^{2+}$
242.	X 104	Indikatorverhalten von Rotkrautsaft
243.	X 108	Glühwürmchen – $\text{NH}_3$ – Verbrennung mit $\text{Cr}_2\text{O}_3$
244.	X 109	Messing – Kupfermünze -----> Golddukat
245.	X 110	Versuche zu kolloidalem Gold
246.	X 111	Aluminium und Iod
247.	X 112	Wärmeleitfähigkeit von Helium
248.	X 113	Darstellung von $\text{Na}_2\text{O}_2$
249.	X 117	Iodometrie mit Vitamin C
250.	X 119	Redoxreaktion von Zn in $\text{CuSO}_4$
251.	X 120	Beispiel einer Wasserstoffelektrode
252.	X 121	Redoxtitration – Bestimmung von Fe(II)
253.	X 122	Blondieren von Haaren
254.	X 127	Airbag: Vorführen eines Autoairbags und Verpuffung von Na-azid
255.	X 128	Blue – Bottle - Versuch
256.	X 129	Nachweis von Tellur
257.	X 131	Kalk brennen – Kalk löschen
258.	X 133	Holzvergaser
259.	X 134	Thenards Blau
260.	X 135	Kupferspiegel mit Hydrazinmonohydrat
261.	X 137	„alkalischer Sturz“
262.	X 139	Aluminium und Brom
263.	X 140	Chemisches Blitzlicht
264.	X 142a	Siedepunktserhöhung von NaCl
265.	X 142b	Schmelzenthalpie
266.	X 143	Umkristallisation eines Gemischs aus Kohle, Harnstoff und NaCl
267.	X 147	Nachweis von Fluorid in Zahnpasta
268.	X 150	Bleitiegelprobe mit Zahnpasta – Bleitiegelprobe

269.	X 151	Rohrreiniger - Hypochlorit
270.	X 152	Eisen(III)chlorid + Kaliumiodid – Eisen(II) + Iod
271.	X 153	Quecksilber als Enzymgift
272.	X 156	Extraktion von Iod aus einem Lösungsmittelgemisch von KI/ I <sub>2</sub> /Ni <sup>2+</sup>
273.	X 157	Destillation vom angefärbten Aceton
274.	X 157a	Glockenbodenkolonne (Erklärung)
275.	X 160	Ammoniumnitrat – Verhalten beim Erhitzen
276.	X 163	Indikator-Farbumschläge
277.	X 163	Kongorot – Säure und Lauge
278.	X 163	Phenolphthalein, Methylrot, Lackmus – Säure und Lauge
279.	X 163	Phenolphthalein: Säure und Lauge
280.	X 164	Umfärben einer Rosenblüte
281.	X 166	Reaktivität von Cu und Zn
282.	X 167	Vorzeigen und Fluoreszenz von Lanthanoiden
283.	X 167	Farbige Lanthanoide
284.	X 168	Nitinol (Memorymetall)
285.	X 169	Wasserstoff als Reduktionsmittel
286.		Hydratation von Zement
287.		pH-Wert von Seife und Shampoo
288.		Fällung von AgCl: dest. H <sub>2</sub> O, Leitungs- und stilles Wasser
289.		Verkalktes Glas reinigen
290.		pH-Messung von Salzlösungen
291.		pH-Messung von Leitungs- und Mineralwasser, Zitrone und Cola
292.		pH-Messung von verschiedenen Getränken und Seifenlg.
293.		Kugelmachine – Demonstration des Temperatureinflusses auf chemische Reaktionen
294.		Lumineszierende Stoffe – Mineralien und Kittel
295.		Lumineszierender Geldschein



## Organik

296.	O 4, O198, O198a	Polymerisation von Acrylnitril, Methacrylsäuremethylester und Styrol mit Benzoylperoxid
297.	O 4a	Grenzflächenpolymeriation (Nylon)
298.	O 5	Selbstentzündung von Diethylzink
299.	O 28	Beilsteinprobe mit PVC
300.	O 45	Butanmodell
301.	O 45	Chiralität: 2 Methanmodelle mit unterschiedlichen Substituenten (2 mal)
302.	O 45	Cylohexanmodell
303.	O 45	Ethanolmodell
304.	O 45	Ethanmodell
305.	O 45	Ethan- und Ethenmodell mit Elektronenwolke
306.	O 45	Methan- und Ethanmodell
307.	O 45	Ethan-, Butan- und Cyclohexanmodell
308.	O 47	Vorzeigen von flüssigen und festen Kohlenwasserstoffen
309.	O 48	Kohlenwasserstoffe: Mischbarkeit mit Wasser
310.	O 48	Proben von n-Nonan, n-Decan und n-Octadecan
311.	O 50	Beständigkeit der Olefine und Paraffine gegen HNO <sub>3</sub> , H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> und KMnO <sub>4</sub>
312.	O 56	Petroletherknall
313.	O 59	Dichte von chlorierten Kohlenwasserstoffen
314.	O 60a	Lösungsvermögen von Methylenchlorid
315.	O 64 und O131	Iodoformreaktion mit Ethanol und Aceton
316.	O 84	Darstellung von Alkoholen durch Verseifung von Alkylhalogeniden
317.	O 85	Alkoholische Gärung
318.	O 87	Vorzeigen flüssiger und fester Alkohole
319.	O 87a	Wasserlöslichkeit der Alkohole
320.	O 87b	Verhalten prim. und tert. Alkohole bei der Oxidation mit CrO <sub>3</sub>
321.	O 88	Brennbarkeit der Alkohole
322.	O 89	Säurestärke von Alkoholen
323.	O 91a	Esterbildung (Essigester)
324.	O 91b	Azeotrope Veresterung (Schleppmittel Chloroform)
325.	O 91c	Azeotrope Veresterung (Schleppmittel Toluol)
326.	O 91d	Darstellung und Verseifung von Ameisensäureethylester
327.	O 103	Lösungsvermögen des Ethers
328.	O 103a	Oxoniumsalz
329.	O 106	Etherexplosion
330.	O 111	Kondensationsreaktionen von Benzaldehyd
331.	O 115	Unterschiedliches Verhalten von Aldehyden und Ketonen gegenüber KMnO <sub>4</sub>

332.	O 118	Reaktion nach Fehling mit Acetaldehyd
333.	O 134	Acetylaceton: Nachweis der Enolform mit $\text{FeCl}_3$
334.	O 135a	Aciditätsunterschied zwischen Acetylaceton und Aceton
335.	O 140	Mischbarkeit von Carbonsäuren mit Wasser
336.	O 141	Aussalzen einer Seifenlösung, Schaumbildung (Wasserhärte) und
337.	O 141	Schaumbildung von Seifenlsg.
338.	O 141	Seife: Abscheidung der Fettsäuren
339.	O 141a	Fällung von Kalkseife
340.	O 142	Dissoziationskonstanten der subst. Fettsäuren: Leitfähigkeit von Essigsäure; mono-, Di- und Trichloressigsäure
341.	O 143	Acetylchlorid
342.	O 145	Essigsäureanhydrid – langsame Hydrolyse
343.	O 152a	Erstarren des Eisessigs in Eis
344.	O 153	Carbonsäure-Acidität: Reaktion von Essigsäure mit $\text{NaHCO}_3$
345.	O 155	Acetessigester
346.	O 158	Oxalsäure: Nachweis durch Ca-Salz
347.	O 193a	Addition von Brom an Cyclohexen
348.	O 193a	Unterschied zwischen Cyclohexan, Cyclohexen und Benzol
349.	O 193b	Entfärbung von $\text{KMnO}_4$ mit Cyclohexen in saurer und neutraler Lösung
350.	O 194b	Crackung von Paraffinöl
351.	O 195	Katalytische Hydrierung von Cyclohexen
352.	O 202	Darstellung von Acetylen aus Karbid
353.	O 203	Hydrolyse von Ca-Carbid und Nachweis der Mehrfachbindung
354.	O 205	Fällung von Cu- und Hg-Acetylid
355.	O 220	Darstellung von Naphthalinsäure
356.	O 221	Fluoreszenz von Naphthalin, Anthracen, Pyren etc.
357.	O 224	Reduktion von Nitrobenzol mit Zn und alkoholischer KOH
358.	O 229	Anilin: Schiffsche Base mit Benzaldehyd
359.	O 233	Diazotierung von Anilin: Kupplung zum Diazoaminobenzol und Kupplung mit $\beta$ -Naphthol
360.	O 236	Darstellung von Methylorange
361.	O 237	Darstellung von Kongorot
362.	O 239	Saure Reaktion von Phenol
363.	O 244	Nitrophenol: Farbe der neutralen und alkalischen Lösung
364.	O 252	Reduktion von mehrwertigen Phenolen mit $\text{AgNO}_3$
365.	O 260	Oxidation von KI zum Iod mit Benzochinon
366.	O 271	Reaktion nach Tollens mit Glucose
367.	O 272	Fehlingsche Reaktion mit Glucose und Fructose
368.	O 277	Fehlingsche Reaktion mit Maltose und Lactose
369.	O 278	Rohrzucker: Reduzierende und nichtreduzierende Disaccharide
370.	O 281a	Nachweis von Stärke in Lebensmitteln
371.	O 286	Auflösen von Cellulose in Schweizers Reagenz
372.	O 290a	pH-Werte verschiedener Aminosäuren
373.	O 291	Glycin – Cu- Komplex (Biuretreaktion)
374.	O 295	Ninhydrinreaktion mit Glycin
375.	O 310b	pH-Wert von Pyridin und Pyrrol

376.	O 319	Indigoküpe
377.	O 322	Dünnschichtchromatographie mit Blattfarbstoffen
378.	O 322a	Chromatographie-Säule mit Farbstoffgemisch
379.	O 333	Darstellung von Seifen
380.	O 336	Nachweis der Doppelbindung in pflanzlichen und tierischen Fetten
381.	O 339	Radikalische Chlorierung von Methan
382.	O 341	Einfluss der Stellung des Halogens bei der Umsetzung mit Iodidionen
383.	O 342	Einfluss der Art des Halogens bei der Umsetzung mit Silberionen
384.	O 343	Einfluss der Stellung des Halogens bei der Umsetzung mit Silberionen
385.	O 344	Einfacher Finkelstein – Einfluss der Stellung des Halogens bei der Umsetzung mit Iodionen
386.	O 345	Williamson - Ethersynthese
387.	O 346	Darstellung von Triphenylbenzylphosphoniumbromid
388.	O 352	Sandmeyerreaktion
389.	O 356	Amin – Anilin im Vergleich (wird nachgeliefert)
390.	O 357	Darstellung von Acetylsalicylsäure
391.	O 358	Trennung eines Amin-Alkoholgemischs
392.	O 364	Ethylen- und Methanball im Vergleich
393.	O 365	Methanballon zünden
394.		Polarisationsfilter – optische Aktivität von organischen Stoffen

## Show

395.	S6	Chemisches Schmaläon (Oxidationsstufen des Mangans)
396.	S11	„Kalte Glut“ – Rote Chemolumineszenz
397.	S13	Schüttellumis
398.	S15	Brennender Geldschein
399.	S16	Superabsorber „Windelfüllung“
400.	S20	Brummendes Gummibärchen
401.	S21	Blei(III)iodid-Fällung
402.	S23	Großer Hund
403.	S26	Verbrennen von Stahlwolle
404.	S27	Wie kann ich Styropor platzsparend entsorgen
405.	S29	Entfärben von Cola
406.	S31	Extraktion von Kaffee
407.	S32	Flaschengeist (Borsäuremethylester)
408.	S35	Cer als Zündstein