

225 × Chemie – Ein Experimentierbuch

Nützliche Ratschläge für die praktische Arbeit	9	22. Arsennachweis ohne Arsen	90
1. Sicherheit ist kalkulierbar	11	23. Soda, Natron, Kohlensäure – auf den Spuren des Herrn Solvay	92
2. Der Arbeitsplatz	13	24. Kohlenmonoxid – das heimtückische Giftgas	96
3. Wichtige Handgriffe und Arbeitsmethoden	16	25. Silicium, Sand und selbstentzündliche Gase	100
Die Versuche	29	26. Blei – das Metall aus dem Akku	102
4. Von der Verbrennung zur Oxidation	31	27. Zinn – Bestandteil leichtschmelzender Legierungen	105
5. Sauerstoffherstellung einmal anders	32	28. Kupfer und einige seiner Komplexe	108
6. Die Wirksamkeit des Chlorkalks wird bestimmt	36	29. Silber – das meistverwendete Edelmetall	112
7. Wasserstoffherstellung mit Variationen	37	30. Mangan und das mineralische Chamäleon	116
8. Gasmelder und chemische Harmonika – physikalische Versuche mit Wasserstoff	40	31. Eisen, Blutlaugensalze und Dichromometrie	120
9. Wasserstoffperoxid – mehr als ein Bleichmittel	44	32. Metallen auf der Spur – Nachweis wichtiger Kationen	125
10. Vom Kochsalz zur Salzsäure	47	33. Metalle in der Krebschere – Einführung in die Komplexometrie	129
11. Chlor – das Giftgas aus dem Kochsalz	52	Etwas Theorie	133
12. Fluor, Brom, Jod – Verwandte des Chlors	56	34. Kleines ABC chemischer Grundbegriffe	135
13. Anfangsgründe der Jodometrie	60	Verzeichnisse und Tabellen	157
14. Etwas über Neutralisationsanalysen und Indikatoren	64	35. Die Chemikalien	159
15. Schwefeldioxid – Verbrennungsprodukt des Schwefels	67	36. Die Geräte	164
16. Vom Vitriolöl zur Kontaktschwefelsäure	70	37. Herstellung verdünnter Säuren und Laugen	168
17. Die Säure aus dem Fixiersalz	75	38. Elektronenanordnung der Elemente	170
18. Der Geist aus dem Salmiak	77	39. Literaturverzeichnis	172
19. Hydroxylamin – ein Ammoniakabkömmling	81	40. Sachregister	173
20. Salpetersäure und Stickstoffoxide	82		
21. Phosphor – das Element, das im Dunkeln leuchtet	86		