

OBSAH.

	Str.
§ 1. Úvod	1
<i>Oheň.</i>	
§ 2. I. Co se děje, hoří-li vosková svíce plamenem?	2
3. „ Mimo kyselinu uhličitou tvoří se hořením ještě jiná látka, totiž voda	4
4. II. Hoří-li světlo, nic na zmar nepřichází	6
5. „ Čemu jsme se dosud naučili?	9
6. „ Při chemickém slučování teplo se vyvíjí	10
7. „ Čemu jsme se tu naučili?	11
<i>Vzduch.</i>	
§ 8. III. O vzduchu	12
9. „ Co nalézá se ve vzduchu?	12
10. IV. Co se děje, dýcháme-li vzduch?	14
11. V. Jaký vliv mají rostliny na vzduch?	18
12. „ Vzrůst rostlin	19
13. „ Jak působí zvířata a rostliny na vzduch?	21
<i>Voda.</i>	
§ 14. VI. Z čeho jest voda složena?	22
15. „ Můžeme vodík také jiným způsobem z vody vyloučiti	24
16. „ Jak lze vodíku nachytati	25
17. VII. Vodíku ještě jiným způsobem lze nabyti	26
18. „ Vodík hoří a jest vzduchu lehčí	28
19. „ Hoří-li vodík, tvoří se voda	30
20. VIII. Složení vody	31
21. IX. Jaký jest rozdíl mezi vodou mořskou a vodou pramenitou?	36
22. „ Zkoumadlo na sůl	37
23. „ Roztok a krystalisace	38
24. X. Déšť jest voda destilovaná neboli překapaná	40
25. „ Naplavené a rozpuštěné nečistoty	41
26. „ Voda tvrdá a měkká	42
27. „ Čím se voda stává tvrdou?	43
28. XI. Voda tvrdá vápenná stává se měkkou, vaříme-li ji	44

		Str.
§ 29.	XI. Voda z různých řek má různou tvrdost	45
30.	" Svrchní voda ve městech jest nečista	46
31.	" Voda rozpouští plyny	47

Země.

§ 32.	XII. O zemi	47
33.	" Dobývání kyseliny uhličité z křídly nebo z vápenného kamene	49
34.	XIII. Dobývání kyslíku	51
35.	" Okysličují-li se kovy, stávají se těžšími	53
36.	" Kovy v nerostech	54
37.	XIV. Co jest uhlí vůbec?	56
38.	" Výroba svítiplynu	57
39.	" K čemu užívá se kamenného uhlí?	59
40.	XV. Svítiplyn a plamen	60
41.	" Výbuchy (explose) v dolech uhelných — jich příčina a prostředek, kterak je zameziti	62
42.	XVI. Prvky a sloučeniny	64
43.	" Prvky a sloučeniny	64
44.	" Prvky neboli tělesa jednoduchá	65

Prvky nekovové.

§ 45.	XVII. Prvky nekovové — kyslík	67
46.	" Vodík	69
47.	" Dusík a kyselina dusičná. Co jsou kyseliny, alkalie či žraviny a soli	70
48.	" Uhlík se v cukru nalézá	72
49.	XVIII. Chlór, jeho dobývání ze soli kuchyňské, bílení	74
50.	" Síra a její sloučeniny	76
51.	" Fosfor, vlastnosti jeho	78
52.	" Křemík, sklo a hlína	80

Kovy.

§ 53.	XIX. Železo, užívání a vlastnosti jeho	81
54.	" Hliník, kov hlíny	84
55.	" Vápník, kov vápna	85
56.	" Hořčík, kov hořké soli	86
57.	XX. Sodík, kov sody a soli kamenné	88
58.	" Draslík, kov potaše	90
59.	XXI. Měď a sloučeniny její	91

	Str.
§ 60. XXI. Zinek a užívání jeho	92
61. " Cínu možno pomocí dmuchavky nabyti	93
62. " Olovo a sloučeniny jeho	94
63. " Rtuf	96
64. " Stříbro a vlastnosti jeho	96
65. " Zlato a užívání jeho	98

Výsledky.

§ 66. XXII. Slučování děje se v poměrech určitých	99
67. " Poměry vah, podle nichž se prvkové slučují	101
68. " Slučování prvků v poměrech násobných	104
69. " Význam chemické rovnice	106

Dodatky.

Navedení, kterak přístrojův užívati a pokusy prováděti	109
Poznámky ku některým pokusům	110
Seznam přístrojů, jichž k uvedeným pokusům jest třeba	113
Seznam potřebných lučebnin	115
Seznam hmot, které žákům ukázati dlužno	116
Otázky	117

