

OBSAH.

		Stránka			Stránka
	Průprava.				
§ 1.	Úkazy, jimiž jeví se děje chemické	1	§ 27.	Arsen	61
§ 2.	Chemický rozklad a sklad	2	§ 28.	Antimon	63
§ 3.	Sloučeniny a prvky	3	§ 29.	Vizmut	64
§ 4.	Molekuly, atomy, slučivost a písmo chemické	3		Skupina uhlíku:	
§ 5.	Příčina změn chemických	4	§ 30.	Křemík	66
§ 6.	Přehled prvků, jejich značky a váhy atomové	6		Kovy či metally.	
	Nekovy či metalloidy.		§ 31.	Jak vyskytají se kovy v přírodě?	68
	Skupina prvá:		§ 32.	Fysické vlastnosti kovů	68
§ 7.	Vodík	8	§ 33.	Kovy na vzduchu, vodě a ve slitinách	70
§ 8.	Zkapalňování plynů	10		Kovy lehké.	
§ 9.	Kyslík	10		Skupina draslíku:	
§ 10.	Vodík a kyslík	14	§ 34.	Sodík a draslík i jejich sloučeniny	71
§ 11.	Kvantitativné poměry sloučenin	16	§ 35.	Lithium, Rubidium, Caesium	78
§ 12.	Dusík	20	§ 36.	Ammonium a sloučeniny ammonaté	79
	13. Uhlík	25		Skupina vápníku:	
§ 14.	Destillace za sucha a svítiplyn	28	§ 37.	Vápník	80
§ 15.	Plamen a hoření. Topení a osvětlování	30	§ 38.	Sklo	85
§ 16.	Mocenství nebo valence prvků	35	§ 39.	Strontium	87
§ 17.	Zákony chemické	36	§ 40.	Baryum	87
§ 18.	Výpočty chemické	38		Skupina hořčíku:	
	Skupina prvků halových:		§ 41.	Hořčík, berylium	90
§ 19.	Fluor	39		Skupina hliníku:	
§ 20.	Chlor	40	§ 42.	Hliník, galium, indium, thalium	92
§ 21.	Brom	42		Kovy těžké.	
§ 22.	Jod	43		Skupina mědi:	
§ 23.	Periodická soustava prvků	45	§ 43.	Měď	98
	Skupina síry:		§ 44.	Stříbro	101
§ 24.	Síra, selen, tellur	46	§ 45.	Zlato	102
	Skupina boru:			Skupina zinku:	
§ 25.	Bor	55	§ 46.	Zinek, kadmium	104
	Skupina dusíku:		§ 47.	Rtuť	106
§ 26.	Fosfor	56		Skupina cínu:	
			§ 48.	Cín	108

	Stránka		Stránka
§ 49. Olovo	109	§ 54. Kobalt a nikl	123
Skupina chromu:		Skupina platiny:	
§ 50. Chrom	112	§ 55. Platina	125
§ 51. Wolfram a molybdaen	114	§ 56. Výroba kovův	126
§ 52. Mangan	115	§ 57. Opakování fysických vlastností některých kovů	127
Skupina železa:		Ukazovatel	128—134
§ 53. Železo	116		

Spektrální rozbor s tabulkou viz str. 89.