

# OBSAH:

	Str.
Úvod . . . . .	5

## I. ČÁST VŠEOBECNÁ.

Jak vyučovati chemii . . . . .	8
Výklad učitelův . . . . .	10
Význam experimentu pro vyučování chemii . . . . .	17
Jak si počínati při experimentování . . . . .	20
Nejdůležitější pojmy a teoretické zákony chemické . . . . .	25
České názvosloví chemické . . . . .	33
Kysličníky, kyseliny, zásady a soli . . . . .	37
Chemické rovnice . . . . .	41
Objemové poměry při slučování plynů . . . . .	43
Oxydace a redukce . . . . .	45
Teplo slučovací . . . . .	46
Allotropie a různé stavy hmoty . . . . .	48
Dissociace . . . . .	50
Elektrolytická dissociace . . . . .	50
Rychlost reakční a katalysa . . . . .	54

## II. ČÁST SPECIÁLNÍ.

O periodické soustavě prvků . . . . .	57
Stručný přehled nejdůležitějších skupin prvků a jich sloučenin . . . . .	62
Skupina alkalických kovů . . . . .	62
„ mědi . . . . .	63
„ prvků žíravých zemin . . . . .	64

	Str.
Skupina hliníku . . . . .	65
„ uhlíku . . . . .	65
„ dusíku . . . . .	65
„ síry . . . . .	66
„ prvků halových . . . . .	66
„ železa . . . . .	66
<b>Přehled důležitějších sloučenin anorganických . . .</b>	<b>67</b>
Kysličníky . . . . .	67
Superoxydy . . . . .	68
Hydroxydy . . . . .	68
Chloridy . . . . .	71
Uhličitany . . . . .	71
Kyselá uhličitany . . . . .	72
Dusičnany . . . . .	72
Sírany . . . . .	72
Fosforečnany . . . . .	73
Křemičitany . . . . .	73
Sírníky . . . . .	76



DÍL II. OBSAHUJE

==== CHEMII ORGANICKOU. ====

