

OBSAH.

	Stránka
§. 1. Poznání zákonů při slučování těles	1
§. 2. Rovnomocnina = equivalent	7
§. 3. Jakými cestami určen byl relativní počet rovnomocnin prvků?	13
§. 4. Způsob, jakým určena byla veličina jedné rovnomocniny?	19
§. 5. Jak určeny byly rovnomocniny okysův zásaditých a kyselin?	22
§. 6. Prospěch z učení o rovnomocninách těles pro praxi chemickou?	24
§. 7. Česká terminologie chemická	26
§. 8. Atom a equivalent co pojmy rozdílné	28
§. 9. Fyzikální úkazy, které opravňují k náhledu, že atom a equivalent se různí	31
§. 10. Relace mezi váhami equivalentními a volumny plyných těles	35
§. 11. Equivalent, atom a molekula v moderní lučbě	37
§. 12. Tabulka srovnávající equivalenty chemické a váhy atomové prvků dle pojivé moci jejich seřazených	40
§. 13. Jak se určí pojivá moc jistého prvku?	42
§. 14. Znázornění pojomocnin atomů a molekul	44
§. 15. Definice složených radikálů	46
§. 16. Tělesa isomerná, metamerná, polymerná	47
§. 17. Význam chemických formulí v moderní lučbě	48
§. 18. Definice kyseliny, zásady a soli	51
§. 19. Vysvětlení některých pochodů chemických dle theorie molekulární a dle theorie equivalentní	53
