

OBSAH

I. CHEMICKÉ VZORCE

§ 1. Značky prvků	4
§ 2. Molekulová a atomová nauka	4
Tabulka prvků a jejich atomových vah (z r. 1949)	5
§ 3. Význam chemických značek	7
§ 4. Chemické vzorce	7
§ 5. Mocenství prvků	8
§ 6. Radikály a jejich mocenství	11
§ 7. Chemické názvosloví	12
§ 8. Vzorce binárních sloučenin, v nichž je nekov podstatného jména jednomocný	13
§ 9. Vzorce binárních sloučenin, v nichž je nekov podstatného jména dvojmocný	15
Křížové pravidlo	16
§ 10. Vzorce kyslíkatých kyselin	17
1. Jak napíšeme vzorec každé kyseliny	18
2. Orthokyseliny, metakyseliny a pyrokyseliny	18
3. Kyseliny prvků amfoterních	20
4. Strukturní vzorce kyslíkatých kyselin	21
5. Jak přečteme vzorce každé kyslíkaté kyseliny	22
§ 11. Vzorce zásad (hydroxydů)	22
§ 12. Vzorce kyslíkatých solí	23
1. Soli normální a kyselé (hydrogenosoli)	25
2. Zásadité soli	28
§ 13. Hydráty solí	29
§ 14. Podvojně a komplexní soli	29
§ 15. Persloučeniny (peroxydy a perkyseliny)	31
§ 16. Polysloučeniny	32
§ 17. Ternární sirné kyseliny a jejich soli	33
§ 18. Halované kyseliny a soli	34
§ 19. Sloučeniny kyanu	34
Rozřešení úloh	35

II. CHEMICKÉ ROVNICE

§ 1. O chemických rovnicích obecně	37
§ 2. Rovnice neutralizační	39
§ 3. Jak jinak vznikají soli	41
§ 4. Vytěsňování kyselin z jejich solí	42
§ 5. Iontové rovnice	44
§ 6. Jak stanovíme koeficienty chemických rovnic	46
§ 7. Chemické výpočty	48
Ukazatel	52