

OBSAH

I. díl • Všeobecné tabulky

1. Atomové hmoty prvků z roku 1961 a jejich logaritmy - - - - -	9
2. Přepočítávací faktory k odměrné analýze vody - - - - -	12
3. Přepočítávací faktory a jejich logaritmy pro rozbor potravin - - - - -	13
4. Přepočítávací faktory a jejich logaritmy pro rozbor vín - - - - -	17
5. Přepočítávací faktory a jejich logaritmy pro rozbor vody - - - - -	19
6. Přepočítávací faktory a jejich logaritmy k vážkovému stanovení kationtů a aniontů - - - - -	28
7. Tabulka miligramekvivalentů a jejich logaritmy - - - - -	50
a) alkalimetrie - - - - -	50
b) acidimetrie - - - - -	52
c) oxidimetrie - - - - -	54
d) jodometrie - - - - -	57
e) chelatometrie - - - - -	60
f) argentometrie - - - - -	62
8. Korekční tabulka pro změnu objemu titračních roztoků při různých teplotách	63
9. Stanovení váhových procent kyseliny dusičné z hustoty vodních roztoků HNO_3 při 20 °C - - - - -	64
10. Stanovení váhových procent kyseliny sírové z hustoty vodních roztoků H_2SO_4 při 20 °C - - - - -	65
11. Stanovení váhových procent kyseliny solné z hustoty vodních roztoků HCl při 20 °C - - - - -	67
12. Stanovení váhových procent čpavku z hustoty žíravého čpavku při 20 °C	67
13. Stanovení váhových procent kyseliny fosforečné z hustoty vodních roztoků H_3PO_4 při 20 °C - - - - -	68
14. Stanovení váhových procent kyseliny mravenčí z hustoty vodních roztoků HCOOH při 20 °C - - - - -	69
15. Stanovení váhových procent kyseliny octové z hustoty vodních roztoků CH_3COOH při 20 °C - - - - -	70
16. Stanovení váhových procent hydroxidu draselného z hustoty vodních roztoků KOH při 20 °C - - - - -	71
17. Stanovení váhových procent hydroxidu sodného z hustoty vodních roztoků NaOH při 20 °C - - - - -	72
18. Stanovení váhových procent metylalkoholu z hustoty vodních roztoků CH_3OH při 20 °C - - - - -	73
19. Stanovení váhových procent glycerínu z hustoty vodních roztoků glycerínu při 20 °C - - - - -	73
20. Stanovení koncentrace vodních roztoků anorganických kyselin, louhů, amoniaku Zeissovým ponorným refraktometrem při teplotě 17,5 °C (kyselina solná, sírová, dusičná, fosforečná, chloroplaticitá, chloristá, hydroxid sodný, draselný, amoniak) - - - - -	74

21. Stanovení metylalkoholu ve směsi s vodou z jejich indexu lomu Zeissovým ponorným refraktometrem při teplotě 17,5 °C - - - - -	77
22. Korekční tabulka pro Zeissův ponorný refraktometr pro teploty nad a pod 17,5 °C k tabulce č. 20 - - - - -	78
23. Stanovení koncentrace (gramy ve 100 ml) vodných roztoků organických kyselin a jejich solí, glycerínu, formaldehydu, Zeissovým ponorným refraktometrem při 17,5 °C (kyseliny citrónová bezvodá a krystalická, kyselina mléčná, mravenčí, vinná, octová, šťavelová, tanin, octan sodný, olovnatý, draselný, amonný, šťovan amonný, draselný, salicylan sodný, formadehyd a glycerín) -	82
24. Korekční tabulka pro Zeissův ponorný refraktometr pro teplotu nad a pod 17,5 °C k předchozí tabulce - - - - -	88
25. Gramy látky potřebné k přípravě jednoho litru odměrného roztoku - - -	92
26. Příprava roztoků určité koncentrace ve váhových procentech - - - - -	93
27. Rozpustnost sloučenin ve vodě za různých teplot - - - - -	94
28. Rozpustnost různých sloučenin ve vodě - - - - -	100
29. Indikátory - - - - -	102
30. Tlumivé roztoky (pH) - - - - -	104
31. Vztah mezi hustotou (ρ) a stupni Eitnerovými (°E) a stupni Bauméovými (°Bé) - - - - -	119
32. Vzorce k převádění údajů jednotlivých hustoměrů ve stupních n na hustotu ρ a opačně při teplotě t - - - - -	120
33. Porovnání hustoměrů Bauméových pro kapaliny těžší nebo lehčí vody s hustotou při 15 °C - - - - -	121
34. Stanovení vodní hodnoty pyknometru a hustoty kapalin - - - - -	122
35. Body tuhnutí roztoků CaCl_2 při různé koncentraci - - - - -	124
36. Bod tuhnutí roztoku NaCl při různé koncentraci - - - - -	125
37. Bod tuhnutí roztoku MgCl_2 při různé koncentraci - - - - -	126
38. Specifická vodivost vodních roztoků KCl při různých teplotách a koncentracích - - - - -	127
39. Hustota a objem vody při teplotě 0° až 99 °C - - - - -	128
40. Hustota vody a její logaritmus při různé teplotě - - - - -	130
41. Tenze vodní páry při teplotách - 15° až +370 °C - - - - -	131
42. Napětí nasycených vodních par z vody v mm od -35 °do +109 °C - - - -	132
43. Stupeň nasycení vody vzdušným kyslíkem podle Foxe - - - - -	135
44. Přepočítání stupňů Celsia na stupně Reaumura - - - - -	136
45. Přepočítání stupňů Reaumura na stupně Celsia - - - - -	137
46. Přepočítání stupňů Celsia na stupně Fahrenheita - - - - -	138
47. Přepočítání stupňů Fahrenheita na stupně Celsia - - - - -	139
48. Vzorce k vzájemnému porovnání stupňů Celsia, Reaumura, Fahrenheita, Kelvina a Rankina - - - - -	141
49. Stanovení tvrdosti vody podle Clarca - - - - -	142
50. Stanovení celkové tvrdosti vody podle Blachera - - - - -	143
51. Množství látek, odpovídající 1° tvrdosti = 1° něm. - - - - -	144

52. Vzájemné srovnání německých, anglických a francouzských stupňů tvrdosti	145
53. Stanovení agresivní kyseliny uhličitě ve vodě podle Lehmana-Reusse (Tillmann)	146
54. Stanovení ochranné kyseliny uhličitě ve vodě (Tillmann)	148
55. Stanovení oxidovatelnosti vody podle Kubel-Tillmanna	149
56. Viskozita a fluidita vody při 0° až 100 °C	150
57. Index lomu vody, alkoholu a sirouhlíku při různé teplotě	152
58. Důležité fyzikální vlastnosti běžných anorganických látek	153
59. Důležité fyzikální vlastnosti běžných organických látek	162
60. Konstanty důležitých čistých rozpouštědel	180
61. Rozpustnost důležitých přírodních pryskyřic a balzámů	184
62. Rozpustnost důležitých syntetických lakařských pryskyřic v organických rozpouštědlech	186
63. Přehled vlastností plastických hmot	188
64. Rozpouštědla vhodná pro lepení termoplastů	200
65. Hodnoty charakterizující výbušné vlastnosti prachu	201
66. Hodnoty charakterizující výbušné vlastnosti plynů a par	202
67. Stanovení sacharózy a dextrózy při použití nejužívanějších polarizačních přístrojů	206
68. Výpočet specifické otáčivosti různých látek	207
69. Stanovení škrobového sirobu ze specifické rotace invertovaného extraktu	208
70. Stanovení kofeinu ze spotřeby 0,1 N-kyseliny	210
71. Stanovení tříslovin v čaji	211
72. Odměrné stanovení vanilínu	212
73. Tabulka k výpočtu množství aminodusíku	213
74. Vzhledové hodnocení jakosti zelené kávy	215
75. Přehled dovolených maximálních koncentrací chemických konzervačních činidel v potravinách	218
76. Přehled záručních lhůt u běžných potravin	219
77. Chemické a fyzikální hodnoty různých potravin	221
78. Polarimetrické stanovení glukózy v moči pro roztok nezředěný a zředěný (100/110) a čeržený neutrálním octanem olovnatým	243
Důležité roztoky a činidla	245
Příklady k tabulkám	256
Použitá literatura	260

