

SPIS TREŚCI

UWAGI WSTĘPNE	7
TABLICA 1. Ciężary atomowe pierwiastków i ich logarytmy	11
Objaśnienia	13
TABLICA 2. Ciężary atomowe, cząsteczkowe i równoważnikowe oraz ich wielokrotności i logarytmy	14
Objaśnienia	28
TABLICA 3. Wyższe wielokrotności niektórych ciężarów atomowych oraz cząsteczkowych i ich logarytmy	31
Objaśnienia	32
TABLICA 4. A. Równoważniki chemiczne do analizy miareczkowej i ich logarytmy	34
B. Poprawki na ważenie w powietrzu	38
C. Równoważniki do analizy miareczkowej (odważanie w powietrzu) i ich logarytmy	39
Objaśnienia	40
TABLICA 5. Analityczne i stechiometryczne mnożniki i ich logarytmy .	43
Objaśnienia	59
TABLICA 6. Obliczanie analiz „pośrednich”	63
Objaśnienia	65
TABLICA 6a. Analiza kriometryczna według Ibinga-Eberta	68
Objaśnienia	69
TABLICA 7. Objętościowe oznaczanie azotu i innych gazów. Tablica redukcyjna dla gazów	70
TABLICA 7a. Poprawki odczytów barometrycznych w mm Hg.	94
Objaśnienia do tablicy 7 i 7a	95
TABLICA 8. (pomocnicza do tablicy 7)	97
TABLICA 9. Objętościowe oznaczanie ważniejszych gazów	99
Objaśnienia	100
TABLICA 10. Objętościowe oznaczanie substancji wywiązujących gaz. Objętościowe	102
TABLICA 11. Przeliczanie $\frac{0}{100}$ objętościowych na mg/m^3 (i odwrotnie) mieszanin gazowych.	104
Objaśnienia	106

TABLICA 12.	Oznaczanie ciężaru cząsteczkowego	107
	Objaśnienia	109
TABLICA 13.	Oznaczanie gęstości cieczy (δ_t°) przez ważenie w powietrzu	110
	Objaśnienia	110
TABLICA 14.	Gęstości wody (δ_w) w różnych temperaturach $t(^{\circ}\text{C})$ i ich logarytmy	113
	Objaśnienia	113
TABLICA 15.	Określanie pojemności naczyń przy pomocy ważenia I.	114
TABLICA 15a.	Określanie pojemności naczyń przy pomocy ważenia II	117
	Objaśnienia do tablicy 15 i 15a	118
TABLICA 16.	Poprawki na zmianę objętości cieczy w zależności od temperatury	121
	Objaśnienia	121
TABLICA 17.	Gęstości i stężenia roztworów wodnych	123
	Objaśnienia	130
TABLICA 18.	Gęstość rtęci w zależności od temperatury	130
TABLICA 19.	Logarytmy wartości $\frac{n^2-1}{n^2+2}$ dla n od 1,300 do 1,699 wraz z poprawkami do czwartego miejsca po przecinku	131
	Objaśnienia	132
TABLICA 20.	Rozpuszczalność ważniejszych związków w temperaturze 20°C	132
	Objaśnienia	134
TABLICA 21.	Mostek Wheatstona. Logarytmy wartości $a:(1000-a)$ dla a od 1 do 999	135
	Objaśnienia	137
TABLICA 22.	Elektrochemia	
	A. Równoważniki elektrochemiczne. Ogniwa normalne.	138
	B. Wykaz potencjałów	140
	C. Oznaczanie pH	143
	D. Mieszaniny buforowe	149
	E. Aktywność i współczynnik aktywności	158
	Objaśnienia	159
TABLICA 23.	Wskaźniki, oznaczanie pH metodą optyczną, kolorymetria	166
	A. Zestawienie ważniejszych wskaźników	166
	B. Oznaczanie pH metodą optyczną	168
	C. Oznaczanie pH i wskaźniki układów utleniająco-redukujących	172
	D. Kolorymetria	176
	Objaśnienia	177

TABLICA 24.	Termochemia	
	A. Stałe termometryczne	178
	B. Poprawka na wystający słupek rtęci termometrów rtęciowych	179
	C. Przeliczanie stopni Fahrenheita ($^{\circ}$ F) na stopnie Celsjusza ($^{\circ}$ C)	182
	D. Obliczanie stanu równowagi chemicznej na podsta- wie danych termochemicznych	184
	Objaśnienia	186
TABLICA 25.	A. Oznaczenia najważniejszych wielkości	190
	B. Znaki matematyczne i logiczne	193
	C. Jednostki	195
TABLICA 26.	Stosowane jednostki stałe i wielkości przeliczeniowe.	196
TABLICA 27.	Jednostki przestarzałe	200
TABLICA 28.	Obliczanie błędów	204
	Objaśnienia	205
TABLICA 29.	Rachunek wyrównawczy.	206
	Objaśnienia	208
TABLICA 30.	Przeliczenia pomocnicze	209
TABLICA 31.	Pomocnicza tablica do zdjęć rentgenowskich	214
	TABLICE LOGARYTMICZNE PIĘCIOCYFROWE	225