

I. Z á k l a d y m e t r o l o g i e

1. Základní pojmy	5
2. Mezinárodní soustava jednotek (SI)	9
3. Měření, měřidla a etalony	32
4. Chyby měření	33
L i t e r a t u r a I.	41

II. V e l i č i n y a j e d n o t k y i o n i z u j í c í h o z á ř e n í

1. Úvod	42
2. Stochastický a nestochastický charakter veličin	44
3. Matematický formalismus	46
4. Zdroje ionizujícího záření	48
5. Pole záření	58
6. Interakční součinitelé	64
7. Dozimetrie	89
8. Ochrana před zářením	112
L i t e r a t u r a II.	128

III. S t a n o v e n í v e l i č i n i o n i z u j í c í h o z á ř e n í

1. Aktivita	133
1.1 Počítání částic	134
1.2 Koincidenční metoda	136
1.3 Interní počítače	148
1.4 Kalorimetrická metoda	151
1.5 Měření nízkých aktivit	158
2. Emise neutronových zdrojů	162
2.1 Metoda prostorové integrace	162
2.2 Metoda manganové lázně	165
2.3 Další metody	170
3. Fluence neutronů	171
3.1 Tepelné neutrony	171
3.2 Intermediální neutrony	175
3.3 Rychlé neutrony	178

4.	Dávka	182
4.1	Kalorimetrická metoda	182
4.2	Frickeho dozimetr	186
4.3	Bragg-Grayův princip	194
4.4	Dutinové ionizační komůrky	203
5.	Expozice	205
5.1	Normálová ionizační komora	205
5.2	Použití dutinové ionizační komory ke stanovení expozice	208
L i t e r a t u r a III.		212