

Obsah	s.
Předmluva	3
1. Definice a klasifikace veličin, jednotek a konstant	4
2. Instituce a předpisy zabývající se problematikou veličin, jednotek, symbolů a konstant	4
3. Veličiny, jednotky SI-systému a jejich značení	5
3.1. Předpony SI-systému pro tvorbu desetinných násobků nebo dílů a jejich symboly	5
3.2. Základní jednotky	5
3.3. Doplnňkové jednotky	6
3.4. Odvozené jednotky se zvláštními názvy	6
3.5. Názvy a symboly odvozených veličin a vybraných jednotek používaných ve fyzikální chemii	7
3.5.1. Prostor a čas	7
3.5.2. Mechanika	8
3.5.3. Molekulární problematika fyzikální chemie	8
3.5.4. Termodynamika	9
3.5.5. Chemické reakce	9
3.5.6. Elektřina a magnetismus	10
3.5.7. Elektrochemie	10
3.5.8. Světlo	11
3.5.9. Transportní vlastnosti	11
3.5.10. Kvantová mechanika	12
3.5.11. Pevné látky	12
3.5.12. Molekulové spektroskopické veličiny	12
3.6. Pojmy, veličiny a vybrané jednotky v oblasti atomové a jaderné	13
3.6.1. Neveličinové pojmy	13
3.6.2. Obecné veličiny	16
3.6.3. Atomová a jaderná spektroskopie	16
3.6.4. Radioaktivita	17
3.6.5. Ionizující záření	17
3.6.6. Interakce ionizujícího záření s látkou	17
3.6.7. Dozimetrie ionizujícího záření	18
3.6.8. Ochrana před ionizujícím zářením	18
3.7. Zakázané jednotky se zvláštními názvy a jejich vztah k jednotkám SI	19
3.7.1. Převodní vztahy násobků některých zakázaných jednotek na jednotky SI	19
3.7.1.1. Aktivita	19
3.7.1.2. Dávka, dávkový příkon	19
3.7.1.3. Expozice, expoziční příkon	20
4. Základní fyzikální a fyzikálně chemické konstanty	20
5. Vyjádřování výsledků měření	22
5.1. Vlastnosti výsledků	22
5.2. Klasifikace chyb	22
5.3. Přesnost a správnost	22
5.4. Testování správnosti, shodnosti a odlehlosti výsledků	23

	s.
5.4.1. Testování správnosti	23
5.4.2. Testování shodnosti	24
5.4.3. Testování odlehlosti	24
6. Literatura	25

