

## Obsah

Předmluva .....	9
Předmluva české komise .....	9
<b>1. Fysikální veličiny a symboly pro fysikální veličiny .....</b>	<b>11</b>
1.1. Fysikální veličiny .....	11
1.2. Základní fysikální veličiny .....	11
1.3. Odvozené fysikální veličiny .....	11
1.4. Užívání výrazů „specifický“ a „molární“ v názvech fysikálních veličin .....	12
1.5. Sazba symbolů pro fysikální veličiny .....	13
1.6. Sazba indexů .....	13
1.7. Součiny a podíly fysikálních veličin .....	13
<b>2. Doporučené názvy a symboly chemických a fysikálních veličin .....</b>	<b>14</b>
2.1. Prostor, čas a příbuzné veličiny .....	14
2.2. Mechanické a příbuzné veličiny .....	15
2.3. Molekulární a příbuzné veličiny .....	16
2.4. Termodynamické a příbuzné veličiny .....	17
2.5. Chemické reakce .....	18
2.6. Elektřina a magnetismus .....	18
2.7. Elektrochemie .....	19
2.8. Světlo a příbuzné elektromagnetické záření .....	20
2.9. Transportní vlastnosti .....	21
2.10. Symboly pro zvláštní případy fysikálních veličin .....	22
2.11. Doporučené horní indexy .....	24
<b>3. Jednotky a symboly pro jednotky .....</b>	<b>24</b>
3.1. Sazby symbolů jednotek .....	24
3.2. Sazba předpon .....	24
3.3. Kombinování předpon a symbolů .....	24
3.4. Násobení a dělení jednotek .....	24
3.5. Mezinárodní systém jednotek .....	25
3.6. Definice základních jednotek SI .....	25
3.7. Názvy a symboly základních jednotek SI .....	26
3.8. Názvy a symboly doplňkových jednotek SI .....	27
3.9. Zvláštní názvy a symboly některých druhotních jednotek SI .....	27
3.10. Druhotné jednotky SI a jejich symboly pro další veličiny .....	27
3.11. Předpony SI pro jednotky .....	28
3.12. Stupeň Celsia .....	28
3.13. Desetinné zlomky a násobky jednotek SI se zvláštními názvy .....	29
3.14. Některé další jednotky definované nyní přesně pomocí jednotek SI .....	29
3.15. Jednotky definované pomocí nejlepších dostupných experimentálních hodnot určitých fysikálních konstant .....	30
3.16. „Mezinárodní“ elektrické jednotky .....	30
3.17. Elektrické a magnetické jednotky příslušející do jiných systémů jednotek, než je Mezinárodní systém jednotek .....	31

4. Čísla .....	31
4.1. Sazba čisel .....	31
4.2. Násobení a dělení čísel .....	31
5. Fyzikální veličiny, jednotky a numerické hodnoty .....	32
6. Doporučené matematické symboly .....	32
7. Symboly pro chemické prvky, nuklidy a částice .....	33
7.1. Definice .....	33
7.2. Prvky a nuklidy .....	33
7.3. Částice .....	34
7.4. Zkrácený zápis jaderných reakcí .....	34
8. Symboly pro spektroskopii .....	34
8.1. Obecná pravidla .....	34
8.2. Atomová spektroskopie .....	34
8.3. Molekulová spektroskopie .....	35
8.4. Spektrální přechody .....	35
9. Konvence o znaménku rozdílu elektrických potenciálů, elektromotorických sil a elektrodových potenciálů .....	36
9.1. Rozdíl elektrických potenciálů v galvanickém článku .....	36
9.2. Elektrodový potenciál .....	37
10. Veličina pH .....	37
10.1. Praktická definice .....	37
10.2. Standardy .....	38
10.3. Hodnoty pH(S) pěti standardů .....	39
11. Definice reakční rychlosti a příbuzných veličin .....	39
11.1. Reakční rychlosť .....	39
11.2. Řád reakce .....	40
11.3. Označování elementárních dějů .....	41
11.4. Srážkové číslo .....	41
12. Hodnoty základních konstant .....	41
13. Literatura .....	42
Dodatek české komise .....	43