

Laboratoř – pracoviště chemika .....	4
<b>1 JAK ZKOUMÁME LÁTKY</b> .....	8
<b>2 OD SMĚSI K CHEMICKÉMU PRVKU</b> .....	19
Vzduch jako směs .....	19
Voda kolem nás .....	23
Prvky a jejich atomy .....	28
<b>3 KOVOVÝCH PRVKŮ JE NEJVÍC</b> .....	35
Chemické vlastnosti kovů .....	36
Kovy ve službách člověka .....	44
<b>4 NEKOVOVÉ PRVKY-NEKOVY</b> .....	50
<b>5 DVOUPRVKOVÉ SLOUČENINY</b> .....	60
<b>6 USPOŘÁDÁNÍ PRVKŮ A JEJICH ATOMŮ</b> .....	72
<b>7 ČÍSLA V CHEMICKÝCH VZORCÍCH A ROVNICÍCH</b> ..	81
<b>8 KYSELÉ A ZÁSADITÉ</b> .....	89
O kyselinách .....	93
O zásadách .....	101
<b>9 SOLI VEDOU</b> .....	107
<b>Příloha</b> .....	128
Tabulky fyzikálních vlastností látek .....	128
Doplňující informace ke kapitolám 1 až 9 .....	130
Rejstřík .....	138
Tabulka periodické soustavy prvků .....	142
Řešení úloh .....	144

### Upozornění pro žáky a učitele

**Důležité poznatky, vzorce a rovnice** jsou zvýrazněny písmem a barvou. K tomuto učivu jsou zaměřeny odstavce *Poznali jste...*, *Dověděli jste se...* a úlohy pod heslem *Opakování*.

**K rozšiřujícímu učivu** patří hlavně texty tištěné menším písmem a Příloha.