

OBSAH

	strana
Komu je učebnice určena?	7
Jak je učebnice uspořádána a jak s ní budete pracovat?	7
Úvodem	8
1. Jak poznáváme vlastnosti a přeměny látek <i>rozlišování</i>	10
Pozorování a pokus	10
Rozlišování látek	12
2. Jak získáváme látky ze směsí <i>Suroviny</i>	15
Složení roztoků	16
Oddělování složek směsí	18
Voda	21
Vzduch	25
3. Jaké složení mají látky	30
Částicové složení látek	30
Chemické prvky, jejich názvy a značky <i>Prvky</i>	32
Chemická vazba. Molekuly a sloučeniny	33
4. Nejjednodušší chemické látky	38
Kovy	39
Nekovy	44
Periodická soustava chemických prvků	49
5. Jak se chemické látky přeměňují	55
Chemické reakce	55
Chemické rovnice	56
6. Nejjednodušší chemické <u>sloučeniny</u> <i>poprvé</i>	61
Oxidy	61
Názvy a vzorce oxidů <i>oxid č. číslo</i>	66
Halogenidy	68
7. Proč jsou některé roztoky kyselé a jiné zásadité?	73
Kyseliny	73
Hydroxidy	77
Jak změříme kyselost a zásaditost roztoků?	79
8. Když se setká kyselina a hydroxid	84
Soli	84

Průmyslová hnojiva	89
Staební pojiva	90
Keramika	91
9. Organické látky — základ života	94
Uhlovodíky	94
10. Základní zdroje uhlovodíků	102
Ropa	102
Zemní plyn	106
Uhlí	106
11. Co jsou deriváty uhlovodíků?	110
Halogenderiváty uhlovodíků	110
Alkoholy	111
Organické kyseliny a estery	114
Sacharidy	117
Tuky	119
Bílkoviny	123
12. Chemie slouží i ohrožuje	128
Výroba kovů	128
Plasty a syntetická vlákna	131
Základní složky lidské potravy	135
Léčiva	139
Látky proti škůdcům	140
Člověk proti sobě	142
LABORATORNÍ PRÁCE A VÝPOČTY Z CHEMICKÝCH ROVNIC	151
Dodržuj řád školní chemické pracovny	151
Seznam se s pravidly první pomoci při úrazech v chemické pracovně	151
Pokusy	152
Práce s modely	161
Látkové množství	163
Molární hmotnost	164
Výpočty hmotnosti výchozích látek a produktů reakcí	165
Řešení otázek a úkolů	169
Rejstřík	180
Úlohy pro zájemce	184
Přílohy	187

oxygenná voda