

Obsah

1. Počítače ve výuce chemie.....	5
2. Jak používat tuto knihu.....	8
3. Chemické Weby a rozcestníky.....	11
4. Tipy do výuky krok za krokem	28
4.1 Co je chemie?.....	30
4.2 Chemická laboratoř.....	33
4.3 Laboratorní sklo.....	37
4.4 Látky a tělesa – jak je budeme rozlišovat?	40
4.5 Co víme o směších - didaktický test	44
4.6 Chromatografie neboli „barvopis“	47
4.7 Vzduch – bublina života a skleníkový efekt.....	50
4.8 Minerální voda.....	53
4.9 Z čeho jsou složeny látky?	56
4.10 Jak se spojují atomy a ionty	59
4.11 Periodická soustava prvků	62
4.12 Titanik nebes.....	65
4.13 Hoření a pyrotechnika.....	69
4.14 Kovový odpad.....	73
4.15 Tradice stříbra a mincovnictví	76
4.16 Alkalické kovy.....	79
4.17 Jód ve zdravé výživě – článek do školního časopisu.....	82
4.18 Modifikace uhlíku v prostoru.....	86
4.19 Jak vypadá plastická síra?	89
4.20 Křemíkový solární článek	92
4.21 Chemické reakce kolem nás.....	96
4.22 Jak je ocet kyselý?	99
4.23 Tradice českého skla.....	102
4.24 Jak rozeznáme kyseliny a hydroxidy	105
4.25 Chlorid sodný – nejznámější „sůl solí“.....	108

4.26	Redoxní reakce a řada napětí kovů	111
4.27	Výroba železa a oceli	114
4.28	Modely molekul – např. uhlovodíků	117
4.29	Halogenderiváty uhlovodíků – freony	120
4.30	Bílkoviny – přírodní látky v on-line kuchaře	124
4.31	Energie a její přeměny v elektrárnách	127
4.32	Energie a trvale udržitelný život na Zemi	130
4.33	Víme, proč a co jíme?	133
4.34	Třídění a recyklace plastů	136
4.35	Výroba papíru	139
4.36	Vybíráme z kvasných procesů - pivovarnictví	142
4.37	Nikotin – kouření a naše zdraví	146
4.38	Pestrost látek a jejich směsí kolem nás	150
5.	Další užitečné zdroje informací	152
6.	Pro pokročilé	177
7.	Literatura	197