

1	ÚVOD .....	7	6.2	Srážecí reakce .....	88	
	1.1	Chemie jako věda .....	8	6.3	Oxidačně-redukční děje .....	90
	1.2	Měření v chemii .....	10	6.4	Elektrochemie .....	93
2	LÁTKY A JEJICH SOUSTAVY .....	15	7	PERIODICKÉ VLASTNOSTI PRVKŮ .....	101	
	2.1	Formy hmoty .....	16	7.1	Historie periodické tabulky .....	102
	2.2	Soustavy látek .....	20	7.2	Současná periodická tabulka prvků .....	102
	2.3	Složení roztoků .....	24	7.3	Poloměr atomů a iontů .....	104
3	STAVBA ATOMU .....	31	7.4	Ionizační energie a elektronová afinita ..	105	
	3.1	Rané představy o stavbě hmoty .....	32	7.5	Kovy, nekovy a polokovy .....	106
	3.2	Subatomární částice a modely atomu .....	32	7.6	Skupinové trendy .....	107
	3.3	Elektronový obal .....	34	8	VÝZNAMNÉ NEKOVY A JEJICH SLOUČENINY	114
	3.4	Radioaktivita .....	38	8.1	Vodík .....	115
4	CHEMICKÁ VAZBA .....	43	8.2	Kyslík .....	117	
	4.1	Valenční elektrony .....	44	8.3	Voda a peroxid vodíku .....	119
	4.2	Iontová vazba .....	46	8.4	Chlor .....	121
	4.3	Kovalentní vazba .....	46	8.5	Síra .....	122
	4.4	Tvary molekul .....	48	8.6	Dusík .....	126
	4.5	Polarita vazby .....	50	8.7	Fosfor .....	129
	4.6	Překryv atomových orbitalů .....	53	8.8	Uhlík .....	131
	4.7	Mezimolekulové působení .....	56	8.9	Křemík .....	135
	4.8	Struktura pevných látek .....	57	9	VÝZNAMNÉ KOVY A JEJICH SLOUČENINY ..	141
5	PŘEMĚNY LÁTEK .....	61	9.1	Výskyt, získávání a recyklace kovů .....	142	
	5.1	Chemické reakce .....	62	9.2	Kovy bloku d .....	144
	5.2	Termochemie .....	68	9.3	Kovy bloku p .....	149
	5.3	Kinetika chemických reakcí .....	72	9.4	Kovy bloku f .....	152
	5.4	Chemická rovnováha .....	74	10	VÝSLEDKY A ŘEŠENÍ VYBRANÝCH ÚLOH ..	156
6	ROVNOVÁHY VE VODNÉM PROSTŘEDÍ .....	81	11	REJSTŘÍK .....	162	
	6.1	Kyseliny a zásady .....	82			