

OBSAH

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			