

OBSAH

I. ÚVOD DO CHEMIE	4
Laboratorní práce č. 1: Bádání v domácnosti	5
Laboratorní práce č. 2: Proč jehla plave?	7
Laboratorní práce č. 3: Zjišťování vlastností látek pozorováním	10
Laboratorní práce č. 4: Proč se vejce nepotopí?	11
II. CHEMICKÉ LÁTKY A SMĚSI	15
1. SLOŽENÍ A TŘÍDĚNÍ SMĚSÍ	15
Laboratorní práce č. 5: Co ovlivňuje rozpustnost látek	18
Laboratorní práce č. 6: Dělení složek směsí	20
2. VZDUCH A VODA	21
Laboratorní práce č. 7: Zamrzne voda až na dno rybníka?	22
Laboratorní práce č. 8: Led jako lepidlo	24
III. POZNÁVÁME SLOŽENÍ LÁTEK	25
1. ČÁSTICE LÁTEK	25
Laboratorní práce č. 9: Podvodní vulkán	25
2. PRVKY	27
3. CHEMICKÉ SLOUČENINY	30
IV. CHEMICKÉ REAKCE	32
1. CO JSOU CHEMICKÉ REAKCE	32
2. CHEMICKÉ VÝPOČTY	33
V. CHEMICKÉ PRVKY	35
1. ROZDĚLENÍ CHEMICKÝCH PRVKŮ	35
2. NEKOVY	37
3. POLOKOVY	43
4. KOVY	44
VI. ANORGANICKÉ SLOUČENINY	49
1. DVOUPRVKOVÉ SLOUČENINY	49
Laboratorní práce č. 10: Zmrzlina bez mrazáku	51
Laboratorní práce č. 11: Balonek plněný CO ₂	56
2. TŘÍPRVKOVÉ SLOUČENINY	60
3. KYSELOST A ZÁSADITOST LÁTEK	66
4. SOLI	67
Laboratorní práce č. 12: Míček ze slepičího vejce	69
5. ZÁVĚREČNÉ OPAKOVÁNÍ – ANORGANICKÉ SLOUČENINY A JEJICH VLASTNOSTI	72
KLÍČ K VYBRANÝM ÚKOLŮM	75