

OBSAH

I. Co je chemie a proč se ji učíme	4
1. Význam chemie	4
2. Látky a tělesa	5
3. Práce v chemické laboratoři	8
II. Chemicky čisté látky a směsi	10
III. Voda a vzduch – směsi nezbytné pro život	16
1. Voda	16
2. Vzduch	18
<i>Opakování – Co je chemie a proč se ji učíme, Chemicky čisté látky a směsi, Voda a vzduch</i>	20
IV. Stavba látek	21
1. Atom – základní stavební jednotka látek	21
2. Chemické prvky	24
3. Ionty	27
4. Samostatné atomy	29
5. Molekuly	29
6. Chemická vazba	31
<i>Opakování – Stavba látek</i>	35
V. Chemické reakce	36
1. Co jsou chemické reakce	36
2. Zákon zachování hmotnosti	37
3. Chemické rovnice	37
4. Látkové množství	40
5. Molární hmotnost	40
6. Tepelné změny při chemických reakcích	43
7. Reakce slučovací a rozkladné	44
8. Faktory ovlivňující rychlost chemické reakce	45
<i>Opakování – Chemické reakce</i>	47
VI. Chemické prvky	48
1. Rozdělení chemických prvků	48
2. Chemické prvky – nekovy	51
3. Chemické prvky – polokovy	61
4. Chemické prvky – kovy	62
<i>Opakování – Chemické prvky</i>	69
VII. Anorganické sloučeniny	70
1. Dvouprvkové sloučeniny	70
2. Hydroxidy, kyseliny a soli	77
<i>Opakování – Anorganické sloučeniny</i>	90
Závěrečné opakování	91
Laboratorní práce	93
Očekávané výstupy zahrnuté v učebnici	97
Klíčové kompetence	98
Klíč k opakovacím úkolům	98
Rejstřík	99