

Vážení učitelia, milí žiaci,

otvorili ste cvičebnicu, ktorá je pracovnou učebnicou a zároveň aj poznámkovým zošitom. Žiak už teda nepotrebuje na chémiu ďalší poznámkový zošit. Periodická tabuľka prvkov, ktorá je vložená v cvičebnici, obsahuje všetky potrebné údaje, ktoré žiak využije aj v ďalšom ročníku. Prvé dve hodiny (s. 2 a 3) sú zamerané na opakovanie učiva, 3. – 8. hodina (s. 4 – 9) sú venované téme Zloženie látok a 9. – 30. hodina (s. 11 – 35) téme Významné chemické prvky a zlúčeniny. Na záver každej hodiny je text zhrňujúci nové poznatky v súlade so vzdelávacím štandardom. V hornej časti každej strany je uvedený názov témy a čísla strán z učebnice chémie, ku ktorým sa viažu úlohy a ostatné aktivity na príslušnej strane v cvičebnici. Cvičebnica úplne korešponduje s učebnicou, je však koncipovaná tak, aby jej používanie bolo variabilné (podľa rozhodnutia učiteľa) a mohla sa používať aj bez učebnice. Výber a zaradenie úloh je robené podľa požiadaviek vzdelávacieho štandardu a sú zamerané na upevňovanie požadovaného učiva. Pri jednotlivých témach je vždy aj priestor na vlastné poznámky žiaka, riešenie ďalších úloh. Cvičebnica je tak výbornou pomôckou aj pri domácej príprave žiakov. V cvičebnici sú zaradené aj predtlače na zápis z laboratórnych prác, ktorých vypĺňaním sa žiak naučí robiť správne zápis. Za každým tematickým celkom sú aj úlohy na súhrnné opakovanie učiva.

Okrem cieľa podnecovať k aktívnemu prijímaniu nových poznatkov bolo zámerom autorov aj to, že vo forme cvičebnice zostanú žiakom podstatné poznatky ako pomôcka pri opakovaní si učiva. Veď poznatky z chémie úzko súvisia s bežným životom a sú potrebné pre každého.

hodina*	téma	strany v učebnici	strany v cvičebnici
1	Úvod do chémie. Oboznámenie sa s prácou s učebnicou a cvičebnicou Opakovanie: Chemicky čisté látky a zmesi	5 8	1 2
2	Opakovanie: Chemické reakcie	9	3
3	Chemické prvky a zlúčeniny	12 – 17	4
4	Atómy a chemické prvky.	14 – 17	5
5	Molekuly a chemické zlúčeniny	18, 19	6
6	Ióny. Chemické vzorce a oxidačné číslo	20, 21	7
7	Chemická väzba	22 – 25	8
8	Opakovanie 1	–	9
9	PTP. Kovy, polokovy.a nekovy	34 – 39	11
10	Vodík	40, 41	12
11	Kyslík	42, 43	13
12	Železo – najvýznamnejší kov	44, 45	14
13	Sodík a draslík - alkalické kovy	46, 47	15
14	Opakovanie 2	–	16
15	Voda	54, 55	22
16	Oxidy	56 – 61	23
17, 18, 19	Kyseliny	62 – 67	24, 25
20, 21	Hydroxidy	68 – 71	26, 27
22	Soli	72 – 75	28
23	Opakovanie 3	–	29
24	Chemické reakcie a chemické rovnice	84, 85	31
25	Neutralizácia	86, 87	32
26	Redoxné reakcie	88, 89	33
27	Opakovanie 4	–	34
28	Laboratórna práca 1	96 – 101	17
29	Laboratórna práca 2	96 – 101	18
30	Laboratórna práca 3	96 – 101	19

*Jednotlivé témy učiva sú rozvrhnuté podľa stanovenej hodinovej dotácie (30 h + 3 h prezentácia projektov).