

# OBSAH

<b>ÚVOD</b>	5
<b>MODUL 1 - Poznáváme přírodu</b>	
1.1 Voda v rostlinách	7
1.2 Měření hustoty	9
1.3 Čaj jako indikátor	15
1.4 Je libo modré nebo červené zelí?	16
<b>MODUL 2 – Energie a pohyb</b>	
2.1 Jednoduchá exotermická a endotermická reakce	17
2.2 Padesát a padesát nemusí být vždycky sto!	19
2.3 Pohyb částic v prostředí - difuze	21
2.4 Pohyb molekul	22
2.5 Barviva z lentilek	23
2.6 Barviva z černých fixů	24
<b>MODUL 3 – Energie a látka</b>	
3.1 Jak získat krásné krystaly cukru?	26
3.2 Mýdlo snižuje povrchové napětí vody	27
3.3 Mýdlový roztok má emulgační účinek na olej a tuk	29
3.4 Mýdlový roztok působí aktivně na rozhraní oleje a vody	31
3.5 Mýdlový roztok smáčí kůži	33
<b>MODUL 4 – Interakce látek</b>	
4.1 Vlastnosti kovů – mohou kovy hořet?	34
4.2 Jak se získávají kovy	37
4.3 Vodotrysk – rozdělená dvoubarevná fontána	38
<b>MODUL 5 – Vlnění, zvuk a světlo</b>	
5.1 Vodíkové varhany	40
5.2 Vliv světla na průběh reakce	42
5.3 Fotosyntéza – vliv světla	44
<b>MODUL 6 – Elektrická energie, její zdroje a přenos</b>	
6.1 Co můžeme získat spojením eurocentu a padesádesetihaléře?	46
6.2 Jak vyčistit stříbrný nebo postříbřený předmět?	48

<b>MODUL 7 – Elektrické systémy a živé organismy</b>	
7.1 Důkaz bílkovin v přírodním materiálu	49
7.2 Oxid uhličitý ve vydechovaném vzduchu	51
7.3 Je zeleň listová opravu jen zelená?	55
<b>MODUL 8 – Vývoj v přírodě a vesmíru</b>	
8.1 Vzduch aneb co dýcháme?	57
8.2 Voda aneb rozpouštědlo a roztok	60
Literatura	63