

## Prehľad 7. ročník

Predmet	Tématický celok	Požadovaný výstup
<b>C h é m i a</b>	1. Opakovanie zo 6. ročníka	<ul style="list-style-type: none"> <li>- vie používať ochranné pomôcky, pozná zásady bezpečnosti v laboratóriu</li> <li>- vie vymenovať tri strediská chemickej výroby a uviesť príklady na výrobky, ktoré sa v nich vyrábajú</li> <li>- vie uviesť skupenstvá látok</li> <li>- vie porovnať látky, na základe ich vlastností</li> <li>- rozozná rovnorodú zmes od rôznorodej, vie uviesť aspoň tri príklady na rôznorodú zmes</li> <li>- vie uviesť príklady piatich metód oddeľovania zložiek zmesi</li> <li>- pozná význam vody a vzduchu, pozná rozdelenie vôd podľa výskytu a použitia</li> <li>- vie vymenovať hlavné zložky vzduchu, pozná dopady znečisťovania ovzdušia na životné prostredie</li> </ul>
	2. Fyzikálne a chemické deje	<ul style="list-style-type: none"> <li>- vie na konkrétnych príkladoch zhodnotiť a zdôvodniť, či sa jedná o chemický alebo fyzikálny dej</li> <li>- vie vysvetliť čo je chemická reakcia, reaktant, produkt</li> <li>- vie vysvetliť podstatu zákona zachovania hmotnosti</li> <li>- vie uviesť príklady piatich metód oddeľovania zložiek zmesi</li> <li>- vie rozlíšiť na príkladoch chemické zlučovanie a chemický rozklad</li> </ul>
	3. Horenie	<ul style="list-style-type: none"> <li>- vie vymenovať príklady horľavých a nehorľavých látok</li> <li>- pozná horenie ako chemický dej</li> <li>- vie vysvetliť podstatu hasenia požiaru</li> <li>- vie vymenovať niektoré hasiace látky a použitie hasiacich prístrojov</li> <li>- pozná zásady správania sa pri vypuknutí požiaru</li> </ul>
	4. Energetické zmeny pri chemických reakciách	<ul style="list-style-type: none"> <li>- vie určiť, kedy sa jedná o exotermickú a kedy o endotermickú reakciu</li> <li>- vie čo skúma termochémia</li> <li>- vie uviesť príklady na spotrebu a uvoľňovanie tepla pri chemických reakciách z bežného života</li> </ul>
	5. Rýchlosť chemických reakcií	<ul style="list-style-type: none"> <li>- vie rozlíšiť pomalé a rýchle chemické reakcie</li> <li>- vie uviesť podmienky zrážkovej teórie</li> <li>- vie zdôvodniť vplyv teploty, katalyzátora, koncentrácie, plošného obsahu reaktantov na rýchlosť chemickej reakcie</li> </ul>