

**MENSA GYMNAZIUM, o.p.s.  
TEMATICKÉ PLÁNY**

**TEMATICKÝ PLÁN (ŠR 2017/18)**

<b>PŘEDMĚT</b>	Chemie
<b>TŘÍDA/SKUPINA</b>	tercie
<b>VYUČUJÍCÍ</b>	Ing. Jaroslav Šebestík, Ph.D.
<b>ČASOVÁ DOTACE</b>	2
<b>UČEBNICE (UČEB. MATERIÁLY) - ZÁKLADNÍ</b>	Beneš a kol.: Základy chemie I
<b>POZN. (UČEBNÍ MATERIÁLY DOPLŇKOVÉ aj.)</b>	Opava: Chemie kolem nás

**1. pololetí**

<b>MĚSÍC</b>	<b>TEMATICKÝ CELEK, TÉMA</b>	<b>OČEKÁVANÉ VÝSTUPY</b>	<b>POČET HODIN</b>	<b>POZN.</b>
<b>ZÁŘÍ</b>	BOZP, zákl. toxikol. Opakování. Proč chemie a co to vlastně je ? Jak se díváme kolem sebe ?	Dle ŠVP	2 2 2 2	
<b>ŘÍJEN</b>	Směs vs. čistá látka Roztok Dělicí metody Lab. cv. filtrace, sublimace.	Dle ŠVP	2 2 2 2	
<b>LISTOPAD</b>	Lab. cv. chromatografie Atomy vs. molekuly Koncentrace Chemické prvky	Dle ŠVP	2 2 2 2 2	
<b>PROSINEC</b>	Zápis chemické reakce Reakce kovů	Dle ŠVP	2 2 2	
<b>LEDEN</b>	Halogeny C, N, S P, Si, Ge Chemická vazba	Dle ŠVP	2 2 2 2	

**MENSA GYMNÁZIUM, o.p.s.**  
**TEMATICKÉ PLÁNY**

**2. pololetí**

MĚSÍC	TEMATICKÝ CELEK, TÉMA	OČEKÁVANÉ VÝSTUPY	POČET HODIN	POZN.
ÚNOR	Pokr. chemické vazby Jak probíhají chem. Reakce	Dle ŠVP	2	
	Reaktant vs. katalyzátor		2	
BŘEZEN	Chemické výpočty - běžné veličiny	Dle ŠVP	2	
			2	
			2	
DUBEN	Dvouprvkové sloučeniny: základy chemického názvosloví reaktivita a vlastnosti	Dle ŠVP	2	
			2	
			2	
			2	
KVĚTEN	Kyseliny a zásady: míra kyselosti, reakce kyselin a zásad, kyselinotvorné a zásadotvorné oxidy.	Dle ŠVP	2	
			2	
			2	
			2	
			2	
ČERVEN	Soli jako produkty neutralizace a jejich vlastnosti.  Opakování	Dle ŠVP	2	
			2	
			2	
			2	
			2	