

MENSA GYMNÁZIUM, o.p.s.
TEMATICKÉ PLÁNY

TEMATICKÝ PLÁN (ŠR 2018/2019)

PŘEDMĚT	CHEMIE
TŘÍDA/SKUPINA	Sekunda
VYUČUJÍCÍ	Věra Jurčáková
ČASOVÁ DOTACE	2 hodiny týdně
UČEBNICE (UČEB. MATERIÁLY) - ZÁKLADNÍ	Základy chemie 1 Beneš a kol.
POZN. (UČEBNÍ MATERIÁLY DOPLŇKOVÉ aj.)	Pracovní sešit, ppt, pokusy, laboratorní cvičení.

1. pololetí

MĚSÍC	TEMATICKÝ CELEK, TÉMA	OČEKÁVANÉ VÝSTUPY	POČET HODIN	POZN.
ZÁŘÍ	ÚVOD DO STUDIA CHEMIE Význam chemie; bezpečnost práce. Zjišťování vlastností látek; pozorování, měření, pokus.	Dle ŠVP	6	LP základy laboratorní techniky
ŘÍJEN	Základní veličiny k rozlišení látek; výpočet hustoty, objemu. SMĚSI , jejich složení a oddělování, hmotnostní zlomek	Dle ŠVP	8	LP filtrace, sublimace chromatografie
LISTOPAD	VODA Koloběh vody. Úprava pitné vody, čištění odpadní vody. VZDUCH , složení, vlastnosti. Plamen, hoření.	Dle ŠVP	8	LP tvrdost vody, hoření
PROSINEC	ČÁSTICOVÉ SLOŽENÍ LÁTEK Stavba atomu. Protonové a nukleonové číslo. Molekula, ionty.	Dle ŠVP	6	LP atomy/ molekuly stavebnice
LEDEN	PERIODICKÁ SOUSTAVA PRVKŮ Periody, skupiny; periodický zákon. Značky a názvy prvků Elektronegativita; typy vazeb.	Dle ŠVP	8	

2. pololetí

MĚSÍC	TEMATICKÝ CELEK, TÉMA	OČEKÁVANÉ VÝSTUPY	POČET HODIN	POZN.
ÚNOR	PERIODICKÁ SOUSTAVA PRVKŮ Nekovy – H, O, N, S, C, P, halogeny, vzácné plyny.	Dle ŠVP	8	LP reakce nekovů
BŘEZEN	Kovy – Fe, Al, Cu, Zn, Ag, Au, Li, K, Na, Pb, Sn, Hg; slitiny. Polokovy – Si, Ge.	Dle ŠVP	8	LP reakce kovů
DUBEN	CHEMICKÉ REAKCE Zápis chemické rovnice; reaktanty a produkty.	Dle ŠVP	8	LP chemická reakce a její

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

	Zákon zachování hmotnosti KLASIFIKACE CHEMICKÝCH REAKCÍ FAKTORY OVLIVŇUJÍCÍ RYCHLOST CHEMICKÝCH REAKCÍ Katalyzátory			ovlivnění
KVĚTEN	STRUKTURA, VLASTNOSTI A POUŽITÍ ANORGANICKÝCH SLOUČENIN Halogenidy, halogenvodíky, oxidy, sulfidy. Názvosloví. Vlastnosti vybraných sloučenin.	Dle ŠVP	8	LP struktura anorg. sloučenin (stavebnice a vznik anorg. Sloučenin chem. reakcemi))
ČERVEN	OPAKOVÁNÍ A ZÁVĚREČNÁ PRAKTICKÁ CVIČENÍ	Dle ŠVP	6	