

## Roční plán práce 2024/2025

**Třída: VIII. A**  
**Vyučující: Petra Grebeníčková**

**Předmět: Chemie**  
**Počet hodin týdně: 2**

Učivo	Očekávané výstupy	Poznámka
Vlastnosti látek Zásady bezpečné práce Vybavení učebny chemie a práce v ní Klasifikace chemikálií	- rozliší látky na základě společných či rozdílných vlastností (skupenství, barva, zápach, tvar atp.) - uplatňuje zásady bezpečné práce v laboratoři i v běžném životě, vysvětluje význam H-vět a P-vět -	OSV-OR1 (rozvoj schopností poznávání)
Směsi Hmotnostní zlomek, nasycený roztok Příprava roztoků Dělení směsí	- rozezná směsi různorodé a stejnorodé, pojmy emulze, suspenze, kouř, mlha, pevná směs, slitina, roztok, uvádí příklady směsí - vypočítá a připraví roztok o dané hmotnostní koncentraci - používá v souvislostech pojmy složka roztoku, rozpuštěná látka, rozpouštědlo, rozpustnost, koncentrovanější, zředěnější, nasycený, nenasycený - rozlišuje a používá pojmy usazování, krystalizace, filtrace, destilace, sublimace, chromatografie, extrakce, magnetické dělení - odděluje směsi	
Voda Vzduch Částicové složení látek	- rozlišuje druhy vod podle obsahu minerálních látek a podle obsahu nečistot, uvádí příklady - pojmenovává možná rizika při práci s hořlavými materiály, popisuje postup při likvidaci požáru - popisuje složení atomu - rozlišuje pojmy atom a molekula	ENV:4 (vztah člověka k prostředí)
Periodická soustava chemických prvků Prvky	- rozliší periody a skupiny v periodické soustavě chemických prvků a vyhledá prvky s podobnými vlastnostmi	
Prvky	- používá značky a názvy vybraných chemických prvků	
Sloučeniny –oxidy	- pojmenovává a vzorcem zapíše nejdůležitější oxidy, seznamuje se s jejich vlastnostmi,	
Sloučeniny – hydroxidy, kyseliny	- pojmenovává a vzorcem zapíše nejdůležitější hydroxidy a anorganické kyseliny, seznamuje se s jejich vlastnostmi, hodnotí jejich vliv na životní prostředí	ENV:3 (lidské aktivity a problémy živ. prostředí)
Soli kyselin Kyselost a zásaditost roztoků, neutralizace	- orientuje se na stupnici pH, měří pH různých typů vod a jiných roztoků	
Chemické reakce	- rozliší a zapíše rovnici výchozí látky a produkty, aplikuje poznatky o faktorech ovliv. průběh chem.r. v praxi	
Opakování a prohlubování učiva		