

Tematický plán chemie

Vypracovaný podle ŠVP „Na cestě“, verze 3.0., platný od 1. 9. 2017,
pro školní rok 2019-2020 (2 hod. týdně, celkem 66h)

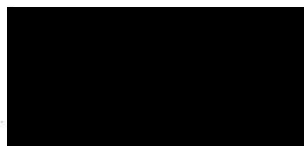
tercie V: vyučující Michaela Netíková

tercie W: vyučující Michaela Netíková

1. Směsi	6 hod./ 09.
- pojem směsi - metody dělení směsí	
2. Částicové složení látek	8 hod./ 09.-10.
- částicové složení látek, stavba atomu - chemické symboly, atomy, molekuly, prvky, sloučeniny - chemická vazba, ionty	
3. Prvky a periodická soustava prvků	20 hod./11.-01.
- periodická soustava, periodický zákon - významné kovy (alkalické kovy, železo ...) - nekovy (vodík, kyslík, halogeny, síra, uhlík, dusík, fosfor, křemík)	
4. Dvouprvkové sloučeniny	14 hod./02.-03
- názvosloví (halogenidy, oxidy, sulfidy) - výskyt, vlastnosti a použití některých oxidů, sulfidů a halogenidů	
5. Kyseliny a hydroxidy	6 hod./04.
- kyselost a zásaditost roztoků, pH, neutralizace - kyseliny (názvosloví, vlast. a použití) - hydroxidy (názvosloví, indikátory, vlast. a použití)	
6. Soli	10 hod./05.-06.
- vznik solí - názvosloví solí - hydrogensoli - hydráty - použití, vlastnosti, technické názvy solí	
7. Závěrečné opakování	2 hod./06.

Pozn. Při probírání nebezpečných látek se zaměříme na jejich účinky, šíření, první pomoc, označení / chlor, kyseliny, hydroxidy.... /

Náměty lab. prací : 1. Dělení směsí: filtrace, sublimace, krystalizace 2. Příprava a důkaz vodíku, kyslíku 3. Reaktivita alkalických kovů, kovů alkalických zemin, 4. Stanovení kyselosti a zásaditosti vodných roztoků



Předseda PK

TEMATICKÝ p l á n chemie (2 hod. týdne, celkem 66h)
Vypracovaný podle ŠVP „Na cestě“, verze 2.2, platný od 1. 9. 2016,
pro školní rok 2019 – 2020

kvarta A: vyučující Helena Karásková

kvarta B: vyučující Helena Karásková

1. Anorganické sloučeniny a jejich názvosloví *10 hod. / 09.-10*

- vznik solí
- názvosloví solí
- hydrogensoli
- hydráty
- použití, vlastností, technické názvy solí

2. Chemické výpočty *10 hod. / 10. -11*

- látkové množství
- výpočty z chem. vzorců – hmotnostní zlomek
- práce s chemickými tabulkami
- roztoky – koncentrace
- chem.rovnice – stechiometr. koeficienty
- výpočty z chem. rovnic (trojčlenka)

3. Redoxní reakce *10 hod. / 12.-01.*

- oxidace, redukce
- redukční schopnosti kovů, řada napětí kovů
- vyčíslování jednoduchých redoxních rovnic
- elektrolýza, redoxní děje na elektrodách, využití

4. Uhlovodíky a úvod do organické chemie *10 hod. / 01-02.*

- homologická řada alkanů, vlastnosti, použití
- nenasycené uhl. - alkeny, alkyny
- areny
- zdroje uhlovodíků - ropa, uhlí, zemní plyn
- benzín - krakování, oktán. číslo, katalyzátory

5. Deriváty uhlovodíků *10 hod. 02.-04.*

- halogenderiváty (zneužití v BCHL, freony)
- alkoholy
- aldehydy a ketony
- karboxylové kys.
- esterifikace, deriváty karb.kyselin
- org. sloučeniny v životě člověka (léčiva, pesticidy..)

6. Přírodní látky, makromolekulární látky *12 hod./04.-05.*

- bílkoviny
- tuky
- sacharidy (mono-, di-, poly-)
- plasty a syntetická vlákna
- využití těchto sloučenin

7. Chemie a společnost *2 hod. / 06.*

- výchova k ochraně život.prostředí (emise, imise)
- využití ch.látek pro každodenní život(konzervace potravin)
- prům. odvětví (fáze chem.výrob, automatizace, bezodpad. technologie)
- místa s nejvýznam. chem.výrobami v ČR

8. Závěrečné opakování *2 hod. / 06.*

Pozn. Při probírání nebezpečných látek se zaměříme na jejich účinky, šíření, první pomoc, označení / ethen, acetylen, PB, zemní plyn, benzín, formaldehyd,.... / Viz . Ochrana člověka za mimořádných okolností – učební dokument .

Náměty lab. prací : 1. Důkaz prvků v organických sloučeninách, 2. Alkoholy – oxidace, důkaz , 3. Přírodní látky – např. rozdělení a důkaz cukrů, 4. Důkaz vitamínu C, 5. elektrolýza

...
Předseda PK

Tematický plán chemie (první ročník, kvinta)

pro šk. r. 2019/2020, vypracovaný podle ŠVP „I cesta může být cíl“, verze 2.0,
platný od 1. 9. 2019.

(2 hodiny týdně, celkem 66 h. + 15 hodin lab. cvičení)

první A	vyučující Michaela Netíková
první B	vyučující Veronika Balcarová
kvinta A	vyučující Veronika Balcarová
kvinta B	vyučující Michaela Netíková

1. Základní chemické pojmy

15h / září - říjen

- rozdělení základních chem. látek, názvosloví, vzorce sloučenin
- charakteristika látek
(směs, látka chem. čistá, prvek, sloučenina, atom, molekula, Ar, Mr, at. hm. jednotka)
- látkové množství
- výpočty z chem. vzorců

2. Složení a struktura látek

27h / listopad - březen

- stavba atomu
(jádro, radioaktivita, elektronový obal, základní a excit. stav, typy orbitalů, elektropozitivita, elektronegativita)
- PSP a závěry z ní vyplývající
- stavba molekul
(chem. vazba, vaznost, koval. vazba, slabé vaz. interakce, vlastnosti látek jako důsledek struktury a povahy vazeb)

3. Chemické reakce

24h

/březen-červen

- pojem a rozdělení reakcí
- chemická kinetika
- chemická rovnováha a její ovlivňování
- základní typy reakcí, jejich charakteristika, význam a použití (reakce acidobazické, redoxní, srážecí a komplexotvorné).
- základy termochemie

Laboratorní cvičení

Náplň 15 jednohodinových laboratorních cvičení:

1. Seznámení s chemickou laboratoří, laboratorní řád, bezpečnost práce v chem. laboratoři (význam a účel práce v chem. laboratoři, práce s plynem a el. proudem, chemikálie, chemické sklo apod.).
2. Vybavení chemické laboratoře (chemické sklo, porcelánové nádoby, kovové pomůcky).
3. Dělicí metody (fyzikální – chemický děj).
4. Dělicí metody (filtrace, krystalizace, sublimace, destilace).
5. Roztoky – pojem roztok, složení roztoků (hmotnostní a objemová koncentrace, příklady výpočtů).
6. Roztoky – směšovací rovnice, příklady výpočtů.
7. Příprava roztoků.
8. Roztoky- molární koncentrace, příklady výpočtů.
9. Sledování závislosti rychlosti chem. reakce na koncentraci roztoku.
10. Sledování závislosti rychlosti chem. reakce na teplotě.
11. Výpočty z chemických rovnic – kvalitativní a kvantitativní význam chem. rovnice.
12. Výpočty z chemických rovnic – příklady výpočtů.
13. Acidobazické reakce
14. Redoxní děje
15. Srážecí reakce

.....
Předseda PK chemie

T e m a t i c k ý p l á n chemie (druhý ročník, sexta) pro šk. r. 2019/2020, vypracovaný podle ŠVP „I cesta může být cíl“, verze I.3, platný od 1. 9. 2017.

(2 hodiny týdně, celkem 66 h. + 20 hodin lab. cvičení)

druhá A	vyučující Hana Zikmundová
druhá B	vyučující Hana Zikmundová
sexta V	vyučující Hana Zikmundová
sexta W	vyučující Veronika Balcarová

1. Opakování obecné chemie 10 h / 09.-10.

- typy chemických reakcí, termochemie, chemická kinetika
- chemické názvosloví

2. Základy anorganické chemie 9 h / 10. – 11.

rozdělení prvků v PSP

- vodík, kyslík
(výskyt, výroba, vlastnosti a použití)
- voda, peroxid vodíku
(struktura, vlastnosti, roztoky)

3. Chemie nekovů 20 h / 11. - 02.

- obecná charakteristika
- vzácné plyny a halogeny
- chalkogeny, dusík, fosfor
- uhlík, křemík, bor
- opakování, shrnutí

4. Chemie kovů 11 h / 02.- 03.

A) obecná charakteristika, výroba a vlastnosti kovů, kovová vazba, základy elektrochemie

B) s- a p- prvky

charakteristika, výroba, použití – sodík, draslík, hořčík, kovy alkalických zemin, hliník, cín olovo

C) d- a f- prvky

- obecná charakteristika
- chrom, mangan
- kovy podskupiny železa
- kovy podskupiny Cu a Zn
- důležité f- prvky
- shrnutí poznatků

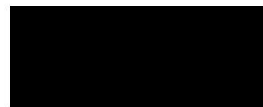
16 hod. / 04. - 06.

Pozn. Při probírání vlastností nebezpečných látek se zaměříme na jejich účinky, šíření, první pomoc, označení látek (chlor, sirouhlík, sulfan, kyanovodík, amoniak, fluorovodík, chlorovodík, fosgen, oxid uhelnatý, oxid siřičitý...) ...viz. Ochrana člověka za mimořádných okolností – učební dokument.

LABORATORNÍ CVIČENÍ Z CHEMIE 2.ROČNÍK, SEXTA

1. Typy chemických reakcí
2. Neutralizační titrace, hydrolyza solí
3. Vodík (příprava, vlastnosti)
4. Kyslík (příprava, vlastnosti)
5. Peroxid vodíku (vlastnosti, oxid.a red.)
6. Halogeny a jejich sloučeniny
7. Síra I (vlastnosti síry a sloučeniny)
8. Síra II (využití v ACH, vlastnosti kys. sírové)
9. Dusík I (bezokysličené sloučeniny – amoniak)
10. Dusík II (oxidy, kys. dusičná)
11. Uhlík I (vlastnosti, modifikace, oxid uhličitý)
12. Uhlík II (sloučeniny, důkaz uhličitánů)
13. Vlastnosti kovů (Beketovova řada, redukční vlastnosti)
14. Alkalické kovy
15. Kovy alkalických zemin
16. Sloučeniny chrómu
17. Sloučeniny manganu
18. sloučeniny železa
19. Sloučeniny mědi
20. Elektrochemie, pokovování, galvanický článek

Uvedená témata lze po domluvě v PK nahradit tématy jinými.



Předseda PK

Te m a t i c k ý p l á n chemie (3. ročník, septima)

Vypracovaný dle ŠVP „I cesta může být cíl“, verze 1.3. platného od 1.9.2017
pro školní rok 2019 - 2020

(2hodiny týdně, celkem 66h + 10 hodin laboratorních cvičení)

třetí A vyučující Helena Karásková
třetí B vyučující Veronika Balcarová
septima A vyučující Helena Karásková
septima B vyučující Veronika Balcarová

1. Základy organické chemie *8 hod. / 09.*
 - pojem organické chemie
 - organické sloučeniny
(zdroje, složení, charakteristika, rozdělení, názvosloví)
 - organické reakce - rozdělení, průběh, reakční mechanismy

2. Uhlovodíky *19 hod. / 10. - 12.*
 - alkany, cykloalkany, alkeny, alkadieny, alkyny
(obec.charakteristika, příprava, vlastnosti, představitelé, použití)
 - aromatické uhlovodíky
 - zpracování fosilních paliv (ropa, uhlí, zemní plyn)

3. Deriváty uhlovodíků *25 hod. / 01. – 04.*
 - halogenderiváty, nitroderiváty, aminy, sulfonové kyseliny
 - alkoholy a fenoly a jejich sirné obdoby
 - aldehydy, ketony, karb.kyseliny

4. Deriváty karboxylových kyselin *11 hod. / 04. -05.*
 - substituční deriváty
 - funkční deriváty

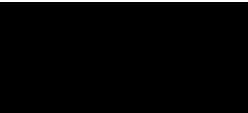
5. Organické deriváty anorganických kyselin *3 hod. / 06.*
 - deriváty kys. uhličitě
 - deriváty kys. dusičné
 - deriváty kys. sírové a fosforečné

Pozn. Při probírání vlastností nebezpečných látek se zaměříme na jejich účinky, šíření, první pomoc, označení látek (ethen, ethyn, PB, ZP, formaldehyd, benzín...)

Seznam laboratorních prací z chemie pro 3.ročník a septimu

1. Důkaz uhlíku a vodíku vázaného v organických sloučeninách, výpočet empirického a molekulového vzorce
2. Důkaz dusíku, síry, halogenů vázaných v organických sloučeninách
3. Příprava a vlastnosti acetylenu, důkaz násobné vazby
4. Příprava azobarviv
5. Oxidace ethanolu
6. Fenoly - redukční schopnosti a barevné reakce
7. Reakce aldehydů a ketonů
8. Vlastnosti karboxylových kyselin
9. Tepelný rozklad kyseliny salicylové
10. Oxidace kyseliny šťavelové
11. Práce s modely organických sloučenin

Uvedená témata lze po domluvě v PK nahradit tématy jinými.


.....
Předseda PK

T e m a t i c k ý p l á n SEMINÁŘE A CVIČENÍ Z CHEMIE

(třetí ročník, septima)

pro školní rok 2019 – 2020 vypracovaný dle ŠVP „I cesta může být cíl“, verze 1.3. platného od 1.9.2017 (2hod.týdně, celkem 66hodin)

Třetí A, B vyučující Balcarová, Zikmundová

Septima V, W vyučující Balcarová, Zikmundová

1. Úvod do studia analytické chemie 22 hodin / 09.-11.

- chem. nádobí a zákl. laboratorní vybavení
- základní typy výpočtů – roztoky
- chemické reakce – acidobazické, redoxní, srážecí, komplexotvorné
- příklady chem. reakcí a jejich zápis
- výpočty z rovnic

2. Kvalitativní analýza 28 hodin / 12. - 04.

- teoret.úvod
- důkazy kationtů, spec. reakce
- důkazy aniontů, spec. reakce
- určení neznámých vzorků

3. Kvantitativní chemická analýza 16 hodin / 05. - 06.

- princip gravimetrie,výpočty
- analytické váhy a vážení
- úlohy na gravimetrická stanovení

..... 
Předseda PK

Te m a t i c k ý p l á n c h e m i e (4. ročník, oktáva)

Vypracovaný podle ŠVP " I cesta může být cíl" verze 1.3. platného od 1.9.2017
pro školní rok 2019 -2020

2 hodiny týdně, celkem 50 hod.

čtvrtá A	vyučující Hana Zikmundová
čtvrtá B	vyučující Hana Zikmundová
oktáva V	vyučující Veronika Balcarová
oktáva W	vyučující Helena Karásková

1. Opakování organické chemie 6 hodin / 09.

- systém, souvislosti mezi jednotlivými typy sloučenin týkající se přípravy a vlastností, základní představitelé
- funkční a substituční deriváty karboxyl. kyselin (aminokyseliny, hydroxykyseliny..)

2. Bioorganická chemie 20 hodin / 09. - 12.

- isoprenoidy
- heterocyklické sloučeniny a alkaloidy
- lipidy
- sacharidy (mono-, di-, polysacharidy, zpracování a výroba celulosy)
- kvasný průmysl (výroba lihu, octa, piva)
- bílkoviny
- nukleové kyseliny

3. Chemie živých soustav 15 hodin / 01. - 03.

- fyzikální a chemické znaky živých a neživých systémů,
- biokatalyzátory (enzymy, vitaminy, hormony),
- metabolismus látek a energií,
- metabolismus cukrů, tuků a bílkovin,
- metabolismus a význam prvků

4. Organická chemie v praxi 7 hodin / 03. - 04.

- Syntetické makromolekulární látky,
- obecná charakteristika a rozdělení,
 - polymery, polykondenzáty, polyadukty,
- Barviva, pesticidy, léčiva, pigmenty,

5. Souhrnné opakování 2 hodiny / 04.

- zákonitosti přeměn výchozích látek na produkty
- periodický zákon a význam PSP

Náměty laboratorních cvičení:

- 1) Reakce sacharidů
- 2) Lipidy, reakce mýdel
- 3) Reakce bílkovin (barevné reakce, důkaz peptidické vazby)
- 4) Enzymy a vitamíny

..... 

Předseda PK

TEMATICKÝ PLÁN SEMINÁŘE A CVIČENÍ Z CHEMIE
Vypracovaný dle ŠVP „I cesta může být cíl“, verze 1.3. platného od 1.9.2017
pro školní rok 2019 - 2020

Čtvrtý r. A, B, oktáva V, W (2h týdně, celkem 50 vyučovacích hodin)

Vyučující: Zikmundová, Karásková

- 1) **Opakování** (celkem 6 hodin) září
 - typy chemických reakcí v analytické chemii
 - gravimetrie - základní pojmy, postup stanovení, výpočty

- 2) **Základy odměrných metod** (celkem 20 hodin) září - prosinec
 - základní pojmy odměrné analýzy
 - dělení odměrných stanovení
 - praktické úlohy - neutralizační titrace – stanovení koncentrace octa, prodejných kyselin chlorovodíkové, sírové, NaOH, vápenné vody, stanovení uhličitánů.
 - srážecí titrace – stanovení chloridů (argentometrie)
 - redoxní titrace – manganometrické stanovení Fe^{2+} , H_2O_2 ,
jodometrické stanovení Fe^{3+} (titrace $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$)
 - komplexometrické titrace – stanovení Ca^{2+} iontů ve vodě,
 - stanovení Cu^{2+} iontů v modré skalici.

- 3) **Separční metody** (celkem 6 hodin) leden
 - přehled důležitějších separačních metod
 - praktické úlohy - extrakce, dialýzy, papírová chromatografie

- 4) **Elektroanalytické metody** (celkem 10 hodin) únor - březen
 - pojem a dělení elektroanalytických metod, základní pojmy
 - praktické úlohy - *potenciometrická stanovení*
 - - potenciometrická stanovení Fe^{2+} iontů bichromatometricky
 - - potenciometrická stanovení kyseliny fosforečné
 - *konduktometrická stanovení*
 - - konduktometrická kalibrační křivka
 - - stanovení silné a slabé kyseliny vedle sebe

- 5) **Optické analytické metody** (celkem 6 hodin) březen - duben
 - pojem a dělení optických metod (úvod)
 - praktické úlohy - technika vizuální kolorimetrie
 - studium rovnováhy při reakci iontů Fe^{2+} s ionty rhodanidovými CNS^-
 - měření na polarimetru

- 6) **Závěrečné opakování a shrnutí učiva** (celkem 2 hodiny)

.....

.....
Předseda PK chemie

T e m a t i c k ý p l á n p ř e d m ě t u S E M I N Á Ř Z C H E M I E (4 . r o ě n í k , o k t á v a)
Vypracovaný dle ŠVP „ I cesta může být cíl „ verze 1.3. platného od 1.9.2017
pro školní rok 2019 - 2020

Čtvrtý roč., oktáva (2h týdně, celkem 50 hodin)

Oktáva V, W vyučující Zikmundová

Čtvrtá A, B vyučující Zikmundová

- 1. Základní pojmy a veličiny v chemii** (9) *září – říjen*
 - a) chemické zákony, hmota a její formy, látka, prvek, sloučenina, atom, molekula, hmotnosti atomů a molekul, látkové množství, výpočty z látkového množství
 - b) chemické vzorce – význam, typy chem. vzorců, výpočty ze vzorců
 - c) roztoky, výpočty koncentrací
- 2. Stavba atomu a molekul** (12) *říjen - prosinec*
 - a) atomové jádro: stabilita atomových jader, jaderné reakce, radioaktivita
 - b) elektronový obal: stavba, základní a excitovaný stav, ionty, elektronegativita
chemická vazba: pojem chemické vazby, teorie hybridizace, tvary molekul, teorie MO
- 3. Koordinační sloučeniny** *prosinec*

Pojem, složení, stavba a vlastnosti k.s., příklady, význam (5)
- 4. Chemická termodynamika** *leden*

Termochemické zákony, enthalpie, entropie, Gibbsova energie, spontánnost chemických reakcí. (4)
- 5. Chemická kinetika** *únor*

Rychlost chemické reakce a její ovlivňování, dělení chemických reakcí*, mechanismy organických reakcí. (5)
- 6. Chemické rovnováhy** *březen*

Uzavřená soustava, rovnovážné stavy. (5)
- 7. Elektrochemie** *březen - duben*

Elektrolyt, elektrodový potenciál, elektrolýza, galvanický článek (4)
- 8. Témata na základě požadavků studentů** *duben*

Budou zařazována průběžně, např. výpočty z rovnic, testové úlohy. (6)

* u acidobázických reakcí – výpočet pH roztoků silných a slabých kyselin a zásad;
u srážecích reakcí – výpočet koncentrace iontů v nasyceném roztoku nad sraženinou,
výpočet rozpustnosti látek z iontového součinu a naopak



Předseda PK