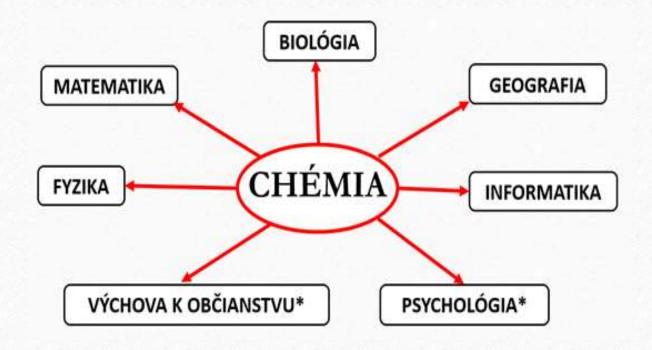


Oddelenie didakţiky chémie



MOŽNOSTI ŠTÚDIA UČITEĽSTVA CHÉMIE V KOMBINÁCII

<u>Medziodborové</u> <u>štúdium</u>









Bakalársky študijný program



		Všeobecné chémia			
	Zimný semester	Informačné systémy v chémií			
1.ročník		Anorganická chémia			
	L atný samastar	Organická chémia Praktikum z anorganickej chémie			
	Letty semester				
		Analytická chémia			
	Zimný semester	Praktikum z organickej chémie			
		Fyzikálna chémia			
2. ročník	Latal comoster	Praktikum z analytickej chémie Cudzí jazyk			
	Letny semester				
		Biochémia			
	Zimný semester	Praktikum fyzikálnej chémie			
		Praktikum z biochémie			
3. ročník	Letný semester	Metódy určovania štruktúry, spektrálna metódy			
	2. ročník	1.ročník Letný semester Zimný semester 2. ročník Letný semester Zimný semester Zimný semester			





Magisterský študijný program



ZABEZPEČUJE
ODDELENIE
DIDAKTIKY
CHÉMIE

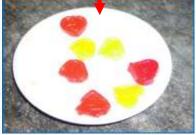


Výučba v chemickom laboratóriu









Príprava gumených medvedíkov







Predmet: Didakțika chémie









Stavebnice molekúl

Výučbové programy

Vodík ako alternatívny zdroj energie







Výskum v didaktike chémie



Mobilná analytická inštrumentácia pre aktívne žiacke experimentovanie





Vyhodnotenie vlastných meraní

Frekvencia odberu vzoriek: 2 odbery v priebehu októbra, novembra a decembra v 4 vybraných lokalitách

- v tabuľke sú uvedené aritmetické priemery meraní za každý mesiac
- hodnoty sú udané v mg/l

Miesto odberu		pН		*	Cl		* (SO ₄))-m	*	NO,		*	NO,	-
mestac	10.	11.	12.	10.	11.	12	10.	11.	12	10.	11.	12	10.	11.	12
Ke – Šaca	5,8	6,1	5,4	16,5	13,8	20,4	95	120	79	20	20,4	28,3	0,9	0,7	1
Kokšov – Bakša	6,2	6	6,5	118	89,2	113	32	30	40	21,7	16	14,5	0,7	0,6	-
Ke – Juh	5,9	5,7	6,2	40,8	38,7	17,8	72	98	76	46,3	50	21,8	0,8	-	0,3
sídl. Ťahanovce	7,3	7,2	7,3	5,9	11,3	5,9	20	21	18	-	10,1	9,2	0,2	0,4	0,1

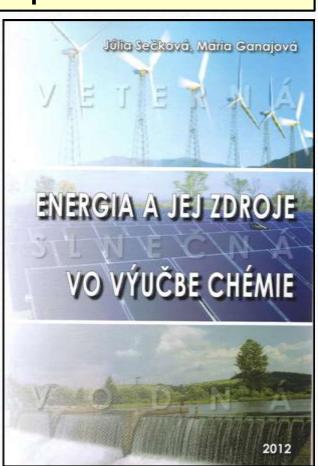
Ukážka projektu Kyslé zrážky v okolí Košíc



Merací systém Vernier pre počítačom podporovanú výučbu



Refraktometer









Výskum v didaktike chémie



Bádateľsky orientované vyučovanie v chémii

Bádateľská aktivita: Detektívny príbeh

Hierarchia bádateľských aktivít: Otvorené bádanie



Problém: Ako zomrela obeť trestného činu?

.... pátra sa po príčine smrti....

rozšírenie

zapojenie

vyhodnotenie

vysvetlenie



Napr.: Vyšetrovaním sme zistili, že **cukor bol kontaminovaný** inou látkou, nevieme však akou...



... potrebné **vyšetriť vodu v pľúcach** obete, aby sme zistili, **či sa** jej zloženie **zhoduje s vodou v bazéne** ...

Pracovné skupiny formulujú závery o príčinách smrti obete.



- Zomrela obeť ešte pred potopením do mora?
- Existujú nejaké dôkazy o kontaminácii cukru/čaju inou látkou?

Vytvárajú hypotézy o úmrtí obete:

Žiaci hľadajú dôkazy pre potvrdenie alebo

vyvrátenie hypotéz.



Žiaci hodnotia svoju prácu v skupinách (sebahodnotenie) – (hodnotenie rovesníkov), čo je potrebné zlepšiť.

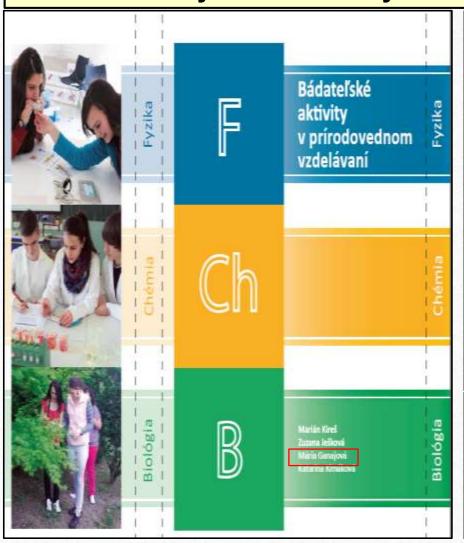
skúmanie

Výskum v didaktike chémie





Bádateľsky orientované vyučovanie v chémii – vedecká monografia





Bádateľské aktivity v prírodovednom vzdelávaní

časť B



Chémia Mária Ganajová Milena Kristofová





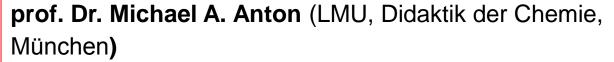






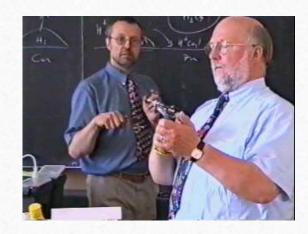


Medzinárodná vedecká spolupráca



Dr. Ralf Becker (Universität Wien) **prof. Dr. Viktor Obendrauf** (Pädagogische Akademie des Bundes Graz)

Dr. Walter Wagner (Universität Bayreuth) **prof. RNDr. Hana Čtrnáctová, CSc.** (Prírodovedecká fakulta UK Praha)











Uplatnenie absolventa medziodborového štúdia chémie na trhu práce



Po absolvovaní 3. stupňa a získaní PhD. z teórie vyučovania chémie môze pracovať ako pracovník didaktického centra, pracovník zameraný na výskum a riadenie vzdelávania.

Trh práce pre učiteľa chémie v Rakúsku a USA

Absolvent magisterského štúdia učitelstva chémie sa
uplatní ako učitel na:

2. stupni základnej školy
gymnáziu
strednej priemyselnej škole

strednom odbornom učilišti.



