

Popis předmětu

Zkratka předmětu:	AFC/AGCC	Strana:	1 / 3
Název předmětu:	Cvičení z anorganické chemie		
Akademický rok:	2019/2020	Tisknuto:	15.11.2019 01:02

Pracoviště / Zkratka	AFC / AGCC			Akademický rok	2019/2020
Název	Cvičení z anorganické chemie			Způsob zakončení	Zápočet
Akreditováno/Kredity	Ano, 5 Kred.			Forma zakončení	
Rozsah hodin	Cvičení 6 [HOD/TYD]			Zápočet před zkouškou	NE
Obs/max	Statut A	Statut B	Statut C	Počítán do průměru	NE
Letní semestr	0 / -	0 / -	0 / -	Min. (B+C) studentů	nestanoveno
Zimní semestr	0 / -	0 / -	0 / -	Opakovaný zápis	NE
Rozvrh	Ano			Vyučovaný semestr	Letní semestr
Vyučovací jazyk	Čeština			Počet dnů praxe	0
Volně zapisovatelný předmět	Ano				
Hodnotící stupnice	S\N				
Hod. v komb. formě studia					
Automat. uzn. záp. před zk.	Ne				
Periodicita					
Nahrazovaný předmět	Žádný				
Vyloučené předměty	Nejsou definovány				
Podmiňující předměty	Nejsou definovány				
Předměty informativně doporučené	Nejsou definovány				
Předměty, které předmět podmiňuje	Nejsou definovány				

Cíle předmětu (anotace):

Předmět seznamuje studenty se základními chemickými postupy při syntéze anorganických sloučenin.

Požadavky na studenta

100% účast v laboratorních cvičeních, odevzdání všech protokolů, které musí být schválené vyučujícím a průměrná úspěšnost z písemných testů v průběhu semestru musí být minimálně 60%.

Obsah

- " příprava jodidu draselného, příprava jodičnanu draselného + teorie halogeny
- " příprava síranu amonného a příprava alkalického dusitanu + teorie VI.A skupina
- " příprava dekahydrátu difosforečnanu sodného a hexahydrátu tetrakis(trimolybdato)fosforečnanu triamonného + teorie V.A skupina
- " příprava olova a chloridu olovnatého + teorie IV.A skupina
- " příprava kyseliny trihydrogenborité a tetraboritanu disodného, příprava hexahydrátu chloridu hlinitého + teorie III.A skupina
- " příprava hydrogenuhličitanu sodného a kalcinované sody, příprava peroxidu vápenatého + teorie alkalické kovy a kovy alkalických zemin
- " příprava chromanu draselného a dichromanu draselného + teorie VI.B skupina
- " příprava mangananu draselného a dusičnanu hexakis(thioureato) nikelnatého + teorie VII.B skupina
- " příprava zelené skalice a tetrathionanu sodného + teorie železo, kobalt
- " příprava mědi a chloridu měďnatého + teorie I.B skupina
- " příprava chloridu hexaaminkobaltnatého a dihydrátu acetylacetonátu nikelnatého + teorie VIII.B skupina (Ni, Pd, Pt)
- " příprava trijodortuťnatanu draselného a červeného sulfidu rtuťnatého + teorie II.B

Předpoklady - další informace k podmíněnosti studia předmětu

Absolvování předmětu Laboratorní technika. Základní znalosti obecné a anorganické chemie.

Získané způsobilosti

Aplikovat znalosti základních chemických syntetických postupů, vlastností a chování anorganických sloučenin.

Studijní opory

Garanti a vyučující

- **Garanti:** doc. RNDr. Michal Čajan, Ph.D.
- **Cvičící:** Mgr. Peter Antal, Ph.D., Mgr. Iveta Bártová, Ph.D., doc. RNDr. Michal Čajan, Ph.D., RNDr. Bohuslav Drahoš, Ph.D., doc. Ing. Radovan Herchel, Ph.D., Mgr. Kamil Kotrle, doc. RNDr. Juraj Kuchár, Ph.D., Ing. Ivan Nemeč, Ph.D., Mgr. Kamila Petrželová, Ph.D., Mgr. Jana Prášilová, Ph.D., RNDr. Zdeněk Smékal, Ph.D., Bc. Pavel Zoufalý
- **Vede seminář:** doc. RNDr. Michal Čajan, Ph.D., RNDr. Bohuslav Drahoš, Ph.D., doc. Ing. Radovan Herchel, Ph.D., Ing. Ivan Nemeč, Ph.D.

Literatura

- **Základní:** F. Březina a kolektiv. *Cvičení z preparativní anorganické chemie*. UP, Olomouc, 1992.
- **Základní:** J. Kameníček, M. Klečková, R. Pastorek, F. Kašpárek. *Praktická cvičení z anorganické chemie*. VUP, Olomouc, 2007.
- **Doporučená:** J. Gažo a kolektiv. *Všeobecná a anorganická chémie*. Alfa, Bratislava, 1981.

Časová náročnost

Všechny formy studia

Aktivity	Časová náročnost aktivity [h]
Účast na výuce	96
Příprava na zápočet	14
Domácí příprava na výuku	40
Celkem:	150

Vyučovací metody

Laborování

Hodnotící metody

Analýza výkonů studenta

Předmět je zařazen do studijních programů:

Studijní program	Typ stud.	Forma	Obor	Etapa	V.st.pl.	Rok	Blok	Statut	D.roč.	D.sem.
Biochemie	Bakalářský	Prezenční	Biochemie	1	1	2019	Povinné předměty	A	1	LS
Chemie	Bakalářský	Prezenční	Chemie	1	2019	2019	Povinné předměty	A	1	LS
Chemie	Bakalářský	Prezenční	Bioanorganická chemie	1	1	2019	Povinné předměty	A	1	LS
Chemie	Bakalářský	Prezenční	Bioorganická chemie a chemická biologie	1	2016	2019	Povinné předměty	A	1	LS

Studijní program	Typ stud.	Forma	Obor	Etapa	V.st.pl.	Rok	Blok	Statut	D.roč.	D.sem.
Chemie	Bakalářský	Prezenční	Bioorganická chemie a chemická biologie	1	1	2019	Povinné předměty	A	1	LS
Chemie	Bakalářský	Prezenční	Chemie	1	1	2019	Povinné předměty	A	1	LS
Chemie	Bakalářský	Prezenční	Chemie pro víceoborové studium	1	1	2019	Povinné předměty	A	1	LS
Chemie	Bakalářský	Prezenční	Nanomateriálová chemie	1	2016	2019	Povinné předměty	A	1	LS
Specializace v pedagogice	Bakalářský	Prezenční	Chemie pro víceoborové studium	1	BB1 2	2019	Povinné předměty	A	1	LS