

Popis předmětu

Zkratka předmětu:	AFC/KCH	Strana:	1 / 2
Název předmětu:	Koordinační chemie		
Akademický rok:	2019/2020	Tisknuto:	15.11.2019 02:01

Pracoviště / Zkratka	AFC / KCH			Akademický rok	2019/2020
Název	Koordinační chemie			Způsob zakončení	Kolokvium
Akreditováno/Kredity	Ano, 2 Kred.			Forma zakončení	Ústní
Rozsah hodin	Přednáška 2 [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 je zaměřen na systematiku koordinačních sloučenin.

Požadavky na studenta

U kolokvia jsou požadovány znalosti speciální koordinační chemie prvků I - IV skupiny a základní znalosti obecné koordinační chemie.

Obsah

- " podmínky vzniku a stálosti koordinačních sloučenin, koordinační sloučeniny podskupiny 1a, 2a
- " koordinační sloučeniny podskupiny 3a - 7a, vzácných plynů
- " koordinační sloučeniny podskupiny 1b
- " koordinační sloučeniny podskupiny 2b
- " koordinační sloučeniny podskupiny 3b, lanthanoidy, aktinoidy
- " koordinační sloučeniny podskupiny 4b
- " koordinační sloučeniny podskupiny 5b
- " koordinační sloučeniny podskupiny 6b
- " koordinační sloučeniny podskupiny 7b
- " koordinační sloučeniny podskupiny Fe, Ru, Os
- " koordinační sloučeniny podskupiny Co, Rh, Ir
- " koordinační sloučeniny podskupiny Ni, Pd, Pt

Předpoklady - další informace k podmíněnosti studia předmětu

Získané způsobilosti

Definovat základní znalosti systému koordinační chemie.

Studijní opory

Garanti a vyučující

- **Garanti:** doc. RNDr. Michal Čajan, Ph.D.
- **Přednášející:** doc. RNDr. Michal Čajan, Ph.D., Mgr. Jana Prášilová, Ph.D.

Literatura

- **Základní:** N. N. Greenwood, A. Earnshaw. *Chemie prvků I, II*. Informatorium, Praha, 1993.
- **Základní:** F. Březina, R. Pastorek. *Koordinační chemie*. UP, Olomouc, 1991.
- **Doporučená:** F. A. Cotton, G. Wilkinson. *Anorganická chemie*. Academia, Praha, 1973.
- **Doporučená:** Heslop, R. B., Jones, K. *Anorganická chemie*. SNTL, Praha, 1982.
- **Doporučená:** V. Hober. *Koordinační chemie II*. Praha, 1981.

Vyučovací metody

Přednášení

Hodnotící metody

Ústní zkouška

Předmět je zařazen do studijních programů:

Studijní program	Typ stud.	Forma	Obor	Etapa	V.st.pl.	Rok	Blok	Statut	D.roč.	D.sem.
Chemie	Navazující	Prezenční	Anorganická chemie	1	2015	2019	Povinné předměty	A	2	LS
Chemie	Navazující	Prezenční	Bioanorganická chemie	1	1	2019	Povinně volitelné předměty	B	2	LS