

## FIȘA DISCIPLINEI

### 1. Date despre program

1.1 Instituția de învățământ superior	Univeristatea Babeș-Bolyai, Cluj-Napoca
1.2 Facultatea	Chimie și Inginerie Chimică
1.3 Departamentul	Chimie
1.4 Domeniul de studii	Inginerie chimica
1.5 Ciclul de studii	Licență
1.6 Programul de studiu / Calificarea	Inginerie chimica - Ingineria substanțelor anorganice și protecția mediului / Inginer în specializarea absolvită

### 2. Date despre disciplină

2.1 Denumirea disciplinei	Chimie coordinativă și organometalică (CLR1141)						
2.2 Titularul activităților de curs	Conferentiar dr. Richard A. Varga						
2.3 Titularul activităților de seminar	Conferentiar dr. Richard A. Varga						
2.4 Anul de studiu	II	2.5 Semestrul	4	2.6. Tipul de evaluare	E	2.7 Regimul disciplinei	Ob

### 3. Timpul total estimat (ore pe semestru al activităților didactice)

3.1 Număr de ore pe săptămână	5	Din care: 3.2 curs	2	3.3 seminar/laborator	1/2
3.4 Total ore din planul de învățământ	70	Din care: 3.5 curs	28	3.6 seminar/laborator	14/28
Distribuția fondului de timp:					ore
Studiul după manual, suport de curs, bibliografie și notițe					15
Documentare suplimentară în bibliotecă, pe platformele electronice de specialitate și pe teren					13
Pregătire seminarii/laboratoare, teme, referate, portofolii și eseuri					20
Tutoriat					4
Examinări					3
Alte activități: .....					
3.7 Total ore studiu individual		55			
3.8 Total ore pe semestru		125			
3.9 Numărul de credite		5			

### 4. Precondiții (acolo unde este cazul)

4.1 de curriculum	<ul style="list-style-type: none"> <li>Nu este cazul</li> </ul>
4.2 de competențe	<ul style="list-style-type: none"> <li>Nu este cazul</li> </ul>

### 5. Condiții (acolo unde este cazul)

5.1 De desfășurare a cursului	<ul style="list-style-type: none"> <li>Studentii se vor prezenta la curs cu telefoanele mobile închise</li> </ul>
5.2 De desfășurare a seminarului/laboratorului	<ul style="list-style-type: none"> <li>Studentii vor pregăti laboratorul/seminarul prin însușirea cunoștințelor predate la curs și citirea referatelor.</li> <li>Studentii se vor prezenta la laborator cu telefoanele mobile închise</li> <li>Studentii se vor prezenta în laborator cu halat, manusi, cârpă de laborator.</li> <li>Studentii nu pot lăsa nesupravegheată o instalație în funcțiune</li> <li>Predarea referatului de laborator se va face cel târziu în săptămâna</li> </ul>

	<p>următoare desfășurării efective a lucrării</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Pentru predarea cu întârziere se penalizează cu 0,5 puncte/zi</li> <li>• Este interzis accesul cu mâncare în laborator</li> </ul>
--	--

## 6. Competențele specifice acumulate

Competențe profesionale	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Definirea noțiunilor, conceptelor, teoriilor și modelelor de bază din domeniul chimiei coordinative și organometalice și utilizarea lor adecvată în comunicarea profesională</li> <li>• Utilizarea cunoștințelor de bază din domeniul chimiei coordinative și organometalice pentru denumirea compușilor, pentru înțelegerea structurii compușilor și pentru explicarea proprietăților acestora.</li> <li>• Recunoașterea și descrierea conceptelor, abordărilor, teoriilor, metodelor și modelelor elementare privitoare la structura și reactivitatea compușilor coordinativi și organometalici.</li> <li>• Capacitatea de a utiliza proprietățile chimice ale compușilor organometalici în sinteza altor clase de compuși</li> <li>• Abilitatea de a utiliza instalațiile de laborator specifice în sinteza compușilor organometalici</li> </ul>
Competențe transversale	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Executarea sarcinilor solicitate conform cerințelor precizate și în termenele impuse, cu respectarea normelor de etică profesională și de conduită morală, urmând un plan de lucru prestabilit</li> <li>• Rezolvarea sarcinilor solicitate în concordanță cu obiectivele generale stabilite prin integrarea în cadrul unui grup de lucru</li> <li>• Informarea și documentarea permanentă în domeniul de activitate în limba română</li> <li>• Preocuparea pentru perfecționarea rezultatelor activității profesionale prin implicarea în activitățile desfășurate</li> </ul>

## 7. Obiectivele disciplinei (reieșind din grila competențelor acumulate)

7.1 Obiectivul general al disciplinei	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Să familiarizeze studenții cu noțiunile de bază, conceptele, teoriile și modelele de bază din domeniul chimiei coordinative și organometalice</li> </ul>
7.2 Obiectivele specifice	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Dobândirea de noțiuni elementare de chimie coordinativă și organometalică - concepte generale (atom central, ligand, număr de coordinare, geometrii de coordinare), nomenclatură, izomeria compușilor coordinativi, legătura chimică în compuși coordinativi și organometalici, clase de combinații organometalice, metode generale de obținere.</li> <li>• Dobândirea cunoștințelor practice necesare sintezelor în condiții specifice compușilor coordinativi și organometalici</li> <li>• Dobândirea cunoștințelor referitoare la etapele ce trebuie parcurse în sinteza compușilor coordinativi și organometalici</li> </ul>

## 8. Conținuturi

8.1 Curs	Metode de predare	Observații
8.1.1. Definirea noțiunii de compus coordinativ. Numere de coordinare. Geometrii de coordinare.	Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea	2 ore / săptămână
8.1.2. Numere de coordinare. Geometrii de coordinare (continuare).		
8.1.3. Liganzi – clasificare. Nomenclatura în chimia coordinativă.		
8.1.4. Izomeria compușilor coordinativi		
8.1.5. Legătura chimică în compuși coordinativi		

8.1.6. Legătura chimică în compuși coordinativi (continuare).		
8.1.7. Verificare pe parcurs (1 oră) + Definirea noțiunii de compus organometalic. Nomenclatura și clasificarea compușilor organometalici		
8.1.8. Legătura metal-carbon: ionică, covalentă ( $\sigma$ , bicentrică bielectronică), policentrică localizată		
8.1.9. Legătura metal-carbon: policentrică polielectronică (delocalizată), dativă ( $\pi$ ) (continuare). Liganzi donori de 2-8 electroni		
8.1.10. Metode generale de sinteză a compușilor organometalici. Tehnici de laborator specifice.		
8.1.11. Combinații organometalice ale elementelor din grupele 1, 2 / 12, 13		
8.1.12. Combinații organometalice ale elementelor din grupele 14 – 16		
8.1.13. Combinații organometalice ale metalelor tranziționale		
8.1.14. Combinații organometalice ale metalelor tranziționale (continuare).		
Bibliografie 1. Gh. Marcu, Chimia compușilor coordinativi, Editura Academiei, Bucuresti, 1984. 2. M. Curtui, Chimia anorganică. Combinații complexe, Univ. Babeș-Bolyai, Cluj-Napoca, 1990. 3. D. F. Shriver, P. W. Atkins, C. H. Langford, Chimie anorganică, Ed. Tehnică, București, 1985. 4. J. E. Huheey, Inorganic Chemistry – Principles of Structure and Reactivity, Harper Collins Publishers, New York, 1983. 5. I. Haiduc, Chimia compușilor organometalici, Editura Stiintifica, Bucuresti, 1974. 6. Ch. Elschenbroich, Organometallics, Wiley-VCH Verlag GmbH & Co. KGaA, Weinheim, 2006. 7. A. von Zelewsky, Stereochemistry of Coordination Compounds, John Wiley & Sons, Chichester, 1996. 8. I. Haiduc, J. J. Zuckerman, Basic Organometallic Chemistry, Walter de Gruyter, Berlin, 1985.		
8.2 Seminar / laborator	Metode de predare	Observații
8.2.1. Protecția muncii, prezentarea lucrărilor, cerințe, mod de întocmire referate. Noțiuni introductive. Sinteza sulfatului de tetraammincupru(II)	Experimentul; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea;	L 4 ore la doua saptamani
8.2.2. Sinteza clorurii de pentaamminclorocobalt(III)	Experimentul; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea;	L 4 ore la doua saptamani
8.2.3. Sinteza izomerilor <i>cis</i> si <i>trans</i> ai clorurii de diclorobis(etilendiammin)cobalt(III)	Experimentul; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea;	L 4 ore la doua saptamani
8.2.4. Sinteza izomerilor de legatura clorura de pentaamminnitritocobalt(III) si clorura de pentaamminnitrocobalt(III)	Experimentul; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea;	L 4 ore la doua saptamani
8.2.5. Reactia de metalare. Litierea <i>N,N</i> -dimetilbenzilaminei	Experimentul; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea;	L 4 ore la doua saptamani
8.2.6. Reactia de metateza.	Experimentul;Explicația; Conversația; Problematizarea;	L 4 ore la doua saptamani
8.2.7. Reactia de redistributie	Experimentul;Explicația; Conversația; Problematizarea;	L 4 ore la doua saptamani
8.2.8. Compus coordinativ. Numere de coordinare. Geometrii de coordinare	Conversația; Exercițiu; Problematizarea; Explicația;	S 2 ore la doua saptamani

8.2.9. Liganzi, nomenclatura si izomerie în chimia coordinativă.	Conversația; Exercițiu; Problematizarea; Explicația	S 2 ore la doua saptamani
8.2.10. Legătura chimică în compuși coordinativi	Conversația; Exercițiu; Problematizarea; Explicația	S 2 ore la doua saptamani
8.2.11. Nomenclatura si legătura compușilor organometalici	Conversația; Exercițiu; Problematizarea; Explicația	S 2 ore la doua saptamani
8.2.12. Regula celor 18 electroni	Conversația; Exercițiu; Problematizarea; Explicația	S 2 ore la doua saptamani
8.2.13. Metode generale de sinteză a compușilor organometalici. Tehnici de laborator specifice.	Conversația; Exercițiu; Problematizarea; Explicația	S 2 ore la doua saptamani
8.2.14. Combinații organometalice	Conversația; Exercițiu; Problematizarea; Explicația	S 2 ore la doua saptamani
Bibliografie 1. L.Ghizdavu, M.Rusu, M.Somay, Lucrări practice-chimie generală, Univ.Babeș-Bolyai, Cluj-Napoca, 1979 2. Monica M. Venter, 101 Syntheses: Coordination Compounds, Casa Cărții de Stiință ClujNapoca, 2006. 3. Referatele si literatura oferita de titularul de curs Bibliografia de la curs pentru seminar.		

**9. Coroborarea conținuturilor disciplinei cu așteptările reprezentanților comunității epistemice, asociațiilor profesionale și angajatori reprezentativi din domeniul aferent programului**

<ul style="list-style-type: none"> <li>Prin însusirea conceptelor teoretico-metodologice și abordarea aspectelor practice incluse în disciplina <b>Chimie coordinativă și organometalică</b> studenții dobândesc un bagaj de cunoștințe consistent, în concordanță cu competențele parțiale cerute pentru ocupațiile posibile prevăzute în Grila 1 – RNCIS.</li> </ul>
--

**10. Evaluare**

Tip activitate	10.1 Criterii de evaluare	10.2 metode de evaluare	10.3 Pondere din nota finală
10.4 Curs	Corectitudinea răspunsurilor – însușirea și înțelegerea corectă a problematicei tratate la curs	Examen scris – accesul la examen este condiționat de prezenta la laborator si seminar. Verificarea pe parcurs se ia în considerare dacă nota este mai mare de 7 (șapte). Intenția de fraudă la examen se pedepsește cu eliminarea din examen. Frauda la examen se pedepsește prin exmatriculare conform regulamentului ECST al UBB	80%
	Rezolvarea corectă a problemelor		Verificarea pe parcurs este considerată 30%
10.5 Seminar/laborator	Corectitudinea răspunsurilor – însușirea și înțelegerea corectă a problematicei tratate la seminar/laborator Calitatea referatelor pregătite	Referatele de laborator corespunzătoare tuturor lucrărilor practice – se predau în ultima săptămână de activitate didactică	20%

	Activitatea desfășurată în laborator	Temele de la seminar se verifica în următoarea ședință	
	Rezolvarea temelor s		
10.6 Standard minim de performanță			
<ul style="list-style-type: none"> <li>Nota 5 (cinci) la examen conform baremului.</li> <li>Cunoașterea noțiunilor elementare de chimie coordinativă și organometalică - concepte generale (atom central, ligand, număr de coordinare, geometrii de coordinare), nomenclatură, izomeria compușilor coordinativi, legătura chimică în compuși coordinativi și organometalici, clase de combinații organometalice, metode generale de obținere.</li> </ul>			

Data completării

13.10.2014

Semnătura titularului de curs

.....RAVarga

Semnătura titularului de seminar

.....RAVarga

Data avizării în departament

.....

Semnătura directorului de departament

Prof. Dr. Cristian Silvestru

Cristian Silvestru

.....11 mai 2015.....