

FIȘA DISCIPLINEI

1. Date despre program

1.1 Instituția de învățământ superior	Universitatea Babeș-Bolyai, Cluj-Napoca
1.2 Facultatea	Chimie și Inginerie Chimică
1.3 Departamentul	Chimie
1.4 Domeniul de studii	Chimie
1.5 Ciclul de studii	Licență
1.6 Programul de studiu / Calificarea	Chimie/ chimist

2. Date despre disciplină

2.1 Denumirea disciplinei	Chimie anorganică teoretică – CLR1151						
2.2 Titularul activităților de curs	Conf. dr. Gabriela Nicoleta Nemeș						
2.3 Titularul activităților de seminar	Conf. dr. Gabriela Nicoleta Nemeș						
2.4 Anul de studiu	III	2.5 Semestrul	V	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	4	Din care: 3.2 curs	2	3.3 seminar/laborator	2
3.4 Total ore din planul de învățământ	56	Din care: 3.5 curs	28	3.6 seminar/laborator	28
Distribuția fondului de timp:					ore
Studiul după manual, suport de curs, bibliografie și notițe					26
Documentare suplimentară în bibliotecă, pe platformele electronice de specialitate și pe teren					10
Pregătire seminarii/laboratoare, teme, referate, portofolii și eseuri					25
Tutoriat					6
Examinări					2
Alte activități:					-
3.7 Total ore studiu individual	69				
3.8 Total ore pe semestru	125				
3.9 Numărul de credite	5				

4. Precondiții (acolo unde este cazul)

4.1 de curriculum	• Nu este cazul
4.2 de competențe	• Nu este cazul

5. Condiții (acolo unde este cazul)

5.1 De desfășurare a cursului	<ul style="list-style-type: none"> Se pune la dispoziția studenților suportul de curs. Aceștia se vor prezenta la orele de curs cu suportul de curs tipărit. Studenții se vor prezenta la curs cu telefoanele mobile închise. Nu va fi acceptată întârzierea.
5.2 De desfășurare a seminarului/laboratorului	<ul style="list-style-type: none"> Studenții se vor prezenta la seminar/laborator cu telefoanele mobile închise. Studentii trebuie să participe la seminar. Rezolvarea temelor pe parcursul semestrului este obligatorie. Studenții se vor prezenta în laborator cu halat și vor respecta normele de protecție a muncii. Orele de laborator se efectuează în sedințe de 4-6 ore, conform conținutului prezentat mai jos.

6. Competențele specifice acumulate

Competențe profesionale	<p>C1. Operarea cu noțiuni de structură și reactivitate a compusilor chimici</p> <p>C1.2 Explicarea și interpretarea unor proprietăți, concepte, abordări, teorii, modele și noțiuni fundamentale de structură și reactivitate a compusilor chimici.</p> <p>C1.3 Aplicarea noțiunilor fundamentale pentru rezolvarea problemelor asociate structurii și reactivității compusilor chimici.</p> <p>C1.4 Analiza critică a modelelor și teoriilor existente cu privire la structura și reactivitatea compusilor chimici.</p> <p>C2. Determinarea compoziției, structurii și proprietăților fizico-chimice a unor compusi chimici</p> <p>C2.1 Identificarea conceptelor și a metodelor utilizate pentru determinarea compoziției, structurii și a proprietăților fizico-chimice ale compusilor chimici.</p> <p>C2.2 Descrierea și interpretarea metodelor și tehnicilor folosite la determinarea structurii și a proprietăților compusilor chimici; prelucrarea și interpretarea rezultatelor</p> <p>C2.3 Utilizarea corectă a metodelor specifice de analiză a structurii și proprietăților compusilor chimici</p> <p>C2.4 Analiza critică a metodelor aplicate pentru determinarea compoziției, structurii și a proprietăților fizico-chimice ale unor compusi chimici</p> <p>C2.5 Realizarea unor rapoarte științifice cu privire la determinarea structurii și stabilirea proprietăților fizico-chimice ale compusilor chimici.</p>
-------------------------	---

Competențe transversale	<p>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</p> <p>Rezolvarea sarcinilor solicitate în concordanță cu obiectivele generale stabilite prin integrarea în cadrul unui grup de lucru</p> <p>Informarea și documentarea permanentă în domeniul său de activitate în limba română</p> <p>Preocuparea pentru perfecționarea rezultatelor activității profesionale prin implicarea în activitățile desfășurate.</p>
--------------------------------	--

7. Obiectivele disciplinei (reieșind din grila competențelor acumulate)

7.1 Obiectivul general al disciplinei	<ul style="list-style-type: none"> • Aplicarea teoriei grupurilor în determinarea structurii chimice • Cunoașterea noțiunilor fundamentale legate de: simetrie, elemente și operații de simetrie, teoria grupurilor. • Aplicarea elementelor și operațiilor de simetrie în determinarea unor proprietăți structurale ale derivatilor anorganici cum ar fi chiralitate, moment de dipol, activitate IR și Ramman, UV-VIS.
7.2 Obiectivele specifice	<ul style="list-style-type: none"> • Îmbogățirea cunoștințelor de chimie structurală, prin adăugarea de noi cunoștințe, noi explicații la bagajul deja existent; îmbogățirea limbajului chimic. Utilizarea corectă a noțiunilor de chimie. • Dezvoltarea capacităților de sinteză a unor noțiuni fundamentale de chimie. • Capacitate de înțelegere a fenomenelor și proceselor chimice și de aplicare a acestora în cazuri concrete. • Abilitatea de aplicare a cunoștințelor de chimie structurală în ramuri înrudite.

8. Conținuturi

8.1 Curs	Metode de predare	Observații
Introducere – Simetrie, elemente de simetrie. Definirea și explicarea elementelor de simetrie, axa, plan, centru de inversie, elemente improprii de simetrie. 2 ore	Prelegerea, Explicația, Conversația, Descrierea, Problematizarea.	
Operații proprii și improprii de simetrie. Tabela de caractere. Clase de simetrie. 4 ore	Prelegerea, Explicația, Conversația, Descrierea, Problematizarea.	
Grupuri de simetrie. Grupuri de simetrie înaltă, grupuri de simetrie scăzută, grupurile C _n , C _{nv} , D _n , D _{nh} , D _{nd} 2 ore	Prelegerea, Explicația, Conversația, Descrierea, Problematizarea.	
Reprezentări reducibile și ireducibile. Reducerea reprezentărilor reducibile. Produs de simetrie. 2 ore	Prelegerea, Explicația, Conversația, Descrierea, Problematizarea.	
Chiralitate și moment de dipol. Stabilirea chiralității și a momentului de dipol cu ajutorul teoriei grupurilor. Stabilirea elementelor de simetrie care permit sau nu prezenta acestor proprietăți. 2 ore	Prelegerea, Explicația, Conversația, Descrierea, Problematizarea.	
Determinarea activității IR și Ramann utilizând noțiunile învățate. Stabilirea bazei reprezentării, determinarea reprezentării reducibile și reducerea acesteia în reprezentări ireducibile. Simetria vibrațiilor normale active IR și Ramann. 4 ore	Prelegerea, Explicația, Conversația, Descrierea, Problematizarea.	
Termeni spectrali. Scindarea termenilor spectrali în câmpuri de diferite simetrii. Factori care influențează taria scindării. Diagrame de termeni spectroscopici (Orgel și Tanabe-Sugano) 4 ore	Prelegerea, Explicația, Conversația, Descrierea, Problematizarea.	
Tranziții electronice. Spectroscopia UV-VIS. Corelarea produsului operațiilor de simetrie cu tranzițiile electronice, reguli de selecție, Determinarea tranzițiilor permise și interzise de simetrie. 2 ore	Prelegerea, Explicația, Conversația, Descrierea, Problematizarea.	
Simetria orbitalilor moleculari. Construirea diagramelor de OM pentru sisteme chimice simple homonucleare H ₂ , H ₃ , A ₂ și heteronucleare AH ₂ , AH ₃ etc. 4 ore	Prelegerea, Explicația, Conversația, Descrierea, Problematizarea.	
Diagrame de orbitali moleculari-continuare. Construirea unor diagrame de orbitali moleculari pentru compusi cu geometrie octaedrică (O _h), tetraedrică (T _d), plan patratică (D _{4h}) etc.	Prelegerea, Explicația, Conversația, Descrierea, Problematizarea.	

2 ore		
Bibliografie <ol style="list-style-type: none"> 1. Principles of Chemistry, A Textbook of General Chemistry, Ioan Baldea, Cluj University Press , 2005 2. The Nature of Atoms and Molecules, A General Chemistry, E.C. Scott, F.A. Kanda, Harper & Row Publishers, New York & Evanston, 1962. 3. Chimie Anorganica, D.F.Schrive, P.W. Atkins, C.H. Langford, Editura tehnica, Bucuresti, 1998. 4. Inorganic Chemistry, Principles of the Structure and Reactivity, E. Huheey, E.A. Keiter, L. Keiter, ISBN 2-8041-2112-7, HarperCollins, 1993 5. www.chemweb.com 6. www.webelements.com 7. Aplicatii ale teoriei grupurilor in chimie, G.N. Nemes, Editura Presa Universitara Clujeana, 2013, ISBN: 978-973-595-619-6. 8. Bazele chimiei compusilor coordinativi, Aurel Pui, Danut-Gabriela Cozma, Editura Matrix Rom, Bucuresti, 2003, ISBN: (10)973-755-116-8. 		
8.2 Seminar	Metode de predare	Observatii
1. Determinarea elementelor de simetrie. Exercitii. Aplicatii utilizand computerul si programele specifice aferente.	Experimentul; Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea	
2. Operatii de simetrie. Aplicatii utilizand computerul si programele specifice aferente	Experimentul; Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea	
3. Operatii de simetrie proprii si improprii. Clase de simetrie. Exercitii si aplicatii utilizand computerul si programele specifice aferente	Experimentul; Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea	
4. Determinarea grupurilor de simetrie. Exercitii si aplicatii.	Experimentul; Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea	
5. Stabilirea chiralitatii cunoscând apartenența unei molecule la un grup de simetrie sau elementele de simetrie specifice.	Experimentul; Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea	
6. Determinarea momentului de dipol a unor molecule, pe baza teoriei grupurilor.	Experimentul; Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea	
7. Tabela de caractere. Calculul reprezentarilor reducibile.	Experimentul; Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea	
8. Reducerea reprezentarilor reducibile in reprezentari ireducibile.	Experimentul; Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea	
9. Baze de reprezentare. Reducerea reprezentarilor in diverse baze de reprezentare.	Experimentul; Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea	
10. Determinarea activității IR si Ramann utilizând metoda teoriei grupurilor. Exercitii si aplicatii	Experimentul; Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea	
11. Termeni spectrali. Tranzitii electronice permise/interzise. Reguli de selectie.	Experimentul; Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea	
12. Determinarea activității UV-Vis utilizând metoda teoriei grupurilor. Exercitii si Aplicatii.	Experimentul; Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea	
13. Calculul produsului de simetrie. Simetria orbitalilor moleculari.	Experimentul; Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea	
14. Construirea diagramelor de orbitali moleculari pentru compusi de diferite simetrii.	Experimentul; Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea	
8.3 Laborator	Metode de predare	Observatii
1. Modelarea unor sisteme chimice uzuale cu ajutorul programelor de modelare moleculara (Spartan). Determinarea elementelor de simetrie si a apartenentei moleculelor modelate al grupul de simetrie. Determinarea geometriei celei mai stabile, vizualizarea orbitalilor moleculari, simularea spectrelor IR. (4 ore)	Experimentul; Explicatia; Exerciitiu, modelarea, problematizare	Lucrarile se vor efectua in cele trei unitati, cu numarul de ore indicat la fiecare unitate.
2. Sinteza unor compleci ai cuprului cu amine. Inregistrarea spectrelor IR pentru complexii sintetizati, prelucrarea spectrelor. Determinarea simetriei compusilor sintetizati si a spectrelor lor IR (pe baza elementelor de simetrie). Compararea rezultatelor experimentale cu cele obtinute teoretic utilizand teoria grupurilor. (4 ore)	Experimentul; Explicatia; Problematizarea, exercitiul.	
2. Sinteza unor compleci ai cuprului $Cu(H_2O)_n(NH_3)_{6-n}$ si ai nichelului NiL_6 . Inregistrarea spectrelor UV-VIS pentru complexii sintetizati, prelucrarea spectrelor. Determinarea simetriei compusilor sintetizati si a activitatii UV-	Experimentul; Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea	

VIS (pe baza elementelor de simetrie). Calculul parametrilor spectrali (lungime, număr de undă, parametru de scindare în câmp cristalin, parametru nefelauetic, gradul de covalență al legăturii) Compararea rezultatelor experimentale cu cele obținute teoretic utilizând teoria grupurilor. (6 ore)		
--	--	--

Bibliografie

1. Principles of Chemistry, A Textbook of General Chemistry, Ioan Baldea, Cluj University Press, 2005
2. The Nature of Atoms and Molecules, A General Chemistry, E.C. Scott, F.A. Kanda, Harper & Row Publishers, New York & Evanston, 1962.
3. Chimie Anorganică, D.F. Schriver, P.W. Atkins, C.H. Langford, Editura tehnică, București, 1998.
4. Inorganic Chemistry, Principles of the Structure and Reactivity, E. Huheey, E.A. Keiter, L. Keiter, ISBN 2-8041-2112-7, HarperCollins, 1993
5. www.chemweb.com
6. www.webelements.com
7. Referate și fișe de lucru pentru activitățile de laborator

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

- Prin însușirea conceptelor teoretico-metodologice și abordarea aspectelor practice incluse în disciplina *Chimie Anorganică III*, studenții dobândesc un bagaj de cunoștințe consistent, în concordanță cu competențele parțiale cerute pentru ocupațiile posibile prevăzute în Grila 1 – RNCIS.

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 – înțelegerea și aplicarea corectă a problematicei tratate la curs. Rezolvarea corectă a exercițiilor și problemelor.	Examen scris – accesul la examen este condiționat de rezolvarea temelor de seminar și prezenta la activitățile practice, conform regulamentului. Intenția de fraudă la examen se pedepsește cu eliminarea din examen. Frauda la examen se pedepsește prin exmatriculare conform regulamentului ECST al UBB	80%
10.5 Seminar/laborator	Corectitudinea răspunsurilor – însușirea și înțelegerea corectă a problematicei tratate la seminar și laborator. Rezolvarea corectă a temelor pe parcursul semestrului. Rezolvarea sarcinilor practice.	Temele de seminar se predau la datele stabilite de comun acord cu studenții.	20%
10.6 Standard minim de performanță			
<ul style="list-style-type: none"> • Nota 5 (cinci) la examen conform baremului. 			

Data completării
30 aprilie 2015

Semnătura titularului de curs
Conf. dr. Nemes Gabriela

Semnătura titularului de seminar
Conf. dr. Nemes Gabriela

Data avizării în departament
.....

Semnătura directorului de departament
Prof. Dr. Cristian Silvestru

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