

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	Inginerie Chimică
1.5 Ciclul de studii	Masterat
1.6 Programul de studiu / Calificarea	Ingineria materialelor și protecția mediului / Master's Degree

2. Date despre disciplină

2.1 Denumirea disciplinei	Chimie supramoleculara - CMI6112				
2.2 Titularul activităților de curs	Prof. Dr. Cristian Silvestru				
2.3 Titularul activităților de seminar	Prof. Dr. Cristian Silvestru				
2.4 Anul de studiu	II	2.5 Semestrul	3	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	3	Din care: 3.2 curs	2	3.3 seminar/laborator	1
3.4 Total ore din planul de învățământ	42	Din care: 3.5 curs	28	3.6 seminar/laborator	14
Distribuția fondului de timp:					ore
Studiul după manual, suport de curs, bibliografie și notițe					20
Documentare suplimentară în bibliotecă, pe platformele electronice de specialitate și pe teren					20
Pregătire seminarii/laboratoare, teme, referate, portofolii și eseuri					20
Tutoriat					15
Examinări (oral)					8
Alte activități:					-
3.7 Total ore studiu individual		83			
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"> • Studentii vor primi suportul de curs • Se va stimula participarea interactiva • Studenții se vor prezenta la curs cu telefoanele mobile închise
5.2 De desfășurare a seminarului/laboratorului	<ul style="list-style-type: none"> • Studenții se vor prezenta la seminar/laborator cu telefoanele mobile închise • Nu va fi acceptată întârzierea

6. Competențele specifice acumulate

Competențe profesionale	<p>C1 Descrierea, analiza și utilizarea unor concepte și a teoriilor avansate din domeniul ingineriei materialelor și a protecției mediului</p> <ul style="list-style-type: none"> C1.1 Definirea noțiunilor, conceptelor, teoriilor și modelelor din domeniul ingineriei materialelor și protecției mediului și utilizarea lor adecvată în comunicarea profesională C1.2 Utilizarea cunoștințelor aprofundate din domeniul chimiei și ingineriei chimice pentru explicarea și interpretarea proceselor specifice ingineriei materialelor și protecției mediului C1.3 Identificarea și aplicarea conceptelor, metodelor și teoriilor avansate pentru rezolvarea problemelor specifice ingineriei materialelor și protecției mediului C1.4 Analiza critică și utilizarea metodelor și tehnicilor avansate pentru evaluarea cantitativă și calitativă a proceselor din ingineria materialelor și protecția mediului C1.5 Aplicarea conceptelor și teoriilor avansate din domeniul ingineriei materialelor și protecției mediului pentru elaborarea proiectelor și rezolvarea problemelor <p>C3 Conceperea și realizarea de materiale avansate utilizate în industrie și în protecția mediului</p> <ul style="list-style-type: none"> C3.1 Definirea limbajului și identificarea conceptelor avansate de realizare a materialelor avansate și a proceselor de depoluare
Competențe transversale	<ul style="list-style-type: none"> Informarea și documentarea permanentă în domeniul său de activitate în limba română

7. Obiectivele disciplinei (reieșind din grila competențelor acumulate)

7.1 Obiectivul general al disciplinei	<ul style="list-style-type: none"> Cunoașterea noțiunilor fundamentale legate de chimia supramoleculară: definiție, interacțiuni intermoleculare, auto-ansamblare, supermolecule, structuri supramoleculare și exemplificarea cunoștințelor acumulate pe complexi de tip „host-guest” Insusirea cunoștințelor legate de modul de auto-ansamblare și auto-organizare prin legături de hidrogen, legături dative, legături secundare, interacțiuni electrostatice, legături π și stacking π-π cu exemplificare pe structuri de tipul helicalilor, catenatilor, rotaxanilor și supermoleculelor „colivie”.
7.2 Obiectivele specifice	<ul style="list-style-type: none"> Acumularea de noțiuni de chimie supramoleculară - interacții specifice „host-guest”, metode de investigare a acestora, tipuri de legături ce stau la baza auto-ansamblării și auto-organizării în chimia anorganică, organică și organometalică, principiile care stau la baza design-ului și funcționării diverselor mașini moleculare și aplicațiile sistemelor supramoleculare.

8. Conținuturi

8.1 Curs	Metode de predare	Observații
<p>1. Principiile de bază ale chimiei supramoleculare:</p> <p>a) definiții și istoric; b) interacțiuni intermoleculare. Auto-ansamblare. Supermolecule și structuri supramoleculare (definirea noțiunilor de chimie supramoleculară, ansambluri supramoleculare și supermolecule, chimie anorganică și organometalică supramoleculară) (4 ore).</p>	<p>Prelegerea Explicația Conversația Descrierea Problematizarea</p>	

2. Complexare “host-guest” (oaspete-gazda) (coranzi, criptanzi, cavitanzi, podanzi, recunoastere sferica, tetraedrica si liniara, molecule coreceptoare) (4 ore).	Prelegerea Explicatia Conversatia Descrierea Problematizarea	
3. Auto-assamblarea si auto-organizarea in chimia anorganica si organometalica [legatura de hidrogen, legaturi dative (donor-acceptor), legaturi secundare, interactiuni electrostatice, legaturi pi, “stacking” pi-pi] (4 ore).	Prelegerea Explicatia Conversatia Problematizarea	
4. Structuri auto-asamblate (helicati, catenani, rotaxani, supermolecule “colivie”) (4 ore).	Prelegerea Explicatia Conversatia Descrierea Problematizarea	
5. “Ingineria cristalelor” (Proiectarea structurii cristaline) (4 ore).	Prelegerea Explicatia Conversatia Descrierea Problematizarea	
6. Masini moleculare (self-assembly, conformatie fluxionala) (4 ore).	Prelegerea Explicatia Conversatia Descrierea Problematizarea	
7. Cataliza supramoleculara si alte aplicatii (cataliza, materiale cu proprietati speciale) (4 ore).	Prelegerea Explicatia Conversatia Descrierea Problematizarea	

Bibliografie

1. J.M. Lehn, Angew. Chem, Int. Ed. Engl. 1988, 27, 89 (Nobel lecture) – compulsory reading.
2. J.M. Lehn, Supramolecular Chemistry. Concepts and Perspectives. VCH, Weinheim, 1995.
3. J. L. Atwood, J. W. Steed (Eds.), *Encyclopedia of Supramolecular Chemistry*, CRC Press, Taylor & Francis Group, Boca Raton, USA, 2004.
3. K. Ariga, T. Kunitake, *Supramolecular Chemistry – Fundamentals and Applications*, Springer Verlag, Berlin-Heidelberg, 2006.
3. J. W. Steed, J. L. Atwood, *Supramolecular Chemistry*, 2nd Ed., John Wiley & Sons, Chichester, England, 2009.
3. Haiduc and F.T. Edelmann, *Supramolecular Organometallic Chemistry*, Wiley-VCH, Weinheim, New York, 1999.
4. Suport de curs, prezentare PowerPoint.

Bibliografie optionala (biblioteca titularului de disciplina:

1. J. M. Lehn, J. L. Atwood, J. E. D. Davies, D. D. MacNicol, F. Vögtle (Eds.), *Comprehensive Supramolecular Chemistry*, Vols.1-11, Pergamon Press, Oxford, 1996.
2. J. W. Steed, D. R. Turner, K. J. Wallace, *Core Concepts in Supramolecular Chemistry and Nanochemistry*, John Wiley & Sons, Chichester, England, 2007.
3. A. Laguna (Ed.), *Modern Supramolecular Gold Chemistry - Gold-Metal Interactions and Applications*, Wiley-VCH, Weinheim, Germany, 2008.
4. P. W. N. M. Van Leeuwen (Ed.), *Supramolecular Catalysis*, Wiley-VCH, Weinheim, Germany, 2008.

8.2 Seminar / laborator	Metode de predare	Observații
1. Principiile de baza ale chimiei supramoleculare (2 ore).	Experimentul; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea	Seminarul se va baza pe prezentarea și dezbaterile unor articole din literatura de specialitate pe teme propuse
2. Complexare “host-guest” (oaspete-gazda) (2 ore).	Experimentul; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea	
3. Auto-asamblarea și auto-organizarea în chimia anorganică și organometalică (2 ore).	Experimentul; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea	
4. Structuri auto-asamblate (2 ore).	Experimentul; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea	
5. “Ingineria cristalelor” (Proiectarea structurii cristaline) (2 ore).	Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea	
6. Mașini moleculare (2 ore).	Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea	
7. Cataliza supramoleculară și alte aplicații (2 ore).	Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea	

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 supramoleculară*, 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	<ul style="list-style-type: none"> corectitudinea răspunsurilor – însușirea și înțelegerea corectă a problematicei tratate la curs 	<ul style="list-style-type: none"> examen oral – dezbaterile unui articol de specialitate intenția de fraudă la examen se pedepsește cu eliminarea din examen frauda la examen se pedepsește prin exmatriculare conform regulamentului ECST al UBB contestațiile se rezolvă de către titularul de disciplină 	80%
10.5 Seminar/laborator	<ul style="list-style-type: none"> corectitudinea răspunsurilor – însușirea și înțelegerea corectă a problematicei tratate la laborator calitatea referatelor 	<ul style="list-style-type: none"> la nota finală se va ține cont de activitatea studenților în cadrul orelor de seminar 	20%

	pregătite		
10.6 Standard minim de performanță			
<ul style="list-style-type: none"> Nota 5 (cinci) la examenul oral. 			

Data completării
22.10.2012

Semnătura titularului de curs

Semnătura titularului de seminar
-

Data avizării în departament
24.10.2012

Semnătura directorului de departament