

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	Inginerie Chimică
1.4 Domeniul de studii	Inginerie chimică
1.5 Ciclul de studii	Master
1.6 Programul de studiu / Calificarea	Inginerie chimică – IMPM / inginer

2. Date despre disciplină

2.1 Denumirea disciplinei	Nanomateriale oxidice si aplicatiile lor – CMR7126				
2.2 Titularul activităților de curs	Lect. dr. ing. Firuta Goga				
2.3 Titularul activităților de seminar	Lect. dr. ing. Firuta Goga				
2.4 Anul de studiu	II	2.5 Semestrul	3	2.6. Tipul de evaluare	C
2.7 Regimul disciplinei					Op

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					34
Documentare suplimentară în bibliotecă, pe platformele electronice de specialitate și pe teren					34
Pregătire seminarii/laboratoare, teme, referate, portofolii și eseuri					26
Tutoriat					7
Examinări					7
Alte activități:					-
3.7 Total ore studiu individual	108				
3.8 Total ore pe semestru	150				
3.9 Numărul de credite	6				

4. Precondiții (acolo unde este cazul)

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

5. Condiții (acolo unde este cazul)

5.1 De desfășurare a cursului	<ul style="list-style-type: none"> Studentii 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"> Studentii se vor prezenta la seminar/laborator cu telefoanele mobile închise Studentii se vor prezenta în laborator cu halat, manusi, cârpă de

	<p>laborator.</p> <ul style="list-style-type: none"> • Studenții nu pot lăsa nesupravegheată o instalație în funcțiune • Predarea referatului de laborator se va face cel târziu în săptămâna următoare desfășurării efective a lucrării • Pentru predarea cu întârziere se penalizează cu 0,5 puncte/zi • Este interzis accesul cu mâncare în laborator
--	--

6. Competențele specifice acumulate

Competențe profesionale	<p>Definirea limbajului și identificarea conceptelor avansate de realizare a materialelor avansate și a proceselor de depoluare</p> <p>Explicarea și înțelegerea funcționării aparatelor, utilajelor și proceselor specifice producției de materiale avansate</p> <p>Utilizarea de modele matematice pentru optimizarea exploatarei și controlului automat al aparatelor, utilajelor și proceselor din ingineria materialelor și protecția mediului</p> <p>Efectuarea unui studiu bibliografic extins aferent temei de cercetare alese, organizarea și sintetizarea datelor cu însușirea terminologiei specifice domeniului; cunoașterea metodelor generale și specifice de cercetare</p> <p>Utilizarea cunoștințelor de specialitate pentru stabilirea strategiei cercetării; realizării experimentelor și interpretarea rezultatelor</p> <p>Utilizarea aparatului conceptual și metodologic de cercetare pentru abordări teoretice noi în sinteza de materiale și tehnologii de depoluare</p> <p>Selectarea și utilizarea adecvată a metodelor de cercetare pentru o interpretare corectă a rezultatelor și formularea de concluzii pertinente</p> <p>Utilizarea conceptelor fundamentale și aplicative în dezvoltarea de proiecte de cercetare</p>
Competențe transversale	<p>Executarea de sarcini profesionale complexe și realizarea individuală de activități de cercetare-proiectare, utilizând aparatura specifică (inclusiv cea asistată de calculator), cu respectarea normelor de etică profesională și de conduită morală</p> <p>Planificarea, monitorizarea și asumarea sarcinilor profesionale ale unui grup profesional subordonat. Demonstrarea capacității de coordonare a activității, gândire analitică, adaptabilitate și flexibilitate, colaborare cu membrii echipei</p> <p>Autoevaluarea performanțelor profesionale proprii și stabilirea nevoilor de formare continuă, informarea și documentarea permanentă în domeniul său de activitate și domenii conexe, în corelație cu nevoile pieței muncii</p>

7. Obiectivele disciplinei (reieșind din grila competențelor acumulate)

7.1 Obiectivul general al disciplinei	<ul style="list-style-type: none"> Să familiarizeze studenții cu noțiunile de bază, conceptele, teoriile și modelele de bază din domeniul materialelor oxidice avansate
7.2 Obiectivele specifice	<ul style="list-style-type: none"> Dobândirea cunoștințelor teoretice de baza privind chimia și tehnologia materialelor oxidice avansate Dobândirea cunoștințelor referitoare la compoziția, microstructura, metode avansate de procesare în corelație cu funcția de utilizare a materialelor oxidice

8. Conținuturi

8.1 Curs	Metode de predare	Observații
8.1.1. <i>Noțiuni introductive:</i> caracterizarea sistemelor oxidice, importanța lor în sinteza materialelor, interacțiuni în sisteme oxidice, proprietăți specifice nanomaterialelor oxidice.	Prelegerea Explicația Conversația	
8.1.2. <i>Metode de obtinere specifice nanomaterialelor oxidice:</i> Sinteza materialelor sub forma de particule: prin reacții în faza solidă, mecano-sinteză, metoda sol-gel, metoda combustiei.	Prelegerea Explicația Conversația	
8.1.3. <i>Metode de obtinere:</i> Sinteza materialelor sub forma de filme subțiri: metode electrochimice, PVD, CVD, sputtering și ablatia laser..	Prelegerea; Explicația Conversația	
8.1.4. <i>Metode de obtinere:</i> Sinteza materialelor oxidice masive și nanoporoase	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea	
8.1.5. Proprietăți magnetice. Mecanism fero-antiferomagnetic. Nanomateriale cu proprietăți magnetice și aplicații în stocare de informații, magneti permanenți, medicină,	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea	
8.1.6. -8.1.7. Proprietăți electrice, dielectrice, superconductivitate. Tipuri de materiale oxidice superconductoare, semiconductoare, cu conducție ionică, dielectrice, feroelectrice, piroelectrice, piezoelectrice. Aplicații: electroliți solizi pentru pile de combustie, termistori, rezistori.	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea	
8.1.8. Proprietăți optice. Culoarea, luminiscenta, fotoluminiscenta. Aplicații: nanomateriale cu funcție de colorare (pigmenți oxidici), luminofori, cosmetică.	Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea; Dezbaterile;	
8.1.9. Nanomateriale oxidice poroase: macro- mezo- microporoase: argile anionice, zeoliți, materiale mezoporoase tip MCM, sticle poroase. Aplicații: adsorbția gazelor și vaporilor, procese de schimb ionic, catalizatori, membrane de separare.	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea Problematizarea;	

8.1.10. Biomateriale oxidice . Hidroxiapatita: caracterizare, obtinere, aplicatii in implanturi si reconstructii osoase. Biocompozite oxidice cu aplicatii implanturi.	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea Dezbateră;	
8.1.11 Nanotuburi oxidice: Nanotuburi de Vox-NTs, nanotuburi de TiO ₂ . Aplicatii ale nanotuburilor pe baza de oxizi.	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea	
8.1.12. Materiale nanostructurate speciale: materiale pe baza de hidrotalcit, metode de obtinere, caracterizare, aplicatii.	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea	
8.1.13. Nanomateriale compozite	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea	
8.1.14. Evaluarea cunostintelor		
Bibliografie 1. M.Lahmani, C.Brechignac, P.Houdy, <i>Le nanosciences. Nanomateriaux et nanochimie</i> , Editura Belin, Paris, 2006, ISBN 1635-8414. 2. Carl C. Koch, <i>Nanostructured materials, Processing, Properties and Potential Applications</i> , Noyes Publications/William Andrew Publishing, USA 2002, ISBN 0-8155-1451-4 3.C.N.R.Rao, B.Raveau, <i>Transition Metal Oxides, Structure, Properties, and Synthesis of Ceramic Oxides</i> , Wiley-VCH, New York,1998, ISBN 0-471-18971-5. 4. Anthony R. West, <i>Basic Solid State Chemistry</i> , New York 2009, ISBN 0471-98755-7. 5. Eveline Popovici, <i>Materiale nanostructurate avansate. Prezent și viitor</i> , vol.I, II, III, Editura Demiurg, Iași ,2009, ISBN 978-973-152-001-8 6. I.Lazău, C. Păcurariu, Y. Ecsedi, R.Ianoș. <i>Metode neconvenționale utilizate în sinteza compușilor oxidici</i> , Editura Politehnica, Timișoara 2006, ISBN (10)973-625-365-1; ISBN (13)978-973-625-365-2 7. I.Mîndru, D.Gingașu, G.Marinescu, L.Patron, <i>Desing de nanomateriale oxidice cu structură spinelică</i> , Editura MatrixRom, București, 2008, ISBN,978-973-755-437-6. 8. C.N.Rao, J. Gopalakrishnan, <i>New Directions in Solid State Chemistry</i> , Cambridge University press, 2004, ISBN 0-521-49559-8 9. F.Goga, <i>Tehnici de analiză a materialelor oxidice</i> , Editura Presa Universitară Clujeană, Cluj Napoca 2006, ISBN (10) 973-610-495-8, ISBN (13) 978-973-610-495-4. 10. D.Becherescu, ș.a., <i>Chimia stării solide</i> , vol.I, Ed.Științifică și Enciclopedică, București, 1983. 11.A.L.Ghirișan, <i>Separarea fizico-mecanică a sistemelor eterogene solid-lichid</i> , Editura Casa Cărții de Știință, Cluj Napoca, 2005, ISBN973-686-662-9.		
8.2 Seminar / laborator/proiect	Metode de predare	Observații
8.2.1. Prezentarea lucrărilor și instructaj de protecția muncii	Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea;	
8.2.2. Sinteza unui material oxidic sub forma de pudră prin metoda sol -gel	Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea;	
8.2.3. . Sinteza unui material oxidic sub formă de film	Explicația; Conversația;	

subțire prin metoda centrifugării.	Descrierea; Problematizarea;	
8.2.4. Analiza termică și termogravimetrică: studiul proceselor care au loc la calcinarea gelurilor materialelor oxidice obținute prin metoda sol gel.	Experimentul; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea;	
8.2.5. Analize roentgeno-structurale a materialului obținut la pct 2și 3.	Experimentul; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea;	
8.2.6. Analiza granulometrică a pudrelor obținute prin metoda difracției unde laser.	Experimentul; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea;	
8.2.7. . Caracterizarea materialelor oxidice prin microscopie electronică SEM si AFM.	Experimentul; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea;	

Bibliografie

1. M.Lahmani, C.Brechignac, P.Houdy, *Le nanosciences. Nanomateriaux et nanochimie*, Editura Belin, Paris, 2006, ISBN 1635-8414.
2. Carl C. Koch, *Nanostructuredmaterials, Processing, Properties and Potential Applications*, Noyes Publications/William Andrew Publishing, USA 2002, ISBN 0-8155-1451-4
- 3.C.N.R.Rao, B.Raveau, *Transition Metal Oxides, Structure, Properties, and Synthesis of Ceramic Oxides*, Wiley-VCH, New York,1998, ISBN 0-471-18971-5.
4. Anthony R. West, *Basic Solid State Chemistry*, New York 2009, ISBN 0471-98755-7.
5. Eveline Popovici, *Materiale nanostructurate avansate. Prezent și viitor*, vol.I, II, III, Editura Demiurg, Iași ,2009, ISBN 978-973-152-001-8
6. I.Lazău, C. Păcurariu, Y. Ecsedi, R.Ianoș. *Metode neconvenționale utilizate în sinteza compușilor oxidici*, Editura Politehnica, Timișoara 2006, ISBN (10)973-625-365-1; ISBN (13)978-973-625-365-2
7. I.Mîndru, D.Gingașu, G.Marinescu, L.Patron, *Desing de nanomateriale oxidice cu structură spinelică*, Editura MatrixRom, București, 2008, ISBN,978-973-755-437-6.
8. C.N.Rao, J. Gopalakrishnan, *New Directions in Solid State Chemistry*, Cambridge University press, 2004, ISBN 0-521-49559-8
9. F.Goga, *Tehnici de analiză a materialelor oxidice*, Editura Presa Universitară Clujeană, Cluj Napoca 2006, ISBN (10) 973-610-495-8, ISBN (13) 978-973-610-495-4.
10. D.Becherescu, ș.a., *Chimia stării solide*, vol.I, Ed.Științifică și Enciclopedică, București, 1983.
- 11.A.L.Ghirișan, *Separarea fizico-mecanică a sistemelor eterogene solid-lichid*, Editura Casa Cărții de Știință, Cluj Napoca, 2005, ISBN973-686-662-9.

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

- Prin însușirea conceptelor teoretico-metodologice si abordarea aspectelor practice incluse in disciplina sus mentionata studentii masteranzi dobandesc un bagaj de cunostinte consistent, in


10. Evaluare

Tip activitate	10.1 Criterii de evaluare	10.2 metode de evaluare	10.3 Pondere din nota finala
10.4 Curs	<p>Corectitudinea raspunsurilor – însusirea si înțelegerea corecta a problematiei tratate la curs</p> <p>Capacitatea de particulariza fenomenele generale la un produs specific</p>	<p>Examen scris – accesul la examen este conditionat de sustinerea colocviului de laborator si prezentarea referatelor de laborator corespunzatoare tuturor lucrarilor practice.</p> <p>Intentia de fraudă la examen se pedepseste cu eliminarea din examen.</p> <p>Frauda la examen se pedepseste prin exmatriculare conform regulamentului ECST al UBB</p>	70%
10.5 Seminar/laborator/proiect	<p>Corectitudinea raspunsurilor – însusirea si înțelegerea corecta a problematiei tratate la seminar/laborator</p> <p>Calitatea referatelor pregatite</p> <p>Activitatea desfasurata în laborator</p>	<p>Referatele de laborator corespunzatoare tuturor lucrarilor practice se predau în ultima saptamâna de activitate didactica</p> <p>Colocviu laborator se sustine în ultima saptamâna de activitate didactica</p>	30%
10.6 Standard minim de performanta			
<p>Conditie minima de promovare a examenului: nota 5 la colocviu de laborator si nota 5 la examen.</p> <p>Cunoasterea notiunilor introductive; notiuni generale despre nanomateriale, metode generale de obtinere a nanomaterialelor oxidice, proprietati, aplicatii.</p>			

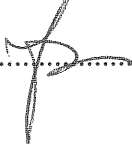
Data completarii

30.03.2017

Semnatura titularului de curs



Semnatura titularului de seminar



Data avizarii în departament

31 mart 2017

Semnatura directorului de departament

