

FISA DISCIPLINEI

1. Date despre program

1.1 Institutia de învățământ superior	Univeristatea Babes-Bolyai, Cluj-Napoca
1.2 Facultatea	Chimie si Inginerie Chimica
1.3 Departamentul	Inginerie Chimica
1.4 Domeniul de studii	Inginerie chimica
1.5 Ciclul de studii	Master
1.6 Programul de studiu / Calificarea	Inginerie Chimica Avansata de Proces

2. Date despre disciplina

2.1 Denumirea disciplinei	Metode neconventionale de sinteza a materialelor ceramice, liante si vitroase – CME7332						
2.2 Titularul activitatilor de curs	Conf. dr. ing. Maria Gorea; lect. Dr. Ing. Firuta Goga						
2.3 Titularul activitatilor de seminar	Conf. dr. ing. Maria Gorea; lect. Dr. Ing. Firuta Goga						
2.4 Anul de studiu	II	2.5 Semestrul	3	2.6. Tipul de evaluare	E	2.7 Regimul disciplinei	Obl

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

3.1 Numar de ore pe saptamâna	4	Din care: 3.2 curs	3	3.3 seminar/laborator	1
3.4 Total ore din planul de învățământ	56	Din care: 3.5 curs	42	3.6 seminar/laborator	14
Distributia fondului de timp:					ore
Studiul dupa manual, suport de curs, bibliografie si notite					30
Documentare suplimentara în biblioteca, pe platformele electronice de specialitate si pe teren					30
Pregatire seminarii/laboratoare, teme, referate, portofolii si eseuri					24
Tutoriat					5
Examinari					5
Alte activitati:					-
3.7 Total ore studiu individual	94				
3.8 Total ore pe semestru	150				
3.9 Numarul de credite	6				

4. Preconditii (acolo unde este cazul)

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

5. Conditii (acolo unde este cazul)

5.1 De desfasurare a cursului	<ul style="list-style-type: none"> Studentii se vor prezenta la curs cu telefoanele mobile închise Nu va fi acceptata întârzierea
5.2 De desfasurare 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, cârpa de

	<p>laborator.</p> <ul style="list-style-type: none"> • Studentii nu pot lasa nesupravegheata o instalatie în functiune • Predarea referatului de laborator se va face cel târziu în saptamâna urmatoare desfasurarii efective a lucrarii • Pentru predarea cu întârziere se penalizeaza cu 0,5 puncte/zi • Este interzis accesul cu mâncare în laborator
--	--

6. Competentele specifice acumulate

Competente profesionale	<p>Definirea limbajului si identificarea conceptelor avansate de realizare a materialelor avansate si a proceselor de depoluare</p> <p>Explicarea si înțelegerea functionarii aparatelor, utilajelor si proceselor specifice productiei de materiale avansate</p> <p>Utilizarea de modele matematice pentru optimizarea exploatarii si controlului automat al aparatelor, utilajelor si proceselor din ingineria materialelor si protectia mediului</p> <p>Efectuarea unui studiu bibliografic extins aferent temei de cercetare alese, organizarea si sintetizarea datelor cu însusirea terminologiei specifice domeniului; cunoasterea metodelor generale si specifice de cercetare</p> <p>Utilizarea cunostintelor de specialitate pentru stabilirea strategiei cercetarii; realizarii experimentelor si interpretarea rezultatelor</p> <p>Utilizarea aparatului conceptual si metodologic de cercetare pentru abordari teoretice noi în sinteza de materiale si tehnologii de depoluare</p> <p>Selectarea si utilizarea adecvata a metodelor de cercetare pentru o interpretare corecta a rezultatelor si formularea de concluzii pertinente</p> <p>Utilizarea conceptelor fundamentale si aplicative în dezvoltarea de proiecte de cercetare</p>
Competente transversale	<p>Executarea de sarcini profesionale complexe si realizarea individuala de activitati de cercetare-proiectare, utilizând aparatura specifica (inclusiv cea asistata de calculator), cu respectarea normelor de etica profesionala si de conduita morala</p> <p>Planificarea, monitorizarea si asumarea sarcinilor profesionale ale unui grup profesional subordonat. Demonstrarea capacitatii de coordonare a activitatii, gândire analitica, adaptabilitate si flexibilitate, colaborare cu membrii echipei</p> <p>Autoevaluarea performantelor profesionale proprii si stabilirea nevoilor de formare continua, informarea si documentarea permanenta în domeniul sau de activitate si domenii conexe, în corelatie cu nevoile pietei muncii</p>

7. Obiectivele disciplinei (reiesind din grila competentelor acumulate)

7.1 Obiectivul general al disciplinei	<ul style="list-style-type: none"> • Sa familiarizeze studentii cu notiunile de baza, conceptele, teoriile si modelele de baza din domeniul materialelor oxidice avansate
7.2 Obiectivele specifice	<ul style="list-style-type: none"> • Dobândirea cunostintelor teoretice de baza privind chimia si tehnologia materialelor oxidice avansate • Dobândirea cunostintelor referitoare la compozitia, microstructura,

8. Continuturi

8.1 Curs	Metode de predare	Observatii
8.1.1. Ceramici cu fiabilitate ridicata. Metode de procesare, densificare, procesarea din pudre coloidale. Pudre de nitru de siliciu. Sinteza si caracterizarea pudrelor, dispersia, proprietati superficiale, sinterizarea pudrelor, proprietati.	Prelegerea Explicatia Conversatia	
8.1.2. Ceramici de zirconie stabilizata. Procesare umeda, microstructura, fasonare, tratament termic, proprietati. Ceramici structurale. Procese de depunere în straturi subtiri.	Prelegerea Explicatia Conversatia	
8.1.3. Ceramica pentru electrotehnica si electronica (BaTiO ₃ , ZnO, etc). Procesare prin fasonare uscata, turnare din barbotine, tratament termic, proprietati. Procesarea in microunde a ceramicilor.	Prelegerea; Explicatia Conversatia	
8.1.4. Compozite ceramice. Microstructura si procesare, sinterizare si presare la cald, reactii la procesare. Metode de procesare din topitura, depunere chimica din vapori, etc.	Prelegerea; Explicatia Conversatia; Descrierea	
8.1.5. Lianti de tip oxid-sare-apa. A. Lianti în sistemul MgO-MgCl ₂ (MgSO ₄)-H ₂ O. Echilibre de faza, compozitii, caracteristici. B. Lianti nemagnezieni similari cimentului Sorel. Sisteme liante alcalino-pământoase si sisteme liante cu elemente cationice diferite.	Prelegerea; Explicatia Conversatia; Descrierea	
8.1.6. Lianti de tip oxid-acid-apa. A. Lianti fosfatici. Echilibre de faza. Produsi de reactie. Mecanisme de întarire. B. Biocimenturi. Tipuri reprezentative (calciofosfatice, ciment dental zincofosfatice, magneziofosfatice si silicofosfatice).	Prelegerea; Explicatia Conversatia; Descrierea	
8.1.7. Lianti pentru mase rezistente la temperaturi ridicate (refractari). Lianti aluminofosfatici, cromofosfatici, magneziofosfatici, etc.	Explicatia; Conversatia; Descrierea; Dezbaterea	
8.1.8 Materiale oxidice cu structura vitroasa. Corelatia compozitie-structura -proprietati. Sticle silicioase, sticle boratice, sticle fosfatice.	Prelegerea; Explicatia Conversatia; Descrierea Problematizarea;	
8.1.9. Procedee de fasonare ale topiturilor vitroase. Alegerea procedurii de fasonare dupa forma si functia de utilizare a produsului.	Prelegerea; Explicatia Conversatia; Descrierea Problematizarea; Dezbaterea;	
8.1.10. Sticle tehnice: sticle chimic si termic rezistente: sticla pentru electrotehnica Sticla Vycor, sticla termorezistenta, sticla semiconductoră, izolatori	Prelegerea; Explicatia Conversatia; Descrierea Problematizarea;	

din sticla.		
8.1.11. Sticle tehnice: Sticle optice si cu absorbtie selective. Conditii impuse sticlelor optice, sticle cu absorbtie selective, sticle fotosensibile, fibre optice.	Prelegerea; Explicatia Conversatia; Descrierea Problematizarea;	
8.1.12. Materiale vitoceramice: Sisteme oxidice utilizate la obtinerea materialelor vitoceramice. Criteriile de stabilire a compozitiilor pentru vitoceramici cu proprietati predefinite.	Prelegerea; Explicatia Conversatia; Descrierea Problematizarea;	
8.1.13. Procese fizico-chimice care stau la baza obtinerii vitoceramicilor ; nemiscibilitatea topiturilor, nucleatia si cresterea cristalelor. Tipuri de nucleatori. Tratamente termice pentru topire si cristalizare. Metode de caracterizarea materialelor vitoceramice.	Prelegerea; Explicatia Conversatia; Descrierea Problematizarea;	
8.1.14. Biomateriale vitroase. Sticle cu coroziune controlabila in medii biologice, sticle radioterapeutice, vitoceramici pentru hipertermie.	Prelegerea; Explicatia Conversatia; Descrierea Problematizarea;	
Bibliografie		
1. Luk'yanchuk, I., Mezzane, D., - Smart Materials for Energy, Communications and Security, Springer, 2008, www.springerlink.com		
2. Innocenzi, P., Zub, Y., Kessler, V., Sol-Gel Methods for Materials Processing, Springer, 2008, www.springerlink.com		
3. Lazau, I., Pacurariu, C., Ecsedi, Z., Ianos, R., Metode neconventionale utilizate in sinteza compusilor oxidici, Ed. Politehnica, Timisoara, 2006, BCU		
4. I.Teoreanu, Bazele tehnologiei liantilor anorganici, Ed.Did.Pedag., Bucuresti, 1993, BCU		
5. D.Vasilescu, Tehnologia liantilor anorganici, UBB, Cluj-Napoca, 2000, Biblioteca de Chimie		
6. P.Balta, Tehnologia sticlei, Editura Didactica si Pedagogica, Bucuresti, 1984.		
7. I.Ardelean, Introducere in studiul materialelor oxidice cu structura vitroasa, Editura Napoca Star, Cluj Napoca, 2002		
8. Al.Szep, Fl. Bandrabur, Sticla de constructii, Editura Ceram, Iasi, 2005		
9. Viorica Simon, Fizica biomaterialelor, Presa Universitara Clujeana, 2002		
10. F.Goga, Tehnici de analiza a materialelor oxidice, Presa Universitara Clujeana, 2006		
8.2 Seminar / laborator/proiect	Metode de predare	Observatii
8.2.1. Prezentarea lucrarilor si instructaj de protectia muncii	Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea	
8.2.2. Procesarea din pudre coloidale a materialelor	Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea	
8.2.3. Stabilizarea zirconiei si metoda de depunere in straturi subtiri	Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea	
8.2.4. Procesarea in microunde a ceramicilor pentru electronica.	Experimentul; Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea	
8.2.5. Sinterizarea si presarea la cald a compozitelor ceramice.	Experimentul; Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea	
8.2.6. Depunere fizica si chimica din vapori a straturilor subtiri	Experimentul; Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea	
8.2.7. Obtinerea unor compusi cu proprietati liante prin metoda combustiei	Experimentul; Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea	
8.2.8. Caracterizarea materialelor vitroase prin calculul	Explicatia; Conversatia;	

proprietatilor	Problematizarea	
8.2.9. Stabilirea compozitiei sticlelor si a retetei de materii prime oxidice cu proprietati prestabilite	Explicatia; Conversatia; Problematizarea	
8.2.10. Studiul fenomenelor de nemiscibilitate in sticle borosilicaticice	Experimentul; Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea	
8.2.11 Sinteza unei sticle usor fuzibile	Experimentul; Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea	
8.2.12. Sinteza unei sticle colorate. Caracterizarea culorii obtinute prin determinarea lungimii de unda dominante	Experimentul; Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea	
8.2.13. Sinteza unei sticle cristalizate	Experimentul; Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea	
8.2.14. Analiza termica a unei sticle cristalizate: determinarea temperaturii de transformare T _g , intervalul termic de cristalizare, temperatura de topire a cristalelor formate.	Experimentul; Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea	

Bibliografie

1. Alan G. King, *Ceramic Technology and Processing*, William Andrew Publishing, New York, 2002, www.sciencedirect.com
2. I. Teoreanu, I. Nicolescu, N. Ciocca, V. Moldovan, *Introducere în stiinta materialelor anorganice*, Ed. Tehnica, Bucuresti, 1987, BCU, Biblioteca de Chimie
3. Lucia Gagea, *CERAMICA de laborator. Lucrari si probleme*, Casa Cartii de Stiinta, Cluj-Napoca, 2003, BCU, Biblioteca de Chimie, Biblioteca catodrei
4. Ardelean, Raluca Ciceo-Lucacel, *"Fizica si tehnologia materialelor oxidice. Lucrari practice"*, Universitatea Babes-Bolyai Cluj-Napoca, 2000
5. F. Goga, *Tehnici de analiza a materialelor oxidice*, Editura Presa Universitara Clujeana, 2006.

9. Coroborarea continuturilor disciplinei cu asteptarile reprezentantilor comunitatii epistemice, asociatiilor profesionale si angajatori reprezentativi din domeniul aferent programului

- Prin insusirea conceptelor teoretico-metodologice si abordarea aspectelor practice incluse in disciplina sus mentionata studentii masteranzi dobandesc un bagaj de cunostinte consistent, in concordanta cu competentele pariale cerute pentru ocupatiile posibile prevazute in Grila 1 – RNCIS.

10. Evaluare

Tip activitate	10.1 Criterii de evaluare	10.2 metode de evaluare	10.3 Pondere din nota finala
10.4 Curs	Corectitudinea raspunsurilor – insusirea si intelegerea corecta a problematii tratate la curs Capacitatea de particulariza fenomenele generale la un produs specific	Examen scris – accesul la examen este conditionat de sustinerea colocviului de laborator si prezentarea referatelor de laborator corespunzatoare tuturor lucrarilor practice. Intentia de fraudă la examen se pedepseste cu eliminarea din examen. Frauda la examen se pedepseste prin exmatriculare conform regulamentului ECST al	80%

		UBB	
10.5 Seminar/laborator/ proiect	Corectitudinea raspunsurilor – insusirea si intelegerea corecta a problematicii tratate la seminar/laborator Calitatea referatelor pregatite Activitatea desfasurata in laborator	Referatele de laborator corespunzatoare tuturor lucrarilor practice se predau în ultima saptamâna de activitate didactica Colocviu laborator se sustine în ultima saptamâna de activitate didactica	20%

10.6 Standard minim de performanta

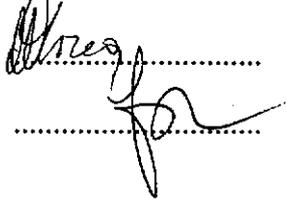
Conditie minima de promovare a examenului: nota 5 la colocviu de laborator si nota 5 la examen.

Cunoasterea notiunilor introductive; compozitia si microstructura unui produs oxidic, principalii parametri tehnologici, elaborarea unui flux tehnologic pentru material avansate cu etapele importante, proprietatile materialelor corelate cu functia de utilizare.

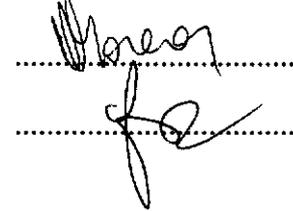
Data completarii

03.10.2013

Semnatura titularului de curs



Semnatura titularului de seminar



Data avizarii în departament

.....

Semnatura directorului de departament

