

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	Licenta
1.6 Programul de studiu / Calificarea	Stiinta si Ingineria Materialelor Oxidice si Nanomateriale / inginer

2. Date despre disciplina

2.1 Denumirea disciplinei	Chimia si tehnologia sticlei– CLR2661						
2.2 Titularul activitatilor de curs	Sef lucrari dr. ing. Firuta Goga						
2.3 Titularul activitatilor de seminar	Asist. dr.ing.Bizo Liliana						
2.4 Anul de studiu	III	2.5 Semestrul	6	2.6. Tipul de evaluare	C	2.7 Regimul disciplinei	Ob

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

3.1 Numar de ore pe saptamâna	4	Din care: 3.2 curs	2	3.3 proiect/laborator	1/1
3.4 Total ore din planul de învățământ	56	Din care: 3.5 curs	28	3.6 proiect/laborator	14/14
Distributia fondului de timp:					ore
Studiul dupa manual, suport de curs, bibliografie si notite					20
Documentare suplimentara în biblioteca, pe platformele electronice de specialitate si pe teren					5
Pregatire seminarii/laboratoare, teme, referate, portofolii si eseuri					10
Tutoriat					4
Examinari					5
Alte activitati:					-
3.7 Total ore studiu individual	44				
3.8 Total ore pe semestru	100				
3.9 Numarul de credite	4				

4. Preconditii (acolo unde este cazul)

4.1 de curriculum	• Nu este cazul
4.2 de competente	• 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 laborator.

- 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	Definirea si identificarea conceptelor, teoriilor, modelelor si metodelor elementare/ consacrate cu privire la structura si reactivitatea compusilor chimici
	Utilizarea adecvata de criterii si metode standard de evaluare pentru a aprecia calitatea, avantajele si limitele unui proces de obtinere a materialelor oxidice .
	Descrierea modelelor si metodelor de determinare sau verificare a principalelor caracteristici fizico-mecanice si chimice ale materialelor
	Interpretarea analizelor fizico-mecanice si chimice prin prisma parametrilor tehnologici de fabricatie
	Identificarea, analiza si solutionarea unor probleme tehnologice, prin interventii operative în diferitele etape ale fluxului tehnologic.
	Utilizarea adecvata de criterii si metode standard de evaluare pentru a aprecia calitatea, avantajele si limitele folosirii compusilor oxidici în concordanta cu proprietatile acestora
	Valorificarea unor principii si metode consacrate insusite teoretic prin elaborarea unor proiecte vizând realizarea de materiale cu caracteristici corespunzatoare
Competente transversale	Executarea sarcinilor profesionale conform cerintelor precizate si în termenele impuse, cu respectarea normelor de etica profesionala si de conduita morala, urmând un plan de lucru prestabilit si cu îndrumare calificata
	Rezolvarea sarcinilor profesionale în concordanta cu obiectivele generale stabilite prin integrarea în cadrul unui grup de lucru si distribuirea de sarcini pentru nivelurile subordonate
	Informarea si documentarea permanenta în domeniul sau de activitate în limba româna si într-o limba de circulatie internationala, cu utilizarea metodelor moderne de informare si comunicare

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 vitroase
7.2 Obiectivele specifice	<ul style="list-style-type: none"> • Dobândirea cunostintelor teoretice de baza privind chimia si

	<p>tehnologia sticlelor</p> <ul style="list-style-type: none"> • Dobândirea cunoștințelor referitoare la compoziția, proprietățile, procesarea în corelație cu funcția de utilizare a diverselor produse din sticlă. • Dobândirea cunoștințelor referitoare la întocmirea bilanțurilor de masă și de energie • Dobândirea cunoștințelor referitoare la proiectarea unei linii tehnologice specifice unui produs din sticlă.
--	--

8. Continuturi

8.1 Curs	Metode de predare	Observatii
8.1.1. Introducere. Istoria dezvoltării sticlei. Tipuri de produse din sticlă. Domenii de utilizare.	Prelegerea Explicatia Conversatia	
8.1.2. Caracterizarea solidelor vitroase. Starea vitroasă. Formarea ei din topituri. Structura topiturilor	Prelegerea Explicatia Conversatia	
8.1.3. Corelația structură-proprietăți. Structura sticlelor. Sticle oxidice silicioase, boratice, fosfatice. Nemiscibilitatea în topituri și sticle. Fenomene de nucleație și creștere a cristalelor în topituri.	Prelegerea; Explicatia Conversatia	
8.1.4. . Proprietățile sticlelor. Proprietățile termice și mecanice (vâscozitatea, dilatarea termică, tensiunea superficială, căldura specifică, conductibilitatea termică, duritatea, rezistența mecanică, densitatea, fragilitatea,)	Prelegerea; Explicatia Conversatia; Descrierea	
8.1.5. Proprietățile sticlelor. Proprietățile chimice, optice, electrice. (stabilitatea chimică, corodarea suprafeței sticlei, conductivitatea electrică, proprietățile dielectrice, indicele de refracție, dispersia luminii, transmisia luminii).	Prelegerea; Explicatia Conversatia; Descrierea	
8.1.6. Tehnologia de obținere a produselor din sticlă. Fluxul tehnologic general pentru obținerea unui produs din sticlă. Materiile prime pentru obținerea sticlei: materii prime principale, materii prime auxiliare, vitrifianti, fondanti, afinanti, coloranti, decoloranti, rolul materiilor prime	Prelegerea; Explicatia Conversatia; Descrierea	
8.1.7. Pregătirea materiilor prime. Prepararea amestecului de materii prime. Calculul amestecului de materii prime, prepararea, prelucrarea, încărcarea amestecului de materii prime.	Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea; Dezbaterea;	
8.1.8 Procesul de topire a sticlei. formarea silicatilor și a sticlei, afinarea, omogenizarea. Defectele topiturii de sticlă.	Prelegerea; Explicatia Conversatia; Descrierea Problematizarea;	
8.1.9. Metode de fasonare a sticlei topite: fasonarea prin suflare, fasonarea prin presare, fasonarea prin tragere, laminare, centrifugare, metode specifice de fasonare	Prelegerea; Explicatia Conversatia; Descrierea Problematizarea; Dezbaterea;	
8.1.10. Recoacerea și finisarea produselor din sticlă.	Prelegerea; Explicatia	

recoacerea, decalotarea, slefuirea, prelucrarea chimica a sticlei, decorarea, matizarea.	Conversatia; Descrierea Problematizarea;	
8.1.11. Fabricarea produselor din sticla pentru constructii Tehnologia sticlei plane. Principiul tragerii verticale a geamului. Fabricarea geamului prin procedeele Fourcault, Asaki, Colburn, Pittsburgh, float-glass. Fabricarea geamurilor prin laminare. Geamuri securizate . Fabricarea unor elemente de constructie din sticla prin presare (caramizi, tigle, placi de placare).	Prelegerea; Explicatia Conversatia; Descrierea Problematizarea;	
8.1.12. Fabricarea produselor din sticla pentru menaj, ambalaje, caracterizarea produselor din sticla pentru menaj si ambalaje, fasonare prin suflare manuala, semiautomata si automata	Prelegerea; Explicatia Conversatia; Descrierea Problematizarea;	
8.1.13. Fabricarea sticlelor tehnice: sticle chimic si termic rezistente. sticle optice cu absorbtie selectiva, fibre din sticla, sticle pentru electrotehnica si electronica, sticle pentru tehnica nucleara..	Prelegerea; Explicatia Conversatia; Descrierea Problematizarea;	
8.1.14. Alte tipuri de sticle speciale: vitroceram, acoperiri vitroase (email, glazuri, coloranti), sticle solubile, biosticle pentru reconstructii osoase si implanturi	Prelegerea; Explicatia Conversatia; Descrierea Problematizarea;	

Bibliografie

- 1.E.F.Buturca, *Chimia si tehnologia sticlei*, Univ."Babes-Bolyai", Cluj-Napoca, 1994
- 2.P.Balta, *Tehnologia sticlei*, Editura Didactica si Pedagogica, Bucuresti, 1984
- 3.E.F.Buturca, *Elemente de calcul termotehnologic al cuptoarelor din industria sticlei*, litografiat UBB, Cluj-Napoca, 1993
- 4.Ioan Ardelean, *Introducere în studiul materialelor oxidice cu structura vitroasa*, Editura Napoca Star, 2002.
- 5.Ardelean, Raluca Ciceo-Lucacel, "*Fizica si tehnologia materialelor oxidice. Lucrari practice*", Universitatea Babes-Bolyai Cluj-Napoca, 2000.
6. Al.Szep, Fl.Bandrabur, *Sticla de constructii*, Editura Cerami, 2005.
- 7.Zdenek Strnad, *Glass-Ceramic Materials*, Elsevier, 1986.
- 8.V.Duca, M.Duca, *Petrurgia-sinteza materialelor cristaline*, Editura Etnograf, 2003.
9. I.Ardelean, *Fizica si tehnologia materialelor oxidice*, UBB-Cluj-Napoca, 2000
- 10.F.Goga, *Sisteme oxidice vitroase cu rol de acoperiri ceramice*, Teza de doctorat, Cluj-Napoca, 2004
- 11.H.Rehener, *Calcul de operatii, utilaje si instalatii termotehnologice din industria silicatilor*, Editura Didactica si Pedagogica, Bucuresti 1983
12. F.Goga, *Tehnici de analiza a materialelor oxidice*, Editura Presa Universitara Clujeana, 2006.

8.2 Seminar / laborator/proiect	Metode de predare	Observatii
8.2.1 Compozitia sticlelor oxidice. Rolul oxizilor component. Modalitati de exprimare a compozitiei unei sticle. Calculul amestecului de materii prime pentru o sticla cu compozitie oxidica cunoscuta	Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea;	
8.2.2. Determinarea prin calcul a proprietatilor sticlelor pe baza compozitiei oxidice. Determinarea compozitiei unei glazuri cu proprietati predefinite.	Experimentul; Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea;	
8.2.3. Corelarea compozitie-structura –proprietati. Exemplificare pentru sticlele boro-alcaline.	Experimentul; Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea;	
8.2.4. Colorarea sticlei. Sinteza unor sticle colorate. Influenta colorantului asupra absorbtiei selective a sticlelor	Explicatia; Conversatia; Problematizarea;	

8.2.5. Opacizarea sticlelor prin fenomene de nemiscibilitate. Studiul fenomenelor de nemiscibilitate cu ajutorul microscopiei optice si electronice.	Explicatia; Conversatia; Problematizarea;	
8.2.6. Cristalizarea controlata a sticlei. Obtinerea unei sticle cristalizate utilizand agenti de nucleatie specifici..	Experimentul; Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea;	
8.2.7 Caracterizarea sticlelor cu ajutorul analizei termice diferentiale: determinarea temperaturii de inmuiere, a temperaturii de transformare Tg, a intervalului termic de cristalizare si topire.	Experimentul; Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea;	
8.3 Proiect: Calcularea si proiectarea unei linii tehnologice pentru fabricarea unui produs din sticla.	Explicatie, conversatie, calcul proiectare, prezentare, evaluare	

Bibliografie

- 1.E.F.Buturca, *Chimia si tehnologia sticlei*, Univ."Babes-Bolyai", Cluj-Napoca, 1994
- 2.P.Balta, *Tehnologia sticlei*, Editura Didactica si Pedagogica, Bucuresti, 1984
- 3.E.F.Buturca, *Elemente de calcul termotehnologic al cuptoarelor din industria sticlei*, litografiat UBB, Cluj-Napoca, 1993
- 4.Lucia Gagea, *CERAMICA de laborator. Lucrari si probleme*, Casa Cartii de Stiinta, Cluj-Napoca, 2003, BCU, Biblioteca de Chimie, Biblioteca catedrei
- 5.Ardelean, Raluca Ciceo-Lucacel, "*Fizica si tehnologia materialelor oxidice. Lucrari practice*", Universitatea Babes-Bolyai Cluj-Napoca, 2000.
- 6.H.Rehener, *Calcule de operatii, utilaje si instalatii termotehnologice din industria silicatilor*, Editura Didactica si Pedagogica, Bucuresti 1983
7. 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 Chimia si Tehnologia Sticlei studentii dobandesc un volum mare de cunostinte 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 – însusirea si înțelegerea corecta a problematii tratate la curs Capacitatea de particulariza fenomenele generale la un produs specific	Colocviu scris – accesul la colocviu este conditionat de sustinerea colocviului de laborator si prezentarea referatelor de laborator corespunzatoare tuturor lucrarilor practice precum si prezentarea si sustinerea proiectului. Intentia de fraudare la colocviu se pedepseste cu eliminarea din examen. Frauda la colocviu se pedepseste prin exmatriculare conform regulamentului ECST al UBB	70%
10.5 Seminar/laborator/proiect	Corectitudinea raspunsurilor – însusirea si înțelegerea corecta	Referatele de laborator corespunzatoare	30%

	a problematicei tratate la seminar/laborator	lucrarilor practice se predau in saptamina imediat urmatoare celei in care s-a efectuat lucrarea. Proiectul – se predă cu o saptamana inainte de sustinere. Colocviu laborator – test si proiectul se sustin în ultima saptamâna de activitate didactica	
	Prezentarea si sustinerea proiectului, corectitudinea si originalitatea lui		
	Calitatea referatelor pregatite		
	Activitatea desfasurata în laborator		

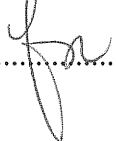
10.6 Standard minim de performanta

Conditie minima de promovare a colocviului: nota 6 la colocviu de laborator si proiect si nota 5 la colocviu. Cunoasterea notiunilor introductive; compozitia sirolul oxizilor in sticla, principalii parametri tehnologici, întocmirea corecta a unui bilant de materiale, elaborarea unui flux tehnologic cu etapele importante, proprietatile produselor din sticla corelate cu functia de utilizare.

Data completarii

15.04.2016

Semnatura titularului de curs

.....


Semnatura titularului de seminar

.....


Data avizarii în departament

.....

Semnatura directorului de departament

.....
