

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	Licență
1.6 Programul de studiu / Calificarea	Inginerie chimică, Specializarea ISAPM / Inginer chimist

2. Date despre disciplină

2.1 Denumirea disciplinei	Materiale Anorganice - CEA4112						
2.2 Titularul activităților de curs	Conf. Dr. ing. Monica M. Venter						
2.3 Titularul activităților de seminar	Conf. Dr. ing. Monica M. Venter						
2.4 Anul de studiu	IV	2.5 Semestrul	1	2.6. Tipul de evaluare	E	2.7 Regimul disciplinei	Obl

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

3.1 Număr de ore pe săptămână	5	Din care: 3.2 curs	2	3.3 seminar/laborator	3
3.4 Total ore din planul de învățământ	70	Din care: 3.5 curs	28	3.6 seminar/laborator	42
Distribuția fondului de timp:					ore
Studiul după manual, suport de curs, bibliografie și notițe					18
Documentare suplimentară în bibliotecă, pe platformele electronice de specialitate și pe teren					10
Pregătire seminarii/laboratoare, teme, referate, portofolii și eseuri					18
Tutoriat					5
Examinări					4
Alte activități:					-
3.7 Total ore studiu individual		55			
3.8 Total ore pe semestru		125			
3.9 Numărul de credite		5			

4. Precondiții - Nu este cazul

5. Condiții

5.1 De desfășurare a cursului	<ul style="list-style-type: none"> • Studenții vor primi din prima ședința suportul de curs și bibliografia obligatorie; • Studenții se vor prezenta la ore cu suportul de curs printat sau în format electronic (pentru cei care vin cu laptopul); • Frecvența la curs este opțională, dar recomandabilă!
5.2 De desfășurare a seminarului/laboratorului	<ul style="list-style-type: none"> • Studenții vor primi din prima ședința suportul de laborator (referate) și tematica eseurilor tehnologice; • Studenții se vor prezenta la ore cu referatul printat; • Completarea / predarea referatelor se face la o săptămână de la finalizarea experimentului. Orice întârziere atrage penalizări de 1% din notă; • Eseul tehnologic se predă în săptămâna 13 și se susține în săptămâna 14. • Studenții se vor prezenta la ore cu echipamentul de protecție și vor respecta normele de protecția muncii conform instructajului. • Frecvența la laborator este obligatorie.

6. Competențele specifice acumulate

Competențe profesionale	C4. Exploatarea tehnologiilor chimice anorganice și a celor de depoluare C4.1 Recunoașterea elementelor de bază ale tehnologiilor chimice anorganice și a celor de depoluare; C4.2 Folosirea conceptelor de bază specifice tehnologiilor chimice anorganice și a celor de depoluare la realizarea bilanțului de masă și de energie pentru o tehnologie specifică; C4.3 Utilizarea cunoștințelor ingineresti de transfer de masă și de energie în proiectarea utilajelor specifice tehnologiilor chimice anorganice și a celor de depoluare și identificarea de noi soluții pentru probleme simple și bine definite de proiectare; C4.4 Evaluarea pe baze ingineresti și folosirea de criterii de comparație a performanțelor utilajelor specifice în vederea propunerii de soluții de proiectare performante; C4.5 Elaborarea de proiecte simple în contexte bine definite pentru tehnologii anorganice și de depoluare.
Competențe transversale	CT1 Executarea sarcinilor profesionale conform cerințelor precizate și în termenele impuse, cu respectarea normelor de etică profesională și de conduită morală, urmând un plan de lucru prestabilit și cu îndrumare calificată; CT2 Rezolvarea sarcinilor profesionale în concordanță cu obiectivele generale stabilite prin integrarea în cadrul unui grup de lucru și distribuirea de sarcini pentru nivelurile subordonate; CT3 Informarea și documentarea permanentă în domeniul său de activitate în limba română și într-o limbă de circulație internațională, cu utilizarea metodelor moderne de informare și comunicare.

7. Obiectivele disciplinei (reieșind din grila competențelor acumulate)

7.1 Obiectivul general al disciplinei	Dobândirea cunoștințelor de bază legate de tehnologiile de fabricație ale principalelor materiale anorganice.
7.2 Obiectivele specifice	<ul style="list-style-type: none"> • Insușirea conceptelor de bază ale tehnologiilor materialelor anorganice; • Folosirea conceptelor de bază și a cunoștințelor ingineresti în înțelegerea desfășurării proceselor tehnologice corespunzătoare prin prisma succesiunii de operații, a utilajelor specifice și a condițiilor optime de operare; • Folosirea conceptelor de bază în identificarea surselor poluante și/sau a proceselor tehnologice de depoluare; • Dezvoltarea abilităților de calcul specific (ex. bilanț de masă și de energie) în studiul tehnologic.

8. Conținuturi

8.1 Curs	Metode de predare	Obs.
8.1.1. Introducere în știința materialelor anorganice: definire, clasificare, aplicații. Structură și morfologie. Relația structură-proprietăți-aplicații.	Prelegerea, explicația, conversația.	2 ore
8.1.2. Principalele proprietăți fizice ale materialelor anorganice: proprietăți electronice, magnetice, optice, mecanice etc.	idem	2 ore
8.1.3. Metode generale de obținere/procesare a materialelor anorganice: fabricație din fază solidă, lichidă și gazoasă.	idem	2 ore
8.1.4. Materiale metalice, aliaje: definire, clasificare, proprietăți, aplicații. Aliaje. Tehnologii metalurgice.	idem	2 ore
8.1.5. Metalurgia fontei și oțelului.	idem	2 ore
8.1.6. Metalurgia metalelor neferoase: aur, cupru, zinc etc.	idem	2 ore
8.1.7. Metalurgia siliciului semiconductor.	idem	2 ore
8.1.8. Tehnologii de reciclare a deșeurilor metalice.	idem	2 ore
8.1.9. Materiale oxidice: definire, clasificare, proprietăți, aplicații.	idem	2 ore
8.1.10. Sticla: structură, proprietăți, tehnologii de fabricație.	idem	2 ore

8.1.11. Materiale ceramice: structură, proprietăți, tehn. de fabricație.	idem	2 ore
8.1.12. Lianți: structură, proprietăți, tehnologii de fabricație.	idem	2 ore
8.1.13. Materiale poroase – Zeoliți: structură, proprietăți, aplicații.	idem	2 ore
8.1.14. Materiale oxidice avansate	idem	2 ore

Bibliografie

1. I. Teoreanu și colab., *Introducere în știința materialelor anorganice*, Vol I, II, Ed. Tehnică București, 1987.
2. V. Brăbie și colab., *Tehnologii metalurgice*, EDP București, 1979.
3. F.E. Buțurcă, *Prođuși anorganici de înaltă puritate*, Univ. Babeș-Bolyai Cluj-Napoca, 1991.
4. U. Schubert, N. Huesing, *Synthesis of Inorganic Materials*, 2nd ed., Wiley-VCH, Weinheim, 2005
5. A.B. Ellis et al, *Teaching General Chemistry. A Materials Science Companion*, ACS, Washington DC, 1993.

8.2 Seminar / laborator	Metode de predare	Obs.
8.2.1. Prezentare lucrărilor de laborator și a surselor bibliografice. Prezentarea tematicilor eseele tehnologice. Efectuarea instructajului de protecția muncii și PSI.	Explicația, conversația, problematizarea.	3 ore
8.2.2. Studiul stării cristaline a materiei.	idem	3 ore
8.2.3. Investigarea materialelor anorganice prin Analiză Termogravimetrică (TGA) și spectroscopie FT-IR.	idem	3 ore
8.2.4. Obținerea varului din fază solidă. Descompunerea termică a carbonatului- și oxalatului de calciu. Analiza TGA a materiilor prime. Analiza FT-IR a materiilor prime și produșilor.	Explicația, conversația, experimentul, problematizarea.	3 ore
8.2.5. Obținerea ipsosului din fază solidă. Descompunerea termică a ghipsului. Analiza TGA a materiei prime. Analiza FT-IR a materiei prime și produsului.	idem	3 ore
8.2.6. Aplicații numerice.	Explicația, conversația, problematizarea.	3 ore
8.2.7. Obținerea Fe ₃ O ₄ din fază lichidă. Analiza FT-IR a materiilor prime și produsului. Verificarea proprietăților magnetice ale produsului.	Explicația, conversația, experimentul, problematizarea.	3 ore
8.2.8. Obținerea feritelor prin descompunerea termică a oxalaților micști. Analiza TGA a precursorului. Analiza FT-IR a precursorului și produsului.	idem	3 ore
8.2.9. Aplicații numerice.	Explicația, conversația, problematizarea.	3 ore
8.2.10. Pirometalurgia. Obținerea metalelor prin aluminotermie și reducere carbotermală. Analiza proceselor. Intocmirea bilanțului de masă. Studiul termodinamic al proceselor.	Explicația, conversația, experimentul, problematizarea.	3 ore
8.2.11. Obținerea cuprului pe cale hidrometalurgică.	Explicația, experim.	3 ore
8.2.12. Obținerea cuprului pe cale hidrometalurgică (cont.): Analiza procesului. Intocmirea bilanțului de masă. Elaborarea schemei de operații.	Explicația, conversația, experimentul, problematizarea.	3 ore
8.2.13. Aplicații numerice.	Explicația, conversația, problematizarea.	3 ore
8.2.14. Susținerea eseele tehnologice.	Conversația, dezbateră, problematizarea.	3 ore

Bibliografie

1. L. Ghizdavu și colab., *Lucrări practice de chimie anorganică*, Univ. Babeș-Bolyai Cluj-Napoca, 1984.
2. M.M. Venter, *101 Syntheses: Inorganic Compounds*, Casa Cărții de Știință Cluj-Napoca, 2005.
3. I. Teoreanu și colab., *Introducere în știința materialelor anorganice*, Vol I, II, Ed. Tehnică București, 1987.

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 *Materiale Anorganice* 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 rezolvării subiectelor de examen.	Examen scris - Poate fi dat în 1 sau 2 părți dar nu poate fi luat numai dintr-un singur parțial; - Prezența la examen este condiționată de completarea activităților practice și susținerea eseului tehnologic; - Tentativa de fraudă se penalizează prin eliminarea din examen. Frauda se penalizează prin exmatriculare, conform regulamentelor în vigoare.	2 x 40% = 80% (2 x 4p = 8p)
10.5 Seminar/laborator	Completarea activităților practice și a temelor, predarea referatelor.	Verificări pe parcurs Întârzierile se penalizează cu 1% (0.1p) din notă.	10% (1p)
	Susținerea eseurilor: calitatea conținutului științific, calitatea prezentării, corectitudinea răspunsurilor.	Prezentare orală	10% (1p)

10.6 Standard minim de performanță

Disciplina se consideră promovată doar dacă studentul obține cel puțin punctajul minim **la toate** formele de evaluare:

- Activitatea de laborator (10%): punctaj minim de promovare 5% (0.5p);
- Esee tehnologice (10%): punctaj minim de promovare 5% (0.5p);
- Examen parțiale (2 x 40%): punctaj minim de promovare 20% (2p) per parțial sau
- Examen integral (80%): punctaj minim de promovare 40% (4p);
- Punctul din oficiu reprezintă 10% din orice notă obținută.

Data completării

Semnătura titularului de curs

Semnătura titularului de seminar

01 oct. 2012

.....

.....

Data avizării în departament

Semnătura directorului de departament

.....

.....