

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	Inginerie Chimică
1.4 Domeniul de studii	Inginerie Chimică
1.5 Ciclul de studii	Licență
1.6 Programul de studiu / Calificarea	Ingineria și Informatica Proceselor Chimice și Biochimice / Inginer

2. Date despre disciplină

2.1 Denumirea disciplinei	Metode numerice de calcul cu aplicații în chimie fizică – CLR2384						
2.2 Titularul activităților de curs	Conf. dr. ing. Alexandra Ana Csavdări						
2.3 Titularul activităților de seminar/laborator	Conf. dr. ing. Alexandra Ana Csavdări						
2.4 Anul de studiu	III	2.5 Semestrul	5	2.6. Tipul de evaluare	VP	2.7 Regimul disciplinei	Opt

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

3.1 Număr de ore pe săptămână	4	Din care: 3.2 curs	2	3.3 seminar/laborator	0/2
3.4 Total ore din planul de învățământ	56	Din care: 3.5 curs	28	3.6 seminar/laborator	0/28
Distribuția fondului de timp:					ore
Studiul după manual, suport de curs, bibliografie și notițe					28
Documentare suplimentară în bibliotecă, pe platformele electronice de specialitate și pe teren					28
Pregătire seminarii/laboratoare, teme, referate, portofolii și eseuri: nu este cazul					0
Tutoriat					10
Examinări					3
Alte activități: nu este cazul					0
3.7 Total ore studiu individual	69				
3.8 Total ore pe semestru	125				
3.9 Numărul de credite	5				

4. Precondiții (acolo unde este cazul)

4.1 de curriculum	<ul style="list-style-type: none"> Cursurile obligatorii de chimie fizica, de fenomene de transfer și de ingineria reacțiilor chimice
4.2 de competențe	<ul style="list-style-type: none"> Cele specifice cursurilor mai sus menționate

5. Condiții (acolo unde este cazul)

5.1 De desfășurare a cursului	<ul style="list-style-type: none">• Studenții se vor prezenta la curs cu telefoanele mobile închise• Nu va fi acceptată întârzierea
5.2 De desfășurare a lucrărilor practice	<ul style="list-style-type: none">• Studenții se vor prezenta la lucrări practice cu telefoanele mobile închise, cu notitele de la curs și cu tehnică de calcul adecvată• Nu va fi acceptată întârzierea

6. Competențele specifice acumulate

Competențe profesionale	<ul style="list-style-type: none">• Definirea noțiunilor, conceptelor, teoriilor și modelelor de bază din domeniul chimiei și ingineriei și utilizarea lor adecvată în comunicarea profesională;• Utilizarea cunoștințelor de bază din domeniul chimiei și ingineriei chimice pentru explicarea și interpretarea fenomenelor ingineresti;• Identificarea și aplicarea conceptelor, metodelor și teoriilor pentru rezolvarea problemelor tipice ingineriei chimice de proces în condiții de asistență calificată;• Analiza critică și utilizarea principiilor, metodelor și tehnicilor de lucru pentru evaluarea cantitativă și calitativă a proceselor din ingineria chimică;• Aplicarea conceptelor și teoriilor fundamentale din domeniul chimiei și ingineriei chimice și de proces pentru elaborarea de proiecte profesionale.
Competențe transversale	<ul style="list-style-type: none">• Executarea sarcinilor solicitate conform cerințelor precizate și în termenele impuse, cu respectarea normelor de etică profesională și de conduită morală, urmând un plan de lucru prestabilit;• Rezolvarea sarcinilor solicitate în concordanță cu obiectivele generale stabilite prin integrarea în cadrul unui grup de lucru;• Informarea și documentarea permanentă în domeniul sau de activitate în limba română;• Preocuparea pentru perfecționarea rezultatelor activității profesionale prin implicarea în activitățile desfășurate.

7. Obiectivele disciplinei (reieșind din grila competențelor acumulate)

7.1 Obiectivul general al disciplinei	<ul style="list-style-type: none">• Completarea noțiunilor dobândite în cadrul cursurilor de bază de chimie fizică cu modele complexe/sofisticate de calcul ce se regăsesc în mediile software uzuale în proiectarea, automatizarea, simularea și conducerea instalațiilor chimice industriale.
7.2 Obiectivele specifice	<ul style="list-style-type: none">• Formarea deprinderilor de operare cu modele/expresii matematice complexe (valori numere și unități de măsură);• Formarea deprinderilor de calcul în estimarea parametrilor gazelor și a lichidelor pure și în amestecuri (densități, vâscozități, fugacități, coeficienți de activitate, capacități calorice, coeficienți de difuzie, etc) în situații întâlnite în industria chimică;• Aplicații reale de calcul și studii de caz.

8. Conținuturi

8.1 Curs	Metode de predare	Observații
8.1.1. Recapitulare noțiuni de bază de termodinamică chimică și corelația cu cinetica chimică, fenomenele de transfer și ingineria reacțiilor chimice.	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea	Fond de timp alocat = 2 ore

8.1.2. Recapitulare noțiuni de bază de cinetică chimică și corelația cu cinetica chimică, fenomenele de transfer și ingineria reacțiilor chimice.	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea	Fond de timp alocat = 2 ore
8.1.3. Modele de calcul pentru călduri specifice, călduri de reacție, entropii de reacție și entalpii libere de reacție	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea	Fond de timp alocat = 2 ore
8.1.4. Corelația termodinamică chimică și cinetică chimică: calcul constante de viteză, constantă de echilibru și conversie de echilibru în medii lichide la temperaturi diverse și presiune de 1 atm, pornind de la date termodinamice.	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea	Fond de timp alocat = 2 ore
8.1.5. Corelația termodinamică chimică și cinetică chimică: calcul constante de viteză, constantă de echilibru și conversie de echilibru în medii gazoase, la temperaturi și presiuni diverse, pornind de la date termodinamice	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea	Fond de timp alocat = 2 ore
8.1.6. Metode de abordare a obținerii datelor experimentale de pe instalații industriale în funcțiune. Tipuri de date obținute.	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea	Fond de timp alocat = 2 ore
8.1.7. Modele de calcul pentru determinarea stoechiometriei, conversiei, distribuției de produși și a legilor de viteză empirice din date experimentale obținute de pe instalații industriale în funcțiune.	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea	Fond de timp alocat = 2 ore
8.1.8. Modele de calcul ale coeficienților individuali de viteză pentru procese complexe (succesiuni, paralelisme, procese opuse) din date experimentale obținute de pe instalații industriale în funcțiune – partea 1.	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea	Fond de timp alocat = 2 ore
8.1.9. Modele de calcul ale coeficienților individuali de viteză pentru procese complexe (succesiuni, paralelisme, procese opuse) din date experimentale obținute de pe instalații industriale în funcțiune – partea 2.	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea	Fond de timp alocat = 2 ore
8.1.10. Aplicații de calcul și studii de caz.	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea	Fond de timp alocat = 2 ore
8.1.11. Aplicații de calcul și studii de caz.	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea	Fond de timp alocat = 2 ore
8.1.12. Aplicații de calcul și studii de caz.	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea	Fond de timp alocat = 2 ore
8.1.13.-8.1.14. Aplicații de calcul și studii de caz.	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea	Fond de timp alocat = 4 ore
Bibliografie 1. P.W. Atkins, „ <i>Tratat de Chimie Fizică</i> ”, Editura Tehnică, București, 1996. 2. M. Geană, A.Veis, P. Ionescu, G. Ivănuș, „ <i>Proprietățile fizice ale fluidelor. Metode de calcul</i> ”, Editura Tehnică, București, 1993. 3. G. Niac, V. Voiculescu, I. Baldea, M. Preda, „ <i>Formule tabele probleme de chimie fizică</i> ”, Editura Dacia, Cluj-Napoca, 1984. 4. Gh. Lupușor, E. Merica, C. Gorea, V. Bucea-Gorduza, „ <i>Ingineria sintezei intermediarilor aromatici</i> ”, Editura Tehnică, București, 1977.		

8.2 Lucrari practice / seminar	Metode de predare	Observații
8.2.1. Calcul călduri latente și călduri specifice.	Calcul; Explicația; Descrierea	Fond de timp alocat = 2 ore
8.2.2. Calcul entalpie standard de formare.	Calcul; Explicația; Descrierea	Fond de timp alocat = 2 ore
8.2.3. Calcul entalpie de reacție.	Calcul; Explicația; Descrierea	Fond de timp alocat = 2 ore
8.2.4. Calcul entropie de reacție. Calcul entalpie liberă de reacție. Calcul constante de echilibru.	Calcul; Explicația; Descrierea	Fond de timp alocat = 2 ore
8.2.5. Teoria gazelor: gaze reale.	Calcul; Explicația; Descrierea	Fond de timp alocat = 2 ore
8.2.6. Proprietăți critice: temperatura critică, presiunea critică, volumul critic.	Calcul; Explicația; Descrierea	Fond de timp alocat = 2 ore
8.2.7. Temperatura de inflamabilitate, de fierbere, de congelare și de topire.	Calcul; Explicația; Descrierea	Fond de timp alocat = 2 ore
8.2.8. Densitatea lichidelor și gazelor.	Calcul; Explicația; Descrierea	Fond de timp alocat = 2 ore
8.2.9. Presiunea de vapori (lichide și amestecuri de lichide).	Calcul; Explicația; Descrierea	Fond de timp alocat = 2 ore
8.2.10. Vâscozitatea gazelor și a lichidelor.	Calcul; Explicația; Descrierea	Fond de timp alocat = 2 ore
8.2.11. Coeficientul de difuzie la gaze și lichide.	Calcul; Explicația; Descrierea	Fond de timp alocat = 2 ore
8.2.12. Vizita de studiu la o unitate comerciala locala	Calcul; Explicația; Descrierea; Aplicatia, Exemplificarea; Demonstratia	Fond de timp alocat = 2 ore
8.2.13-8.2.14. Vizita de studiu la o unitate comerciala locala	Calcul; Explicația; Descrierea; Aplicatia, Exemplificarea; Demonstratia	Fond de timp alocat = 4 ore
Bibliografie 1. M. Geană, A.Veis, P. Ionescu, G. Ivănuș, „ <i>Proprietățile fizice ale fluidelor. Metode de calcul</i> ”, Editura Tehnică, București, 1993. 2. G. Niac, V. Voiculescu, I. Baldea, M. Preda, „ <i>Formule tabele probleme de chimie fizică</i> ”, Editura Dacia, Cluj-Napoca, 1984. 3. E.W. Washburn (Ed.), “ <i>International Critical Tables of Numerical Data, Physics, Chemistry and Technology</i> ”, Knovel, New York, 2003. 4. Teme de calcul transmise electronic studentilor de catre titularul de curs.		

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

<ul style="list-style-type: none"> Prin însușirea conceptelor teoretico-metodologice și abordarea aspectelor practice incluse în disciplina Metode numerice de calcul cu aplicații în chimie fizică studenții dobândesc un bagaj de cunostințe consistent, în concordanță cu competențele parțiale cerute pentru ocupațiile posibile prevăzute în Grila 2 – 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 răspunsurilor – însușirea și înțelegerea corectă a problematicii tratate la curs;	Verificare pe parcurs sub forma scrisă (1-2 lucrari). Intenția de fraudă și	

	Aplicarea corectă a noțiunilor înșușite în contexte noi.	frauda se tratează conform regulamentului ECST al UBB.	100 %
	Rezolvarea corectă a problemelor ca parte integrantă a subiectelor la verificarea pe parcurs		
10.5 Lucrari practice	Corectitudinea răspunsurilor – înșușirea și înțelegerea corectă a problematicii tratate la clasa; aplicarea corectă a noțiunilor înșușite în contexte noi.	Se evaluează prin probleme propuse spre rezolvare în cadrul subiectelor la verificare pe parcurs.	-
10.6 Standard minim de performanță			
<ul style="list-style-type: none"> Nota 5 (cinci) conform baremului de corectare. Cunoașterea și utilizarea corectă a diverselor modele de calcul discutate 			

Data completării

22 Februarie 2018

Semnătura titularului de curs

Conf. dr. ing. Alexandra Csavdări



Semnătura titularului de seminar

Conf. dr. ing. Alexandra Csavdări



Data avizării în departament

26 Februarie 2018

Semnătura directorului de departament

Conf. dr. ing. Graziella Liana Turdean

