

## 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 și Inginerie Chimică al liniei Maghiare
1.4 Domeniul de studii	Inginerie chimică
1.5 Ciclul de studii	Master
1.6 Programul de studiu / Calificarea	Chimia și ingineria nano- și biomaterialelor

### 2. Date despre disciplină

2.1 Denumirea disciplinei	<b>Chimie coloidală avansată – CMM8215</b>						
2.2 Titularul activităților de curs	lect. dr. Szabó Gabriella Stefănia						
2.3 Titularul activităților de seminar	lect. dr. ing. Rácz Csaba						
2.4 Anul de studiu	I	2.5 Semestrul	1	2.6. Tipul de evaluare	C	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	2
3.4 Total ore din planul de învățământ	56	Din care: 3.5 curs	28	3.6 seminar/laborator	28
Distribuția fondului de timp:					ore
Studiul după manual, suport de curs, bibliografie și notițe					15
Documentare suplimentară în bibliotecă, pe platformele electronice de specialitate și pe teren					15
Pregătire seminarii/laboratoare, teme, referate, portofolii și eseuri					30
Tutoriat					4
Examinări					5
Alte activități: .....					—
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"> <li>Nu este cazul</li> </ul>
4.2 de competențe	<ul style="list-style-type: none"> <li>Nu este cazul</li> </ul>

### 5. Condiții (acolo unde este cazul)

5.1 De desfășurare a cursului	<ul style="list-style-type: none"> <li>Studentii se vor prezenta la curs cu telefoanele mobile închise</li> <li>Nu va fi acceptată întârzierea</li> </ul>
5.2 De desfășurare a seminarului/laboratorului	<ul style="list-style-type: none"> <li>Prezența obligatorie</li> <li>Studentii se vor prezenta la seminar/laborator cu telefoanele mobile închise</li> <li>Nu va fi acceptată întârzierea</li> </ul>

## 6. Competențele specifice acumulate

Competențe profesionale	<ul style="list-style-type: none"><li>• Recunoașterea și descrierea conceptelor, abordărilor, teoriilor, metodelor și modelelor elementare privitoare la structura și reactivitatea compușilor chimici</li><li>• Explicarea și interpretarea unor proprietăți, concepte, abordări, teorii, modele și noțiuni fundamentale de structura și reactivitate a compușilor chimici.</li><li>• Aplicarea noțiunilor fundamentale pentru rezolvarea problemelor asociate structurii și reactivității compușilor chimici.</li><li>• Analiza critică a modelelor și teoriilor existente cu privire la structura și reactivitatea compușilor chimici.</li><li>• Elaborarea de proiecte care vizează structura și reactivitatea compușilor chimici prin folosirea modelelor și teoriilor existente.</li></ul>
Competențe transversale	<ul style="list-style-type: none"><li>• Realizarea sarcinilor profesionale în mod eficient și responsabil cu respectarea legislației și deontologiei specifice domeniului sub asistență calificată</li><li>• Realizarea unor activități în echipă multidisciplinară utilizând abilități de comunicare interpersonală pentru îndeplinirea obiectivelor propuse.</li><li>• Utilizarea eficientă a surselor informaționale și a resurselor de comunicare și formare profesională asistată, atât în limba română, cât și într-o limbă de circulație internațională.</li></ul>

## 7. Obiectivele disciplinei (reieșind din grila competențelor acumulate)

7.1 Obiectivul general al disciplinei	<ul style="list-style-type: none"><li>• Prezentarea fenomenului de autoorganizare, asociere spontană a moleculelor, a forțelor care guvernează acest proces, a structurilor care iau naștere în urma acestuia.</li></ul>
7.2 Obiectivele specifice	<ul style="list-style-type: none"><li>• Formarea abilității de a descrie fenomenul de autoasamblare.</li><li>• Dobândirea cunoștințelor referitoare la principale caracteristici ale micelilor.</li><li>• Dobândirea cunoștințelor referitoare la aspectele importante ale filmelor subțiri.</li><li>• Formarea abilității de a descrie principalele aplicații a structurilor supramoleculare prezentate.</li></ul>

## 8. Conținuturi

8.1 Curs	Metode de predare	Observații
8.1.1. Noțiuni introductive. Clasificarea sistemelor coloidale.	Prelegerea, Explicația, Conversația	
8.1.2. Obținerea dispersiilor coloidale. Stabilitatea dispersiilor coloidale. Proprietățile electrice superficiale a microfazelor.	Prelegerea, Explicația, Conversația, Problematizarea	
8.1.3. Caracterizarea și metode de investigație a morfologiei particulelor coloidale.	Prelegerea, Explicația, Conversația, Problematizarea	
8.1.4. Forțele care guvernează autoasamblarea Autoasamblare dinamică	Prelegerea, Explicația, Conversația	
8.1.5 Coloizi de asociație. Concentrație critică micelara, dependența valorii ei de caracteristicile structurale ale surfactanților.	Prelegerea, Explicația, Conversația	
8.1.6. Coloizi de asociație. Termodinamica formării micelilor. Micele mixte.	Prelegerea, Explicația, Conversația	
8.1.7. Caracterizarea micelilor, factorii care influențează numărul de agregare.	Prelegerea, Explicația, Conversația	

8.1.8. Solubilizare în soluții de surfactanți. Viteza solubilizării și factorii care influențează Efectele solubilizării. Cataliza micelară	Prelegerea, Explicația, Conversația, Problematizarea	
8.1.9. Formarea straturilor subțiri prin autoasamblare. Filme Langmuir-Blodgett	Prelegerea, Explicația, Conversația	
8.1.10. Obținerea și proprietățile solurilor	Prelegerea, Explicația, Conversația	
8.1.11. Transformarea sol-gel. Geluri, clasificare, proprietăți.	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea Problematizarea;	
8.1.12 Microemulsii: obținere, proprietăți, utilizarea pentru prepararea nanoparticulelor	Prelegerea, Explicația, Conversația	
8.1.13. Interacțiunea sistemelor disperse cu unde electromagnetice: o nouă modalitate a nanotehnologiei.	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea Problematizarea;	
8.1.14 Aplicații, utilizarea structurilor supramoleculare.	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea Problematizarea;	

#### Bibliografie

- 1.) E. Chifu: Chimia coloizilor și a interfețelor, Presa Universitară Clujeană, Cluj-Napoca, 2000
- 2.) E. Chifu: Chimie coloidală, Editura didactică și pedagogică, București, 1969
- 3.) F. Szántó: A kolloid kémia alapjai, Gondolat Kiadó, Budapest, 1987
- 4.) E. Wolfram: Kolloidika, Nemzeti Tankönyvkiadó, Budapest, 1994
- 5.) K. Holmberg: Surface and Colloid Chemistry Volume 1, Published by John Wiley & Sons Ltd, England, 2002
- 6.) M. J. Rosen: Surfactants and Interfacial Phenomena, Published by John Wiley & Sons, Inc., Hoboken, New Jersey, 2004.
- 7.) Guozhong Cao; Nanostructures and nanomaterials, Imperial College Press, London, 2004
- 8.) C. Brechignac, P. Houdy, M. Lahmany: Nanomaterials and nanochemistry, Springer-Verlag Berlin Heidelberg, 2007
- 9.) G. B. Sergeev: Nanochemistry, Elsevier B.V., Amsterdam, 2006.
- 10.) G. Gregoriadis: Liposome Technology, Informa Healthcare USA, 2007
- 11.) C. Cosgrove: Colloid science, principles, methods and applications, John Wiley & Sons Ltd, 2010

8.2 Seminar / laborator	Metode de predare	Observații
8.2.1. Protecția muncii, prezentarea lucrărilor de chimia coloizilor, cerințe, mod de întocmire referate. Metode de prelucrare a datelor experimentale	Experimentul; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea;	
8.2.2. Prezentarea programelor de calculator Origin și Excel pentru prelucrarea datelor experimentale și reprezentarea grafică a datelor, calculul erorilor.	Explicația; Conversația; Calcul	
8.2.3. Determinarea concentrației critice micelare într-o soluție de surfactant prin metoda picăturii atârnată..	Experimentul; Explicația; Descrierea; Problematizarea	
8.2.4. Determinarea numărului de agregare principal într-un sistem micelar	Experimentul; Explicația; Descrierea; Problematizarea	
8.2.5. Studiul influenței electroliților asupra numărului de agregare principal.	Experimentul; Explicația; Descrierea; Problematizarea	
8.2.6. Obținerea de filme Langmuir-Blodgett.	Experimentul; Explicația; Descrierea; Problematizarea	
8.2.7. Evaluare	Test	

#### Bibliografie

- 1.) E. Chifu, M. Tomoaia-Cotișel, I. Albu, A. Mocanu, M.-I. Sălăjan, Cs. Racz, D.-V. Pop, Metode

experimentale in chimia si biofizica coloizilor si a interfetelor, Presa Universitară Clujeană, Cluj-Napoca, 2004.

- 2.) Arthur M.Halpern, Experimental Physical Chemistry, 2-nd ed., Prentice-Hall International, London 1997.

**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 **Chimie coloidală avansată** studenții dobândesc un bagaj de cunoștințe 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 problematicei tratate la curs Rezolvarea corectă a problemelor	Examen scris – accesul la examen este condiționat de susținerea colocviului de laborator și prezentarea referatelor de laborator corespunzătoare tuturor lucrărilor practice Intenția de fraudă la examen se pedepsește cu eliminarea din examen. Frauda la examen se pedepsește prin exmatriculare conform regulamentului ECST al UBB	80%
10.5 Seminar/laborator	Corectitudinea răspunsurilor – însușirea și înțelegerea corectă a problematicei tratate la seminar	Test –se susține în ultima săptămână de activitate didactică	20%
10.6 Standard minim de performanță			
<ul style="list-style-type: none"><li>• Nota 5 (cinci) la examen conform baremului.</li></ul>			

Data completării

Semnătura titularului de curs

Semnătura titularului de seminar

26 februarie 2018



Data avizării în departament

Semnătura directorului de departament

26 februarie 2018

