

## FISA DISCIPLINEI

### 1. Date despre program

1.1 Institutia de învățământ superior	Universitatea 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	Inginerie chimica – trunchi comun / inginer				

### 2. Date despre disciplina

2.1 Denumirea disciplinei	<b>Chimia coloizilor si interfetelor – CLR2036</b>						
2.2 Titularul activitatilor de curs	Conf. dr. Aurora Mocanu						
2.3 Titularul activitatilor de seminar	Conf. dr. Aurora Mocanu						
2.4 Anul de studiu	II	2.5 Semestrul	3	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 săptămână	2	Din care: 3.2 curs	1	3.3 seminar/laborator	1
3.4 Total ore din planul de învățământ	28	Din care: 3.5 curs	14	3.6 seminar/laborator	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					16
Pregatire seminarii/laboratoare, teme, referate, stuii de caz					4
Tutoriat					4
Examinari					3
Alte activitati: .....					-
3.7 Total ore studiu individual	47				
3.8 Total ore pe semestru	75				
3.9 Numarul de credite	3				

### 4. Preconditii (acolo unde este cazul)

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

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

5.1 De desfasurare a cursului	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Studentii se vor prezenta la curs cu telefoanele mobile închise</li> <li>• Nu va fi acceptata întârzierea</li> </ul>
5.2 De desfasurare a seminarului/laboratorului	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Studentii se vor prezenta la laborator cu telefoanele mobile închise</li> <li>• Studentii se vor prezenta în laborator cu halat, manusi, cărpa de laborator.</li> <li>• Studentii nu pot lasa nesupravegheata o instalatie în functiune</li> </ul>

- |  |  |
|--|--|
|  | <ul style="list-style-type: none"> <li>Predarea referatului de laborator se va face cel târziu în săptămâna următoare desfăşurării efective a lucrării</li> <li>Este interzis accesul cu mâncare în laborator</li> </ul> |
|--|--|

## 6. Competențele specifice acumulate

Competențe profesionale	<ul style="list-style-type: none"> <li>Definirea noțiunilor, conceptelor, teoriilor și modelelor de bază din domeniul chimiei și ingineriei și utilizarea lor adecvată în comunicarea profesională</li> <li>Utilizarea cunoștințelor de bază din domeniul chimiei și ingineriei chimice pentru explicarea și interpretarea fenomenelor inginerești</li> <li>Identificarea și aplicarea conceptelor, metodelor și teoriilor pentru rezolvarea problemelor tipice ingineriei chimice în condiții de asistentă calificată</li> <li>Analiza critică și utilizarea principiilor, metodelor și tehnicilor de lucru pentru evaluarea cantitativă și calitativă a proceselor din ingineria chimică</li> <li>Aplicarea conceptelor și teoriilor fundamentale din domeniul chimiei și ingineriei chimice pentru elaborarea de proiecte profesionale</li> </ul>
Competențe transversale	<ul style="list-style-type: none"> <li>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 prestatibil și cu îndrumare calificată</li> <li>Rezolvarea sarcinilor profesionale în concordanță cu obiectivele generale stabilite prin integrarea în cadrul unui grup de lucru și distribuirea de sarcini pentru nivelurile subordonate</li> <li>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</li> </ul>

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

7.1 Obiectivul general al disciplinei	Insusirea de cunoștințe teoretice și practice în domeniul chimiei coloizilor și interfetelor cu aplicații în știință și tehnologie.
7.2 Obiectivele specifice	<ul style="list-style-type: none"> <li>Insusirea unor noțiuni generale de chimie fizică a sistemelor coloidale</li> <li>Familiarizarea cu metode de obținere a sistemelor coloidale și a filmelor subțiri</li> <li>Capacitatea de a utiliza concepții chimice fizice în cercetarea fenomenelor interfaciale și a structurilor coloidale complexe cu proprietăți adecvate pentru scopuri industriale.</li> <li>Dobândire de cunoștințe privind termodinamica suprafetelor, adsorbția la interfete, proprietăți cinetice și optice ale sistemelor coloidale, filme insolubile și filme Langmuir-Blodgett, coloizi de asociatie, emulsii, spume, detergenti, aplicații în nanotecnologie și nanostîntă.</li> </ul>

## 8. Conținuturi

8.1.1 Obiectul chimiei coloidale. Clasificarea sistemelor disperse. Suprafața specifică. Sisteme coloidale naturale. Implicațiile practice ale chimiei coloidale. Fenomene de interfata. Tensiune superficială/ interfacială. Forte intermoleculare. Funcțiile termodinamice ale stratului superficial. Adsorbția și ecuația lui Gibbs.	Prelegerea Explicația Conversația Demonstrația	
8.1.2 Interfete lichide. Izoterma tensiunii superficiale. Ec. lui von Szyszkowski. Structura stratului de adsorbție.	Prelegerea Explicația	

Monostraturi de molecule amfifile la interfete fluide. Izoterme de compresiune. Caracteristici de monostrat. Modul de compresibilitate. Structura filmelor etalate. Filme Langmuir-Blodgett. Aplicatii in nanomedicina.	Conversația Demonstrația	
8.1.3 Coloizi de asociatie. Concentratia critica micelara. Solubilizarea in solutii micelare. Cataliza micelara. Aplicatii biologie si in bionanotehnologie. Adsorbtia gazelor si a vaporilor pe solide. Adsorbtia in monostrat. Izoterna lui Langmuir. Adsorbtia in multistrat. Izoterna BET. Aplicatii in tehnologie.	Prelegerea Explicația Conversația Demonstrația	
8.1.4 Proprietati cinetic-moleculare ale sistemelor coloidale. Analiza de sedimentare a sistemelor disperse. Proprietati optice ale sistemelor coloidale. Difuzia luminii in dispersiile coloidale.	Prelegerea Explicația Conversația Demonstrația	
8.1.5. Interfete incarcate electric. Fenomene electrocinetice. Electroosmoza. Electroforeza. Dielectroforeza. Emulsii. Coagulare si coalescenta. Scara HLB. Procese de desemulsionare. Spume. Procese de drenaj. Difuzia gazului. Antispumant. Spargerea spumelor. Aplicatii in industrie si tehnologie	Prelegerea Explicația Conversația Demonstrația	
8.1.6 Sisteme disperse ultramicroeterogene de solide in mediu lichid. Soluri. Formare, purificare, stabilitate, coagulare, peptizare. Aplicatii in industrie si tehnologie	Prelegerea Explicația Conversația Demonstrația	
8.1.7. Chimia coloizilor si interfetelor baza nanostientei si nanotehnologiilor.	Prelegerea Explicația Conversația Demonstrația	

### Bibliografie

- Chifu, "Chemistry of Colloids and Interfaces", Editors: M. Tomoaia-Cotisel, I. Albu, A. Mocanu, M. Salajan, E. Gavrilă and Cs. Racz, University Press, Cluj-Napoca, 2000, pp. 400.
- Mandru, M. Olteanu, "Surfactanti – "Coloizi de asociatie"- Editura Ars Docendi a Universitatii Bucuresti, 2001, pp.263
- E. Chifu, M. Tomoaia Cotisel, I. Albu, A. Mocanu, M. Salajan, Cs. Racz and V-D. Pop, *Metode experimentale in Chimia si Biofizica Coloizilor si a Interfetelor*, Presa Universitara Clujeana, Cluj-Napoca, 2004, pp.175

8.2 Laborator	Metode de predare	Observatii
8.2.1. Norme de protectia muncii la lucrările practice de Chimia coloizilor si interfetelor. Metode si mijloace de obtinere, prelucrare si prezentare a datelor experimentale. Planificarea lucrarilor practice	Explicația; Conversația; Problematizarea	2 ore
8.2.2. Adsorbtia alcoolului butiric la limita de separatie solutie apoasa/aer.	Explicația; Conversația; Problematizarea Experimentul	3 ore

8.2.3 Analiza de sedimentare a unei suspensii de carbonat de calciu in apa.	Explicația; Conversația; Problematizarea Experimentul	3 ore
8.2.4 Determinarea concentratiei critice micelare a unui surfactant	Explicația; Conversația; Problematizarea Experimentul	3 ore
8.2.5 Determinarea gradului de dispersie al solurilor incolore prin masuratori fotometrice.	Explicația; Conversația; Problematizarea Experimentul	3 ore
<b>Bibliografie</b> - E.Chifu, M.Tomoaia-Cotisel si col., <i>Metode experimentale în chimia și biofizica coloizilor și a interfețelor</i> , Presa Univ. Clujeană, Cluj-Napoca, 2004 - Referate de laborator		

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

- Prin insusirea conceptelor teoretico-metodologice si abordarea aspectelor practice incluse in disciplina **Chimia coloizilor si interfețelor**, studentii dobandesc un bagaj de cunostinte consistent, in concordanța cu competențele partiale 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 finală
10.4 Curs	Corectitudinea răspunsurilor – însușirea și înțelegerea corectă a problematicii tratate la curs  Continutul si modul de prezentare al studiilor de caz: capacitatea de căutare bibliografică, corectitudinea și argumentarea soluțiilor propuse.;	Accesul la colocviu este condiționat de prezentarea referatelor de laborator corespunzătoare tuturor lucrărilor practice  Intentia de frauda se pedepsește cu eliminarea din colocviu.  Frauda se pedepsește prin exmatriculare conform regulamentului ECST al UBB	80%
10.5 Seminar/laborator	Participarea activă la lucrările de laborator, însușirea și înțelegerea corectă a problematicii tratate la laborator  elaborarea referatelor corespunzătoare lucrărilor efectuate	Referatele de laborator corespunzătoare lucrărilor practice se predau la cel mult osăptămâna de la desfășurarea lucrării	20%
10.6 Standard minim de performanță			
<ul style="list-style-type: none"> <li>Cunoașterea noțiunilor de bază despre sistemele coloidale , metode de obținere, proprietăți fizico-chimice și aplicații ale acestora.</li> </ul>			

- Nota 5 (cinci) la colocviu.

Data completării  
30 Martie 2015

Semnătura titularului de curs  
*Aurora Mocanu*  
Conf.dr. Mocanu Aurora

Semnătura titularului de seminar  
*R.Pasca*  
Asist. dr. Pasca Roxana -Diana

Data avizării în departament  
.....

Semnătura directorului de departament  
Prof. dr. ing. Cristea Mircea Vasile  
*Mircea Vasile*