

## FIŞA DISCIPLINEI

### 1. Date despre program

1.1 Instituția de învățământ superior	Univeritatea Babeș-Bolyai, Cluj-Napoca				
1.2 Facultatea	Chimie și Inginerie Chimică				
1.3 Departamentul	Chimie și Inginerie Chimică				
1.4 Domeniul de studii	Inginerie chimică				
1.5 Ciclul de studii	Licență				
1.6 Programul de studiu / Calificarea	Inginer chimist				

### 2. Date despre disciplină

2.1 Denumirea disciplinei	<b>Capitole speciale de chimie organica – CLM2141</b>						
2.2 Titularul activităților de curs	Conf.Dr. Gabriel Katona						
2.3 Titularul activităților de seminar	Lect.Dr.Ing. Varhelyi Csaba						
2.4 Anul de studiu	II	2.5 Semestrul	4	2.6. Tipul de evaluare	E	2.7 Regimul disciplinei	Ob

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

3.1 Număr de ore pe săptămână	6	Din care: 3.2 curs	3	3.3 seminar/laborator	3
3.4 Total ore din planul de învățământ	84	Din care: 3.5 curs	42	3.6 seminar/laborator	42
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					9
Pregătire seminarii/laboratoare, teme, referate, portofolii și eseuri					12
Tutoriat					3
Examinări					2
Alte activități: .....					-
3.7 Total ore studiu individual	41				
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>• Studenții 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>• Studenții se vor prezenta la seminar/laborator cu telefoanele mobile închise</li> <li>• Studenții se vor prezenta în laborator cu halat, manusi, cârpă de laborator.</li> </ul>

- |  |  |
|--|--|
|  | <ul style="list-style-type: none"> <li>• Studenții nu pot lăsa nesupravegheată o instalație în funcțiune</li> <li>• Predarea referatului de laborator se va face cel târziu în săptămâna următoare desfășurării efective a lucrării</li> <li>• Pentru predarea cu întârziere se penalizează cu 0,5 puncte/zi</li> <li>• Este interzis accesul cu mâncare în laborator</li> </ul> |
|--|--|

## 6. Competențele specifice acumulate

Competențe profesionale	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Operarea cu noțiuni de structura și reactivitate a compusilor chimici</li> <li>• Determinarea componenței, structurii și proprietăților fizico-chimice a unor compuși chimici</li> <li>• Efectuarea de experimente, aplicarea riguroasă a metodelor de analiză și interpretarea rezultatelor, cu respectarea normelor de securitate și sănătate în muncă</li> <li>• Abordarea interdisciplinară a unor teme din domeniul chimiei</li> <li>• Urmărirea, adaptarea și controlul proceselor chimice și fizico-chimice în laborator</li> <li>• Efectuarea analizelor și asigurarea controlului calității prin metode și tehnici specifice</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 (reiese din grila competențelor acumulate)

7.1 Obiectivul general al disciplinei	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Pregatirea teoretică a studentilor cu privire la proprietăți fizico-chimice, metode de obținere, reacții specifice a compusilor organici cu funcții mixte și heterociclici</li> </ul>
7.2 Obiectivele specifice	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Acumularea de cunoștințe teoretice de specialitate prin învățarea, înțelegerea și aplicarea conceptelor legate de chimia compusilor organici cu funcții mixte, a compusilor organici cu structură heterociclică și a unor produse naturale descrise în cadrul cursului.</li> <li>• Dezvoltarea capacitatii de analiza și sinteza a reacțiilor chimice.</li> </ul>

## 8. Conținuturi

8.1 Curs	Metode de predare	Observații
8.1.1. Compusi organici cu funcții mixte: clasificare, nomenclatura. Halogeno-alcooli, halogenofenoli, structura, reactivitate	Prelegerea Explicația Conversația	
8.1.2. Compusi carbonilici halogenati, Compusi carboxilici halogenati.	Prelegerea Explicația Conversația	
8.1.3. Oxo-acizi. Oxo-alcooli	Prelegerea; Explicația Conversația	
8.1.4. Amino alcooli.	Prelegerea; Explicația	

	Conversația; Descrierea	
8.1.5. Compuși heterociclici aromatici pentaatomici cu un heteroatom	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea	
8.1.6. Compuși heterociclici aromatici pentaatomici poliheteroatomici	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea	
8.1.7 Compuși heterociclici aromatici hexaatomici cu un heteroatom	Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea; Dezbaterea;	
8.1.8. Compuși heterociclici aromatici poliheteroatomici cu inel de șase atomi	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea Problematizarea;	
8.1.9. Reactii specifice	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea Problematizarea; Dezbaterea;	
8.1.10. Monozaharide. Oligozaharidezaharide, polizaharide.	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea Problematizarea;	
8.1.11. Aminoacizi	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea Problematizarea;	
8.1.12. Peptide și proteine	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea Problematizarea;	
8.1.13. Vitamine	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea Problematizarea;	
8.1.14. Antibiotice	Prelegerea; Explicația Conversația; Descrierea Problematizarea;	

#### Bibliografie

1. D. Purdelea, "Nomenclatura chimiei organice după regulile elaborate de Uniunea Internatională de Chimie Pura și Aplicată", ed. Academiei, Bucuresti 1986
2. J. B. Hendrickson, D. J. Cram, G. S. Hammond „Chimie Organică”, Ed. St și Enciclopedică, București 1976
3. S. Mager, M. Horn, "Stereochimia compusilor organici", Ed. Dacia, Cluj-Napoca, 1984
4. G. Bruckner, Szerves Kemia, vol. I-1, I-2, II-1, II-2, III-1, III-2, Tankönyvkiadó, Budapest, 1964-1981
5. A. Furka, Szerves Kemia, Nemzeti Tankönyvkiadó Rt. Budapest, 1998

8.2 Seminar / laborator	Metode de predare	Observații
8.2.1. Instructaj de protecția muncii, prezentarea lucrărilor. N-acetilglicina. Reacții de recunoaștere pentru aminoacizi și proteine. Seminar: Aminoacizi: proprietăți, reactivitate. Sintese de peptide.	Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea	
8.2.2. Acidul 2,4-dihidroxi-benzoic (acidul $\beta$ -rezorcilic). Seminar: Hidroxiacizi aromatici.	Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea	
8.2.3. 2,4-Dicarbetoxi-3,5-dimetil-pirol. Seminar: Furan, pirol, tiofen: structură, sinteze,	Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea	

reactivitate.		
8.2.4. $\beta$ -Pentaacetyl-glucoza. Osazona D-glucozei. Reacții de recunoaștere pentru glucide Seminar: Mono- și polizaharide: structură, sinteze, proprietăți chimice.	Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea	
8.2.5. Acidul o-clorobenzoic. Seminar: Halogeno-acizi: aciditate, SN aromatică.	Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea	
8.2.6. Acidul N-fenil-antranilic Seminar: Halogeno-acizi: structură, reactivitate.	Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea	
8.2.7. Acridona Seminar: Coloranți acridinici. Antocianine. SE aromatică. Colocviu.	Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea	
<b>Bibliografie</b>		
1. Furka Árpád: Szerves Kémia, Nemzeti Tankönyvkiadó, Budapest		
2. Bruckner Győző: Szerves Kémia, Tankönyvkiadó, Budapest		
3. Bódis Jenő: Szerves Kémia, I. kötet, Erdélyi Tankönyvtanács, Kolozsvár, 2001		
4. ifj. Várhelyi Csaba, Kacsó Ferenc: Szerves Kémiai Laboratórium Gyakorlatok, I. kötet, Erdélyi Tankönyvtanács, Ábel kiadó, Kolozsvár 2003, 2006, 2008, 2012		
5. ifj. Várhelyi Csaba: Szerves Kémiai Laboratórium Gyakorlatok, II. kötet, Szintézisek és reakciók, Erdélyi Tankönyvtanács, Ábel kiadó, Kolozsvár, 2006, 2007, 2009, 2012		

## 9. Coroborarea conținuturilor disciplinei cu așteptările reprezentanților comunității epistemicе, асоциаțiilor profesionale și angajatorii reprezentativi din domeniul aferent programului

- Prin insusirea conceptelor teoretico-metodologice si abordarea aspectelor practice incluse in disciplina Chimie organica II 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	Examen scris – accesul la examen este condiționat de susținerea colocviului de laborator și prezentarea referatelor de laborator corespunzătoare tuturor lucrărilor practice	80%
	Rezolvarea corectă a problemelor	Intenția de frauda la examen se pedepsește cu eliminarea din examen. Frauda la examen se pedepsește prin exmatriculare conform regulamentului ECST al UBB	
10.5 Seminar/laborator	Corectitudinea răspunsurilor – însușirea și înțelegerea corectă	Referatele de laborator corespunzătoare tuturor	20%

	a problematicii tratate la seminar/laborator	lucrărilor practice – se predau în ultima săptămână de activitate didactică		
	Calitatea referatelor pregătite	Colocviu laborator – test – se susține în ultima săptămână de activitate didactică		
	Activitatea desfășurată în laborator	10.6 Standard minim de performanță		
	<ul style="list-style-type: none"> <li>Nota 5 (cinci) atât la colocviul de laborator cât și la examen conform baremului.</li> <li>Cunoașterea noțiunilor introductive; întocmirea corectă a unui bilanț de materiale (identificare sistem, subsisteme, scrierea corectă a ecuațiilor de bilanț de masă); elaborarea unui flux de separare (distilare simplă); elaborarea unei diagrame cascadă pentru sinteza unui subsistem de schimbătoare de căldură.</li> </ul>			

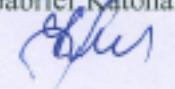
Data completării

15 mai 2014

Semnătura titularului de curs

Conf.Dr. Gabriel Katona

Semnătura titularului de seminar



Data avizării în departament

15 mai 2014

Semnătura directorului de departament

Conf.Dr. Gabriel Katona

