

## FISA DISCIPLINEI

### 1. Date despre program

1.1 Institutia de învățământ superior	Univeritatea 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	Chimia si Ingineria Substanțelor Organice, Petrochimie si Carbochimie / inginer

### 2. Date despre disciplina

2.1 Denumirea disciplinei	<b>Tehnologie Chimica Organica – CLR2151</b>				
2.2 Titularul activitatilor de curs	Conf. dr. ing. Vasile Miclaus				
2.3 Titularul activitatilor de seminar	Conf. dr. ing. Vasile Miclaus				
2.4 Anul de studiu	III	2.5 Semestrul	5	2.6. Tipul de evaluare	VP
				2.7 Regimul disciplinei	Obl

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

3.1 Numar de ore pe saptamâna	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
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					15
Pregatire seminarii/laboratoare, teme, referate, portofolii si eseuri					12
Tutoriat					5
Examinari					3
Alte activitati: .....					-
3.7 Total ore studiu individual	55				
3.8 Total ore pe semestru	125				
3.9 Numarul de credite	5				

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

4.1 de curriculum	• Nu este cazul
4.2 de competente	• Nu este cazul

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

5.1 De desfasurare a cursului	• Nu este cazul
5.2 De desfasurare a seminarului/laboratorului	• Studentii se vor prezenta în laborator cu halat, manusi, • Studentii nu pot lasa nesupravegheata o instalatie în functiune

- |  |   |
|--|---|
|  | <ul style="list-style-type: none"> <li>Predarea referatului de laborator se va face cel târziu în săptămâna urmatoare desfasurarii efective a lucrării</li> </ul> |
|--|---|

## 6. Competențele specifice acumulate

Competențe profesionale	C3.1 Descrierea conceptelor, teoriilor și metodelor de bază ale exploatarii proceselor chimice industriale  C3.2 Explicarea și interpretarea principiilor și metodelor utilizate în exploatarea proceselor și instalații industriale  C3.3 Monitorizarea proceselor din industria chimică, identificarea situațiilor anormale și propunerea de soluții în condiții de asistență calificată  C3.4 Evaluarea critică a proceselor, echipamentelor, procedurilor și produselor din industria chimică cu utilizarea unor instrumente și metode de evaluare specifice
Competențe transversale	<ul style="list-style-type: none"> <li>Executarea sarcinilor solicitate conform cerintelor precizate și în termenele impuse, cu respectarea normelor de etica profesională și de conduită morală, urmând un plan de lucru prestatibil</li> <li>Rezolvarea sarcinilor solicitate în concordanță cu obiectivele generale stabilite prin integrarea în cadrul unui grup de lucru</li> <li>Informarea și documentarea permanentă</li> <li>Preocuparea pentru perfectionarea rezultatelor activității profesionale prin implicarea în activitățile desfasurate</li> </ul>

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

7.1 Obiectivul general al disciplinei	<ul style="list-style-type: none"> <li>Metode actuale de sinteza industrială organica, tehnologii fundamentale pentru produse intermediare și finite de mare tonaj; evoluția și stadiul actual al proceselor industriale;</li> </ul>
7.2 Obiectivele specifice	<ul style="list-style-type: none"> <li>vedere de ansamblu în chimia și tehnologia materiilor prime, produselor intermediare și finite, în evoluția și stadiul actual al proceselor de sinteza organica industrială;</li> <li>tehnologii fundamentale în industria chimică organica – aspecte termodinamice, cinetice și exemple de procese tehnologice;</li> <li>dobândirea de cunoștințe și aptitudini pentru abordarea tehnologică a unui proces de fabricație (sinteza; separare; conditionare) în chimia organica industrială</li> <li>impactul acestuia asupra mediului și tehnologii neconvenționale alternative</li> </ul>

## 8. Continuturi

8.1 Curs	Metode de predare	Observații
8.1.1. Energie și materii prime.- apă industrială, necesar de energie, titei, gaze naturale, carbune, perspective, chimia industrială, caracteristici, domenii, tendințe, apă industrială, apă oxigenată.	Prelegerea Explicația Conversația	
8.1.2. Produse de bază în sinteza industrială - gaz de sinteza, compusi C1, metanol, formaldehidă, acid formic, acid cianhidric, metilamine, clorometani.	Prelegerea Explicația Conversația	
8.1.3. Olefine - chimia olefinelor, cracare, etena, propena, butene, olefine superioare, metateza	Prelegerea; Explicația Conversația	

8.1.4. Acetilena - alchine, acetilena, carbid, procedee de obtinere, utilizari	Prelegerea; Explicatia Conversatia; Descrierea
8.1.5. 1,3-Diolefine - 1,3-butadiena, isopren, cloropren, ciclopentadiena	Prelegerea; Explicatia Conversatia; Descrierea
8.1.6. Sinteze cu monoxid de carbon - hidroformilari, oxosinteza, oxo-produsi, carbonilarea olefinelor, sinteza Koch	Prelegerea; Explicatia Conversatia; Descrierea
8.1.7. Produsi de oxidare ai etenei. - compusi C2, etilenoxid, etilenglicol, polietoxilati, acetaldehida, acid acetic, acetanhidrida	Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea; Dezbaterea;
8.1.8. Alcooli - alcooli inferiori, alcooli superiori, sinteza Alfol, polioli, pentaeritrit, neopentilglicol	Prelegerea; Explicatia Conversatia; Descrierea
8.1.9. Compusi vinilici. - clorura de vinil, halogen-vinil derivati , acetat de vinil,	Prelegerea; Explicatia Conversatia; Descrierea
8.1.10. Componente pentru poliamide - acizi dicarboxilici, acid adipic, diamine, hexametilendiamina, lactame, caprolactama,	Prelegerea; Explicatia Conversatia; Descrierea Problematizarea;
8.1.11. Derivati de propena - propena, produsi de oxidare, propilenoxid, acetona, acroleina, acid acrilic, acrilonitril, amonoxidare, compusi alilici	Prelegerea; Explicatia Conversatia; Descrierea Problematizarea;
8.1.12. Obtinerea si transformarea hidrocarburilor aromatici	Prelegerea; Explicatia Conversatia; Descrierea
8.1.13. Materiale plastice - poliolefine, polistiren, policarbonati, poliesteri, derivati de celuloza, poliuretani, rasini fenol-formaldehydice, ureo-formaldehydice, melamin-formaldehydice, elastomeri,	Prelegerea; Explicatia Conversatia; Descrierea Problematizarea;
8.1.14. Tehnologii alternative in industria chimica organice.- factori de influenta; metode de depoluare, denocivizare, epurare, rafiscul chimic, mediul, managementul reziduurilor, societati comerciale, calitate, proprietate industriala.	Prelegerea; Explicatia Conversatia; Descrierea Problematizarea;

#### Bibliografie

1. Vollrath Hopp: Grundlagen der Chemischen Technologie, Wiley-VCH, Weinheim, 2001
2. K. Winnacker, L. Kuchler: Chemische Technologie, C. Hanser Verlag, Munchen, 1981- 1986
3. Ullmann's Encyclopedia of Industrial Chemistry, VCH Weinheim,1985-1993
4. K. Weissermel, H.-J. Arpe Industrielle Organische Chemie, VCH Weinheim, 1994
5. K. H. Buchel, H.-H. Moretto, Industrielle Anorganische Chemie, VCH Weinheim 1999
6. Note de curs

8.2 Seminar / laborator	Metode de predare	Observatii
8.2.1. Protectia muncii, prezentarea lucrarilor, cerinte, mod de intocmire referate. Simboluri functionale	Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea;	
8.2.2. Obtinerea formaldehydei. Catalizatori. Variatia parametrilor de reactie. Date experimentale	Experiment. Explicatia; Conversatia; Problematizarea;	Orele de laborator sunt grupate in sedinte la doua saptamani.
8.2.3. Obtinerea de rasini ureo-formaldehydice.I Rapoarte molare, parametri, grad de policondensare.	Experiment; Conversatia; Descrierea; Problematizarea;	
8.2.4. Obtinerea de rasini ureo-formaldehydice II - caracterizare produse.	Experiment; Conversatia; Descrierea; Problematizarea;	
8.2.5. Obtinerea de fenoplaste.	Experiment; Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea;	
8.2.6. Separarea parafinelor cu uree	Experiment; Explicatia; Conversatia; Descrierea; Problematizarea;	

8.2.7. Evaluare	Test	
<b>Bibliografie</b>		
1. Vollrath Hopp: Grundlagen der Chemischen Technologie, Wiley-VCH, Weinheim, 2001 2. K. Winnacker, L. Kuchler: Chemische Technologie, C. Hanser Verlag, Munchen, 1981- 1986 3. Ullmann's Encyclopedia of Industrial Chemistry, VCH Weinheim, 1985-1993 4. K. Weissermel, H.-J. Arpe Industrielle Organische Chemie, VCH Weinheim, 1994 5. K. H. Buchel, H.-H. Moretto, Industrielle Anorganische Chemie, VCH Weinheim 1999 6. Note de curs		
<b>9. Coroborarea continuturilor disciplinei cu asteptarile reprezentantilor comunitatii epistemice, asociatiilor profesionale si angajatori reprezentativi din domeniul aferent programului</b>		
<ul style="list-style-type: none"> <li>• Prin insusirea conceptelor teoretico-metodologice si abordarea aspectelor practice incluse in disciplina TCO studentii dobandesc un bagaj de cunostinte consistent, in concordanță cu competențele partiale cerute pentru ocupatiile posibile prevazute in Grila 1 – RNCIS.</li> </ul>		

## 10. Evaluare

Tip activitate	10.1 Criterii de evaluare	10.2 metode de evaluare	10.3 Pondere din nota finala
10.4 Curs	<p>Corectitudinea raspunsurilor – insusirea si intelegerea corecta a problematicii tratate la curs</p> <p>Rezolvarea corecta a problemelor</p>	Examen scris – accesul la examen este conditionat de sustinerea colocviului de laborator si prezentarea referatelor de laborator corespunzatoare tuturor lucrarilor practice	80%
10.5 Seminar/laborator	<p>Corectitudinea raspunsurilor – insusirea si intelegerea corecta a problematicii tratate la seminar/laborator</p> <p>Calitatea referatelor pregatite</p> <p>Activitatea desfasurata in laborator</p>	Referatele de laborator se predau in termen Colocviu laborator – test – se sustine in ultima saptamana de activitate didactica	20%
<b>10.6 Standard minim de performanta</b>			
<ul style="list-style-type: none"> <li>• Nota 5 (cinci) atât la colocviul de laborator cât și la examen conform baremului.</li> <li>• Cunoasterea noțiunilor introductive; întocmirea corecta a unui bilanț de materiale (identificare sistem, subsisteme, scrierea corecta a ecuațiilor de bilanț de masa); elaborarea unui flux de separare (distilare simplă); elaborarea unei diagrame cascada pentru sinteza unui subsistem de schimbatoare de caldura.</li> </ul>			

Data completarii

4 mai 2015

Semnatura titularului de curs

Semnatura titularului de seminar

Data avizarii în departament

Semnatura directorului de departament

.....

.....