

## FIŞA DISCIPLINEI

**Cataliză, anul universitar 2017-2018**

### **1. Date despre program**

1.1	Instituția de învățământ superior	Universitatea din Pitești
1.2	Facultatea	Științe, Educație fizică și Informatică
1.3	Departamentul	Științe ale naturii
1.4	Domeniul de studii	Chimie
1.5	Ciclul de studii	Licență
1.6	Programul de studiu / calificarea	Chimie / Chimist

### **2. Date despre disciplină**

2.1	Denumirea disciplinei	<b>Cataliză</b>									
2.2	Titularul activităților de curs	Conf. univ. dr. Vijan Loredana Elena									
2.3	Titularul activităților de seminar / laborator	Conf. univ. dr. Vijan Loredana Elena									
2.4	Anul de studii	III	2.5	Semestrul	II	2.6	Tipul de evaluare	E	2.7	Regimul disciplinei	O

### **3. Timpul total estimat**

3.1	Număr de ore pe săptămână	4	3.2	din care curs	2	3.3	laborator	2
3.4	Total ore din planul de înv.	40	3.5	din care curs	20	3.6	laborator	20
<b>Distribuția fondului de timp alocat studiului individual</b>								
Studiu după manual, suport de curs, bibliografie și notițe								
Documentare suplimentară în bibliotecă, pe platformele electronice de specialitate și pe teren								
Pregătire seminarii/laboratoare, teme, referate, portofolii, eseuri								
Tutorat								
Examinări								
Alte activități .....								
3.7	Total ore studiu individual	85						
3.8	<b>Total ore pe semestrul</b>	<b>125</b>						
3.9	Număr de credite	5						

### **4. Precondiții (acolo unde este cazul)**

4.1	De curriculum	Cunoștințe generale de chimie generală, chimie anorganică, cinetică chimică
4.2	De competențe	Utilizarea în mod adecvat și în context a terminologiei de specialitate

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

5.1	De desfășurare a cursului	Sală dotată cu tablă
5.2	De desfășurare a laboratorului	Sală de lucrări practice, dotată cu echipament specific de laborator și reactivii chimici necesari desfășurării lucrarilor precizate în fișa disciplinei. Prezența obligatorie la lucrările practice.

### **6. Competențe specifice vizate**

Competențe profesionale	C5. Urmărire, adaptarea și controlul proceselor chimice și fizico-chimice în laborator (PC=2/5) C6. Efectuarea analizelor și asigurarea controlului calității prin metode și tehnici specifice (PC=2/5)
Competențe transversale	CT1. Realizarea sarcinilor profesionale în mod eficient și responsabil cu respectarea legislației și deontologiei specifice domeniului sub asistență calificată (PC=1/5)

### **7. Obiectivele disciplinei**

7.1 Obiectivul general al disciplinei	Asigurarea unui bagaj minim de cunoștințe de bază privind catalizatorii și reacțiile de cataliză omogenă, eterogenă și enzimatică și formarea de abilități de lucru experimental, într-un climat optim, cu respectarea normelor de protecție a muncii.
7.2 Obiectivele specifice	<p><b>Obiective cognitive</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>Cunoașterea terminologiei, vocabularului chimic, proprietăților, principiilor, legilor, fenomenelor și proceselor studiate,</li> <li>Înțelegerea și aplicarea principiilor și legilor în context diferit,</li> <li>Analiza interrelațiilor structură – proprietăți, cauză – efect specifice temelor studiate.</li> </ul> <p><b>Obiective procedurale</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>Aplicarea corectă a principiilor și legilor chimiei în rezolvarea aplicațiilor practice,</li> <li>Dezvoltarea capacitatea de investigare experimentală în cadrul metodelor de investigare fizico-chimică a materialelor,</li> </ul>

	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Formarea capacității de corelare a parametrilor măsurabili cu proprietățile compușilor.</li> </ul> <p><i>Obiective atitudinale</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• crearea deprinderilor practice în efectuarea unei lucrări de laborator, a unor calcule matematice specifice și de interpretare în mod corespunzător a rezultatelor obținute,</li> <li>• identificarea surselor de informații pentru atingerea obiectivelor propuse,</li> <li>• conștientizarea și cultivarea responsabilităților privind disciplina în efectuarea muncii din punct de vedere a corectitudinii, al respectării termenelor impuse, al respectului față de colegi, față de membrii echipei în care își desfășoară activitatea,</li> <li>• cultivarea unei atitudini pozitive, de dialog cu spirit de inițiativă, în spiritul respectului față de profesia de chimist.</li> </ul>
--	--

### 8. Conținuturi

8.1. Curs		Nr. ore	Metode de predare	Observații Resurse folosite
1	<b>Introducere în cataliză.</b> Clasificarea și proprietățile catalizatorilor. Prepararea, fasonarea și activarea catalizatorilor.	2		
2	<b>Activitatea catalitică.</b> Promotori (activatori). Otrăvuri (inhibitori). Dezactivarea catalizatorilor. Acțiunea activantă a otrăvurilor. Efectul de compensare. Protecția și regenerarea catalizatorilor. Suporturi.	2		
3	<b>Cataliza omogenă.</b> Cinetica reacțiilor catalitice omogene. Cataliza acido-bazică. Cataliza prin ioni metalici și combinații complexe. Autocataliza.	2		
4-6	<b>Cataliza eterogenă.</b> Etapele unui proces catalitic eterogen. Cinetica reacțiilor catalitice eterogene în absența limitărilor difuzionale (mecanism Langmuir, Eley-Rideal, reacții monomoleculare, bimoleculare). Centri catalitic activi. Adsorbția în cataliza eterogenă: adsorbție fizică, adsorbție chimică, mărimi utilizate pentru determinarea cantității de gaz adsorbit, izotermele Freundlich, Langmuir, BET, histereză de adsorbție, tipuri de histereză de adsorbție. Determinarea experimentală a izotermelor de adsorbție.	6	Prelegerea, conversația euristică, explicația, studiul de caz	Sală de curs Tablă Cretă
7	<b>Cataliza pe metale.</b> Natura centrilor activi. Modelul lui Taylor. Teoria multiplejilor (Balandin). Teoria ansamblelor active (Kobozev). Interacția metal – suport. Efectul suportului asupra catalizatorilor metalici. Mecanisme de chemosorbție și de reacție în cataliza pe metale.	2		
8	<b>Biocatalizatori.</b> Mecanism, mod de acțiune al unui biocatalizator. Izolare și purificarea biocatalizatorilor. Caracterizarea biocatalizatorilor. Obținerea biocatalizatorilor. Structura și activitatea catalitică a enzimelor. Utilizarea bioinformaticii la descoperirea de noi enzime.	2		
9-10	<b>Cataliza enzimatice.</b> Cinetica reacțiilor catalitice enzimatice. Determinarea parametrilor cinetici. Influența reactanților/ produșilor de reacție/ inhibitorilor/ pH/ temperaturii/ compozitiei mediului asupra kineticii enzimatice. Inhibiție competitivă, necompetitivă și mixtă.	4		

### Bibliografie

- \* Note de curs în format electronic transmise studenților pe CD sau memory stick
- 1. L. E. Vîjan, M. Neagu, *Granular Activated Carbon for Water and Wastewater Treatment*. In A book on ion exchange, adsorption and solvent extraction; Naushad, M., Al-Othman, Z.A., Eds., Nova Publishers: New York, USA, 2013; 121-144, ISBN: 978-1-62417-887-0
- 2. L.E. Vîjan, Aspecte aplicative și probleme de cinetică chimică, Editura Universității din Pitești, 2010
- 3. I. Bâldea, Cinetica chimică și reacțoare chimice ideale, Presa Universitară Clujeana, Cluj-Napoca, 2009
- 4. L.E. Vîjan, V. Stanciu - Cataliză și materiale cu proprietăți catalitice, Editura Universității din Pitești, Pitești, 2008
- 5. F. Irimie, C. Paizs, M. Toşa, Biotransformări în sinteza organică. Aspecte fundamentale. Editura Napoca Star, Cluj-Napoca, 2006
- 6. I. Udrea, C. Nenu, Catalizatori și cataliza acido-bazică, Editura Ars Docendi, București, 2002
- 7. E. Dumitriu, D. Lutic, Cataliza: o abordare generală, Editura VIE Iași, 2002
- 8. I. Bâldea, Cinetică chimică și mecanisme de reacție – baze teoretice și aplicații, Presa Universitară Clujană, Cluj-Napoca, 2002
- 9. E. Angelescu, M. Ropot, R. Zăvoianu, Cataliză cu complecsi organometalici, Editura Ars Docendi, București, 2001
- 10. D. Oancea, Modelarea cinetică a reacțiilor catalitice, Editura All, București, 1998
- 11. F.D. Irimie, Elemente de biochimie, Editura Erdely Hirado, Cluj-Napoca, 1998
- 12. E. Angelescu, A. Szabo, Cataliza eterogenă, Editura Briliant, București, 1995
- 13. I. Udrea, Elemente de cataliză eterogenă, Editura Universității din București, București, 1995

14. V. Isac, N. Hurduc, Chimie fizică. Cinetică chimică și cataliză, Editura Știință, Chișinău, 1994  
 15. E.I. Segal, C. Idițoiu, N. Doca, D. Fătu, Cataliză și catalizatori, vol. 2, Editura Facla, Timișoara, 1989  
 16. E.I. Segal, C. Idițoiu, N. Doca, D. Fătu, Cataliză și catalizatori, vol. 1, Editura Facla, Timișoara, 1986  
 17. N. Hurduc, Chimie fizică. Cinetică chimică și sisteme disperse, Editura Institutului Politehnic, Iași, 1985  
 18. E. Segal, D. Fătu, Introducere în cinetica neizotermă, Editura Academiei, București, 1983  
 19. E.I. Segal, N.I. Ionescu, D.M. Răzuș, I.N. Sălăgeanu, Cinetica reacțiilor catalitice eterogene, Editura Academiei, București, 1982  
 20. I.G. Murgulescu, R. Vâlcu, Introducere în chimia fizică, vol. III. Termodinamică, Editura Academiei, București, 1982  
 21. I.G. Murgulescu, E. Segal, T. Oncescu, Introducere în chimia fizică, vol. II, 2. Cinetică chimică și cataliză, Editura Academiei, București, 1981  
 22. E. Angelescu, A. Szabo, Catalizatorii și principiile catalizei, Centrul de Multiplicare al Institutului Politehnic București, București, 1980  
 23. A. Popescu, E. Angelescu, Procese catalitice în chimia hidrocarburilor, Editura Didactică și Pedagogică, București, 1976  
 24. I.I. Joffe, L.M. Pismen, Cataliza eterogenă în ingineria chimică, Editura Tehnică, București, 1967

<b>8.2. Aplicații: Laborator</b>		Nr. ore	Metode de predare	Observații Resurse folosite
1	Protecția muncii în laborator. Prezentarea laboratorului și a lucrărilor care se vor desfășura în laborator.	2	Experimentul Studiul de caz Explicația Învățarea prin descoperire	Echipamente specifice Reactivi chimici
2	Prepararea unui catalizator solid: $MnO_2$ pe suport de silicagel. Influența condițiilor de preparare asupra caracteristicilor catalizatorilor obținuți prin metoda pulverizării.	2		
3	Caracterizare fizico-chimică a catalizatorilor solizi. Determinarea densității reale și aparente.	2		
4	Descompunerea catalitică a apei oxigenate în prezența $FeCl_3/HCl$ . Determinarea ordinului de reacție.	2		
5	Cataliza acido-bazică generală. Determinarea constantelor de viteză în cataliza acido-bazică. Mutarotată glucozei în apă.	2		
6	Cinetica reacțiilor autocatalitice	2		
7	Cinetica reacțiilor oscilante	2		
8	Determinarea parametrilor cinetici prin metode incrementale	2		
9	Cataliza omogenă. Influența promotorilor/ inhibitorilor asupra unui catalizator (clorură ferică) în reacția de descompunere a apei oxigenate. Determinarea constantelor de viteză în prezență de catalizator ( $FeCl_3$ ), secondat de promotor ( $CuCl_2$ ) sau inhibitor (acetaldehidă) și în prezență unei enzime (catalaza).	2		
10	Punerea în evidență prin spectroscopie de absorbție uv-vis a efectului tăriei ionice asupra constantei de viteză a unei reacții ion – ion (reacția dintre verde malachit și NaOH).	2		

#### Bibliografie

- \* Referate de laborator (disponibile în laborator)
1. A. Popescu, E. Angelescu, N.I. Ionescu, Lucrări practice de cataliză eterogenă, Editura Universității București, București, 1972
  2. E. Segal, I. Mihalcea, I. Demetrescu, G. Mincu, Lucrări practice de cinetica stăriilor de agregare și cinetică chimică, Editura Institutului Politehnic București, Facultatea de Chimie, 1977
  3. G. Niac, V. Voiculescu, I. Bâldea, M. Preda, Formule, tabele și probleme de chimie fizică, Editura Dacia, Cluj-Napoca, 1984
  4. I. Sebe, L. Papahagi – Cartea operatorului chimist din industria organică de sinteză, Editura Tehnică, București, 1984
  5. O. Landauer, V. Petrescu, D. Geană, O. Iulian, M. Drăgănoiu, A. Meghea, T. Vișan, V. Brânzoi, M. Ungureanu, Îndrumar lucrări practice pentru chimie fizică, Editura Institutului Politehnic București, Facultatea de Tehnologie Chimică, 1985
  6. I. Bâldea, C. Mureșanu, A. Rustoiu-Csavdári, Cinetică chimică aplicată, Litografia Universității Babeș-Bolyai, Cluj-Napoca, 1997
  7. I. Bâldea, Cinetică chimică și mecanisme de reacție – baze teoretice și aplicații, Presa Universitară Clujeană, Cluj-Napoca, 2002
  8. L.E. Vijan, Chimie – Îndrumar de laborator pentru ingineri, Editura Universității din Pitești, 2006
  9. L. E. Vijan, Aspecte aplicative și probleme de cinetică chimică, Editura Universității din Pitești, 2010
  10. L. E. Vijan, M. Neagu, *Granular Activated Carbon for Water and Wastewater Treatment. In A book on ion exchange, adsorption and solvent extraction*; Naushad, M., Al-Othman, Z.A., Eds., Nova Publishers: New York, USA, 2013; 121-144, ISBN: 978-1-62417-887-0

#### Tema de casă

- 1 Se cere fiecărui student să elaboreze un referat cu temă impusă, în baza conținutului predat la curs, urmărindu-se învățarea studenților cu cerințele de redactare a lucrărilor de finalizare a studiilor, de scriere a unei referințe bibliografice, etc.

#### Bibliografie

- \* Note de curs în format electronic transmise studenților pe CD sau memory stick  
 Literatura de specialitate

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

În vederea actualizării și îmbunătățirii conținutului disciplinei, cadrele didactice au participat la următoarele activități: întâlniri de lucru cu specialiști din producție și angajatori, conferințe, simpozioane și workshop-uri, schimb de bune practici cu colegi din alte centre universitare.

**10. Evaluare**

Tip activitate	10.1 Criterii de evaluare	10.2 Metode de evaluare	10.3 Pondere din nota finală
10.4 Curs	Participarea activă la curs. Frecvența și pertinența intervențiilor orale. Capacitatea de a opera cu cunoștințele assimilate. Capacitatea de a corela cunoștințele și de a le aplica în cazuri particulare. Corectitudinea și complexitatea cunoștințelor. Înțelegerea și aplicarea corectă a problematicii specifice. Capacitatea de analiză și sinteză.	Înregistrare săptămânală  Evaluare finală prin probă scrisă	10%  50%
10.5 Laborator / Tema de casă	Capacitatea de a opera cu cunoștințele assimilate Conștiințoțitate, interes pentru studiu individual Consemnarea sistematică a informațiilor semnificative Frecvența și pertinența intervențiilor orale Capacitatea de a aplica cunoștințele teoretice în practică	Caiet de laborator  Evaluare pe baza de referat	20%  20%
10.6 Standard minim de performanță	Participarea studentului la evaluarea finală este condiționată de îndeplinirea condiției: finalizarea integral a activităților cu prezență obligatorie (activitate de laborator, tema de casă) și obținerea notei minima de promovare (nota 5). Nota 5 la testul de evaluare finală. Promovarea studentului este strict condiționată de cunoașterea noțiunilor de bază privind catalizatorii și reacțiile de cataliză omogenă, eterogenă și enzimatică.		

Data completării  
25.09.2017

Titular de curs,  
Conf. univ. dr. Vijan Loredana Elena

Titular de laborator,  
Conf. univ. dr. Vijan Loredana Elena