

FIȘA DISCIPLINEI

1. Date despre program

1.1 Instituția de învățământ superior	Universitatea Națională de Știință și Tehnologie POLITEHNICA București
1.2 Facultatea	Facultatea de Inginerie Chimică și Biotehnologii
1.3 Departamentul	Departamentul de Chimie Organică "Costin Nenițescu"
1.4 Domeniul de studii universitare	Inginerie Chimică
1.5 Programul de studii universitare	Chimia și ingineria substanțelor organice, petrochimie și carbochimie
1.6 Ciclul de studii universitare	Licență
1.7 Limba de predare	Română
1.8 Locația geografică de desfășurare a studiilor	București

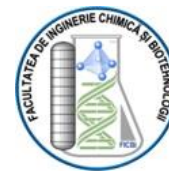
2. Date despre disciplină

2.1 Denumirea disciplinei (ro) (en)	Cinetica chimica și fenomene de suprafața Chemical kinetics and surface phenomena						
2.2 Titularul/ii activităților de curs	Conf. Dr. Maria MIHALY						
2.3 Titularul/ii activităților de seminar / laborator/proiect	Conf. Dr. Ing. Radu RACOVIȚĂ						
2.4 Anul de studiu	3	2.5 Semestrul	I	2.6. Tipul de evaluare	E	2.7 Regimul disciplinei	O
2.8 Tipul disciplinei	DS	2.9 Codul disciplinei	UPB.11.S.05.Ob.002				

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

3.1 Număr de ore pe săptămână	4	Din care: 3.2 curs	2	3.3 seminar/laborator/proiect	2
3.4 Total ore din planul de învățământ	56	Din care: 3.5 curs	28	3.6 seminar/laborator/proiect	28
Distribuția fondului de timp:					ore
Studiul după manual, suport de curs, bibliografie și notițe					44
Documentare suplimentară în bibliotecă, pe platformele electronice de specialitate					
Pregătire seminarii/ laboratoare/proiecte, teme, referate, portofolii și eseuri					
Tutorat					2
Examinări					4
Alte activități (dacă există):					
3.7 Total ore studiu individual					44
3.8 Total ore pe semestru					100 ¹

¹ Se va calcula ținând cont că se acordă un credit pentru volumul de muncă care îi revine unui student cu frecvență la zi pentru a echivala 25 de ore de pregătire pentru dobândirea rezultatelor învățării.



3.9 Numărul de credite

4²

4. Precondiții (acolo unde este cazul)

4.1 de curriculum	<ul style="list-style-type: none">• Parcurgerea și/sau promovarea următoarelor discipline: Matematică, Fizică
4.2 de rezultate ale învățării	<ul style="list-style-type: none">• Utilizarea computerului și a calculatorului științific de buzunar;• Cunoașterea pachetului MS Office;• Abilitatea de a lucra individual și în echipă;• Cunoștințe de informare-documentare

5. Condiții necesare pentru desfășurarea optimă a activităților didactice (acolo unde este cazul)

5.1 Curs	<ul style="list-style-type: none">• Sală de curs dotată cu videoproiector, tablă;• Suport de curs pe platforma Moodle.
5.2 Seminar / Laborator/Proiect	<ul style="list-style-type: none">• Studenții se vor prezenta la laborator cu calculatoare științifice, dar pot utiliza și laptopuri/netbook-uri sau alte mijloace moderne pentru efectuarea de calcule• Studenții se vor prezenta în laborator cu halat• Studenții nu pot lăsa nesupravegheată o instalație în funcțiune• Predarea referatului de laborator se va face cel târziu în săptămâna următoare desfășurării efective a lucrării

6. Obiectiv general

Cursul își propune să prezinte elementele de bază ale Chimiei Fizice necesare în instruirea viitorului inginer chimist. Chimia Fizică constituie o abordare matematică a sistemelor chimice, ca urmare îmbinarea noțiunilor fizico-chimice cu formalismul matematic asociat acestora este esențială. Conform cu manualele universitare moderne, există trei părți majore ale disciplinei Chimiei Fizice, iar partea a treia este domeniul Cineticii Chimice. Disciplina își propune să familiarizeze studenții cu noțiunile fundamentale ale cineticii diferitelor procese chimice (necatalitice sau catalitice) necesare înțelegerii fenomenelor fizice și chimice relevante pentru domeniul de studii Inginerie Chimică. Pe lângă aspectele teoretice legate de teoriile fundamentale pentru constantele de viteză ale reacțiilor chimice și aspectele practice legate de tehnicile analitice de urmărire a cineticii reacțiilor, pe parcursul cursului se acordă atenție determinării și analizei mecanismelor de reacție. Cursul începe cu o introducere generală a conceptelor de bază ale cineticii chimice, inclusiv metode de determinare a vitezei de reacție și o introducere în analiza mecanismelor de reacție simple. În continuare, vor fi discutate teoriile fundamentale ale reacțiilor în fază gazoasă și în soluție. Sunt vizate, de asemenea, reacțiile între specii ionice, aspecte privind reacțiile inlantuite, de polimerizare și cinetica aferentă acestora. Prin descrierea proceselor de adsorbție/desorbție și a reacțiilor de suprafață sunt tratate conceptele de bază ale catalizei heterogene. Sunt discutate, de asemenea, fenomenele de suprafață, fiind considerate câteva concepte generale precum tensiunea superficială, adsorbția, ecuații de stare pentru adsorbție, activitatea

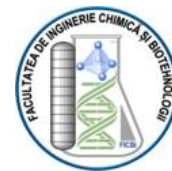
² Se va completa conform planului de învățământ.



de suprafață și structura surfactanților, etc. Prezentarea teoretică este însoțită de exemple practice și de calcule ale unor mărimi de bază.

7. Rezultatele învățării

Cunoștințe	<ul style="list-style-type: none">• decide asupra unei metode de detecție și estimare a speciilor prezente într-un amestec de reacție• definește și înțelege semnificația conceptelor specifice domeniului cineticii chimice (viteza și ordin de reacție, constanta de viteza, ecuație cinetică, mecanism de reacție etc.)• cunoaște principiile teoretice fundamentale și folosește aparatul matematic specific• analizează și interpretează rezultatele teoretice prin compararea lor cu datele experimentale• realizează analiza cinetică a mecanismelor de reacție pentru diferite procese chimice particulare: catalitice (omogene sau heterogene), cu radicali liberi, de polimerizare, etc.• înțelege rolul informațiilor referitoare la cinetica proceselor chimice în activitatea de modelare a reactoarelor chimice
Aptitudini	<ul style="list-style-type: none">• abilități în evaluarea și interpretarea informațiilor și datelor științifice;• abilități de prezentare a materialelor și argumentelor științifice;• abilități de calcul, demonstrații și rezolvarea de aplicații specifice ingineriei chimice pe baza cunoștințelor de cinetica chimică acumulate;• capacitatea de planificare a cercetării experimentale și de analiză a datelor măsurate;• utilizarea aparaturii de laborator specifice și prelucrarea datelor achiziționate.• abilitatea de a extinde și aplica cunoștințele acumulate în înțelegerea și soluționarea unor provocări similare.
Responsabilitate și autonomie	<ul style="list-style-type: none">• selectează surse bibliografice potrivite și le analizează.• respectă principiile de etică academică, citând corect sursele bibliografice utilizate.• demonstrează receptivitate pentru contexte noi de învățare.• manifestă colaborare cu ceilalți colegi și cadre didactice în desfășurarea activităților didactice• demonstrează autonomie în organizarea situației/contextului de învățare sau a situației problemă de rezolvat• promovează/contribuie prin soluții noi, aferente domeniului de specialitate pentru a îmbunătăți calitatea vieții sociale.• conștientizează valoarea contribuției sale în domeniul ingineriei la identificarea de soluții viabile/sustenabile care să rezolve probleme din viața socială și economică (responsabilitate socială).• aplică principii de etică/deontologie profesională în analiza impactului tehnologic al soluțiilor propuse în domeniul de specialitate asupra mediului înconjurător.• demonstrează abilități de management al situațiilor din viața reală (gestionarea timpului colaborare vs. conflict).



8. Metode de predare

Pornindu-se de la analiza caracteristicilor de învățare ale studenților și de la nevoile lor specifice, procesul de predare va explora metode de predare atât expoizitive (prelegerea, expunerea), cât și conversative-interactive, bazate pe modele de învățare prin descoperire facilitate de explorarea directă și indirectă a realității (experimentul, demonstrația, modelarea), dar și pe metode bazate pe acțiune, precum exercițiul, activitățile practice și rezolvarea de probleme.

În activitatea de predare vor fi utilizate prelegeri, în baza unor prezentări Power Point. Fiecare curs va debuta cu recapitularea capitolelor deja parcurse, cu accent asupra noțiunilor parcurse la ultimul curs.

Prezentările utilizează imagini și scheme, astfel încât informațiile prezentate să fie ușor de înțeles și asimilat.

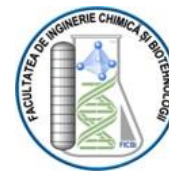
Această disciplină acoperă informații și activități practice menite să-i sprijine pe studenți în eforturile de învățare și de dezvoltare a unor relații optime de colaborare și comunicare într-un climat favorabil învățării prin descoperire.

Se va avea în vedere exersarea abilităților de ascultare activă și de comunicare asertivă, precum și a mecanismelor de construcție a feedback-ului, ca modalități de reglare comportamentală în situații diverse și de adaptare a demersului pedagogic la nevoile de învățare ale studenților.

Se va exersa abilitatea de lucru în echipă pentru rezolvarea diferitelor sarcini de învățare.

9. Conținuturi

CURS		
Capitolul	Conținutul	Nr. ore
1	Notiuni fundamentale in cinetica chimica. Viteza de reacție. Constanta de viteza. Ordin de reacție. Molecularitate. Ecuația fundamentală a vitezei de reacție. Metode conventionale de urmarire a cineticii unei reactii.	2
2	Cinetica reacțiilor unilaterale. Cinetica reacțiilor de ordinul întâi. Cinetica reacțiilor de ordinul al doilea. Cinetica reacțiilor de ordinul al treilea. Cinetica reacțiilor de ordinul zero.	2
3	Metode de determinare a ordinului de reacție. Metoda verificarii directe a ecuației cinetice integrate; Metoda timpului de înjumătățire; Metoda diferențială; Metode de degenerare a ordinului de reacție.	2
4	Cinetica reacțiilor compuse. Reacții opuse. Reacții succesive. Reacții paralele.	4
5	Analiza cinetică a mecanismelor de reacție Metoda aproximării stării staționare. Metoda etapei determinante de viteză. Exemple.	2
6	Influența temperaturii asupra vitezei de reacție. Ecuația lui Arrhenius. Teoria ciocnirilor. Dinamica ciocnirilor moleculare. Teoria complexului activat. Starea de tranziție. Semnificatia factorului preexponential si a factorului steric. Parametrii termodinamici de activare. Exemple	2
7	Cinetica reacțiilor chimice în soluții. Influența mediului asupra vitezei de reacție. Influența tăriei ionice asupra vitezei de reacție. Influența solvatării asupra vitezei de reacție. Reactii controlate difuziv. Reactii sub control mixt (transformare chimica si	2



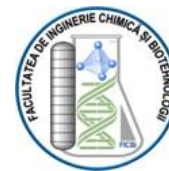
	difuzie). Cinetica reacțiilor cu transfer de electroni în soluție - exemple pentru sistemele biologice.	
8	Cinetica proceselor chimice în lanț Lungimea lanțului. Viteza de reacție. Mecanisme de reacție pentru reacții în lanțuri drepte și ramificate. Exemple.	2
9	Cataliza în medii omogene Cataliza prin acizi și baze. Autocataliza.	2
10	Cinetica proceselor enzimatic Cinetica reacțiilor enzimatic. Ecuația Michaelis - Menten. Factorii care influențează activitatea enzimatică.	2
11	Fenomene de suprafață Tensiunea superficială a lichidelor. Adsorbția. Filme superficiale. Adsorbția în sistem solid-gaz. Izoterme de adsorbție. Adsorbția în sisteme solid-lichid. Calcul de suprafețe specifice și călduri de adsorbție.	2
12	Cinetica și mecanismul proceselor de cataliză heterogenă. Exemple.	2
13	Concepte de bază în proiectarea reactorilor chimici și modele de reactori ideali	2
	Total:	28

Bibliografie:

1. Mihaly Maria, Chimie Fizică III, suport de curs electronic, <https://curs.upb.ro/2022/mod/folder/view.php?id=83091>
2. Peter Atkins, Julio de Paula, James Keeler, Atkins' PHYSICAL CHEMISTRY, 11th Ed., Oxford University Press, 2018.
3. Charles G. Hill Jr., Thatcher W. Root, Introduction to Chemical Engineering Kinetics and Reactor Design, 2nd Ed, 2014, John Wiley & Sons
4. Peter Atkins, Julio de Paula, Physical Chemistry for the Life Sciences, 2nd ed., Oxford University Press, 2011.
5. Peter Atkins, Julio de Paula, Chimie Fizică, ed.7 (traducere A. Meghea), Editura Agir, București, 2003.
6. M.R. Wright, An Introduction to Chemical Kinetics, 2004 John Wiley & Sons, Ltd.
7. D. Geană, Termodinamică Chimică. Teoria echilibrului de faze și chimic, Ed. Politehnica Press, București, 2008.

LABORATOR/ SEMINAR/PROIECT

Nr. crt.	Conținutul	Nr. ore
1.	Instructaj privind protecția muncii. Achiziția datelor experimentale și prelucrarea acestora prin metode analitice și grafice. Raportarea și interpretarea rezultatelor experimentale. Întocmirea referatelor de laborator.	4
2.	Cinetica reacțiilor unilaterale. Ecuația cinetică corespunzătoare unei reacții chimice. Cinetica reacțiilor de ordinul întâi. Cinetica reacțiilor de ordinul al doilea. Studiul conductometric al cineticii reacției de hidroliză alcalină a esterilor.	4
3.	Cinetica reacțiilor unilaterale. Metode de determinare a ordinului de reacție. Viteza de descompunere a complexului oxalo-manganic (metoda spectrofotometrică)	4
4.	Cinetica reacțiilor complexe: reacții opuse, succesive, paralele.	4



	Cinetica reactiei apei oxigenate cu iodura de potasiu în mediu acid	
5.	Mecanisme de reacție: Metoda aproximării stării staționare, Metoda etapei determinante de viteză. Metode de evaluare a capacității de fermentare a drojdiei de bere	4
6.	Cinetica reacțiilor autocatalitice in sisteme omogene. Cinetica iodurării acetonei în mediu acid.	4
7.	Cinetica reacțiilor catalitice in sisteme omogene și eterogene. Cinetica reactiei de inversie a zaharozei.	4
	Total:	28

Bibliografie:

1. Mihaly Maria, Chimie Fizica III, suport de curs electronic, <https://curs.upb.ro/2022/mod/folder/view.php?id=83091>
2. Adina Cotarta, Adrian Crisciu, Viorel Feroiu, Adrian C. Manea, M. Mihaly, Oana L. Istrate, Luisa Pilan, Sergiu Sima, Catinca Secuianu, E.M. Ungureanu, *Lucrari practice de laborator pentru Chimie Fizica*, Politehnica Press, p. 1-231, 2017.
3. P.W. Atkins, C.A. Trapp, *Exerciții și probleme rezolvate de Chimie Fizică*, Editura Tehnică, București, 1997.
4. O. Landauer, D. Geană, O. Iulian, *Probleme de chimie fizică*, Editura Didactică, București, 1982.
5. Crisciu, V. Feroiu, D. Geană, *Aplicații numerice în cinetica chimică*. Programul de calcul Kinetic : îndrumător de laborator. București, Universitatea Politehnica din București, 2002.
6. Peter Atkins, Julio de Paula, James Keeler, *ATKINS' PHYSICAL CHEMISTRY*, 11th Ed., Oxford University Press, 2018.
7. C.G. Hill, T.W. Root, *Introduction to Chemical Engineering Kinetics and Reactor Design*, 2014, John Wiley & Sons, Inc.

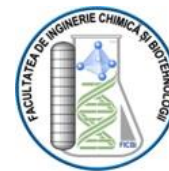
10. Evaluare

Tip activitate	10.1 Criterii de evaluare	10.2 Metode de evaluare	10.3 Pondere din nota finală
10.4 Curs	<ul style="list-style-type: none">• gradul de acoperire al problematicii solicitate de subiecte.• utilizarea corecta a termenilor, notiunilor si conceptelor;• capacitatea de a opera cu cunoștințele asimilate, coerența logică	Examen scris	50 %
10.5 Seminar/laborator/proiect	<ul style="list-style-type: none">• capacitatea de a opera cu cunoștințele asimilate, coerența logică• capacitatea de aplicare în practică a cunoștințelor învățate	Teste scrise	20%
		Predare lucrari	30%
10.6 Condiții de promovare			
<ul style="list-style-type: none">• Intelegerea notiunilor de baza prin rezolvarea corecta a problemelor abordate;• Obținerea a minimum 50% din punctajul maxim.			



**Universitatea Națională de Știință și Tehnologie
POLITEHNICA București**

Facultatea de Inginerie Chimică și Biotehnologii



Data completării	Titular de curs	Titular(ii) de aplicații
26/06/2025	Conf. Dr. Maria MIHALY	Conf. Dr. Ing. Radu RACOVIȚĂ
Data avizării în departament 01.07.2025	Director de departament Conf. Dr. Ing. Daniela ISTRATI	
Data aprobării în Consiliul Facultății 04/07/2025	Decan Prof. Dr. Ing. Cristina ORBECI	