



FIȘA DISCIPLINEI
Chimie analitică – cantitativă, anul universitar 2024-2025

1. Date despre program

1.1	Instituția de învățământ superior	Universitatea Națională de Știință și Tehnologie Politehnica București-Centrul Universitar Pitești
1.2	Facultatea	de Științe, Educație fizică și Informatică
1.3	Departamentul	Ingineria Mediului și Științe Inginerești Aplicate
1.4	Domeniul de studii	Chimie
1.5	Ciclul de studii	Licență
1.6	Programul de studii / Calificarea	Chimie /Licențiat în chimie

2. Date despre disciplină

2. Date despre disciplina											
2.1	Denumirea disciplinei					Chimie analitica- cantitativă					
2.2	Titularul activităților de curs					Lect.univ.dr. Lavinia Tătaru					
2.3	Titularul activităților de laborator					Lect.univ.dr. Lavinia Tătaru					
2.4	Anul de studii	I	2.5	Semestrul	II	2.6	Tipul de evaluare	Examen	2.7	Regimul disciplinei	F / O

3. Timpul total estimat

3.1	Număr de ore pe săptămână	6	3.2	din care curs	3	3.3	Laborator	3
3.4	Total ore din planul de inv.	84	3.5	din care curs	42	3.6	Laborator Seminar	42
Distribuția fondului de timp alocat studiului individual								ore
Studiul după manual, suport de curs, bibliografie și notițe								30
Documentare suplimentară în bibliotecă, pe platformele electronice de specialitate și pe teren								25
Pregătire seminarii/laboratoare, teme, referate, portofolii, eseuri								25
Tutoriat								4
Examinări								7
Alte activități								
3.7	Total ore studiu individual			91				
3.8	Total ore pe semestru			175				
3.9	Număr de credite			7				

4. Precondiții (acolo unde este cazul)

4.1	De curriculum	Cunoștințe dobândite la disciplina Chimie analitică-cantitativă și Chimie generală
4.2	De competențe	Competențele formate la disciplinele Chimie analitică-cantitativă și chimie generală

5. Condiții (acolo unde este cazul)

5.1	De desfășurare a cursului	Sală dotată cu videoproiector și ecran
5.2	De desfășurare a laboratorului	Laboratorul disciplinei (sala S 018), materiale și aparatură de laborator, calculator, internet.

6. Obiectivele disciplinei

6.1 Obiectivul general al disciplinei	Dezvoltarea de competențe în domeniul analizei chimice cantitative volumetrică și gravimetrică
6.2 Obiectivele specifice	-cunoașterea conceptelor, noțiunilor și mărimilor specifice analizei cantitative; -cunoașterea și exemplificarea noțiunilor și legilor generale studiate; -formularea corectă a legilor studiate; -deducerea relațiilor de bază ale domeniului analizei volumetrică și gravimetrică; -selectarea datelor relevante pentru a explica și analiza fenomenele care apar în condițiile desfășurării unei analize cantitative;



	<ul style="list-style-type: none">-precizarea limitelor de aplicabilitate ale teoriilor și modelelor studiate;-înțelegerea principiului metodelor de analiză chimică, a factorilor și parametrilor care intervin în diferite etape ale acesteia;-experimentarea și validitatea unor ipoteze și afirmații și aplicarea în cazul analizei cantitative;-folosirea raționamentului logic pentru a explica și interpreta rezultatele analizelor prin prelucrarea datelor pe baza unui algoritm corespunzător;-aplicarea cunoștințelor dobândite în abordarea unor studii de caz;-corelarea interdisciplinară a cunoștințelor cu cele din alte capitole și domenii;-aplicarea cunoștințelor însușite în rezolvarea problemelor teoretice și practice.
--	---

7. Competențe specifice acumulate

Competențe profesionale	<ul style="list-style-type: none">C1. Lucrează cu substanțe chimice respectând normele de siguranță (PC=0,5/7)C2. Analizează probe chimice (PC=1/7)C3. Aplică metode științifice (PC=0,5/7)C4. Utilizează echipament de analiză chimică (PC=0,5/7)C5. Respectă procedurile standard (PC=1/7)C7. Realizează experimente chimice (PC=0,5/7)C8. Gestionează procedurile de analiză chimică (PC=0,5/7)C9. Documentează rezultatele analizelor (PC=0,5/7)C10. Promovează transferul de cunoștințe (PC=0,5/7)C11. Execută calcule matematice analitice (PC=0,5/7)
Competențe transversale	<ul style="list-style-type: none">CT1. Gândește holistic (PC=0,5/7)CT2. Organizează informații, obiecte și resurse (PC=0,5/7)

8. Conținuturi

8.1. Curs		Nr.ore	Metode de predare	Observații Resurse folosite
1	ANALIZA VOLUMETRICĂ I. Noțiuni generale de titrimetrie <ul style="list-style-type: none">•Definirea și clasificarea metodelor de analiză titrimetrică, soluții de reactivi, modalități de exprimare a concentrației.•Standarde primare și secundare.•Calcularea rezultatelor în titrimetrie. Masurarea volumelor și erori care apar la masurarea volumelor.	3	Prelegere Dezbateri	Calculator, Videoproiector Suport documentar
2	II. Volumetria bazată pe reacții de neutralizare <ul style="list-style-type: none">•Alcalimetria – calculul și analiza curbelor de titrare în cazul titrării acizilor tari, acizilor slabi mono- și polivalenți și amestecurilor de acizi cu o bază tare.	3	Prelegere Dezbateri Studiu de caz	Calculator, Videoproiector Suport documentar
3	<ul style="list-style-type: none">•Acidimetria - calculul și analiza curbelor de titrare în cazul titrării bazelor tari, bazelor slabe mono- și polivalente și amestecurilor de baze cu un acid tare.	3	Prelegere Dezbateri Studiu de caz	Calculator, Videoproiector Suport documentar
4	<ul style="list-style-type: none">•Indicatori acido-bazici – clasificare și teorii asupra mecanismului de schimbare a culorii.•Intervalul de viraj al indicatorului, exponentul indicatorului și punctul de titrare.•Erori de indicator.	3	Prelegere Dezbateri Studiu de caz	Calculator, Videoproiector Suport documentar
5	III Volumetria bazată pe reacții redox	3	Prelegere	Calculator,



	•Calculul și analiza curbelor de titrare în cazul titrării unui oxidant cu un reducător și a unui reducător cu un oxidant.		Dezbateri Studiu de caz	Videoproiector Suport documentar
6	Indicatori redox (de culoare, reactivi ai ionilor, turbidimetrici, de fluorescență, ireversibili). Erori de indicator	3	Prelegere Dezbateri Studiu de caz	Calculator, Videoproiector Suport documentar
7	IV Volumetria bazată pe reacții de complexare •Principalii complexoni utilizați în titrimetrie și complexii lor cu ioni metalici. •Curbe de titrare complexonometrică.	3	Prelegere Dezbateri Studiu de caz	Calculator, Videoproiector Suport documentar
8	Determinarea punctului de echivalență. Indicatori metalocromici și domeniul lor de viraj.	3	Prelegere Dezbateri Studiu de caz	Calculator, Videoproiector Suport documentar
9	V. Volumetria bazată pe reacții de precipitare •Argentometria – calculul și analiza curbei de titrare în cazul titrării anionului halogenură cu Ag^+ ; •Titrarea amestecurilor de halogenuri cu AgNO_3 . •Stabilirea punctului de echivalență.	3	Prelegere Dezbateri Studiu de caz	Calculator, Videoproiector Suport documentar
10	ANALIZA GRAVIMETRICĂ I. Etapele operaționale în analiza gravimetrică •Colectarea și pregătirea probelor, cântărirea. •Trecerea probelor în soluție – dizolvarea și dezagregarea probelor. Tipuri și reactivi de dezagregare.	3	Prelegere Dezbateri	Calculator, Videoproiector Suport documentar
11	•Precipitarea. Condiții pentru o precipitare cantitativă, formarea și creșterea precipitatelor, fenomene care apar în cursul creșterii precipitatelor (coprecipitarea, formarea precipitatelor coloidale, postprecipitarea și îmbătrânirea precipitatelor). • Precipitarea omogenă.	3	Prelegere Dezbateri	Calculator, Videoproiector Suport documentar
12	II. Studiul termic al precipitatelor •Conținutul în solvent al precipitatelor, •Presiunea de vapori a solvaților, •Descompunerea termică și volatilizarea precipitatelor, analiza termică a precipitatelor.	3	Prelegere Dezbateri	Calculator, Videoproiector Suport documentar
13	III. Reactivi de precipitare •Reactivi anorganici de precipitare. •Precipitarea sub formă de halogenuri, carbonați, sulfatați și oxalați.	3	Prelegere Dezbateri Studiu de caz	Calculator, Videoproiector Suport documentar
14	Influența pH-ului asupra precipitării - Precipitarea selectivă sub forma de sulfuri și hidroxizi.	3	Prelegere Dezbateri Studiu de caz	Calculator, Videoproiector Suport documentar

Bibliografie

- L.Tataru, Chimie analitică Cantitativă. Volumetrie, Ed. Universității din Pitești, 180 p, e-ISBN: 978-606-560-711-8, (2021)
- L. Tataru, *Chimie analitică. Echilibre în soluție apoasă*, ed. Universității din Pitești, 2009
- C. Liteanu, *Chimie analitică cantitativă*, Ed. Did. Și Pedag. București, 1969.
- G.Popa, V. Croitoru, *Chimie analitică cantitativă – Gravimetrie*, Ed. Did. Și Pedag. București, 1971.
- V. Croitoru, D. Constantinescu, *Aplicații și probleme de chimie analitică*, Ed. Tehnică, București, 1971.
- S.Fișel, *Chimie analitică cantitativă*, Ed. Did. Și Pedag. București, 1972.
- C.Gh. Macarovici, *Analiză chimică cantitativă anorganică*, Ed.Academiei, București, 1979.
- Pătroiescu, E.Dimonie, D.Cruceru, *Chimie analitică, partea a II-a, Gravimetrie-Titrimetrie*, Ed.Universității din București, 2000.
- Note de curs în format electronic



8.2. Aplicații - Laborator		Nr. ore	Metode de predare	Observații Resurse folosite
1	ANALIZĂ VOLUMETRICĂ (27 ore) • Noțiuni de titrimetrie. Instrumente și ustensile din sticlă și cuarț utilizate în titrimetrie. Cântărirea. Balanța analitică.	3	Exercițiul Lucrul în grup	Materiale din sticlă și cuarț, instalație de titrare și filtrare, balanță analitică
2	• Concentrația soluțiilor – prepararea unor soluții de concentrație exactă și aproximativă	3	Exercițiul Studiul de caz Dezbateră	Reactivi, vase și ustensile din sticlă, balanță tehnică și analitică
3	• Alcalimetria – prepararea și etalonarea unei soluții de NaOH aprox 0,1N, determinări cu soluția de NaOH.	3	Exercițiul Studiul de caz – analiza unei probe individuale Dezbateră	Reactivi, ustensile din sticlă, instalație de titrare, balanță tehnică și analitică
4	• Acidimetria – prepararea și etalonarea unei soluții de HCl aprox 0,1N, determinări cu soluția de HCl.	3	Studiul de caz – analiza unei probe individuale Dezbateră	Reactivi, ustensile din sticlă, instalație de titrare, balanță tehnică și analitică
5	• Studiul erorilor sistematice la utilizarea indicatorilor acido-bazici • Titrarea unui amestec de acid tare și acid slab cu o bază tare.	3	Studiul de caz Exercițiul Lucrul în grup Dezbateră	Reactivi, biurete automate, ustensile din sticlă, instalație de titrare.
6	• Volumetria bazată pe reacții redox. Permanganatometria și iodometria.	3	Studiul de caz – analiza unei probe individuale Dezbateră	Reactivi, ustensile din sticlă, instalație de titrare, balanță tehnică și analitică, instalație de gaze
7	• Volumetria bazată pe reacții de complexare. Complexonometria. Prepararea, etalonarea unei soluții de complexon III. Dozări complexonometrice.	3	Studiul de caz – analiza unei probe individuale Dezbateră	Reactivi, ustensile din sticlă, instalație de titrare, balanță tehnică și analitică, instalație de gaze
8	• Volumetria bazată pe reacții de precipitare. Argintometria. Dozarea anionilor Cl^- prin metoda Mohr și Fajans	3	Studiul de caz – analiza unei probe individuale Dezbateră	Reactivi, ustensile din sticlă, instalație de titrare, balanță tehnică și analitică
9	• Aplicații ale metodelor volumetrice în analiza unor probe de apă: determinarea acidității (alcalinității), duității, CBO și CCO (CCOMn, CCOCr)	3	Studiul de caz Exercițiul Lucrul în grup Dezbateră	Reactivi, ustensile din sticlă, instalație de titrare, balanță tehnică și analitică, instalație de gaze
10	ANALIZĂ GRAVIMETRICĂ (15 ore) • Dozarea apei din compuși.	3	Studiul de caz – analiza unei probe individuale Dezbateră	Reactivi, ustensile din sticlă și cuarț, balanță analitică, exicator, etuvă
11	• Dozarea cationilor sub formă de sulfati – dozarea Ba ca BaSO_4	3	Studiul de caz Exercițiul Lucrul în	Reactivi, ustensile din sticlă și cuarț, instalație de filtrare, balanță analitică,



			grup Dezbateră	exicator, etuvă, instalație de gaze
12	• Dozarea cationilor sub formă de fosfați și pirofosfați.	3	Studiul de caz Exercițiul Lucrul în grup Dezbateră	Reactivi, ustensile din sticla și cuarț, instalație de filtrare, balanță analitică, exicator, cuptor de calcinare, instalație de gaze
12	• Dozarea cationilor sub formă de cromati.	3	Studiul de caz Exercițiul Lucrul în grup Dezbateră	Reactivi, ustensile din sticla și cuarț, instalație de filtrare, creuzete filtrante, balanță analitică, exicator, etuvă, instalație de gaze
13	• Dozarea cationilor sub formă de complecși greu solubili (Ni cu DMG).	3	Studiul de caz Exercițiul Lucrul în grup Dezbateră	Reactivi, ustensile din sticla și cuarț, instalație de filtrare, creuzete filtrante, balanță analitică, exicator, etuvă, instalație de gaze
14	• Prelucrarea rezultatelor. Refaceri.	3	Studiul de caz Exercițiul Dezbateră	Reactivi, ustensile din sticla și cuarț, instalație de filtrare, balanță analitică, exicator, etuvă, instalație de gaze
Bibliografie <ul style="list-style-type: none">• Ionescu, L. Tătaru, <i>Lucrări practice de analiză cantitativă - Gravimetrie</i>, Centrul de multiplicare al Univ. din Pitești, (1998)• Ionescu, L. Tătaru, <i>Lucrări practice de analiză cantitativă - Volumetrie</i>, Centrul de multiplicare al Univ. din Pitești, (1998)• Lucrări de laborator în format electronic• V. Croitoru, D. Constantinescu, <i>Aplicații și probleme de chimie analitică</i>, Ed. Tehnică, București, 1971				

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

Competențele dobândite la disciplină permit absolvenților să lucreze ca:
211301 - chimist, 211303 - expert chimist (conform COR/ISCO-08/ESCO)

10. Evaluare

Tip activitate	10.1 Criterii de evaluare	10.2 Metode de evaluare	10.3 Pondere din nota finală
10.4 Curs	Evaluare finală	Înregistrare prezență curs Probă scrisă – subiecte teoretice și studii de caz	40%
10.5 Seminar / Laborator /	Rezolvarea studiilor de caz și completarea fișelor de înregistrare a rezultatelor lucrărilor practice	Probă practică	30%
	Temă de casă	Rezolvarea de problem și aplicații	30%
10.6. Condiții de promovare			



Universitatea Națională de Știință și Tehnologie Politehnica București
Centrul Universitar Pitești
Facultatea de Științe, Educație Fizică și Informatică



Punctajul minim pentru promovarea disciplinei este de 50 puncte. Punctajul total se transformă în notă întreagă prin împărțire la 10 și rotunjire. Studentul trebuie să participe la evaluarea finală, în regim față în față, fără impunerea unui punctaj minim la evaluarea finală.

Data completării
25.09.2024

Titular de curs
Lect. dr. Lavinia Tătaru

Titular de laborator
Lect. dr. Lavinia Tătaru