

## FIȘA DISCIPLINEI

*Chimie analitică – Analiză instrumentală / Analytical chemistry – Instrumental Analysis*

Anul universitar 2026 - 2027

### 1. Date despre program

1.1. Instituția de învățământ superior	Universitatea Babeș-Bolyai Cluj-Napoca
1.2. Facultatea	Chimie și Inginerie Chimică
1.3. Departamentul	Chimie
1.4. Domeniul de studii	Inginerie Chimică
1.5. Ciclu de studii	Licență
1.6. Programul de studii / Calificarea	Ingineria și Informatica Proceselor Chimice și Biochimice / Inginer
1.7. Forma de învățământ	Cu frecvență

### 2. Date despre disciplină

2.1. Denumirea disciplinei	Chimie analitică – Analiză instrumentală / Analytical chemistry – Instrumental analysis			Codul disciplinei	CLR1147
2.2. Titularul activităților de curs	Lect. Dr. Eniko COVACI				
2.3. Titularul activităților de laborator	Lect. Dr. Eniko COVACI Asist. Univ. Dr. Adrian-Ioan DUDU				
2.4. Anul de studiu	II	2.5. Semestrul	4	2.6. Tipul de evaluare	Examen
2.7. Regimul disciplinei	Obligativu	2.8. Tipul disciplinei	Disciplină în domeniu (DD)		

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

3.1. Număr de ore pe săptămână	5	din care: 3.2. curs	3	3.3. laborator	2
3.4. Total ore din planul de învățământ	70	din care: 3.5. curs	42	3.6. laborator	28
<b>Distribuția fondului de timp pentru studiul individual (SI) și activități de autoinstruire (AI)</b>					<b>ore</b>
Studiul după manual, suport de curs, bibliografie și notițe (AI)					27
Documentare suplimentară în bibliotecă, pe platformele electronice de specialitate și pe teren					10
Pregătire seminare/ laboratoare/ proiecte, teme, referate, portofolii și eseuri					10
Tutoriat (consiliere profesională)					5
Examinări					3
Alte activități					0
<b>3.7. Total ore studiu individual (SI) și activități de autoinstruire (AI)</b>				55	
<b>3.8. Total ore pe semestru</b>				125	
<b>3.9. Numărul de credite</b>				5	

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

4.1. de curriculum	Nu este cazul
4.2. de competențe	Nu este cazul

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

5.1. de desfășurare a cursului	<ul style="list-style-type: none"> <li>Activitatea didactică se desfășoară în concordanță cu Codul de etică și deontologie profesională al UBB 24051/10.12.2019 aprobat de Senat și Ghidul pentru combaterea discriminării și se întemeiază pe următoarele principii fundamentale: libertate academică, competență și profesionalism, integritate, onestitate intelectuală, colegialitate, loialitate, dreptate și echitate, nediscriminare și egalitate de șanse, responsabilitate;</li> <li>Studentii se vor prezenta la curs cu telefoanele mobile închise;</li> <li>Nu va fi acceptată întârzierea;</li> </ul>
--------------------------------	--

	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Este necesară o sală echipată cu videoproiector/tabla inteligentă.</li> </ul>
5.2. de desfășurare a laboratorului	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Studentul trebuie să cunoască principiul lucrărilor de laborator și să aibă conspectată lucrarea de laborator care urmează să o efectueze;</li> <li>• Nu va fi acceptată întârzierea;</li> <li>• Studenții se vor prezenta la laborator cu telefoanele mobile închise;</li> <li>• Studenții se vor prezenta în laborator cu halat, mănuși și cârpă de laborator;</li> <li>• Studenții nu vor lăsa nesupravegheată o instalație în funcțiune;</li> <li>• Este interzis accesul cu mâncare în laborator</li> </ul>

#### 6.1. Competențele dobândite în urma absolvirii programului de studii (se preiau din planul de învățământ)<sup>1</sup>

Competențe profesionale	
Codul competenței	Competență
CP2	<p>Descrierea, analiza și utilizarea conceptelor și teoriilor fundamentale din domeniul chimiei și ingineriei chimice.</p> <p><i>Description, analysis and use of fundamental concepts and theories in the field of chemistry and chemical engineering.</i></p>
Competențe transversale	
Codul competenței	Competență
	-

#### 6.2. Rezultatele învățării specifice programului de studii (se preiau din planul de învățământ)<sup>2</sup>

Rezultatele învățării vizate prin disciplină		
Codul competenței	Cunoștințe și înțelegere (Knowledge and understanding)	Abilități academice specifice (Specific academic skills)
CP2	<p>Studentul/absolventul identifică, definește și discută, principiile de bază ale ingineriei chimice și ale unor domenii conexe.</p> <p><i>The student/graduate identifies, defines, and discusses the fundamental principles of chemical engineering and related fields.</i></p>	<p>Operează cu concepte, principii și metode de bază din ingineria chimică.</p> <p>Interpretează și aplică termodinamica, cinetica chimică și noțiunile de echilibru chimic în înțelegerea și rezolvarea problemelor de inginerie chimică.</p> <p><i>Operates with fundamental concepts, principles, and methods in chemical engineering.</i></p> <p><i>Interprets and applies thermodynamics, chemical kinetics, and chemical equilibrium concepts to understand and solve chemical engineering problems.</i></p>

#### 7. Rezultatele învățării specifice disciplinei

Cunoștințe și înțelegere (Knowledge and understanding)
1. Studentul/ absolventul identifică, definește, discută principiile de bază ale ingineriei chimice.

<sup>1</sup> Se vor prelua din Planul de învățământ al programului de studii acele competențe profesionale și/sau transversale la dezvoltarea cărora contribuie disciplina pentru care se elaborează fișa disciplinei. Pentru fiecare competență se va prelua întregul enunț, inclusiv codul competenței, cu formularea care apare în planul de învățământ, fără modificări. Dacă nu se preia nici o competență din oricare din cele două categorii, se șterge linia din tabel aferentă acelei categorii.

<sup>2</sup> Se menționează rezultatele învățării specifice programului de studiu la dezvoltarea cărora contribuie disciplina pentru care se elaborează fișa. Enunțurile, preluate fără modificări din Planul de învățământ în funcție de tipul disciplinei (DF/DS/DC) se trec în dreptul competenței asociate.

2. Studentul/absolventul identifică, formulează, analizează și rezolvă probleme de inginerie chimică.
3. Studentul/absolventul identifică și descrie principiile, metodele și tehnicile de lucru de evaluare cantitativă și calitativă a proceselor din ingineria chimică.
4. Studentul/absolventul analizează critic și utilizează metode adecvate în vederea alegerii și aplicării unor metode de analiză corespunzătoare scopului propus.
5. Studentul/absolventul identifică și utilizează metodele adecvate de informare/ documentare necesare înțelegerii și transmiterii cunoștințelor din domeniul ingineriei chimice, într-o manieră științifică spre cei interesați.
6. Studentul/absolventul descrie și integrează cunoștințe specifice și interdisciplinare în activitatea profesională.
<b>Abilități academice specifice (Specific academic skills)</b>
1. Studentul/absolventul aplică concepte, teorii și metode de bază specifice analizei chimice și fizico-chimice.
2. Studentul/absolventul aplică conceptele și teoriile fundamentale din domeniul chimiei și ingineriei chimice pentru elaborarea de proiecte profesionale.
3. Studentul/absolventul evaluează critic procesele, echipamentele, procedurile și produsele din industria chimică cu utilizarea unor instrumente și metode de evaluare specifice.
4. Studentul/absolventul explică și interpretează date experimentale obținute în urma analizelor chimice și fizico-chimice pe baza conceptelor, teoriilor și metodelor cunoscute.
5. Studentul/absolventul aplică metode standardizate de analiză în determinarea structurii, compoziției și proprietăților produselor chimice și biochimice.
6. Studentul/absolventul aplică principiile științei pentru redactarea și prezentarea unor rapoarte științifice.
7. Studentul/absolventul aplică metode interdisciplinare adecvate pentru a rezolva probleme de inginerie chimică complexe, teoretice și practice.

## 8. Conținuturi

8.1 Curs	Metode de predare - învățare	Observații <sup>3</sup>
<p><b>8.1.1. Tipuri de metode analitice și caracteristicile acestora.</b> Metode clasice de analiză și metode instrumentale. Schema bloc a unui aparat de analiză. Calibrarea și etalonarea aparatelor de analiză. Caracterul relativ al metodelor instrumentale; principiul curbei de calibrare. Clasificarea metodelor de analiza. Performanțe analitice (precizia, corectitudinea, repetabilitatea, reproductibilitatea, limita de detecție și de determinare, sensibilitatea de calibrare și analitică. Comparație între metode și instrumente. Soluții stoc și standarde de etalonare, proba martor și proba analitică.</p> <p>Cuvinte cheie: <i>metode clasice și instrumentale de analiză, criterii de performanță (limita de detecție și de determinare, sensibilitate, erori sistematice și întâmplătoare, repetabilitate și reproductibilitate), schema bloc a unui aparat de analiză, curba de calibrare, probe etalon, mator și proba analitică.</i></p> <p><b>Metode de prelevare și păstrare a probelor</b></p> <p>Prelevarea mostrelor de probe lichide, solide și gazoase.</p> <p>Cuvinte cheie: <i>noțiunea de lot, mostre sau probe elementare, proba medie sau de laborator, proba analitică, analit, matrice, metoda sferturilor.</i></p>	<p>Prelegerea; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea</p>	3 ore
<p><b>8.1.2. Metode spectrometrice.</b> Proprietățile radiației electromagnetice. Spectrul electromagnetic. Tipuri de interacțiuni ale radiației electromagnetice cu substanța. Clasificarea metodelor spectrometrice după metodologia de lucru și domeniile spectrului electromagnetic. Emisia, absorbția și fluorescența</p>	<p>Prelegerea; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea</p>	3 ore

<sup>3</sup> De exemplu aspecte organizatorice, recomandări pentru studenți, aspecte specifice legate de curs/seminar cum ar fi invitarea unor practicieni în domeniu etc.

<p>radiațiilor. Metode bazate pe proprietăți optice generale ale probelor (reflexia, dispersia, turbidimetria, polarimetria, refracția).</p> <p>Cuvinte cheie: <i>spectru, domenii spectrale, emisie, absorbție, fluorescență, reflexie, dispersie, refracție</i></p>		
<p><b>8.1.3. Analiza componentelor elementale și moleculare prin spectrometrie UV-Vis. Spectrometria de absorbție moleculară ultraviolet și vizibil.</b></p> <p>Originea și caracteristicile spectrului de bandă în UV-Vis. Legile cantitative ale absorbției moleculare. Instrumentație specifică în absorbția moleculară UV-Vis. Surse de spectru continuu (becul cu filament de W, lampa cu halogen, lampa de deuteriu și Xe). Spectrometrul Czerny – Turner, Rețeaua de difracție, rețeaua echelle, puterea de dispersie și rezoluție a spectrometrelor. Detectoare UV – Vis.</p> <p>Cuvinte cheie: <i>spectre moleculare UV-Vis, transmitanța, absorbanta, absorbtivitate moleculară, surse primare de spectru continuu, detectoare de radiație UV – Vis (fotomultiplicatorul, aria de fotodiode - PDA și detectoarele cu sarcină cuplată - CCD), spectrofotometre monofascicul și dublu fascicul, spectrofotometre simultane cu PDA și CCD.</i></p>	<p>Prelegerea; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea</p>	<p>3 ore</p>
<p><b>8.1.4. Aplicații ale analizei prin spectrometria de absorbție moleculară UV-Vis.</b> Analiza cantitativa a conservanților și coloranților și a metalelor prin absorbția moleculară UV – Vis. Criterii de selectare a lungimii optime de analiză. Metoda curbei de calibrare și standardului de adiție. Analiza amestecurilor de substanțe. Analiza amestecurilor care prezintă punct izosbestic. Curba erorilor în absorbția moleculară. Erori sistematice și întâmplătoare în absorbția moleculară. Abateri chimice și instrumentale de la legea Lambert–Beer. Instrumentația în absorbția moleculară UV – Vis.</p> <p>Cuvinte cheie: <i>Legea Lambert-Beer, abateri de la legea Lambert-Beer, curba erorilor în spectrofotometrie, analiza calitativă și cantitativă, punctul izosbestic, curba erorilor</i></p>	<p>Prelegerea; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea</p>	<p>3 ore</p>
<p><b>8.1.5. Spectrometria de absorbție atomică în UV- Vis.</b> Originea spectrelor de absorbție atomică UV-Viz. Caracteristicile metodei. Instrumentație. Surse de spectru continuu și de linii (lampa cu catod cavitărilor – HCL, lampa cu descărcare fără electrozi – EDL și lampa de Xe ca sursă în absorbția atomică. Spectrometria de absorbție atomică de joasă rezoluție cu surse de linii. Spectrometre monofascicul, dublu fascicul în spectrometria de absorbție atomică de joasă rezoluție. Spectrometria de absorbție atomică în flacără – FAAS. Tipuri de flăcări. Spectrometria de absorbție atomică în cuptor de grafit – GFAAS. Corecția de fond în absorbția atomică de joasă rezoluție și modificarea de matrice. Spectrometria de absorbție atomică de înaltă rezoluție cu sursă continuă.</p> <p>Cuvinte cheie: <i>spectru de absorbție de linii, atomizare, procese suferite de probă în absorbția atomică, lampa cu catod cavitărilor, lampa EDL, lampa de Xe, absorbția atomică în flacără, absorbția atomică în cuptor, metode instrumentale de corecție a fondului, modificatorul de matrice</i></p>	<p>Prelegerea; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea</p>	<p>3 ore</p>
<p><b>8.1.6. Spectrometria de emisie atomică în UV-Vis.</b> Originea spectrelor de emisie atomică. Spectrul de linii atomice și ionice, spectrul de bandă moleculară.</p> <p><b>Spectrometria de emisie atomică în flacără (FAES):</b> caracteristicile metodei, instrumentația și aplicațiile metodei FAES. Performanțele metodei FAES comparativ cu FAAS. Interferențe chimice și eliminarea lor. Spectrometre FAES cu rețea și cu filtre.</p> <p>Cuvinte cheie: <i>emisie atomică, procese în emisia atomică, linie spectrală și bandă moleculară, spectrul de emisie în flacără, aplicații ale FAES la determinarea elementelor alcaline și alcalino – pământoase.</i></p>	<p>Prelegerea; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea</p>	<p>3 ore</p>

<p><b>8.1.7. Spectrometria de emisie atomică în UV-Vis. Spectrometria de emisie atomică în plasma cuplată inductiv (ICP-AES).</b> Torța cu plasmă, Caracteristicile plasmei ICP. Introducerea probelor lichide în ICP. Procese în plasmă. Instrumentație specifică în ICP - AES. Tipuri de spectrometre. Pregătirea probelor pentru determinarea metalelor prin ICP – AES.</p> <p>Cuvinte cheie: <i>emisie atomică, plasma cuplată inductiv, caracteristicile ICP.</i></p>	<p>Prelegerea; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea</p>	<p>3 ore</p>
<p><b>8.1.8. Spectrometria de emisie atomică în UV-Vis. Instrumentație specifică în ICP - AES.</b> Tipuri de spectrometre și principiul de lucru. Aplicații specifice pentru ICP-AES. Pregătirea probelor pentru determinarea metalelor prin ICP – AES.</p> <p>Cuvinte cheie: <i>spectrometre secvențiale Czerny Turner, Spectrometre multicanal, detectoare CCD, montaj optic Paschen – Runge, vizare axială o plasmei, vizare radială plasmă, vizare dublă plasmă.</i></p>	<p>Prelegerea; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea</p>	<p>3 ore</p>
<p><b>8.1.9. Analiza prin spectrometria de masă atomică. Analiza prin spectrometrie de masă atomică în plasma cuplată inductiv (ICP-MS).</b> Principiul ICP-MS. Schema unui spectrometru ICP-MS. Spectrometrul quadrupol. Interfața plasma ICP – analizor de masă. Interferențe izobare și poliatomice. Eliminarea interferențelor în ICP – MS. Performanțe analitice.</p> <p>Cuvinte cheie: <i>principiul spectrometriei de masa, ionizare, spectrul de masă atomic, schema bloc spectrometru de masa, schema unui quadrupol, puterea de rezoluție, con de extracție, interferență izobară și poliatomică, cameră DRC și CRC pentru eliminare interferențe, parametru RPq, performanțe ICP – MS.</i></p>	<p>Prelegerea; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea</p>	<p>3 ore</p>
<p><b>8.1.10. Analiza prin spectrometria în infraroșu (IR).</b> Domeniile spectrului IR. Originea spectrelor moleculare în IR. Modele moleculare. Tipuri de vibrații și rotații. Instrumentație în spectrometria de absorbție în IR. Surse de radiație IR, monocromatoare IR, detectoare de radiație în IR. Spectrometria cu transformate Fourier (FTIR). Aplicații calitative și cantitative ale absorbției moleculare în IR. Prepararea probelor solide, lichide și gazoase.</p> <p>Cuvinte cheie: <i>spectre de vibrație- rotație, oscilatorul armonic și anarmonic, ecuația lui Hook, număr de benzi fundamentale de vibrație, interpretare spectre IR, domeniul frecvențelor de grup și domeniul amprentelor, spectrometre Fourier, aplicați</i></p>	<p>Prelegerea; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea</p>	<p>3 ore</p>
<p><b>8.1.11. Metode de analiză prin spectrometrie de raze X. Caracteristici și instrumentație.</b> Originea spectrului și caracteristicile spectrelor de linii și continuu de raze X. Schemele bloc ale metodelor de analiză prin emisie, absorbție, fluorescență și difracție de raze X. Elementele componente ale instrumentației.</p> <p>Surse de raze X. Tubul de raze X, surse radioizotopice și surse sincrotrone, acceleratoare de electroni, caracteristici. Monocromatoare de raze X (instrumente cu dispersie după lungimea de undă, instrumente cu dispersie după energia razelor X). Detectoare de raze X. Detectorul cu semiconductor. Analizorul de înălțime pulsuri și detectoare contor de fotoni.</p> <p>Cuvinte cheie: <i>spectru de linii și spectru continuu de raze X, serii spectrale, limita de tăiere spectru continuu, tipuri de interacțiuni ale probei cu razele X, monocromator, analizor de pulsuri de raze X, tubul de raze X, surse radioizotopice, sursa sincrotronă, detector cu semiconductor, caracteristici instrumentație, rezoluție spectrală.</i></p>	<p>Prelegerea; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea</p>	<p>3 ore</p>
<p><b>8.1.12. Analiza prin fluorescență de raze X.</b> Schema bloc a metodei. Elementele componente ale instrumentației. Surse de raze X. Monocromatoare</p>	<p>Prelegerea; Explicația;</p>	<p>3 ore</p>

<p>de raze X. Detectoare de raze X. Metodologii de analiză și modalități de reducere a interferențelor spectrale (metoda dreptei etalon, metoda standardului intern și de aditie). Aplicații specifice la determinarea metalelor din diferite probe.</p> <p>Cuvinte cheie: <i>fluorescență, tranziții energetice, tubul de raze X, radioizotopi ca surse de raze X, detector fotoelectric de raze X, detector cu semiconductori, instrumente cu dispersie după lungimea de undă, instrumente cu dispersie după energia razelor X, analizor de înălțime pulsuri, interferențe în analiza de fluorescență, prelucrarea probelor pentru analiza XRF, aplicații la determinarea metalelor.</i></p>	<p>Conversația; Descrierea; Problematizarea</p>	
<p><b>8.1.13. Analiza prin metode electrochimice. Potențimetria.</b> Celula potențimetrică. Electrozi de referință (electrodul de hidrogen, calomel și clorură de argint). Electrozi indicatori metalici (specia zero, I, II și cu membrană ion selectivă). Electrocul cu membrană de sticlă. Electrozi cu membrană lichidă. Electrozi cu enzime. Electrozi gaz sensibili. Determinarea potențimetrică a pH-ului. Titarea potențimetrică.</p> <p>Cuvinte cheie: <i>potențial, celula potențimetrică, ecuația lui Nernst, electrod de referință, electrozi indicatori, electrozi ioni selectivi, potențial de asimetrie electrod de sticlă, mecanism de funcționare electrod de sticlă, potențialul electrodului de sticlă, celula pH-metrică, surse de erori la determinarea pH-ului.</i></p>	<p>Prelegerea; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea</p>	3 ore
<p><b>8.1.14. Voltametria.</b> Semnalul de excitare în voltametrie. Tipuri de metode voltametrice. Polarografia cu baleiaj liniar de potențial și cu puls de curent. Electrodul picurător de mercur. Domeniul catodic și anodic pentru electrodul picurător de Hg. Polarograma. Ecuația lui Ilkovic și aplicațiile în polarografie. Potențialul de semiundă. Aplicații ale polarografiei la determinarea cationilor metalici din probe de apă, băuturi alcoolice și nealcoolice, zahăr și produse zaharoase, etc).</p> <p>Cuvinte cheie: <i>polarografie, undă polarografică, potențial de semiundă, ecuația lui Ilkovic, electrod picurător de Hg.</i></p>	<p>Prelegerea; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea</p>	3 ore
<p><b>Bibliografie</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. <i>Metode instrumentale de analiză – aplicații</i>, Tiberiu Frențiu, Augustin Cătălin Moț, Eniko Covaci, Editura Universitară Clujeană, Cluj-Napoca, 2019, ISBN 978-606-37-0515-1</li> <li>2. <i>Metode de imagistică elementală și moleculară</i>, Tiberiu Frențiu, Dorina Casoni, Editura Presa Universitară Clujeană, Cluj-Napoca, 2019, ISBN 978-606-37-0584-7.</li> <li>3. Suport de curs în format electronic</li> <li>4. <i>Analiza prin spectrometrie de absorbție moleculară în ultraviolet-vizibil</i>, Emil Cordoș, Tiberiu Frențiu, Ana Maria Rusu, Michaela Ponta și Eugen Darvasi Editura Institutului National de Optoelectronică București, 2001, ISBN 973-98742-7-4.</li> <li>5. <i>Analiza prin spectrometrie atomică</i>, Emil Cordos, Tiberiu Frențiu, Ana Maria Rusu, Michaela Ponta și Alpar Fodor Editura Institutului National de Optoelectronică, București, 1998, ISBN 973-98742-0-7.</li> <li>6. <i>Spectrometrie atomică analitică cu surse de plasmă</i>, Emil Cordoș, Tiberiu Frențiu, Michaela Ponta, Marin Șenilă, Claudiu Tănăsela, Editura Institutului National de Optoelectronică București, 2007, ISBN 978-973-88109-1-4.</li> <li>7. <i>Principles of Instrumental Analysis</i>, Douglas A. Skoog, F. James Holler, Timothy A. Nieman, 7<sup>th</sup> edition, Saunders College Publishing, 2017.</li> </ol>		
<b>8.2 Laborator</b>	<b>Metode de predare - învățare</b>	<b>Observații</b>
<p><b>8.3.1. Protecția muncii. Calculul statistic al rezultatelor. Interpretarea rezultatelor analitice</b></p> <p>Cuvinte cheie: <i>distribuție normală, deviație standard, deviație standard procentuală, precizie și justete, repetabilitate și reproductibilitate, incertitudine compusă și extinsă, buget de incertitudine. Buletin de analiză.</i></p>	<p>Experimentul; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea</p>	2 ore

<b>8.3.2. Determinarea acidului benzoic și benzoatilor din sucuri prin spectrometrie de absorbție moleculară UV – Vis. Analiza calitativă și cantitativă.</b> Cuvinte cheie: <i>spectru, analiza calitativă, lungime optimă de analiză, necesitate determinare conservanți benzoici, lungime optimă de analiză, limită de detecție, precizie, testul Dixon.</i>	Experimentul; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea	2 ore
<b>8.3.3. Determinarea azotitului de sodiu din probe de mediu și alimentare prin spectrometrie de absorbție moleculară UV – Vis. Prepararea probelor. Analiza calitativă. Analiza cantitativă.</b> Cuvinte cheie: <i>standarde de calibrare, proba martor, necesitate determinare azotit, lungime optimă de analiză, curba de calibrare/etalonare, limită de detecție, precizie, testul Dixon.</i>	Experimentul; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea	2 ore
<b>8.3.4. Analiza berii prin spectrometrie de absorbție moleculară UV – Vis. Determinarea culorii echivalente a berii (EBC) blonde și brune. Determinarea gradului de amăreală a berii.</b> Cuvinte cheie: <i>spectru de absorbție moleculară, culoarea echivalentă a berii, standarde de culoare, gradul de amăreală, analiza Dixon a datelor, precizie.</i>	Experimentul; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea	2 ore
<b>8.3.5. Mineralizarea unor probe de mediu (sol, sedimente) în digestorul cu microunde/ baie de nisip în vederea determinării elementale.</b> Cuvinte cheie: <i>digestor cu microunde, program termic, avantajele mineralizării în microunde.</i>	Experimentul; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea	2 ore
<b>8.3.6. Determinarea metalelor din probe de mediu prin spectrometria de absorbție atomică în flacără (FAAS) de joasă rezoluție.</b> Cuvinte cheie: <i>absorbție atomică în flacără, lampa cu catod cavitat, spectrometrie AAS de joasă rezoluție cu sursă de linii, standarde de calibrare, proba martor, curba de calibrare, deviație standard, RSD, repetabilitate, limită de detecție.</i>	Experimentul; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea	2 ore
<b>8.3.7. Determinarea metalelor din probe de mediu prin spectrometria de absorbție atomică în flacără (FAAS) de înaltă rezoluție.</b> Cuvinte cheie: <i>absorbție atomică în flacără, lampa de Xe, spectrometrie AAS de înaltă rezoluție cu sursă continuă, standarde de calibrare, proba martor, curba de calibrare, deviație standard, RSD, repetabilitate, limită de detecție.</i>	Experimentul; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea	2 ore
<b>8.3.8. Determinarea metalelor din probe de mediu prin spectrometria de emisie atomică în plasma cuplată inductiv (ICP-AES)</b> Cuvinte cheie: <i>plasma ICP, spectrometru simultan, standarde de calibrare, proba martor, curba de calibrare, deviație standard, RSD, repetabilitate, limită de detecție.</i>	Experimentul; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea	2 ore
<b>8.3.9. Compararea statistică a rezultatelor obținute prin ICP-AES și FAAS.</b> Cuvinte cheie: <i>testul Q, t și F, grad de regăsire, eroare sistematică și întâmplătoare, verificare metodă prin analize de CRM.</i>	Experimentul; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea	2 ore
<b>8.3.10. Determinarea Li, Na, K și Ca din probe de apă potabilă și minerală prin spectrometrie de emisie atomică în flacără cu spectrometre secvențiale.</b> Cuvinte cheie: <i>emisie atomică, spectru de linii și de bandă, flacără, lungimea optimă de analiză, spectrometru secvențial și simultan, detector multicanal.</i>	Experimentul; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea	2 ore
<b>8.3.11. Determinarea Li, Na, K, Ca și Mg din probe de apă potabilă și minerală prin spectrometrie de emisie atomică în flacără cu spectrometre simultane.</b>	Experimentul; Explicația;	2 ore

Cuvinte cheie: emisie atomică, spectru de linii și de bandă, flacără, lungimea optimă de analiză, spectrometru cu filtre, filtre de interferență.	Conversația; Descrierea; Problematizarea	
<b>8.3.12. Determinarea Li, Na, K, Ca și Mg din probe de apă potabilă și minerală prin spectrometrie de emisie atomică în flacără cu spectrometre nedispersive cu filtre.</b> Cuvinte cheie: emisie atomică, spectru de linii și de bandă, flacără, lungimea optimă de analiză, spectrometru cu filtre, filtre de interferență.	Experimentul; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea	2 ore
<b>8.3.13. Determinarea potențiometrică a pH-ului băuturilor (apă, vin, sucuri)</b> Cuvinte cheie: pH, celula pH-metrică, electrod de calomel, electrod de sticlă, metoda directă și indirectă, calibrare celulă și soluții tampon de pH.	Experimentul; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea	2 ore
<b>8.3.14. Determinarea metalelor grele (Cd, Pb, Ni și Zn) din apă potabilă prin metoda voltametrică.</b> Cuvinte cheie: voltametrie, electrod picurător de mercur, soluție de bază, potențial de semiundă, curent de difuzie, ecuația lui Ilkovic, adiție standard, voltametrie cu puls de potențial.	Experimentul; Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea	2 ore
Bibliografie 1. <i>Metode instrumentale de analiză – aplicații</i> , Tiberiu Frențiu, Augustin Cătălin Moț, Eniko Covaci, Editura Universitară Clujeană, Cluj-Napoca, 2019, ISBN 978-606-37-0515-1 2. Instrucțiuni de utilizare instrumente existente în laborator. Carte tehnică instrumente.		

## 9. Evaluare

Tip activitate	9.1 Criterii de evaluare <sup>4</sup>	9.2 Metode de evaluare <sup>5</sup>	9.3 Pondere din nota finală
9.4 Curs	Corectitudinea răspunsurilor – însușirea și înțelegerea corectă a problematicei tratate la curs	Examen scris în sesiune – accesul la examen este condiționat de prezența la laborator în proporție de 90% (13 lucrări din 14) și susținerea testelor de laborator la fiecare lucrare. Intenția de fraudă la examen se pedepsește cu eliminarea din examen. Frauda la examen se pedepsește prin exmatriculare conform regulamentului ECST al UBB	80 %
9.5 Laborator	Activitatea desfășurată în laborator Susținerea testelor de laborator	La fiecare lucrare de laborator se susține un test scris pe tematica lucrărilor de laborator pe baza cărora se calculează o notă obținută prin mediere aritmetică.	20 %
9.6 Standard minim de promovare			
<ul style="list-style-type: none"> <li>Atât la examenul scris cât și la testul de laborator nota minimă de promovare este 5.</li> </ul>			

<sup>4</sup> Criteriile de evaluare trebuie să reflecte direct rezultatele învățării vizate la nivel de program de studii, respectiv la nivel de disciplină. Mai concret, se evaluează achizițiile de învățare menționate în rezultatele anticipate ale învățării.

<sup>5</sup> Se recomandă stabilirea atât a metodelor de evaluare finală, cât și a strategiei de evaluare pe parcurs.



## 10. Etichete ODD (Obiective de Dezvoltare Durabilă / Sustainable Development Goals)<sup>6</sup>

		Eticheta generală pentru Dezvoltare durabilă						
								Nu se aplică nici o etichetă

Data completării:  
18.04.2026

Semnătura titularului de curs

Lect. Dr. Eniko COVACI

Semnătura titularului de laborator

Lect. Dr. Eniko COVACI

Asist. Dr. Adrian-Ioan DUDU

Data avizării în departament:  
24.04.2026

Semnătura Directorului de Departament

Prof. Dr. Monica Ioana Toșa

<sup>6</sup> Selectați o singură etichetă, cea care, în conformitate cu [Procedura de aplicare a etichetelor ODD în procesul academic](#), se potrivește cel mai bine disciplinei. Dacă disciplina tratează tema dezvoltării durabile la modul general (de ex. prin prezentarea/introducerea cadrului general al dezvoltării durabile etc.) atunci se poate alocă eticheta generală de Dezvoltare Durabilă. Dacă niciuna dintre etichete nu descrie disciplina, selectați ultima opțiune: „Nu se aplică nici o etichetă”.