

FIȘA DISCIPLINEI

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	Chimie/Inginerie Chimică
1.5 Ciclul de studii	Licenta
1.6 Programul de studiu / Calificarea	Chimie / Chimist Inginerie chimică – Chimie alimentară și tehnologii biochimice – CATB / Inginer Inginerie chimică – Ingineria substanțelor anorganice și protecția mediului – ISAPM / Inginer Inginerie chimică – Chimia și Ingineria Substanțelor Organice, Petrochimice și Carbochimice – CISOPC / Inginer Inginerie chimică – Știința și Ingineria Materialelor Oxidice și Nanomateriale – SIMON / Inginer Inginerie chimică – Ingineria și Informatica Proceselor Chimice și Biochimice – IIPCB / Inginer Inginerie chimică – Inginerie Biochimică – IB / Inginer

2. Date despre disciplină

2.1 Denumirea disciplinei	Chimie Analitică - Analiză instrumentală – CLR 1147						
2.2 Titularul activităților de curs	Prof. dr. Tiberiu FRENȚIU						
2.3 Titularul activităților de seminar	Prof. Dr. Tiberiu FRENȚIU Lect. dr. Augustin Cătălin MOȚ Lector dr. Dorina CASONI						
2.4 Anul de studiu	II	2.5 Semestrul	4	2.6. Tipul de evaluare	C	2.7 Regimul disciplinei	Ob

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 seminar/laborator	2
3.4 Total ore din planul de învățământ	70	Din care: 3.5 curs	42	3.6 seminar/laborator	28
Distribuția fondului de timp:					ore
Studiul după manual, suport de curs, bibliografie și notițe					38
Documentare suplimentară în bibliotecă, pe platformele electronice de specialitate și pe teren					4
Pregătire seminarii/laboratoare, teme, referate, portofolii și eseuri					8
Tutoriat					3
Examinări					2
Alte activități: Nu este cazul					0
3.7 Total ore studiu individual		55			
3.8 Total ore pe semestru		125			
3.9 Numărul de credite		5			

4. Precondiții (acolo unde este cazul)

4.1 de curriculum	<ul style="list-style-type: none">• Nu este cazul
4.2 de competențe	<ul style="list-style-type: none">• Nu este cazul

5. Condiții (acolo unde este cazul)

5.1 De desfășurare a cursului	<ul style="list-style-type: none">• Studenții se vor prezenta la curs cu telefoanele mobile închise• Nu va fi acceptată întârzierea• Este necesară o sală echipată cu videoproiector
5.2 De desfășurare a seminarului/laboratorului	<ul style="list-style-type: none">• Studentul trebuie să cunoască principiul lucrărilor de laborator și să aibă conspectată lucrarea de laborator care urmează să o efectueze• Studenții se vor prezenta la seminar/laborator cu telefoanele mobile închise• Studenții se vor prezenta în laborator cu halat, manusi, cârpă de laborator.• Studenții nu vor lăsa nesupravegheată o instalație în funcțiune• Predarea referatului de laborator se va face cel târziu în săptămâna următoare desfășurării efective a lucrării• Pentru predarea cu întârziere se penalizează cu 0,5 puncte/zi• Este interzis accesul cu mâncare în laborator

6. Competențele specifice acumulate

Competențe domeniul Chimie și Inginerie chimică - CATB**C6. Efectuarea analizelor și asigurarea controlului calității prin metode si tehnici specifice**

C6.1 Identificarea metodelor generale si specifice de analiza pentru efectuarea analizelor și controlul calității.

C6.2 Descrierea metodelor de analiza folosite si interpretarea rezultatelor obtinute

C6.3 Utilizarea unor principii și metode pentru rezolvarea de probleme / situații bine definite, întâlnite la efectuarea analizelor chimice si a controlului calitatii.

C6.4 Aplicarea criteriilor de performanță în alegerea metodelor de analiză chimica si de control al calitatii

C6.5 Elaborarea de rapoarte asupra metodelor de analiza folosite si a rezultatelor obținute, a unui buletin de analiza și a unor proceduri proprii managementului calității.

Competențe domeniul Inginerie Chimică – ISAPM, CISOPC, SIMON, IIPCB

- **C2. Descrierea, analiza și utilizarea conceptelor si teoriilor fundamentale din domeniul chimiei si ingineriei chimice**

C2.4 Analiza critică și utilizarea principiilor, metodelor și tehnicilor de lucru de evaluare cantitativă și calitativă a proceselor din ingineria chimica

C2.5 Aplicarea conceptelor si teoriilor fundamentale din domeniul chimiei si ingineriei chimice pentru elaborarea de proiecte profesionale

- **C3. Exploatarea proceselor și instalațiilor cu aplicarea cunoștințelor din domeniul ingineriei chimice**

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 domeniul Inginerie Chimică – IB

- **C2. Descrierea, analiza și utilizarea conceptelor si teoriilor fundamentale din domeniul chimiei si ingineriei chimice**

C2.4 Analiza critică și utilizarea principiilor, metodelor și tehnicilor de lucru de evaluare cantitativă și calitativă a proceselor din ingineria chimica

C2.5 Aplicarea conceptelor si teoriilor fundamentale din domeniul chimiei si ingineriei chimice pentru elaborarea de proiecte profesionale

- **C3. Exploatarea proceselor și instalațiilor cu aplicarea cunoștințelor din domeniul ingineriei chimice**

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

- **C5. Descrierea, analiza și utilizarea metodelor de analiză, caracterizare și control specifice produselor naturale de origine biotică și a produselor de biosinteză**

C5.1 Utilizarea conceptelor, teoriilor și metodelor de bază specifice analizei chimice, fizico-chimice și senzoriale a produselor naturale de origine biotică și/sau a produselor de biosinteză

C5.2 Explicarea și interpretarea datelor experimentale obținute în urma analizelor fizico-chimice, chimice și senzoriale a produselor naturale de origine biotică și/sau a produselor de biosinteză pe baza conceptelor, teoriilor, si metodelor cunoscute

C5.3 Utilizarea metodelor standardizate de analiză în determinarea structurii, compoziției și proprietăților produselor naturale de origine biotică și/sau a produselor de biosinteză

C5.4 Analiza critică și utilizarea de criterii și metode adecvate în vederea alegerii și aplicării unor metode de

	<p>C5.4 Analiza critică și utilizarea de criterii și metode adecvate în vederea alegerii și aplicării unor metode de analiză corespunzătoare scopului propus.</p> <p>C5.5 Formularea, dezvoltarea și aplicarea creativă de soluții pentru probleme de analiză chimică, fizico-chimică și senzorială în contexte bine definite.</p>
Competențe transversale	

7. Obiectivele disciplinei (reieșind din grila competențelor acumulate)

7.1 Obiectivul general al disciplinei	<ul style="list-style-type: none"> Familiarizarea studenților cu principiile metodelor instrumentale spectrale și electrochimice utilizate în laboratoarele de analize chimice necesare în diverse domenii și deprinderea de a efectua corect analizele chimice
7.2 Obiectivele specifice	<ul style="list-style-type: none"> Cunoașterea principiilor de colectare, prelucrare și păstrare a probelor; Cunoașterea performanțele metodelor instrumentale de analiză și alegerea corectă a unei metode Cunoașterea metodelor optice de analiză în domeniul razelor X, UV-Viz, IR utilizate în laboratoarele de analiză Cunoașterea principiilor metodei de analiza prin spectrometrie de masă Cunoașterea instrumentației spectrale Cunoașterea metodelor electroanalitice utilizate în laboratoarele de analize Dezvoltarea aptitudinilor studenților în analiza elementală și moleculară prin metode instrumentale și interpretarea corectă de către studenți a rezultatelor analitice prin teste de prelucrare statistică

8. Conținuturi

8.1 Curs	Metode de predare	Observații
<p>8.1.1. Tipuri de metode analitice și caracteristicile acestora. 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. Comparatie între metode și instrumente. Soluții stoc și standarde de etalonare, proba martor și proba analitică.</p> <p>Cuvinte cheie: 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.</p> <p>Metode de prelevare și păstrare a probelor</p> <p>Prelevarea mostrelor de probe lichide, solide și gazoase.</p> <p>Cuvinte cheie: noțiunea de lot, mostre sau probe elementare, proba medie sau de laborator, proba analitică, analit, matrice, metoda sferturilor.</p>	Prelegerea;Explicația; Conversația;Descrierea; Problematizarea	3 ore
<p>8.1.2. Metode spectrometrice. 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 radiațiilor. Metode bazate pe proprietăți optice generale ale probelor (reflexia, dispersia, turbidimetria, polarimetria, refracția).</p> <p>Cuvinte cheie: spectru, domenii spectrale, emisie, absorbție, fluorescență, reflexie, dispersie, refracție</p>	Prelegerea;Explicația; Conversația; Descrierea;Problematizarea	3 ore
<p>8.1.3. Metode de analiză prin spectrometrie de raze X.</p> <p>Caracteristici și instrumentație. Originea spectrului și caracteristicile spectrelor de linii și continue de raze X. Schemele bloc ale metodelor de analiză prin emisie, absorbție, fluorescență și difracție de raze X. Elementele componente ale instrumentației. Surse de raze X. Monocromatoare de raze X (instrumente cu dispersie după lungimea de undă, instrumente cu dispersie după energia razelor X). Detectoare de raze X.</p> <p>Cuvinte cheie: spectru de linii și spectru continuu de raze X, serii spectrale, limita de tăiere spectru continuu, tipuri de interacțiuni cu razele X, monocromator, analizor de pulsuri de raze X, tubul de raze X, surse radioizotopice, detector cu semiconductor, caracteristici instrumentație, rezoluție spectrală.</p>	Prelegerea;Explicația; Conversația; Descrierea;Problematizarea	3 ore
<p>8.1.4. Analiza prin fluorescență de raze X. Schema bloc a metodei. Elementele componente ale instrumentației. Surse de raze X. Monocromatoare 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 adiție). Aplicații specifice la determinarea metalelor din diferite probe.</p>	Prelegerea;Explicația; Conversația; Descrierea;Problematizarea	3 ore

<p>Cuvinte cheie: 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.</p>		
<p>8.1.5. Analiza componentelor elementale și moleculare prin spectrometrie UV-VIZ. Spectrometria de absorbție moleculară ultraviolet și vizibil. 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. Cuvinte cheie: spectre moleculare UV-Vis, transmitanța, absorbanta, absorbtivitate moleculară, surse primare de spectru continuu, detectoare de radiație UV – VIZ (fotomultiplicatorul, aria de fotodiode - PDA și detectoarele cu sarcină cuplată - CCD), spectrofotometre monofascicul și dublu fascicul, spectrofotometre simultane cu PDA și CCD.</p>	<p>Prelegerea;Explicația; Conversația; Descrierea;Problematizarea</p>	<p>3 ore</p>
<p>8.1.6. Aplicații ale analizei prin spectrometria de absorbție moleculară UV-Vis. 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. Cuvinte cheie: Legea Lambert-Beer, abateri de la legea Lambert Beer, curba erorilor in spectrofotometrie, analiza calitativă și cantitativă,, punctul izosbestic, curba erorilor</p>	<p>Prelegerea;Explicația; Conversația; Descrierea;Problematizarea</p>	<p>3 ore</p>
<p>8.1.7. Spectrometria de absorbție atomică în UV- Viz. 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. Cuvinte cheie: 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,</p>	<p>Prelegerea;Explicația; Conversația; Descrierea;Problematizarea</p>	<p>3 ore</p>

modificatorul de matrice		
<p>8.1.8. Spectrometria de emisie atomica in UV-VIZ. Originea spectrelor de emisie atomica. Spectrul de linii atomice si ionice, spectrul de banda moleculara.</p> <p>Spectrometria de emisie atomica in flacara (FAES): caracteristicile metodei, instrumentatia si aplicatiile metodei FAES. Performantele metodei FAES comparativ cu FAAS. Interferente chimice si eliminarea lor. Spectrometre FAES cu retea si cu filtre.</p> <p>Cuvinte cheie: emisie atomica, procese in emisia atomica, linie spectrala si banda moleculara, spectrul de emisie in flacara, aplicatii ale FAES la determinarea elementelor alcaline si alcalino – pamantoase.</p>	Prelegerea;Explicatia; Conversatia; Descrierea;Problematizarea	3 ore
<p>8.1.9. Spectrometria de emisie atomica in UV-VIZ. Spectrometria de emisie atomica in plasma cuplata inductiv (ICP-AES). Torța cu plasmă, Caracteristicile plasmei ICP. Introducerea probelor lichide în ICP. Procese în plasmă. Instrumentație specifică în ICP - AES. Tipuri de spectrometre. Pregătirea probelor alimentare pentru determinarea metalelor prin ICP – AES.</p> <p>Cuvinte cheie: emisie atomica, plasma cuplata inductiv, caracteristicile ICP.</p>	Prelegerea;Explicatia; Conversatia; Descrierea;Problematizarea	3 ore
<p>8.1.10. Spectrometria de emisie atomica in UV-VIZ. Instrumentație specifică în ICP - AES. Tipuri de spectrometre și principiul de lucru. Aplicații specifice pentru ICP-AES Pregătirea probelor alimentare pentru determinarea metalelor prin ICP – AES.</p> <p>Cuvinte cheie: spectrometre secvențiale Czerny Turner, Spectrometre multicanal, detectoare CCD.</p>	Prelegerea;Explicatia; Conversatia; Descrierea;Problematizarea	3 ore
<p>8.1.11. Analiza prin spectrometria de masă atomică. Analiza prin spectrometrie de masă atomică în plasma cuplată inductiv (ICP-MS). 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: 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, metoda ICP-MS, performanțe ICP – MS.</p>	Prelegerea;Explicatia; Conversatia; Descrierea;Problematizarea	3 ore
<p>8.1.12. Analiza prin spectrometria in infrarosu (IR). Domeniile spectrului IR. Originea spectrelor moleculare in IR. Modele moleculare. Tipuri de vibrații și rotații. Instrumentație în spectrometria de absorbție in IR. Surse de radiație IR, monocromatoare IR, detectoare de radiație în IR. Spectrometria cu transformate Fourier (FTIR). Aplicații calitative si cantitative ale absorbției moleculare in IR. Prepararea probelor solide, lichide si gazoase.</p> <p>Cuvinte cheie: spectre de vibrație-rotatie, oscilatorul armonic si anarmonic, ecuația lui Hook, număr de benzi fundamentale de vibrație, interpretare spectre IR, domeniul frecvențelor de grup și domeniul amprentelor, spectrometre Fourier, aplicatii</p>	Prelegerea;Explicatia; Conversatia; Descrierea;Problematizarea	3 ore
<p>8.1.13. Analiza prin metode electrochimice. Potențiometria. Celula potențiometrică. Electrozi de referință (electrodul de hidrogen,</p>	Prelegerea;Explicatia; Conversatia; Descrierea;Problematizarea	3 ore

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 potențiometrică a pH-ului. Titarea potențiometrică. Cuvinte cheie: potențial, celula potențiometrică, 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.	Prelegerea;Explicația; Conversația; Descrierea;Problematizarea	3 ore
8.1.14. Voltametria. Semnalul de excitare în voltametrie. Tipuri de metode voltametrice. Polarografia cu baleiaj liniar de potențial și cu puls de curent. Electrocul 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). Cuvinte cheie: polarografie, undă polarografică, potențial de semiundă, ecuația lui Ilkovic, electrod picurător de Hg.	Prelegerea;Explicația; Conversația; Descrierea;Problematizarea	3 ore
Bibliografie <ol style="list-style-type: none"> 1. <i>Analiza prin spectrometrie de absorbție moleculară în ultraviolet-vizibil</i>, Emil Cordos, T. Frențiu, A.M. Rusu, M. Ponta și E. Darvasi Ed. Institutului Național de Optoelectromica București, 2001, ISBN 973-98742-7-4. 2. <i>Analiza prin spectrometrie atomică</i>, Emil Cordos, T. Frențiu, A.M. Rusu, M. Ponta și A. Fodor Ed. Institutului Național de Optoelectromica București, 1998, ISBN 973-98742-0-7. 3. <i>Spectrometrie atomică analitică cu surse de plasmă</i>, Emil Cordos, T. Frențiu, M. Ponta, M. Șenilă, C. Tănăsia, Ed. Institutului Național de Optoelectromica București, 2007, ISBN 978-973-88109-1-4. 4. <i>Principles of Instrumental Analysis</i>, Douglas A. Skoog, F. James Holler, Timothy A. Nieman seventh edition, Saunders College Publishing, 2017. 		
8.2 Seminar / laborator	Metode de predare	Observații
8.2.1. Protecția muncii. Calculul statistic al rezultatelor. Interpretarea rezultatelor analitice Cuvinte cheie: distribuție normală, deviație standard, deviație standard procentuală, precizie și justete, repetabilitate și reproductibilitate, incertitudine compusă și extinsă, buget de incertitudine. Buletin de analiză. <i>Obligațiile studentului:</i> lectura referat de protecția muncii.	Experimentul;Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea Lucru în grup de 4 – 5 studenți.	2 ore
8.2.2. Determinarea acidului benzoic și benzoatilor din sucuri prin spectrometrie de absorbție moleculară UV – Vis. Analiza calitativă și cantitativă. Cuvinte cheie: spectru, analiza calitativa, lungime optima de analiza, necesitate determinare conservanți benzoici. <i>Obligațiile studentului:</i> lectura referat și întocmire referat.	Experimentul;Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea Lucru în grup de 4 – 5 studenți.	2 ore
8.2.3. Determinarea azotitului de sodiu din probe de mediu și alimentare spectrometrie de absorbție moleculară UV – Vis. Prepararea probelor. Analiza calitativă. Cuvinte cheie: standarde de calibrare, proba martor, necesitate determinare azotiți. <i>Obligațiile studentului:</i> lectura referat și întocmire referat.	Experimentul;Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea Lucru în grup de 4 – 5 studenți.	2 ore
8.2.4. Determinarea azotitului de sodiu din probe de mediu și alimentare spectrometrie de absorbție moleculară UV – Vis. Prepararea probelor. Analiza cantitativă. Cuvinte cheie: standarde de calibrare, proba martor, necesitate determinare azotiți.	Experimentul;Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea Lucru în grup de 4 – 5 studenți.	2 ore

<i>Obligațiile studentului:</i> lectura referat și întocmire referat.		
<p>8.2.5. Analiza berii prin spectrometrie de absorbție moleculară UV – Vis. Determinarea culorii echivalente a berii (ECB) blonde și brune. Determinarea gradului de amăreală a berii.</p> <p>Cuvinte cheie: spectru de absorbție moleculară, culoarea echivalentă a berii, standarde de culoare, gradul de amăreală, analiza calitativa si cantitativa.</p> <p><i>Obligațiile studentului:</i> lectura referat și întocmire referat.</p>	Experimentul;Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea Lucru în grup de 4 – 5 studenți.	2 ore
<p>8.2.6. Determinarea Li, Na, K, Ca și Mg din probe de apă potabilă și minerală prin spectrometrie de emisie atomică în flacără cu spectrometre secvențiale și simultane.</p> <p>Cuvinte cheie: emisie atomică, spectru de linii și de bandă, flacără, lungimea optimă de analiză, spectrometru secvențial și simultan, detector multicanal.</p> <p><i>Obligațiile studentului:</i> lectura referat și întocmire referat.</p>	Experimentul;Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea Lucru în grup de 4 – 5 studenți.	2 ore
<p>8.2.7. Detereminarea metalelor din probe de mediu și alimentare. Mineralizarea probelor în digestorul cu microunde și pe baie de nisip.</p> <p>Cuvinte cheie: digestor cu microunde, program termic, avantajele mineralizării în microunde,</p> <p><i>Obligațiile studentului:</i> lectura referat și întocmire referat.</p>	Experimentul;Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea Lucru în grup de 4 – 5 studenți.	2 ore
<p>8.2.8. Detereminarea metalelor din probe de mediu și alimentare prin ICP – AES.</p> <p>Cuvinte cheie: plasma ICP, spectrometru simultan, standarde de calibrare, proba martor, curba de calibrare, deviatie standard, RSD, repetabilitate, limită de detecție.</p> <p><i>Obligațiile studentului:</i> lectura referat și întocmire referat.</p>	Experimentul;Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea Lucru în grup de 4 – 5 studenți.	2 ore
<p>8.2.9. Detereminarea metalelor din probe de mediu și alimentare prin spectrometria de absorbție atomică în flacără (FAAS) de joasa rezoluție.</p> <p>Cuvinte cheie: 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, deviatie standard, RSD, repetabilitate, limită de detecție.</p> <p><i>Obligațiile studentului:</i> lectura referat și întocmire referat.</p>	Experimentul;Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea Lucru în grup de 4 – 5 studenți.	2 ore
<p>8.2.10. Detereminarea metalelor din probe de mediu și alimentare prin spectrometria de absorbție atomică în flacără (FAAS) de înaltă rezoluție .</p> <p>Cuvinte cheie: absorbție atomică în flacără, lampa de Xe, spectrometrie AAS de înaltă rezoluție cu sursă continuuă, standarde de calibrare, proba martor, curba de calibrare, deviatie standard, RSD, repetabilitate, limită de detecție.</p> <p><i>Obligațiile studentului:</i> lectura referat și întocmire referat.</p>	Experimentul;Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea Lucru în grup de 4 – 5 studenți.	2 ore
<p>8.2.11. Compararea statistică a rezultatelor între ICP-AES și FAAS.</p> <p>Cuvinte cheie: testul Q, t și F, grad de regăsire, eroare sistematică și întâmplătoare, verificare metodă prin analize de CRM.</p> <p><i>Obligațiile studentului:</i> lectura referat și întocmire referat.</p>	Experimentul;Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea Lucru în grup de 4 – 5 studenți.	2 ore
<p>8.2.12. Determinarea potentiometrica a pH-ului băuturilor (apă, vin, sucuri).</p> <p>Cuvinte cheie: pH, celula pH-metrica, electrod de calomel, electrod de sticla, metoda directa si indirecta, calibrare celulă și soluții tampon de pH.</p> <p><i>Obligațiile studentului:</i> lectura referat și întocmire referat.</p>	Experimentul;Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea Lucru în grup de 4 – 5 studenți.	2 ore
<p>8.2.13. Determinarea metalelor grele (Cd, Pb, Ni și Zn) din apă potabilă prin metoda voltametrică.</p>	Experimentul;Explicația; Conversația; Descrierea;	2 ore

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. <i>Obligațiile studentului:</i> lectura referat și întocmire referat.	Problematizarea Lucru în grup de 4 – 5 studenți.	
8.2.14. Test de laborator. Verificare aptitudini experimentale. <i>Obligațiile studentului:</i> efectuarea unui experiment pe baza lucrărilor de laborator, întocmire referat și interpretare rezultate.	Experimentul;Explicația; Conversația; Descrierea; Problematizarea Lucru individual.	2 ore
Bibliografie 1. “Lucrari practice de analiza instrumentala”, E. Cordos, L. Kekedy Nagy, T. Frentiu, Editura Universitatii Babes-Bolyai 1993. (Biblioteca Facultaii de Chimie) 2. Referate existente în laborator. Carte tehnică instrumente.		

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

<ul style="list-style-type: none"> Prin însusirea conceptelor teoretico-metodologice si abordarea aspectelor practice incluse in disciplina Chimie Analitică - Analiza instrumentală studentii dobandesc un bagaj de cunostinte consistent, in concordanta cu competentele parțiale cerute pentru ocupatiile posibile prevazute in Grila 1 – RNCIS.

10. Evaluare

Tip activitate	10.1 Criterii de evaluare	10.2 metode de evaluare	10.3 Pondere din nota finală
10.4 Curs	Corectitudinea răspunsurilor – însușirea și înțelegerea corectă a problematicei tratate la curs	Colocviu sub formă de examen scris în ultima săptămână din semestru – accesul la examen este condiționat de prezentarea referatelor de laborator corespunzătoare tuturor lucrărilor practice si de prezenta la laborator in proportie de 90%. Intenția de fraudă la examen se pedepsește cu eliminarea din examen. Frauda la examen se pedepsește prin exmatriculare conform regulamentului ECST al UBB	80 %
10.5 Seminar/laborator	Activitatea desfășurată în laborator Calitatea referatelor pregătite	Colocviu laborator – test – ce se susține în ultima săptămână de activitate didactică Referatele de laborator corespunzătoare tuturor lucrărilor practice – se	20 %

		predau pîna in ultima săptămână de activitate didactică	
10.6 Standard minim de performanță			
<ul style="list-style-type: none"> Atât la examenul scris cât și la testul de laborator nota minimă de promovare este 5. 			

Data completării

13.02.2018

Semnătura titularului de curs

Prof. Dr. Tiberiu FRENȚIU



Semnătura titularului de seminar

Prof. Dr. Tiberiu FRENȚIU



Lect. dr. Dorina CASONI



Lect. dr. Augustin Cătălin MOȚ



Data avizării în departament

01 martie 2018

Semnătura directorului de departament

Acad. Prof. Dr. Cristian Silvestru

