



	studiu corelatiilor existente intre structura si proprietatile substanciilor.
7.2 Obiectivele specifice	<p>Definirea notiunilor, conceptelor, teoriilor si modelor de baza din domeniul fundamental al stiintelor ingineresti si utilizarea lor adevarata in comunicarea profesionala.</p> <p>Utilizarea cunostintelor de baza din domeniul fundamental al stiintelor ingineresti pentru explicarea si interpretarea fenomenelor ingineresti.</p> <p>Identificarea si aplicarea conceptelor, modelor si teoriilor pentru rezolvarea problemelor ingineresti in conditii de asistenta calificata.</p> <p>Analiza critica si utilizarea principiilor, modelor si tehnicii de lucru pentru evaluarea cantitativa si calitativa a proceselor.</p> <p>Aplicarea conceptelor si teoriilor fundamentale din domeniul chimiei si ingineriei chimice pentru elaborarea de proiecte profesionale.</p> <p>Fundamentarea teoretica in rezolvarea problemelor specifice domeniului cu utilizarea unor principii si metode consacrate.</p>

## 8. Continuturi

8.1 Curs	Numar de ore	Metode de predare
1. Spectre molecule (rotatie, vibratie-rotație, electronice, Raman) în cazul moleculelor bi- și poliatomice	13	Prelegere-dezbateră, dezbatere, demonstrație, discuție panel, problematizare, studiu de caz, brain-storming, metode și tehnici de învățare prin cooperare etc.
2. Proprietăți electrice ale moleculelor	4	
3. Proprietăți magnetice ale moleculelor	4	

### Bibliografie<sup>241</sup>

10. P. W. Atkins, „Physical Chemistry”, 8<sup>th</sup> Ed. Oxford University Press, Oxford, 2006.
11. R.S. Berry, S.A. Rice, J. Ross, „Physical Chemistry”, 2<sup>nd</sup> Ed., Oxford University Press, New York, Oxford, 2000.
12. R. A. Alberti, „Physical Chemistry”, 6<sup>th</sup> Ed., John Wiley, New York, 1983.
13. I.G. Murgulescu, V.E. Sahini, „Introducere în Chimia Fizica. Structura și proprietatele moleculelor”, vol.I, 2, Ed. Academiei, Bucuresti, 1978.
14. C.M. Davidescu, „Introducere în Termodinamica Chimică”, Ed. Politehnica, 2002.
15. M. Poraicu, E. Merca, C.M. Davidescu, C. Păcurariu, Gh. Parlea, Lucrari practice de chimie fizica, Litografia Universitatii Politehnica Timisoara, 1985.
16. University of Reading, School of Chemistry, Food Biosciences & Pharmacy, United Kingdom <http://www.reading.ac.uk/scfp/study/scfp-studyug.asp>
17. Durham University, Department of Chemistry, UK, <http://www.dur.ac.uk/chemistry/>
18. University of Houston, Department of Chemistry, SUA, <http://www.chem.uh.edu/>

8.2 Activitati aplicative <sup>242</sup>	Numar de ore	Metode de predare
1. Legile absorbtiei radiatiilor	4	Metoda experimentală
2. Spectroscopia IR la molecule biatomice, utilizarea spectrelor IR ale moleculelor biatomice pentru determinarea distantei interatomici și a constantei de forță	4	Metoda lucrărilor practice
3. Spectroscopia IR la molecule poliatomice, frecvențe de grup, utilizarea spectrelor IR ale moleculelor poliatomice pentru analiza calitativă	4	Instruire asistată de calculator
4. Proprietăți electrice ale moleculelor, refractivitatea molara	4	
5. Proprietăți electrice ale moleculelor, analiza refractometrică	4	
6. Proprietăți electrice ale moleculelor, determinarea momentului dipol	4	
7. Proprietăți electrice ale moleculelor, determinarea tipului și gradului de asociere al moleculelor	4	

### Bibliografie<sup>243</sup>

1. P. W. Atkins, „Physical Chemistry”, 8<sup>th</sup> Ed. Oxford University Press, Oxford, 2006.
2. R.S. Berry, S.A. Rice, J. Ross, „Physical Chemistry”, 2<sup>nd</sup> Ed., Oxford University Press, New York, Oxford, 2000.
3. R. A. Alberti, „Physical Chemistry”, 6<sup>th</sup> Ed., John Wiley, New York, 1983.
4. I.G. Murgulescu, V.E. Sahini, „Introducere în Chimia Fizica. Structura și proprietatele moleculelor”, vol.I, 2, Ed. Academiei, Bucuresti, 1978.
5. C.M. Davidescu, „Introducere în Termodinamica Chimică”, Ed. Politehnica, 2002.
6. M. Poraicu, E. Merca, C.M. Davidescu, C. Păcurariu, Gh. Parlea, Lucrari practice de chimie fizica, Litografia Universitatii Politehnica Timisoara, 1985.
7. University of Reading, School of Chemistry, Food Biosciences & Pharmacy, United Kingdom <http://www.reading.ac.uk/scfp/study/scfp-studyug.asp>
8. Durham University, Department of Chemistry, UK, <http://www.dur.ac.uk/chemistry/>
9. University of Houston, Department of Chemistry, SUA, <http://www.chem.uh.edu/>

## 9. Coroborarea continuturilor disciplinei cu asteptările reprezentanților comunității epistemice, asociațiilor profesionale și angajaților reprezentativi din domeniul aferent programului

- Continutul disciplinei – STRUCTURA SI PROPRIETATILE MOLECULELOR, este în acord cu discipline similare din țara și strainătate cat și cu asteptările asociațiilor profesionale și angajaților reprezentativi din domeniu.

## 10. Evaluare

Tip activitate	10.1 Criterii de evaluare	10.2 Metode de evaluare	10.3 Pondere din nota finală
----------------	---------------------------	-------------------------	------------------------------

<sup>241</sup> Cel putin un titlu trebuie să apartine colectivului disciplinei iar cel putin 3 titluri trebuie să se refere la lucrări relevante pentru disciplina, de circulație națională și internațională, existente în biblioteca UPT.

<sup>242</sup> Tipurile de activități aplicative sunt cele precizate în nota de subsol 5. Dacă disciplina conține mai multe tipuri de activități aplicative atunci ele se trec consecutiv în linile tabelului de mai jos. Tipul activității se va inscrie într-o linie distinctă sub forma: „Seminar:”, „Laborator:”, „Proiect:” și/sau „Practică:”.

<sup>243</sup> Cel putin un titlu trebuie să apartine colectivului disciplinei.

<b>10.4 Curs</b>	Cunoasterea notiunilor de baza din domeniul spectrelor moleculeare. Capacitate de aplicare practica a notiunilor predante la curs.	Examen scris 3 ore, pe baza de intrebari cu grad diferit de dificultate ce evaluateaza capacitatea de asimilare, gandire si sinteza a studentilor si o aplicatie numERICA	0,67
<b>10.5 Activitati aplicative</b>	<b>L:</b> Capacitatea de lucru in echipa. Capacitatea de obtinere corecta si precisa a datelor experimentale, de prelucrare a acestora, de interpretare a semnificatiei ingineresti a rezultatelor si modul de prezentare a referatelor sintetice. Seriozitate, acuratete, implicare si participare activa, punctualitate.	Referate cu rezultatele experimentale, prelucrarea matematica a datelor si interpretarea rezultatelor. Notarea modului de rezolvare a problemelor primite ca teme de studiu individual. Test de verificare la sfarsitul semestrului.	0,33
<b>10.6 Standard minim de performanta (volumul de cunostinte minim necesar pentru promovarea disciplinei si modul in care se verifica stapanirea lui)</b>			
<ul style="list-style-type: none"> <li>Demonstrarea asimilarii cunostintelor teoretice predante la curs si a capacitatii de a opera cu aceste concepte Finalizarea activitatii de evaluare prin examenul scris cu minim nota 5.</li> <li>Demonstrarea competentei privind selectarea celor mai adecate metode experimentale si/sau analitice pentru rezolvarea problemelor practice. Finalizarea activitatii de laborator cu minim nota 5.</li> </ul>			

**Data completarii**

20.01.2014

**Titular de curs  
(semnatura)**

Prof. Dr. Ing. Corneliu-Mircea Davidescu

**Titular activitati aplicative  
(semnatura)**

Asist.dr.ing. Radu Ardelean

**Director de departament  
(semnatura)**

Prof.dr.ing. Cornelia Păcurariu

**Data avizarii in Consiliul Facultatii<sup>244</sup>**

**Decan  
(semnatura)**

Prof.dr.ing. Nicolae Vaszilcsin

<sup>244</sup> Avizarea este precedata de discutarea punctului de vedere al board-ului de care apartine programul de studiu cu privire la fisa disciplinei.