

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 și Inginerie Chimică al liniei Maghiare
1.4 Domeniul de studii	Inginerie chimică
1.5 Ciclul de studii	Master
1.6 Programul de studiu / Calificarea	Chimia și ingineria nano- și biomaterialelor

2. Date despre disciplină

2.1 Denumirea disciplinei	Nanomateriale și nanostructuri de carbon – CMM8213						
2.2 Titularul activităților de curs	Lect. dr. NAGY Levente Csaba						
2.3 Titularul activităților de seminar	Lect. dr. NAGY Levente Csaba						
2.4 Anul de studiu	II	2.5 Semestrul	3	2.6. Tipul de evaluare	C	2.7 Felul disciplinei	DS

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

3.1 Număr de ore pe săptămână	4	Din care: 3.2 curs	2	3.3 seminar/laborator	2
3.4 Total ore din planul de învățământ	56	Din care: 3.5 curs	28	3.6 seminar/laborator	28
Distribuția fondului de timp:					ore
Studiul după manual, suport de curs, bibliografie și notițe					20
Documentare suplimentară în bibliotecă, pe platformele electronice de specialitate și pe teren					20
Pregătire seminarii/laboratoare, teme, referate, portofolii și eseuri					20
Tutoriat					6
Examinări					3
Alte activități:					—
3.7 Total ore studiu individual	69				
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"> Studentii se vor prezenta la curs cu telefoanele mobile închise Studentii au acces la suportul de curs în formatul electronic pe pagina web a cursului
5.2 De desfășurare a seminarului/laboratorului	<ul style="list-style-type: none"> Studentii se vor prezenta la laborator cu telefoanele mobile închise Temele trebuie rezolvate în mod individual de către fiecare student și se vor preda în 2 săptămâni de la primire în format electronic Calculatoarele vor fi oprite de către studenți la terminarea laboratorului

6. Competențele specifice acumulate

Competențe profesionale	<ul style="list-style-type: none"> Definirea noțiunilor, conceptelor, teoriilor și modelelor de bază din domeniul nanomaterialelor de carbon și utilizarea lor adecvată în comunicarea profesională. Utilizarea cunoștințelor aprofundate din domeniul chimiei pentru explicarea și interpretarea unor variate tipuri de concepte referitoare la nanomateriale de carbon. Utilizarea conceptelor fundamentale și aplicative în dezvoltarea de proiecte de cercetare.
Competențe transversale	<ul style="list-style-type: none"> Executarea sarcinilor solicitate conform cerințelor precizate și în termenele impuse, cu respectarea normelor de etică profesională și de conduită morală, urmând un plan de lucru prestabilit și cu îndrumare calificată. Rezolvarea sarcinilor solicitate în concordanță cu obiectivele generale stabilite prin integrarea în cadrul unui grup de lucru și distribuirea de sarcini pentru nivelurile subordonate. Informarea și documentarea permanentă în domeniul său de activitate în limba maternă, limba română și într-o limbă de circulație internațională, cu utilizarea metodelor moderne de informare și comunicare

7. Obiectivele disciplinei (reieșind din grila competențelor acumulate)

7.1 Obiectivul general al disciplinei	<ul style="list-style-type: none"> Să familiarizeze studenții cu noțiuni de bază și avansate, concepte, teorii și modele de bază privind caracterizarea structurală, sinteza și funcționalizarea nanomaterialelor și nanostructurilor de carbon
7.2 Obiectivele specifice	<ul style="list-style-type: none"> Dobândirea cunoștințelor teoretice privind aromaticitatea nanostructurilor de carbon. Dobândirea cunoștințelor teoretice privind utilizarea chimiei cuantice în modelarea structurii și proprietăților nanostructurilor de carbon. Dobândirea cunoștințelor privind principalele metode de obținere a nanomaterialelor de carbon. Dobândirea cunoștințelor privind reactivitatea și funcționalizarea nanomaterialelor de carbon.

8. Conținuturi

8.1 Curs	Metode de predare	Observații
8.1.1 Definirea domeniului. Alotropi ai carbonului. Relația cu celelalte ramuri ale chimiei.	Prelegerea; Explicația; Conversația; Problematizarea	2 ore
8.1.2 Fullerene. Reguli de stabilitate. Structură. Reactivitate. Metode de obținere. Proprietăți.	Prelegerea; Explicația; Conversația; Problematizarea	2 ore
8.1.3 Heterofullerene. Structură. Proprietăți.	Prelegerea; Explicația; Conversația; Problematizarea	2 ore
8.1.4 Fullerene endohedrale. Metalofullerene. Structură. Proprietăți.	Prelegerea; Explicația; Conversația; Problematizarea	2 ore
8.1.5 Fullerene funcționalizate exohedral. Regioizomeria adiției multiple.	Prelegerea; Explicația; Conversația; Problematizarea	2 ore
8.1.6 Aromaticitatea nanostructurilor de carbon. Aromaticitatea sferică. Teoria Huckel simplu. Descriptori de aromaticitate.	Prelegerea; Explicația; Conversația; Problematizarea	2 ore
8.1.7 Nanotuburi de carbon. Structură. Reactivitate. Metode de obținere. Proprietăți.	Prelegerea; Explicația; Conversația; Problematizarea	2 ore
8.1.8 Joncțiuni multiterminale din nanotuburi de carbon.	Prelegerea; Explicația;	2 ore

	Conversația; Problematizarea	
8.1.9 Fullerene și nanotuburi multistrat. Nanotuburi dublu strat. Coalescența fullerenelor.	Prelegerea; Explicația; Conversația; Problematizarea	2 ore
8.1.10 Nanostructuri cu defecte structurale. Nanotuburi ondulate și spiralate. Structuri toroidale. Izomeria Stone-Wales.	Prelegerea; Explicația; Conversația; Problematizarea	2 ore
8.1.11 Chimia supramoleculară a fullerenelor și nanotuburilor de carbon. Interacții de tip stacking.	Prelegerea; Explicația; Conversația; Problematizarea	2 ore
8.1.12 Aplicații biomedicale. Nanoparticule magnetice încapsulate.	Prelegerea; Explicația; Conversația; Problematizarea	2 ore
8.1.13 Matematica și topologia fullerenelor. Nanostructuri de simetrie înaltă.	Prelegerea; Explicația; Conversația; Problematizarea	2 ore
8.1.14 Modelarea moleculară a nanostructurilor de carbon.	Prelegerea; Explicația; Conversația; Problematizarea	2 ore

Bibliografie

1. C. L. Nagy, Suport de curs în format electronic, 2020.
2. F. L. De La Puente, J-F. Nierengarten, Fullerenes: Principles and Applications, 2nd. ed., RSC 2011.
3. A. Hirsch, M. Brettreich, F. Wudl, Fullerenes: Chemistry and Reactions, Wiley-WCH, 2005.
4. N. Martín, J-F. Nierengarten, Supramolecular Chemistry of Fullerenes and Carbon Nanotubes, Wiley, 2012.
5. M. S. Dresselhaus, G. Dresselhaus, P. C. Eklund, Science of fullerenes and carbon nanotubes, Academic Press, 1996.
6. M. V. Diudea, C. L. Nagy, Periodic Nanostructures, Springer, 2007.
7. D. M. Guldi, N. Martin, Carbon Nanotubes and Related Structures: Synthesis, Characterization, Functionalization, and Applications, Wiley, 2010.
8. K. Tanaka, S. Iijima, Carbon Nanotubes and Graphene, 2nd. ed., Elsevier, 2014.
9. A. Jorio, G. Dresselhaus, M.S. Dresselhaus (eds.), Carbon Nanotubes, Springer, 2008.
10. M. V. Diudea, C. L. Nagy, Diamond and Related Nanostructures, Springer, 2013.

8.2 Seminar / laborator	Metode de predare	Observații
8.2.1 Modele de fullerene. Proiecția Schlegel a fullerenelor. Simetria fullerenelor. Teorema poliedrală Euler.	Explicația, Conversația, Rezolvări de probleme	2 ore
8.2.2 Modele de fullerene. Metoda Coxeter. Fullerene IPR și non-IPR. Izomeria Stone-Wales. Fullerene tip <i>leapfrog</i> .	Explicația, Conversația, Rezolvări de probleme	2 ore
8.2.3 Studiu de caz. Structura și energia izomerilor fullerenei C ₄₀ . Modelarea cu ajutorul mecanicii moleculare și metodei semiempirice.	Explicația, Conversația, Rezolvări de probleme	2 ore
8.2.4 Fragmente structurale în fullerene. Evaluarea stabilității prin corelații liniare.	Explicația, Conversația, Rezolvări de probleme	2 ore
8.2.5 Coalescența fullerenelor. Dimerii fullerenei C ₆₀ .	Explicația, Conversația, Rezolvări de probleme	2 ore
8.2.6 Structura nanotuburilor de carbon. Vectorul de chiralitate și translație. Celula elementară a nanotuburilor.	Explicația, Conversația, Rezolvări de probleme	2 ore
8.2.7 Metoda Huckel simplu și extinsă. Evaluarea aromaticității.	Explicația, Conversația, Rezolvări de probleme	2 ore
8.2.8 Joncțiuni de nanotuburi de carbon. Nanostructuri complexe de tip diamant, primitiv și dodecaedral.	Explicația, Conversația, Rezolvări de probleme	2 ore
8.2.9 Nanostructuri de carbon multistrat.	Explicația, Conversația, Rezolvări de probleme	2 ore

8.2.10 Heterofullerene cu N, P și Si.	Explicația, Conversația, Rezolvări de probleme	2 ore
8.2.11 Fullerene funcționalizate exohedral. Regioizomeria adiției multiple.	Explicația, Conversația, Rezolvări de probleme	2 ore
8.2.12 Structura nanomaterialelor toroidale. Defecte structurale.	Explicația, Conversația, Rezolvări de probleme	2 ore
8.2.13 Studiu de caz. Asamblari supramoleculare fullerenă C ₆₀ și porfirina.	Explicația, Conversația, Rezolvări de probleme	2 ore
8.2.14 Fullerene endohedrale. Transfer de sarcini. Studiu de caz: Sc ₃ N@C ₈₀ .	Explicația, Conversația, Rezolvări de probleme	2 ore

Bibliografie

1. F.L. De La Puente, J-F. Nierengarten Fullerenes: Principles and applications, 2nd. ed., RSC 2011.
2. A. Hirsch, M. Brettreich, F. Wudl, Fullerenes: Chemistry and reactions, Wiley-WCH, 2005.
3. N. Martín, J-F. Nierengarten, Supramolecular chemistry of fullerenes and carbon nanotubes, Wiley, 2012.
4. M. S. Dresselhaus, G. Dresselhaus, P. C. Eklund, Science of fullerenes and carbon nanotubes, Academic Press, 1996.
5. M. V. Diudea, C. L. Nagy, Periodic Nanostructures, Springer, 2007.
6. D. M. Guldi, N. Martin, Carbon Nanotubes and Related Structures: Synthesis, Characterization, Functionalization, and Applications, Wiley, 2010.
7. K. Tanaka, S. Iijima, Carbon Nanotubes and Graphene, 2nd. ed., Elsevier, 2014.
8. A. Jorio, G. Dresselhaus, M.S. Dresselhaus (eds.), Carbon Nanotubes, Springer, 2008.
9. M. V. Diudea, C. L. Nagy, Diamond and Related Nanostructures, Springer, 2013.

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

- Prin însușirea conceptelor teoretico-metodologice și abordarea aspectelor practice incluse în disciplina **Nanomateriale și nanostructuri de carbon**, studenții dobândesc un bagaj de cunoștințe consistent, în concordanță cu competențele din Suplimentul la diplomă și calificările din ANC.

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	Examen scris/practic – accesul la examen este condiționat de prezența la laborator/seminar. Intenția de fraudă la examen se pedepsește cu eliminarea din examen. Frauda la examen se pedepsește prin exmatriculare conform regulamentului ECTS al UBB.	70%
	Rezolvarea corectă a problemelor		
10.5 Seminar/ laborator	Corectitudinea răspunsurilor – însușirea și înțelegerea corectă a problematicei tratate la seminar/laborator	Prezentarea problemelor date ca temă de casă Activitatea desfășurată la seminar	30%
	Calitatea referatelor pregătite. Activitatea desfășurată în laborator		

10.6 Standard minim de performanță
<ul style="list-style-type: none">• Nota 5 (cinci) la examen, conform baremului• Cunoașterea noțiunilor introductive; caracterizarea structurală a fullerenelor și nanotuburilor.

Data completării

Semnătura titularului de curs

Semnătura titularului de seminar

5 aprilie 2020

Lect. dr. NAGY Levente Csaba

Lect. dr. NAGY Levente Csaba

Data avizării în departament

Semnătura directorului de departament

28 aprilie 2020

Prof. Habil. Dr. Ing. Csaba PAIZS