

FIȘA DISCIPLINEI

1. Date despre program

| | |
|---------------------------------------|---|
| 1.1 Instituția de învățământ superior | Universitatea de Vest din Timișoara |
| 1.2 Facultatea / Departamentul | Chimie, Biologie, Geografie / Biologie-Chimie |
| 1.3 Catedra | Biologie-Chimie |
| 1.4 Domeniul de studii | Chimie medicală |
| 1.5 Ciclul de studii | Licență |
| 1.6 Programul de studii / Calificarea | Chimie medicală |
| 1.7 Cod Curs/Planul de învățământ | CBGBCC55 |

2. Date despre disciplină

| | | | | | | | |
|--|---|---------------|---|-----------------------|---|-------------------------|--------|
| 2.1 Denumirea disciplinei | Chimia medicamentelor: relația structura-activitate biologică | | | | | | |
| 2.2 Titularul activităților de curs | Prof. univ. dr. dr.-habil. MIHAI V. PUTZ | | | | | | |
| 2.3 Titularul activităților de seminar | Prof. univ. dr. dr.-habil. MIHAI V. PUTZ | | | | | | |
| 2.4 Anul de studiu | III | 2.5 Semestrul | 2 | 2.6 Tipul de evaluare | C | 2.7 Regimul disciplinei | DS/DOP |

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 | 48 | din care: 3.5 curs | 24 | 3.6 seminar/laborator | 24 |
| Distribuția fondului de timp: | | | | | ore |
| Studiul după manual, suport de curs, bibliografie și notițe | | | | | 12 |
| Documentare suplimentară în bibliotecă, pe platformele electronice de specialitate / pe teren | | | | | 16 |
| Pregătire seminarii / laboratoare, teme, referate, portofolii și eseuri | | | | | 14 |
| Tutoriat | | | | | 9 |
| Examinări | | | | | 10 |
| Alte activități (traduceri, conspecte, conferințe studentesti, prezenta la evenimente științifice UVT, vizite ghidate la institute/laboratoare de cercetare în chimie-fizica structurala, voluntariat în popularizarea științei, etc.) | | | | | 16 |
| 3.7 Total ore studiu individual | 77 | | | | |
| 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"> Chimie Cuantică, Structura și proprietățile moleculelor, Matematică, Fizică |
| 4.2 de competențe | <ul style="list-style-type: none"> Cunoștințe de limba Engleză și de informatică |

5. Condiții (acolo unde este cazul)

| | |
|---|---|
| 5.1 de desfășurare a cursului | <ul style="list-style-type: none"> Sală curs (optional si On-line sincron) |
| 5.2 de desfășurare a seminarului/laboratorului (fata-in-fata) | <ul style="list-style-type: none"> Sală de seminar, rețea de conexiuni la computere/laptop, acces internet |
| 5.3 Documentarea activităților on-line | <ul style="list-style-type: none"> Este recomandat ca Studenții să aibă un instrument de accesare digitală on-line/web în vederea urmăririi interactive a materialelor digitale pe toată durata activității didactice Accesarea materialelor activităților didactice se va face prin pagina specifică de pe Classroom (cu link conectare on-line de tip meet pentru prezentarea sincronă a materialelor digitale) |

6. Obiectivele disciplinei - rezultate așteptate ale învățării la formarea cărora contribuie parcurgerea și promovarea disciplinei

| | |
|-------------------------------|--|
| Cunoștințe | <ul style="list-style-type: none"> C1 Cunoașterea și înțelegerea conceptelor, abordărilor, teoriilor, metodelor și modelelor elementare privitoare la compoziții chimice, biochimice și farmaceutice. C2 Explicarea și interpretarea unor noțiuni fundamentale, concepte, teorii, modele și proprietăți. |
| Abilități | <ul style="list-style-type: none"> A2 Reflecția critică și constructivă pentru rezolvarea de probleme și situații în activitatea de analiză-cercetare și la locul de muncă; |
| Responsabilitate și autonomie | <ul style="list-style-type: none"> RA3 Capacitatea de a lucra în echipă sau în grup. |

7. Conținuturi

(Tematica poate fi actualizată din partea cadrului didactic, în relație cu studenții curenți, pe parcurs)

| 7.1 Curs | Metode de predare | Observații |
|--|---|--|
| Controlul cuantic al activității biologice. Reacții alosterice. Activatori și inhibitori. Modelarea cineticilor biochimice prin tunelarea cuantică a grupărilor protonice. | <ul style="list-style-type: none"> Prezentări orale Prelegere participativă Dezbaterea Demonstrația logică, matematică, fizică, și computațională Exemplificarea | Se combină metodele creative de predare interactivă: <ul style="list-style-type: none"> <i>Brainstorming sau asaltul de idei:</i> formularea a cât mai multor idei – oricât de fanteziste ar putea părea acestea – ca răspuns la o situație enunțată, după principiul „cantitatea generează calitatea”. |
| Interacții specifice modelate QSAR I. Filosofia QSAR. | | |

| | | |
|---|--|--|
| Formularea problemei. Soluția standard. Cazul acetilcolinesterazei. | | |
| Interacții specifice modelate QSAR II. Formalismul probabilistic. | | |
| Interacții specifice modelate QSAR III. Fragmentare și defragmentare moleculară. | | |
| Interacții specifice modelate QSAR IV. Statistica activității biologice. | | |
| Interacții specifice modelate QSAR V. Ecuația QSAR și principiul cuantic al superpoziției. | | |
| Interacții specifice modelate QSAR VI. Principiile ecotoxicologice ale aplicării ecuației QSAR. | | |
| Interacții specifice la nivel ecotoxicologic. Principiul lui Fisher. Holism și reduționism în sistemele biologice versus reactivitatea globală și locală în sistemele chimice. Interacția chimico-biologică. Paradigma cuantică a legării chimice ligand-receptor pentru legarea bio- și eco-logică specifică efector-receptor. | | |
| | | <ul style="list-style-type: none"> • <i>Bulgărele de zăpadă</i>: reducerea numărului de elemente, aspecte, fațete ale unei probleme pentru focalizarea asupra celor esențiale • <i>Carduri de aplicații</i>: După ce studenții au fost introduși într-un principiu, generalizare, teorie sau procedură, studenții primesc cartonașe pe care să noteze cel puțin o posibilă aplicare a ceea ce au învățat în lumea reală. • <i>Ciorchinele</i>: metodă de brainstorming neliniară care stimulează găsirea conexiunilor dintre idei. • <i>Diagrama os de pește</i> (sau echivalent): problema ce trebuie rezolvată este notată în „capul” peștelui, apoi sunt înșirate cauzele, de-a lungul „oaselor” și împărțite pe categorii. Cauzele suplimentare pot fi adăugate pe noi ramificații. • <i>PBL - Problem Based Learning</i>: tema este prezentată sub forma unei probleme de rezolvat de către studenți care au mijloacele și informațiile necesare la dispoziție. Profesorul acționează ca un ghid și se abține să ofere un răspuns gata fabricat. • <i>Pictionary</i>: Profesorul notează pe bilețele concepte importante, un student va extrage un bilețel și va trebui să reprezinte grafic conceptul, restul grupei avînd sarcina de a recunoaște despre ce este vorba. |

Bibliografie

- **Putz M.V.** (2016) QUANTUM NANOCHEMISTRY. A Fully Integrated Approach: Vol V. QUANTUM STRUCTURE-ACTIVITY RELATIONSHIP (Qu-SAR) Apple Academic Press & CRC Press, Toronto-New Jersey, Canada-USA, pp. 622+index; ISBN: 978-1-771881-37-1; URL: <http://www.appleacademicpress.com/title.php?id=9781771881371>
- Silverman R.B. (2004) THE ORGANIC CHEMISTRY OF DRUG DESIGN AND DRUG ACTION (2nd Edition). Elsevier- Academic Press, Amsterdam.
- Copeland R.A. (2000) ENZYMES-A PRACTICAL INTRODUCTION TO STRUCTURE, MECHANISM, AND DATA ANALYSIS (second edition), Wiley-VCH, New York.
- Chiriac A., Ciubotariu D., Simon Z. (eds.) (1996) RELAȚII CANTITATIVE STRUCTURĂ CHIMICĂ-ACTIVITATE BIOLOGICĂ (QSAR). Metoda MTD, Editura Mirton, Timișoara.
- Cantor C.R., Schimmel P.R. (1980) BIOPHYSICAL CHEMISTRY. III. THE BEHAVIOR OF BIOLOGICAL MACROMOLECULES, W.H. Freeman and Co., San Francisco. Balaban A.T. (ed.) (1976) CHEMICAL APPLICATIONS OF GRAPH THEORY, Academic Press, London.

| 7.2 Seminar / laborator | Metode de predare | Observații |
|---|--|--|
| Interacții specifice la nivel farmacoforic. Design molecular Principiile EU-QSAR I. Principiul definirii end-pointului. Semnificația EC50, NOEL, narcoza polara, etc. Principiile EU-QSAR II. Principiul definirii aplicării unui algoritm non-ambiguu. QSAR ortogonal. Ortogonalizarea Randic. Ortogonalizarea Lowdin. | <ul style="list-style-type: none"> • Prezentari orale • Experimente de calculator individuale • Rezolvări de probleme • Eseuri creative, formative | Se combină metodele creative de seminarizare interactivă: <ul style="list-style-type: none"> • <i>Discurs improvizat</i>: Studenții scriu cuvinte cheie, iar acestea se pun într-un bol. Un student (auto)desemnat va extrage un bilețel și va trebui să își construiască un monolog pe care să îl expună în 30 de secunde. • <i>Discuția de tip panel</i> (sau echivalent): utilizarea unui grup mic (de șase persoane) de persoane competente și/sau reprezentative care formează panelul. Aceste persoane analizează și dezbate o problemă, în timp ce profesorul intervine prin mesaje scrise. • <i>Eseul de 5 minute</i> (la început și finalul orei). La finalul orei scrie un lucru pe care l-a învățat din cursul respective și să formuleze o întrebare pe care o mai au în legătura cu acesta (acestea vor fi ulterior dezbătute, folosite la selecția studenților pentru cercetare științifică, cooptare în grupuri de cercetare, etc.) • <i>Mini-prezentări</i>: studentul se folosește de mijloacele audio-vizuale pentru a prezenta un subiect pe care l-a studiat în prealabil sau chiar l-a învățat. Ceilalți colegi trebuie să întrețină discuția punând întrebări și adăugând informații suplimentare. |
| Principiile EU-QSAR III. Principiul domeniului de definiție al seriei de compuși analizați. Spectral-SAR | | |
| Principiile EU-QSAR IV. Principiul robusteții ecuației QSAR. Indicele de corelare algebric. QSAR vs. Spectral-SAR | | |
| Principiile EU-QSAR V. Principiul mecanicist în analiza QSAR. Avantajul abordării algebrice Spectral-SAR | | |
| | | |

Bibliografie

- **Putz M.V.** (2020) (Editor) *New Frontiers in Nanochemistry: Concepts, Theories, and Trends, 3-Volume Set: Volume 1: Structural Nanochemistry. Volume 2: Topological Nanochemistry. Volume 3: Sustainable Nanochemistry.* Apple Academic Press & CRC Press, Toronto-New Jersey, Canada-USA. pp. 1479+index; ISBN: 978-1-771887-80-9; URL: <http://www.appleacademicpress.com/new-frontiers-in-nanochemistry-concepts-theories-and-trends-3-volume-set-volume-1-structural-nanochemistrybrvolume-2-topological-nanochemistrybrvolume-3-sustainable-nanochemistry/9781771887809>
- **Putz M.V.**(2013) Spectral-diagonal approach of structure-property (activity) relationships: SD-QSP(A)R. The general formalism, *Int. J. Chem. Model.* 5(2/3):357-367.

- **Putz M.V.** (2013) Chemical orthogonal spaces (COSs): from structure to reactivity to biological activity. *Int. J. Chem. Model.* 5(1):1-33.
- **Putz M.V.; Putz A.M.** (2013) DFT Chemical Reactivity Driven by Biological Activity: Applications for the Toxicological Fate of Chlorinated PAHs. *Structure and Bonding* 150 (2013) 181–232 (DOI: 10.1007/978-3-642-32750-6_6)
- **Putz M.V.; Dudaș N.A.** (2013) Variational principles for mechanistic quantitative structure–activity relationship (QSAR) studies: application on uracil derivatives’ anti-HIV action. *Struct. Chem.* 24(6):1873-1893 (DOI: 10.1007/s11224-013-0249-6).
- **Putz M.V.; Dudaș N.A.** (2013) Determining chemical reactivity driving biological activity from SMILES transformations: The bonding mechanism of anti-HIV pyrimidines. *Molecules* 18(8):9061-9116 (DOI: 10.3390/molecules18089061).
- **Putz M.V.; Mingos D.M.P., Eds.** (2013) APPLICATIONS OF DENSITY FUNCTIONAL THEORY TO BIOLOGICAL AND BIOINORGANIC CHEMISTRY, Structure and Bonding Series Vol. 150, Springer Verlag, Heidelberg-Berlin.
- **Putz M.V.; Tudoran M.A.; Putz A.M.** (2013) **Structure properties and chemical-bio/ecological of PAH interactions: from synthesis to cosmic spectral lines, nanochemistry, and lipophilicity-driven reactivity.** *Curr. Org. Chem.* 17(23):2845-2871 (DOI: 10.2174/13852728113179990130).
- **Putz M.V.; Ori O.; Cataldo F.; Putz A.M.** (2013) **Parabolic reactivity “coloring” molecular topology: Application to carcinogenic PAHs.** *Curr. Org. Chem.* 17(23):2816-2830 (DOI: 10.2174/13852728113179990128).
- **Putz M.V.; Ori O.; De Corato M.; Putz A.M.; Benedek G.; Cataldo F.; Graovac A.** (2013) Introducing „colored“ molecular topology by reactivity indices of electronegativity and chemical hardness. In: Ashrafi A.R.; Cataldo F.; Iranmanesh A.; Ori O. (Eds.) *TOPOLOGICAL MODELING OF NANOSTRUCTURES AND EXTENDED SYSTEMS*, Springer Verlag, Dordrecht, Chapter 9, pp. 265-286 (DOI: 10.1007/978-94-007-6413-2_9).
- **Putz M.V.** (2012) CHEMICAL ORTHOGONAL SPACES, Mathematical Chemistry Monographs Vol. 14, University of Kragujevac.
- **Putz M.V., Ed.** (2012) QSAR & SPECTRAL-SAR IN COMPUTATIONAL ECOTOXICOLOGY, Apple Academics, Toronto.
- **Putz M.V., Putz A.M.** (2010) "Timisoara Spectral – Structure Activity Relationship (Spectral-SAR) Algorithm: From Statistical and Algebraic Fundamentals to Quantum Consequences", in "QUANTUM FRONTIERS OF ATOMS AND MOLECULES", Mihai V. Putz (Ed.), *Series „Chemistry Research And Applications”*, NOVA Science Publishers, Inc., New York, USA, ISBN: 978-1-61668-158-6, Chapter 21, https://www.novapublishers.com/catalog/product_info.php?products_id=12687
- **Putz M.V., Lacrămă A.M.** (2007) Introducing Spectral Structure Activity Relationship (S-SAR) Analysis. Application to Ecotoxicology, *Int. J. Mol. Sci.* 8:363-391. <http://www.mdpi.org/ijms/papers/i8050363.pdf>.
- Patel A (2001), Quantum Algorithms and the Genetic Code, IISc-CTS-2/00, arXiv: quant-ph/0002037, 2001, pp. 1-11.
- Maitland G.C., Rigby M., Smith E.B., Wakeham W.A. (1987) INTERMOLECULAR FORCES-THEIR ORIGIN AND DETERMINATION, Clarendon Press, Oxford.

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

- Înțelegerea corespunzătoare a principiilor cuantice care stau la baza explicării interacțiilor specifice ligand-receptor.
- Capacitatea de a furniza și analiza modele/ecuații ale interacției chimico-biologice în farmacologie folosind și interpretând algoritmul QSAR (quantitative structure-activity relationship)
- Abilități de comunicare orală și scrisă
- Abilități de interpretare a rezultatelor obținute și de corelare cu datele de literatură.
- Capacitatea de adaptare la situații noi.
- Capacitatea de a utiliza metode specifice de investigare.
- Capacitatea de a transpune în practică cunoștințele dobândite
- Abilități de dezvoltare a unui studiu/comentariu/caracterizare la nivel interdisciplinar
- Capacitatea de evaluare și autoevaluare critică
- Preocuparea pentru obținerea calității și autoperfectare
- Respectarea proprietății intelectuale.

9. Evaluare

| Tip activitate | 9.1 Criterii de evaluare | 9.2 Metode de evaluare | 9.3 Pondere din nota finală |
|---|--|--------------------------|-----------------------------|
| 9.4 Curs | Eseu (scris) și răspuns (oral) la examen | Evaluare scrisă și orală | 25% |
| | Activitate și testare pe parcursul semestrului | Evaluare scrisă și orală | 25% |
| 9.5 Seminar / laborator | Activitate și testare pe parcursul semestrului | Evaluare scrisă și orală | 25% |
| | Realizare eseuri pe baza materialelor bibliografice oferite de profesor sau căutate la indicațiile sale în bazele de date științifice internaționale | Evaluare scrisă | 25% |
| 9.6 Standard minim de performanță: Obținerea notei 5 la fiecare din activitățile anterior menționate. | | | |

Data completării
27.02.2023

Titular de disciplină
Prof. univ. dr. dr.-habil. Mihai V. Putz

Data avizării în departament
27.02.2023

Director de departament
Lect.univ.dr. Adrian Sinitean