

PROGRAMUL DE STUDII BIOCHIMIE TEHNOLOGICĂ
TEMATICA ȘI BIBLIOGRAFIA PENTRU EXAMENUL DE LICENȚĂ
SESIUNEA IUNIE 2019

CHIMIE ANORGANICĂ

- 1. Halogeni (fluor, clor, brom, iod): metode de obținere, proprietăți fizice și chimice;**
- 2. Compușii cu hidrogenul ai oxigenului și azotului: H_2O , H_2O_2 , NH_3 ;**
- 3. Oxiacizii sulfurii: clasificare, structură. Acidul sulfuros, acidul sulfuric, acidul tiosulfuric și sărurile acestora;**
- 4. Oxiacizii azotului: acidul azotic, acidul azotos și sărurile acestora;**
- 5. Oxiacizii fosforului: clasificare, structură. Acidul ortofosforic, fosfați.**

Bibliografie:

- a) Note de curs;
- b) D. Negoiu, Tratat de chimie anorganică, vol. II, Editura Tehnică, București, 1972, p. 316-324; 337-351; 427- 432, 441-455; 459-466, 605-619, 678-687, 700-716, 776-787.
- c) C.D. Nenițescu, Chimie generală, Editura Didactică și Pedagogică, București, 1979, p.658-668.

6. Caracter electrochimic. Tendința metalelor de a forma ioni în soluție. Reacțiile metalelor în soluție apoasă. Reacțiile metalelor cu acizii.

7. Metode generale de obținere a metalelor.

Bibliografie:

- a) Note de curs;
- b) M.Brezeanu, E.Cristurean, A.Antoniu, D.Marinescu, M.Andruh – Chimia metalelor, Ed.Academiei, 1990;
- c) Petre Spacu, Marta Stan, Constanța Gheorghiu, Maria Brezeanu, Tratat de Chimie Anorganică, Vol III, Editura Tehnică, 1978;
- d) Gheorghe Marcu, Chimia Modernă a elementelor metalice, Editura Tehnică, 1993.

CHIMIE ORGANICĂ

- 1. Orbitali moleculari. Hibridizarea orbitalilor atomului de carbon. Efecte electronice în moleculele compușilor organici (efecte inductive și electromere). Influența efectelor electronice asupra caracterului acido-bazic al compușilor organici.**
- 2. Izomeria și denumirea compușilor organici: izomerie de conținut și stereozomeri: convențiile E-Z, R-S, D-L (enantiomerie și diastereoizomerie). Formule structurale, brute și moleculare.**
- 3. Tipuri de reacții în chimia organică. SE (benzen și derivații acestuia – orientarea celui de-al doilea substituent pe nucleul aromatic), S_NAc (acizi carboxilici, cloruri acide, anhidride, esteri și amide), AE (alchene), AN (compuși carbonilici).**
- 4. Sinteza chimică a peptidelor.**
- 5. Aminoacizi proteogenici: structură, clasificare și proprietăți.**
- 6. Nucleotide și nucleozide. Structura primară a acizilor nucleici.**

Bibliografie:

- a) Avram M., „Chimie Organică” (vol. I și II), Editura Academiei, București, 1983/
Editura Zecasin, București, 1994.
- b) Zălaru C., Cercasov C., Ciobanu A. “Curs de Chimie Organică” Ed. a 2-a revăzută și adăugită Ed. Univ. din București, 2012.
- c) Iovu M., „Chimie Organică”, Editura Didactică și Pedagogică, București, 1999.
- d) I. Farcasanu, Gruia I. “Biochimie medicală”, Ed. Universității din București, 2005
- e) A.Gioaba, E.Popa “Biochimie Structurală” , Vol. I, Ed. Universității din București, 2004

CHIMIE FIZICĂ

1. Caracteristici cinetice ale reacțiilor elementare.

2. Cinetica formală a reacțiilor de ordinul I (ecuații cinetice diferențiale și integrale, timp de înjumătățire)

Bibliografie

- a) Dumitru Oancea "Modelarea cinetică a reacțiilor catalitice", editura All, 1998 pag 57-67 (din capitolul 2.1)
- b) I.G.Murgulescu, T. Oncescu, E. Segal, "Introducere în Chimia Fizică" vol II.2, Editura Academiei 1981, pag 21-32

3. Molecule poliatomice cu sistem conjugat de electroni π . Metoda Huckel

4. Spectroscopia de rezonanță magnetică nucleară - pentru proton: condiția de rezonanță, deplasarea chimică, cuplajul spin-spin, exemplu pentru sistemul de spin AX

Bibliografie:

- a) Note de curs.
- b) Murgulescu, IG, Sahini, V E, "Introducere în chimia fizică", Ed. Academiei Republicii Socialiste Romania, Bucuresti, volumul I, 2, 1978; paginile: 298-300; 306-308; 310-311;
- c) Balaban, AT, Banciu M, Pogany, I, «Aplicații ale metodelor fizice în chimia organică», Editura Științifică și Enciclopedică, București, 1983, paginile: 96, 100-101, 104-105.
- d) V. Em. Sahini, M. Hillebrand, "Chimie cuantică în exemple și aplicații", Ed. Academiei, 1985, paginile: 48-51.

5. Efectul termic al unei reacții chimice din date termochimice (legea lui Hess, călduri de formare și călduri de combustie)

6. Criterii de echilibru și evoluție în raport cu potențialul chimic și potențialele termodinamice.

Bibliografie

- a) Viorica Meltzer – Termodinamică Chimică, Editura Universității București, 2007, pag: 94 -95; 99 -102; 135 -139; 146 – 149.
- b) Rodica Vîlcu – Termodinamică Chimică, Editura tehnică, 1994, pag: 138 - 139; 143 – 145; 208 -210; 222 -223.

7.Ecuatia Nernst – semnificatie termodinamica si cinetica, aplicabilitate.

Bibliografie:

- a) C. Mihailciuc; Electrochimie, în limba franceză, Editura Universității București, 2001, București; pg. 67-69 si 151-152
- b) C. Mihailciuc; Electrochemistry, în limba engleză, Editura Universității București, 2006, București; pg. 60-64 si 179-180
- c) C. Bendic, V. Meltzer, C. Mihailciuc; Chimie Fizică-Structură și spectroscopie moleculară, Termodinamică, Cinetică chimică, Electrochimie, Coloizi, Editura Universității București, 2005, București; pg. 334-337 si 391-393

CHIMIE ANALITICĂ

1. Soluții tampon de pH; definiție, discutarea sistemelor $\text{NH}_4^+/\text{NH}_3$ și $\text{CH}_3\text{COOH}/\text{CH}_3\text{COO}^-$ în concentrații 1M.

Bibliografie:

L. Vlădescu, Echilibre omogene în chimia analitică, Ed. Didactică și Pedagogică, R.A., București, Edițiile 2003 și 2012 (pg. 100; 103-108).

2. Alegerea reactivului titrant și a indicatorului de pH în titrările acido-bazice.

Bibliografie:

L. Vlădescu, Echilibre omogene în chimia analitică, Ed. Didactică și Pedagogică, R.A., București, Edițiile 2003 și 2012 (pg. 109-112; 142-145).

3. Electrozi reversibili în raport cu ionul de hidrogen (electrodul de hidrogen, electrodul de sticlă).

Bibliografie:

a) Note de curs

b) I.Gh. Tănase, Analiza instrumentală, Partea I. Tehnici și metode electrometrice, Ed. Universității din București, 2007, (p. 144-147; 156-163).

c) I. Gh. Tănase, I. Ioneci, I. David, C. Mătăchescu, Metode instrumentale de analiză. III. Culegere de probleme. Editura Universității București, **1995**, (pg. 70, pg. 84. problema 124, p.85 problemele 126-128).

4. Legile absorbției luminii folosite în analiza cantitativă.

Bibliografie:

a) Note de curs

b) I.Gh. Tănase, Analiza instrumentală, Partea a II-a. Tehnici și metode spectrometrice, Ed. Universității din București, 2007, (p. 12-19).

c) I. Gh. Tănase, I. Ioneci, I. David, C. Mătăchescu, Metode instrumentale de analiză. III. Culegere de probleme. Editura Universității București, **1995**, (pg. 159-160, 164-168).

5. Echilibrul de distribuție, randamentul și raportul de concentrare în extracția lichid-lichid.

Bibliografie:

V. David, A. Medvedovici, Metode de separare și analiză cromatografică (Ediția a II-a, revizuită). Editura Universității din București, 2008 (pag. 52-56).

CHIMIE TEHNOLOGICĂ ȘI CATALIZĂ

1. Transferul de masă cu aplicații în procese biotehnologice: uscarea, distilarea, rectificarea

Bibliografie:

- a) Note de Curs - Conf.Dr. R. Zăvoianu
- b) A. Urda, E. Angelescu, I. Săndulescu, Chimie Tehnologică Generală, Editura Universității din București, 2002.
- c) E. A. Bratu, Operații unitare în ingineria chimică, vol. III capitolele referitoare la uscare, distilare, rectificare, Ed.Tehnică, 1984. - obligatorie

2. Tratatamentul biologic al apelor

Bibliografie:

- a) Note de Curs –Conf. Dr. R. Zăvoianu
- b) A. Urda, E. Angelescu, I. Săndulescu, Chimie Tehnologică Generală, Editura Universității din București, 2002.