Subiectul I — Exercițiul 4

Chimie — Organica

Toate aparițiile acestui exercițiu din toate modelele de examen din categoria de mai sus.

166 exerciții · din 166 sesiuni (2018–2026)

1. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2018 · Model Oficial

2018_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

4. Policlorura de vinil se utilizează pentru obținerea fibrelor sintetice de tip PNA.

2. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2018 · Model Oficial

2018_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

4. Reacția dintre etină și acidul bromhidric este o reacție de:

3. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2018 · Simulare Nationala

2018_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

3. Policaletatul de vinil se utilizează la obținerea fibrelo

4. În molecula fructozei raportul atomic H : O = 1 : 2.

5. Acidul acetilsalicilic și glucoza sunt substanțe izome

4. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2018 · Simulare Nationala

2018_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

b. explodează la lovire sau șocuri mecanice;

4. Bromurarea acetilenei cu acid bromhidric este o reacție de:

a. aditie:

5. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2018 · Speciala Subiect V09 · V09

2018_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V09.pdf

3. Alcoolul etilic se dizolvă în apă în orice proporție.

4. Celuloza conferă plantelor rezistență mecanică și elasticitate.

5. Fotosinteza este un proces complex în urma căruia plantele sir

6. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2018 · Speciala Subiect V09 · V09

2018_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V09.pdf

b. dioxidul de carbon;

4. Este un compus organic cu funcţiuni mixte:

a. 1.4-dimetilbenzenul:

7. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2018 · Speciala Subiect V09 · V09

2018_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V09.pdf

4. $CH_3\text{-}CH_2OH + O_2 \xrightarrow{\text{mycoderma aceti}}$

5. $n H_2N\text{-}CH_2\text{-}COOH \rightarrow$

8. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2018 · Toamna August · V01

2018_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V01.pdf

3. Alchilarea catalitică a benzenului cu propena este o reacție de adiție.

4. Aminoacidul cu 10 atomi în moleculă rezultat la hidroliza totală a glicil-seril-cisteinei este glicina.

5. În formula de structură aciclică a glucozei sunt 4 atomi de carbon asimetric.

9. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2018 · Toamna August · V01

2018_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V01.pdf

b. eliminare;

4. Fermentația acetică a etanolului are loc:

a. în absența oxigenului:

10. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2018 · Vara Iunie · V02

2018_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf

3. Omologul superior al 2-metil-1-butenei are formula moleculară C_5H_{10}.

4. Calitatea unei benzine se apreciază prin cifra octanică, un parametru prin care se caracterizează rezistența la detonație a benzinelor în motoarele cu ardere internă.

5. Amestecul racemic al enantiomerilor 2-butanolului nu rotește planul luminii polarizate. ***10 puncte***

11. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2018 · Vara Iunie · V02

2018_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf

b. acid clorhidric, etina;

4. Este o reacție de substituție:

a. reactia dintre etină si apă:

12. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2019 · Model Oficial

2019_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

5. La hidroliza parțială a proteinelor se obțin α-aminoacizi.

4. Zaharoza este un compus organic din clasa monozaharidelor.

5. Amestecul echimolecular al enantiomerilor unui compus organic

13. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2019 · Model Oficial

2019_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

b. reacția dintre etanol și acid etanoic, în mediu acid; **d.**

4. Dehidrohalogenarea 2-bromobutanului este o reacție de:

a. eliminare; **c.**

14. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2019 · Simulare Nationala

2019_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

3. Formula de structură a 2-hexenei diferă prin-o grupă metilen de ion

4. În condiţii standard, benzenul şi toluenul sunt hidrocarburi lichide.

5. În molecula acidului glutamic sunt 17 legături covalente simple.

15. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2019 · Simulare Nationala

2019_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

b. se formează în procesul de cracare a *n*-butanului;

4. Reacția de izomerizare a *n*-pentanului este o reacție de:

a. aditie:

16. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2019 · Simulare Nationala

2019_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

3. clorurarea metanului
4. dehidrobromurarea 2-bromobutanului
5. oxidarea etanolului cu obtinerea acidulu

17. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2019 · Speciala Subiect V01 · V01

2019_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V01.pdf

prezintă izomerie de poziție.

4. Glucoza este o monozaharidă care are în moleculă o grupă carbonil de tip aldehidă.

5. La temperatura de fierbere a apei, proteinele din ou sunt denaturate.

18. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2019 · Speciala Subiect V01 · V01

2019_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V01.pdf

b. acidul carbonic;

4. Reacția de nitrare a fenolului este o reacție de:

a. aditie:

19. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2019 · Toamna August · V02

2019_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V02.pdf

3. Adiția acidului clorhidric la 2-metilpropenă conduce la clorura de sec-butil.
4. În reacţia cu reactivul Fehling poate fi pus în evidenţă caracterul oxidant al glucozei.
5. În molecula glicil-glicil-glutamil-serinei sunt 7 atomi de oxigen.

20. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2019 · Toamna August · V02

2019_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V02.pdf

b. etena; **d.** etan

4. Formulele de structură aciclică ale glucozei şi fructozei conțin:

a. număr diferit de atomi de oxigen; **c.** acela

21. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2019 · Vara Iunie · V04

2019_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V04.pdf

5. Alchinele cu cel puțin 4 atomi de carbon în molecula prezintă i

4. Prin hidrogenarea grăsimilor lichide se obțin săpunuri solide.

5. În molecula glicil-valil-alanil-serinei sunt 4 legături peptidice.

22. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2019 · Vara Iunie · V04

2019_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V04.pdf

4. Din seria de compuși: etan, etanol, acid aminoetanoic și acid etanoic este solid, în condiții standard:

a. etanul: **c.** etanolul:

23. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Model Oficial

2020_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

denumește radicalul benzil.

4. Cisteina conține în moleculă trei grupe funcționale.

5. În formula de structură a tristearinei sunt 50 de grupe

24. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Model Oficial

2020_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

b. clorura de izopropil;

4. Partea hidrofilă a stearatului de potasiu:

a. conține un număr par de atomi de carbon

25. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Model Oficial

2020_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

3. alcoolul

4. fructoză

5. zaharoză

26. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Speciala Subiect V06 · V06

2020_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

3. Naftalina și toluenul formează un amestec omogen.

4. Anhidrida acetică are în moleculă 2 atomi de carbon primar.

5. În mediu acid, valina are structură amfionică.

27. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Speciala Subiect V06 · V06

2020_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

4. Acidul monocarboxilic cu catenă aciclică liniară saturată și 56 de atomi în moleculă:

a. are 14 grupe metilen în catena hidrocarbonată; **c.** se formează la hidroliza tris

28. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Speciala Subiect V06 · V06

2020_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

4. izopropil

29. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

4. Glucoza este o aldohexoză.

5. Tristearina are un număr impa

30. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

4. Cea mai mare cantitate de celuloză se găsește în:

a. lemn;

31. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

4. fenolul

5. acetatul

32. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf

4. La 10 ºC, acidul acetic pur este o substanță solidă, cristalizată.

5. Prin hidroliza bazică a trioleinei se obtin glicerină si acid oleic.

33. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf

b. 3; **d.** 5;

4. Numărul grupelor funcţionale de tip alcool secundar dintr-o moleculă de fructoză este egal cu:

a. 2; **c.** 4;

34. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

4. Reacția de saponificare a grăsimilor este un proces reversibil.

5. Ciclul piranozic al glucozei se obține prin adiția intramoleculară

35. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

4. Formula moleculară a etanoatului de etil este:

36. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf



37. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

4. Zaharoza este o monozaharidă cu formula moleculară $C_{12}H_{22}O_{11}$.

5. În molecula 2,3-dimetilpentanului sunt doi atomi de carbon asimetric

38. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

b. [illegible];

4. Are temperatura de fierbere mai mare decât a izobutanului:

a. etanul:

39. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

4. acid acetic

5. metan

40. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

4. Aminoacizii sunt solubili în apă deoarece au structură dipolară.

5. Hidroxiacizii sunt compuși cu funcțiune simplă.

41. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

b. divalentă; **d.** tetravalentă.

4. Regula lui Markovnikov ***nu*** se aplică în cazul adiției acidului clorhidric, la:

a. acetilenă: **c.** 1-hexenă:

42. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

3. Alcoolii și polialcoolii au aceeași formulă brută.

4. La oxidarea etanolului cu soluție acidă de permanganat de potasiu se formează acid etanoic.

5. Dipeptidele mixte se obțin prin polimerizarea a doi aminoacizi diferiți.

43. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

4. Este o reacție de substituție:

a. izomerizarea *n*-butanului;

44. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

4. acid gluconic

5. acid stearic

45. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

4. Cauciucurile sintetice au proprietăți de elastomer, asemenea cauciucului natural.
5. Celuloza este solubilă în reactivul Fehling.

46. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

4. Tristearina:

a. este o trialice

47. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf



48. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

4. Partea hidrofobă a unui săpun are număr impar de atomi de carbon.

5. La oxidarea glucozei cu reactiv Fehling se obține hidroxid de cupru(II).

49. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

4. ***Nu*** este un compus cu grupe funcționale mixte:

a. acidul stearic:

50. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

4. deshidratarea 2-butanolului
5. hidroliza enzimatică a amidor

51. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

4. Prin denaturarea proteinelor se obţin *α*-aminoacizi.

5. CH_3- $(CH_2)_{15}$- COO^-K^+ reprezintă formula de structur

52. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

4. Prin cifra octanică (C.O.) a unei benzine se poate aprecia:

a. compozitia acesteia; **c.** continutul

53. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

4. etanol

5. fructoză

54. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

4. Radicalul hidrocarbonat al unui săpun este hidrofil.

5. Proteinele din albușul de ou se denaturează la tratar

55. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

4. În schema de transformări:

56. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

4. trinitrat de glicerină

57. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

4. Acizii grași sunt acizi monocarboxilici alifatici superiori cu catenă ramificată.

5. Structura amfionică a α-aminoacizilor explică temperaturile de topire ridicate a

58. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

4. Este o reacție de substituție:

a. deshidratarea 2-butanolului;

59. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

4. $AlCl_3/H_2O$

5. Ni

60. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

4. Triglicerida 1,3-dioleil-2-stearil-glicerol nu prezintă atomi de carbon asimetric.

5. Poliacetatul de vinil se utilizează la obținerea unor adezivi.

61. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

4. Este o reacție de eliminare:

a. izomerizarea *n*-butanului;

62. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf



63. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test13

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test13.pdf

3. Trinitroglicerina se utilizează la fabricarea dinamitei.

4. La oxidarea etanolului cu soluție acidă de dicromat de potasiu soluția își modifică culoarea de la verde la portocaliu.

5. Tristearina are în moleculă acelasi număr de atomi de oxigen ca si trioleina.

64. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test13

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test13.pdf

4. Alcoolul metilic poate fi utilizat:

a. la prepararea băuturilor alcoolice

65. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test14

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test14.pdf

4. Cauciucul sintetic este utilizat la fabricarea anvelopelor.

5. Glucoza se oxidează la tratare cu reactiv Tollens la acid c

66. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test14

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test14.pdf

b. alcoolilor;

4. Polizaharida de origine vegetală cu rol de susţinere este:

a. zaharoza:

67. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test15

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test15.pdf

4. Sărurile de sodiu ale acizilor grași măresc tensiunea superficială a apei.

5. Reacția dintre glucoză și reactivul Tollens este utilizată la fabricarea oglinz

68. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test15

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test15.pdf

4. Este o reacție de adiție:

a. izomerizarea *n*-butanului

69. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test15

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test15.pdf

4. compuși macromoleculari

5. izomeri de catenă

70. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test16

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test16.pdf

4. Soluția apoasă de glicocol are caracter amfoter.

5. Compusul 2,3-dihidroxipentan are 2 perechi de enar

71. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test16

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test16.pdf

b. acid acetic și alcool etilic; **d.** zaharoză și glicoz

4. În condiții standard, ***nu*** are loc o reacție chimică între acidul acetic și:

a. Mg; **c.** CuO;

72. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test17

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test17.pdf

4. Orice trigliceridă conține în moleculă 8 atomi de carbon primar.

5. Amfionii α-aminoacizilor sunt compuși cu structură dipolară.

73. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test17

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test17.pdf

4. Reprezintă partea hidrofobă a unui săpun:

a. –COOH;

74. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test17

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test17.pdf



75. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test18

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test18.pdf

4. Polimerizarea clorurii de vinil conduce la obţinerea unui plastomer.

5. În mediu acid, valina se găsește sub formă de anion.

76. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test18

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test18.pdf

4. Acidul acetilsalicilic se obţine din acid salicilic şi anhidridă acetică printr-o reacţie de:

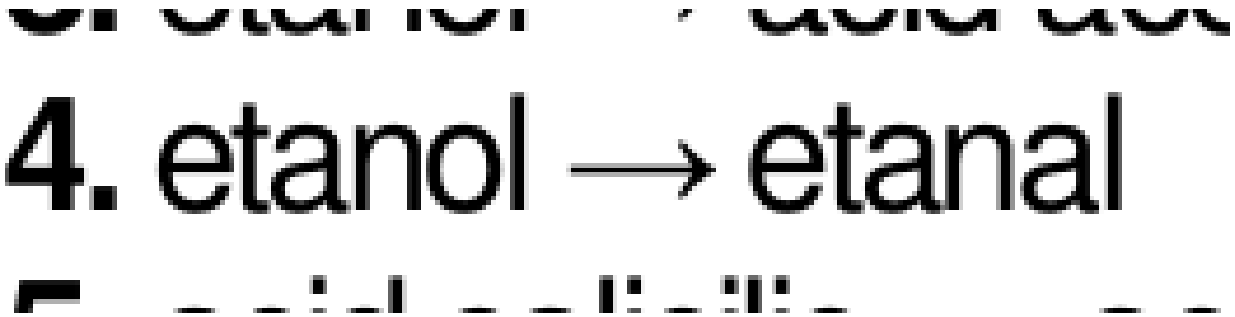
a. alchilare;

c. aditie;

77. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test18

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test18.pdf



78. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test19

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test19.pdf

3. Propina este al treilea termen al seriei omologe din care face parte.

4. Temperatura de fierbere a 1,2,3-propantriolului este mai mică decât temperatura de fierbere a propanului.

5. α-Aminoacizii sunt solubili în apă, deoarece au structură amfionică.

79. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test19

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test19.pdf

4. Este un compus organic cu funcţiuni mixte:

a. *p*-clorotoluenul;

80. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test20

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test20.pdf

4. Acizii carboxilici au temperaturi de fierbere ridicate deoarece moleculele acestora sunt asociate prin legături de hidrogen.

5. În molecula alicil-alicil-serinei sunt 6 atomi de oxigen.

81. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test20

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test20.pdf

4. Este solidă în condiții standard:

a. glicerina;

82. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test20

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test20.pdf

3. [illegible]

4. clorură de metilen şi dibromometan

5. 1,2-dibromoetena si 2-cloropropena

83. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Toamna August · V05

2020_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

3. Clorura de vinil este un compus monohalogenat cu catena a

4. Glucoza conţine în moleculă o grupă carbonil de tip cetonă.

5. Aminoacidul diamino-monocarboxilic rezultat la hidroliza total

84. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Toamna August · V05

2020_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

4. Enantiomerii α-alaninei se deosebesc între ei prin:
a. solubilitatea în acelasi solvent:

85. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Toamna August · V05

2020_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

3. [illegible]

4. *n*-butan

5. acid etan[illegible]

86. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Vara Iunie · V02

2020_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf

3. În molecula 2,3,4-trimetilhexanului sunt trei atomi de carbon asimet

4. Poliacrilonitrilul are aceeași formulă procentuală ca și acrilonitrilul.

5. Partea hidrofobă a stearatului de sodiu conţine 18 atomi de carbon.

87. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Vara Iunie · V02

2020_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf

4. Trioleina:

a. este o triali

88. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Vara Iunie · V02

2020_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf

3. fenol

4. acid salicilic

5. celuloză

89. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Model Oficial

2021_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

4. Prezintă catenă aciclică ramificată compusul:

90. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Model Oficial

2021_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

4. În molecula glicil-valil-lisil-serinei sunt 4 atomi de azot.

91. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Simulare Nationala

2021_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

4. Prezintă în moleculă un atom de carbon asimetric:

a. (B) si (C);

92. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Simulare Nationala

2021_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

4. Poliacetatul de vinil se utilizează la obținerea fibrelor sintetice de tip PNA.

5. Amidonul este o polizaharidă de origine vegetală cu rol de rezervă.

93. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Speciala Subiect V04 · V04

2021_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

b. (D) și (C);

4. Compusul (B) poate fi obținut din compusul (E) printr-o reacție de:

a. aditie;

c. tr

94. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Speciala Subiect V04 · V04

2021_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

4. Grăsimile se dizolvă în tetraclorură de carbon.

95. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

4. Hidrocarbura (A):

a. are catena liniară;

96. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

4. Celuloza este solubilă în reactiv Schweizer.

5. Reacția de hidrogenare a grăsimilor lichide es

97. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf

4. Au în moleculă numai atomi de carbon primar, compușii:

a. (A), (C) si (E);

98. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf

4. Temperatura de fierbere a metanolului este mai mare decât a metanului.

5. Deoarece conține compuși cu atomi de carbon asimetric, racemicul este o

99. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

b. (E); **d.** (F).

4. Poate fi obținut prin adiția apei la o alchenă, în mediu acid, compusul:

a. (B); **c.** (D);

100. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

4. Celuloza este o polizaharidă solubilă în reactiv Fehling.

5. Tristearina conține în moleculă șase atomi de carbon prii

101. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

b. (D) și (D);

4. Se utilizează la fabricarea dinamitei:

a. (C):

102. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

4. Aminoacidul fără activitate optică rezultat la hidroliza totală a seril-valil-glicinei este valina.

5. Grăsimile sunt solubile în solvenți polari.

103. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

4. Compusul (D):

a. conține două gru

104. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

4. Metanolul poate fi utilizat la prepararea băuturilor alcoolice și a esențelor.

5. La hidroliza parțială a alanil-valil-lisil-serinei rezultă trei dipeptide si două trip

105. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

4. Are în moleculă patru atomi de carbon terțiar:

a. (B):

106. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

3. Alchilarea benzenului cu propenă este o reacție de adiție.

4. Prin adiția apei la etină, în prezența sulfatului de mercur și a acidului sulfuric, se obține etanol.

5. Celuloza este o polizaharidă solubilă în reactiv Schweizer.

107. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

b. (B); **d.** (D).

4. Hidrocarbura cu raportul 5 : 1 între numărul electronilor din legăturile covalente σ (sigma) și numărul electronilor din legăturile covalente π (pi), este:

a. (A); **c.** (C);

108. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

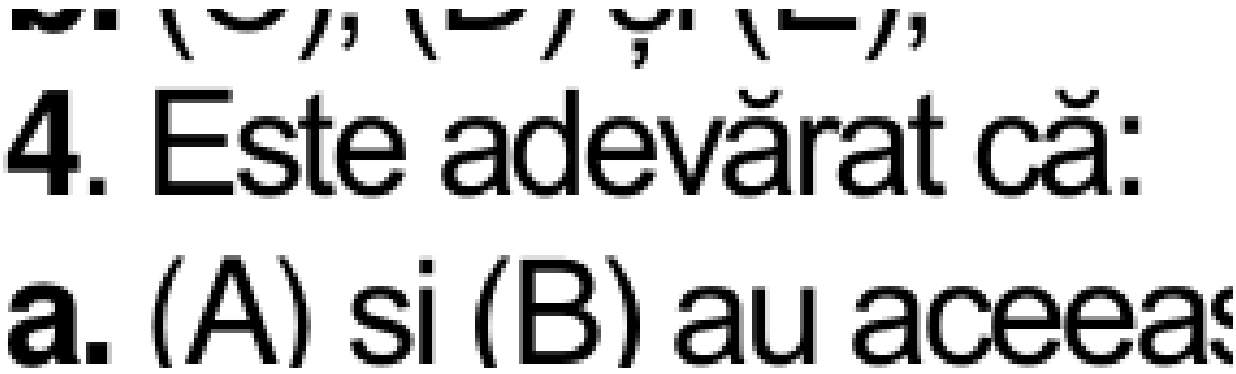
4. Celuloza este o polizaharidă solubilă în apă.

5. Glicil-alicina prezintă activitate optică.

109. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf



110. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

4. Izomerizarea *n*-pentanului este o reacție de transpoziție.

5. Amidonul este o polizaharidă de rezervă a plantelor.

111. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

b. primar; **d.** terțiar.

4. Referitor la un amestec al compușilor (A) și (E), aflat în condiții standard, este adevărat că:

a. este gazos si eterogen; **c.** este lichid si eterogen;

112. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

4. Săpunurile micșorează tensiunea superficială a apei.

5. Acetatul de vinil este un monomer utilizat pentru obtine

113. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

4. Hidrocarbura (C) poate fi obținută din hidrocarbura (B), printr-o reacție de:

a. aditie; **c.** substitut

114. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

4. Zaharoza este o monozaharidă cu formula moleculară $C_{12}H_{22}O_{11}$.

5. În molecula 2,3-dimetilpentanului sunt doi atomi de carbon asimetric

115. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

4. Este adevărat că:

a. (A) este un aminoa

116. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

4. În reacția dintre acid clorhidric și acetilenă, în molecula acetilenei se scindează legături covalente π(pi).

5. Boabele de porumb reprezintă o sursă naturală de amidon. ***10 pur***

117. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

4. Este adevărat că:

a. (A) are denumirea

118. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

4. Trioleina formează un amestec eterogen cu benzenul.

5. Polietena poate fi utilizată la fabricarea foliilor pentru amb

119. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Toamna August · V04

2021_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V04.pdf

b. (D) și (C);

4. Compusul (B) poate fi obținut din compusul (E) printr-o reacție de:

a. aditie;

c. tr

120. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Toamna August · V04

2021_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V04.pdf

4. Grăsimile se dizolvă în tetraclorură de carbon.

121. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Vara Iunie · V01

2021_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

4. Compusul organic (B) are:

a. catenă nesaturată;

122. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Vara Iunie · V01

2021_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

4. La adiția clorului la propenă, se aplică regula lui Markovnikov.

5. Boabele de orez sunt o sursă naturală de amidon.

123. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2022 · Model Oficial

2022_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

b. (A) și (C);

4. Compusul (A) poate fi obținut din compusul (F) printr-o reacție de:

a. aditie:

c. s

124. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2022 · Model Oficial

2022_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

4. Celuloza este o polizaharidă solubilă în reactiv Schweizer.

5. Metanolul poate fi utilizat la prepararea băuturilor alcoolice.

125. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2022 · Simulare Nationala

2022_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

4. Are în moleculă șase electroni neparticipanţi la legături chimice:

a. (C):

c. (E

126. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2022 · Simulare Nationala

2022_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

3. Celuloza este utilizată la obținerea unor adezivi.

4. Numărul atomilor de azot din molecula lisil-glicil-lisinei este egal cu numărul atomilor de oxigen din molecula glicil-glicil-serinei.

5. Celuloza este o substanță solidă, insolubilă în apă. ***10 puncte***

127. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2022 · Speciala Subiect V04 · V04

2022_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

b. E; **d.** I;

4. Poate fi obținut prin adiția apei la propenă, în mediu acid, compusul:

a. (A); **c.** (C)

128. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2022 · Speciala Subiect V04 · V04

2022_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

4. Reacția de deshidratare a 2-butanolului este o reacție de eliminare.

5. În reacția dintre glucoză și reactivul Fehling, glucoza are caracter oxic

129. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2022 · Toamna August · V05

2022_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

4. Este adevărat că:

a. (D) se dizolvă în ap

130. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2022 · Toamna August · V05

2022_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

4. Etanolul are temperatura de fierbere mai mare decât etanul.

5. Acidul etanoic ***nu*** reacționează cu argintul.

131. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2022 · Vara Iunie · V01

2022_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

4. Compusul organic (B):

a. are în moleculă atomi de

132. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2022 · Vara Iunie · V01

2022_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

4. Grupa funcțională hidroxil orientează un nou substituent în poziția meta a nucleului benzenic.

133. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2023 · Model Oficial

2023_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

4. Compusul organic (B):

a. are heterociclu de cinci a

134. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2023 · Model Oficial

2023_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

4. Glicil-glicina are în moleculă atomi de carbon asimetric.

5. Amidonul constituie polizaharida de rezervă a plantelor.

135. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2023 · Simulare Nationala

2023_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

4. Este adevărat că:

a. (A) ***nu*** reactioneaz

136. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2023 · Simulare Nationala

2023_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

4. Reacția de nitrare a fenolului este o reacție de substituție.

5. Glicil-seril-cisteina are în moleculă patru atomi de oxigen.

137. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2023 · Speciala Subiect V06 · V06

2023_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

4. Compusul (E) poate fi obținut din compusul (B) printr-o reacție de:

a. aditie:

138. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2023 · Speciala Subiect V06 · V06

2023_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

4. Poliacetatul de vinil poate fi utilizat la obținerea adezivilor.

5. Amidonul este polizaharida de rezervă a plantelor.

139. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2023 · Toamna August · V07

2023_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V07.pdf

b. (C) și (E);

4. Compusul organic (E) are în structură:

a. doi electroni implicați în legătura π(pi);

140. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2023 · Toamna August · V07

2023_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V07.pdf

4. În molecula lisil-lisinei sunt 4 atomi de azot.

141. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2023 · Vara Iunie · V05

2023_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V05.pdf

4. Este adevărat că:

a. (A) este 2.2.4-trime

142. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2023 · Vara Iunie · V05

2023_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V05.pdf

4. Reacția dintre acidul acetic și bicarbonatul de sodiu are loc cu efervescență.

5. Glicerina este un lichid vâscos, incolor, cu gust dulce.

143. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2024 · Model Oficial

2024_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

4. La barbotarea compusului (B) într-o soluție de brom în tetraclorură de carbon:

a. compusul rezultat ***nu*** are atomi de carbon asimetric; **c.** se formează compus

144. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2024 · Model Oficial

2024_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

4. Denumirea științifică (I.U.P.A.C.) a valinei este acid 2-aminopropanoic.

5. Zaharoza se obține prin reacția de condensare dintre două molecule de

145. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2024 · Simulare Nationala

2024_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

4. Este fals că:

a. (A) ***nu*** prezint

146. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2024 · Simulare Nationala

2024_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

4. Reacția de hidrogenare a grăsimilor lichide este o reacție de substituție.

5. În reacția acidului acetic cu bicarbonatul de sodiu se produce efervescență

147. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2024 · Speciala Subiect V04 · V04

2024_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

b. (C) și (E);

4. Compusul organic (E) are în moleculă:

a. doi electroni implicați în legătura π(pi):

148. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2024 · Speciala Subiect V04 · V04

2024_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

4. În molecula lisil-lisinei sunt 4 atomi de azot.

5. Poliacrilonitritrilul se utilizează la fabricarea fib

149. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2024 · Toamna August · V08

2024_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V08.pdf

3. pură de compuși;

4. Este adevărat că:

a. (B) se formează la

150. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2024 · Toamna August · V08

2024_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V08.pdf

4. Caracterul oxidant al glucozei poate fi pus în evidenţă în reacţia cu reactivul Fehling.

151. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2024 · Vara Iunie · V03

2024_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

b. (C);

4. Compusul organic (B), are în moleculă:

a. doi atomi de carbon primar;

152. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2024 · Vara Iunie · V03

2024_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

4. Glicil-alanina are în moleculă un atom de carbon asimetric.

5. Tuberculii de cartof constituie o sursă naturală de amidon.

153. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2025 · Model Oficial

2025_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

4. Compusul (A) poate fi obținut prin hidrogenare, în prezența nichelului, dintr-un număr de:

a. cinci alchene;

c. patru alchene;

154. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2025 · Model Oficial

2025_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

4. Între amfionii unui aminoacid și moleculele polare ale apei se stabilesc legături peptidice.

5. Tristearina are în moleculă un număr impar de atomi de oxigen.

155. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2025 · Speciala Subiect V06 · V06

2025_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

4. Este adevărat că:

a. (A) este utilizat ca s

156. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2025 · Speciala Subiect V06 · V06

2025_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

4. Poliacrilonitrilul este utilizat pentru obținerea fibrelor sintetice.

157. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2025 · Vara Iunie · V01

2025_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

4. Este fals că:

a. (A) este un alc

158. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2025 · Vara Iunie · V01

2025_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

4. La hidroliza bazică a tristearinei se obțin glicerină și acid stearic.

5. În molecula glutamil-valil-lisinei sunt trei atomi de azot.

159. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2026 · Model Oficial

2026_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

4. Este fals că:

a. (A) poate fi uti

160. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2026 · Model Oficial

2026_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

4. Acidul 2-aminopropanoic este omologul superior al glicinei.

5. Amidonul este polizaharida de rezervă a plantelor.

161. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2026 · Speciala Subiect V04 · V04

2026_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

4. Este fals că:

a. (A) si (D) au a

162. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2026 · Speciala Subiect V04 · V04

2026_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

4. La hidroliza parţială a glicil-alanil-alanil-glicinei rezultă trei dipeptide şi două tripeptide.

163. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2026 · Toamna August · V01

2026_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V01.pdf

4. Compusul organic (E) are în moleculă cu 3 atomi mai mult decât compusul:

a. (A) ;

c. (C);

164. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2026 · Toamna August · V01

2026_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V01.pdf

4. În reacția de condensare dintre moleculele aminoacizilor se formează peptide.

5. În reacția glucozei cu reactivul Tollens, se formează un precipitat roșu-cărămiziu.

165. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2026 · Vara Iunie · V03

2026_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

4. Au același număr de legături covalente carbon-hidrogen în moleculă:

a. (A) si (C);

c. (A) si (E);

166. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2026 · Vara Iunie · V03

2026_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

3. Radicalul hidrocarbonat din structura unui ester reprezintă partea hidrofobă a acestuia.

4. Solubilitatea alcoolilor în apă crește cu creșterea numărului de grupe hidroxil din moleculele lor.

5. Caracterul reducător al glucozei poate fi pus în evidență în reacția acesteia cu reactivul Fehling.