Subiectul I — Exercițiul 2

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 2

Sursă: 2018 · Model Oficial

2018_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

2. În seria omoloagă a alcanilor punctele de fierbere cresc cu creșterea numărului de atomi de carbon din catenă.

2. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2018 · Model Oficial

2018_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

2. Compușii izomeri cu formula moleculară C_8H_{10} care au un nucleu benzenic în moleculă, sunt în număr de:

3. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2018 · Simulare Nationala

2018_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

1. Acidul stearic are în molecula 2 legături covalente π (pi).
2. Reacția acidului acetic cu etanolul este un proces reversibil.
3. Poliacetatul de vinil se utilizează la obținerea fibrelor sintetice

4. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2018 · Simulare Nationala

2018_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

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

2. Au același procent masic de carbon în moleculă toți termenii din seria omoloagă a:

a. alcanilor; **c.** alchinelor;

5. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2018 · Simulare Nationala

2018_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

1. avu a

2. lisină

3. acid s

6. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2018 · Speciala Subiect V09 · V09

2018_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V09.pdf

1. Izomerizarea alcanilor este un proces reversibil.
2. În reacţia etinei cu apa, în mediu acid şi în prezenţa ionului Hg^{2+}, se formează etanol.
3. Alcoolul etilic se dizolvă în apă în orice proporţie.

7. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2018 · Speciala Subiect V09 · V09

2018_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V09.pdf

b. acizii stearici; **d.** stearul.

2. Numărul alcoolilor cu formula moleculară $C_5H_{12}O$ care au în moleculă 1 atom de carbon asimetric egal cu:

a. 3; **c.** 5;

8. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2018 · Toamna August · V01

2018_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V01.pdf

1. Molecula are în moleculă 3 legături covalente duble.

2. Adiţia apei la 2-butenă, în prezenţa acidului sulfuric, conduce la formarea alcoolului terțbutilic.

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

9. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2018 · Toamna August · V01

2018_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V01.pdf

b. glicină, acid glutamic, valină; **d.** glicerină,

2. La cracarea *n*-butanului se obține un amestec organic care conţine:

a. două alchene izomere de catenă și doi alcani omologi;

10. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2018 · Vara Iunie · V02

2018_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf

1. Anhidrida acetică are în molecula doi atomi de carbon primar.
2. Etena poate fi obținută prin hidrogenarea etinei în prezența paladiului "otrăvit" cu săruri de plumb.
3. Omologul superior al 2-metil-1-butenei are formula moleculară C_5H_{10}.

11. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2018 · Vara Iunie · V02

2018_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf

b. carbonul, hidrogenul și clorul;

2. În molecula acetatului de vinil există:

a. nouă legături covalente σ (sigma);

12. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2019 · Model Oficial

2019_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

1. Regula lui Markovnikov se aplică în cazul adiției
2. Stearatul de sodiu este o sare a unui acid gras.
3. La hidroliza parțială a proteinelor se obțin α-amin

13. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2019 · Model Oficial

2019_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

b. glicil-alal III Ia,

2. Etena și polietena:

a. sunt monomeri:

14. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2019 · Simulare Nationala

2019_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

1. Radicalul etil are la unul dintre atomii de carbon un orbital monoelectronic.

2. Catena aciclică formată din patru atomi de carbon, dintre care doi sunt atomi de carbon primar şi doi sunt atomi de carbon terţiar este liniară saturată.

3. Formula de structură a 2-hexenei diferă printr-o grupă metil de formula de structură a 2-pentenei.

15. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2019 · Simulare Nationala

2019_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

b. 2;

2. Este un compus organic cu funcţiuni mixte:

a. *o*-hidroxitoluenul:

16. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2019 · Simulare Nationala

2019_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

1. alchilarea benzenului cu propena
2. hidrogenarea etinei cu obținerea etenei
3. clorurarea metanului

17. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2019 · Speciala Subiect V01 · V01

2019_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V01.pdf

1. Între atomii elementelor din compușii organici se sta
2. Alcanii solizi au densitatea mai mare decât a apei.
3. Alcoolul monohidroxilic care are în catena aciclic

18. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2019 · Speciala Subiect V01 · V01

2019_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V01.pdf

b. două legături covalente π (pi) carbon-carbon; **d.** o legătură covalentă π

2. Prin dehidrohalogenarea 2-bromobutanului se obține un compus majoritar care are în moleculă:

a. 2 atomi de carbon primar; **c.** 1 atom de carbon secu

19. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2019 · Toamna August · V02

2019_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V02.pdf

1. Legătura covalentă triplă dintre doi ato

2. Tristearina este solubilă în *n*-heptan.

3. Aditia acidului clorhidric la 2-metilprope

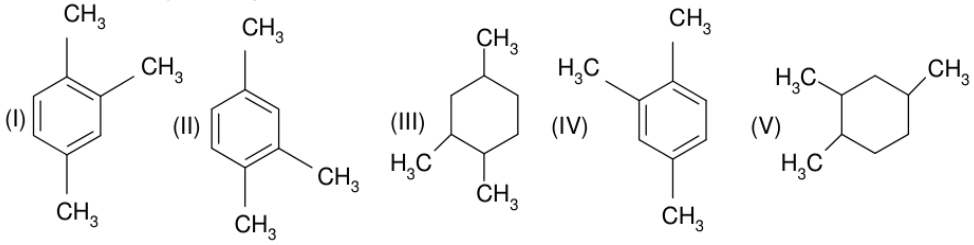
20. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2019 · Toamna August · V02

2019_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V02.pdf

b. salicilic; **d.** glutaric.

2. Formulele de structură de mai jos, reprezintă:



a. cinci izomeri de poziție ai hidrocarburii cu formula moleculară C_9H_{12};

21. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2019 · Vara Iunie · V04

2019_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V04.pdf

1. Acetilenul are în molecula două legături covalente π (pi) carbon-ca

2. În condiții standard, etanul este o hidrocarbură gazoasă, inodoră.

3. Alchinele cu cel puțin 4 atomi de carbon în moleculă prezintă izome

22. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2019 · Vara Iunie · V04

2019_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V04.pdf

2. Numărul alchenelor izomere care formează prin hidrogenare, în prezența nichelului, 2,3-dimetilbutanul este:

a. 2:

c. 4:

23. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Model Oficial

2020_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

1. 1*H*-etanul și 1*H*-hexanul formează un amestec eterog

2. Hidrocarbura 1-pentină prezintă izomerie de catenă.

3. Specia chimică obținută prin îndepărtarea formală

24. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Model Oficial

2020_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

b. 3

2. În condiţii standard, se găsesc în aceeaşi stare de agregare:

a. *n*-pentanul si neopentanul;

25. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Model Oficial

2020_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

1. celuloză

2. glucoză

3. amidon

26. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Speciala Subiect V06 · V06

2020_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

1. Acidul acetilsalicilic are formula moleculară $C_9H_8O_3$.

2. Reacţia de izomerizare a *n*-butanului este un proces reversibil.

3. Naftalina si toluenul formează un amestec omogen.

27. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Speciala Subiect V06 · V06

2020_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

2. Se formează legături covalente carbon-carbon în reacția de:

a. esterificare a glicerinei cu acid azotic: **c.** polin

28. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Speciala Subiect V06 · V06

2020_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

2. 

29. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

2. Hidrogenarea 1-butinei, în prezența nichelului, conduce la 1-butenă.

3. Grupa metil din molecula toluenului orientează cel de-al doilea

30. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

2. Naftalina:

a. este lichidă

31. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

2. acidul acetilsalicilic

3. tristearina

32. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf

2. Catenele aciclice ramificate din moleculele alcanilor pot fi saturate sau nesaturate.

3. Benzenul si toluenul sunt hidrocarburi aromatice mononucleare.

33. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf

2. Compusul cu denumirea 1,2,3-propantriol:

a. se mai numeste si glicină;

34. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

1. Omologul superior al 2-metilpropenei are formula moleculară C_5H_{10}.

2. Compuşii halogenaţi bromura de terţ-butil şi bromura de izobutil sunt izomeri de poziţie.

3. Trigliceridele au în moleculă un număr par de atomi de carbon.

35. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

b. substituție;

d. [illegible]

2. La temperatură ridicată, *n*-butanul formează prin dehidrogenare un amestec organic care conţine:

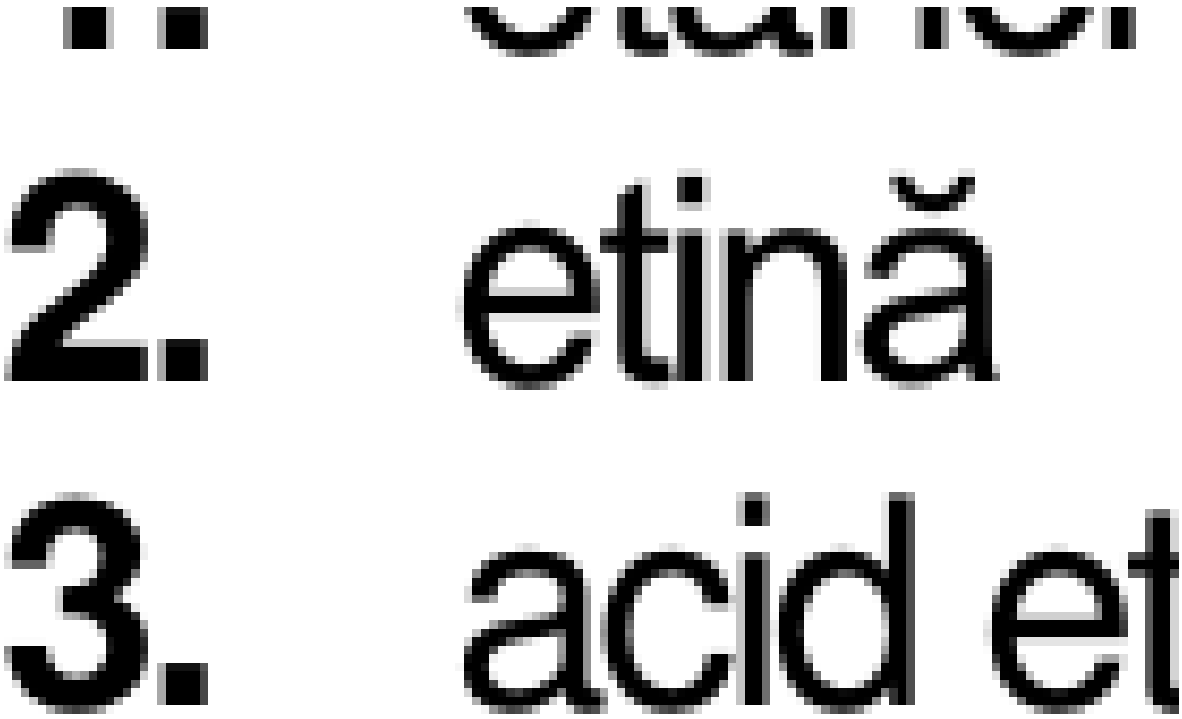
a. doi alcani omologi;

c. două alchene omoloage;

36. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf



37. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

2. Există doi alcooli primari cu formula moleculară $C_4H_{10}O$.

3. În molecula lisil-valinei sunt 4 atomi de azot.

38. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

b. clorură de propanol;

d. hidratarea și benzenul.

2. Se formează un compus care are în moleculă o grupă funcţională divalentă, în reacţia acetilenei cu:

a. acidul clorhidric:

c. acidul bromhidric:

39. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

2. poliacrilonitril

3. celuloză

40. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

2. Naftalina are proprietatea de a sublima.

3. Etanolul are temperatura de fierbere mai

41. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

2. La tratarea benzenului cu amestec sulfonitric se formează:

a. 2.4.6-trinitrobenzen; **c.** 1.

42. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

2. Clorura de *sec*-butil nu prezintă izomerie optică.

3. Acrilonitrilul si poliacrilonitrilul au aceeasi formulă b

43. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

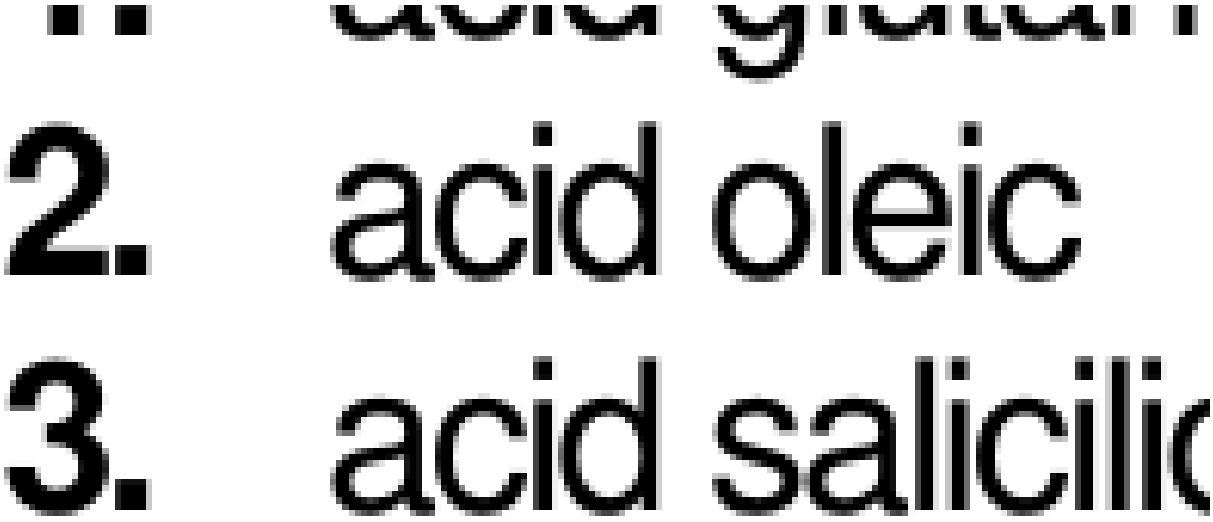
2. ***Nu*** se obține o alchenă în reacția de:

a. deshidratare a 2-butanolului:

44. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf



45. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

monohalogenați.

2. Alcanii decolorează soluția de brom în tetraclorură de carbon.

3. Naftalina si toluenul sunt hidrocarburi aromatice mononucleare.

46. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

b. glicerină; **d.**

2. Regula lui Markovnikov se aplică în cazul reacției dintre:

a. 2-butenă si brom. în tetraclorură de carbon; **c.**

47. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

2. zaharoză

3. naftalină

48. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

2. Alcanul care are în moleculă 10 atomi de hidrogen prezintă doi izomeri de catenă.

3. Aditia bromului la 2-butenă conduce la obtinerea 2-bromobutanului.

49. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

b. propena; **d.** 1-pentena.

2. Produsul organic de reacție obținut la nitrarea totală a toluenului se utilizează ca:

a. detergent; **c.** explozibil;

50. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

2. clorurarea catalitică a benzenului
3. fermentatia acetică a etanolului

51. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

2. Sunt două alchene izomere care formează prin hidrogenare 3,3-dimetilpentan.

3. În plante, amidonul este polizaharida cu rol de susținere.

52. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

2. Prin adiţia bromului la 2-metil-1-butenă se formează un compus:

a. monobromurat; **c.** care are o perec

53. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf



54. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

2. Punctele de fierbere ale alcanilor cu aceeași formulă moleculară cresc cu ramificarea catenei.

3. Toluenul si 2,2,4-trimetilpentanul formează un amestec eterogen.

55. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

b. acidul glicolic;

2. Despre etenă este adevărat că:

a. în conditii standard, este o substa

56. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

2. celuloză

57. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

2. În reacţiile de adiție la etină, în molecula acesteia se scindează legături covalente π.

3. Prin dehidrohalogenarea 2-bromobutanului se formează maioritar 1-butena.

58. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

2. Regula lui Markovnikov se aplică în cazul adiției apei, în mediu acid, la*:*

a. 3-hexenă**:**

c. 2-metil-2-buten

59. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

2. $KMnO_4/H_2SO_4$

3. KOH/ROH

60. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

2. La trecerea etenei printr-un vas cu soluţie apoasă de brom se formează 1,2-dibromoetenă.

3. Naftalina este o hidrocarbură aromatică cu nuclee condensate.

61. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

2. Numărul hidrocarburilor aromatice cu formula moleculară C_9H_{12} este egal cu:

a. 7;

c. 9;

62. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

2. acid stearic

3. cumen

63. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test13

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test13.pdf

1. Reacția de izomerizare a 1-butanolului este o reacție de transpoziție.

2. În molecula unei alchine care prezintă izomerie de catenă sunt minimum 4 atomi de carbon.

3. Trinitrotoluenul se utilizează la fabricarea dinamitei.

64. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test13

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test13.pdf

2. Au aceeași formulă moleculară:

a. etanolul si etanalul:

65. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test14

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test14.pdf

2. Compusul aromatic disubstituit cu formula moleculară C_7H_7Cl prezintă doi izomeri de poziţie.

3. Molecula glicil-glicinei este optic inactivă.

66. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test14

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test14.pdf

2. Este o reacție de transpoziție:

a. deshidratarea 2-butanolului;

67. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test15

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test15.pdf

2. Nitrarea fenolului este o reacție de substituție.

3. În amestecul format în urma reactiei dintre aci

68. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test15

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test15.pdf

2. Se formează noi legături covalente carbon-carbon în reacția de:

a. esterificare a acidului acetic cu etanol: **c.**

69. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test15

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test15.pdf

2. monomeri vinilici

3. termeni omologi

70. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test16

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test16.pdf

2. Hidrocarburile 1-butină și 2-butină sunt termeni omologi.

3. La cracarea *n*-butanului. cu randament 100%. se obtine u

71. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test16

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test16.pdf

2. Dintre alcanii 2,3-dimetilpropan, 2-metilpentan, *n*-pentan și *n*-butan, are cea mai mică temperatură de fierbere:

a. 2,3-dimetilpropanul; **c.** 2-metilpentanul;

72. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test17

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test17.pdf

molecula.

2. Hidrocarburile 2,3-dimetil-2-butenă și 2,3-dimetil-2-pentenă sunt izomeri de catenă.

3. În soluția apoasă de acid acetic, turnesolul se colorează în roșu.

73. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test17

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test17.pdf

2. Are loc reacția dintre $NaHCO_3$ și:

a. acetilenă;

74. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test17

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test17.pdf

2. cisteină

3. alicerină

75. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test18

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test18.pdf

2. Formula moleculară a alcanului cu 4 legături covalente C–C în moleculă este C_4H_{10}.

3. Acidul propanoic este al treilea termen al seriei omoloage din care face parte.

76. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test18

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test18.pdf

2. Numărul compușilor aromatici, cu formula moleculară C_9H_{12} care au o singură catenă laterală, este egal cu:

a. 1;

c. 3;

77. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test18

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test18.pdf



78. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test19

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test19.pdf

2. Naftalina, o hidrocarbură aromatică polinucleară, poate fi utilizată ca solvent.

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

79. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test19

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test19.pdf

2. Compusul organic ce conţine pe lângă legături covalente şi legături ionice este:

a. iodura de etil: **c.** palmitatul de sodiu:

80. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test20

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test20.pdf

1. Acetatul de vinil are formula moleculară $C_4H_6O_2$.

2. Alchena care are în catena aciclică saturată 8 legături covalente carbon-hidrogen prezintă izomerie de poziție.

3. Prin adiția apei la 2-butenă, în mediu acid, se obține 2-butanol.

81. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test20

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test20.pdf

2. Formează cu apa un amestec eterogen:

a. etanolul:

82. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test20

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test20.pdf

2. bromură de metil şi bromură de etil
3. iodură de izobutil si iodură de *n*-butil

83. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Toamna August · V05

2020_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

1. La dehidrobromurarea 2-bromobutanului se scindează legătu
2. Etina decolorează soluţia de brom în tetraclorură de carbon.
3. Clorura de vinil este un compus monohalogenat cu catenă ac

84. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Toamna August · V05

2020_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

2. Are proprietatea de a sublima:
a. naftalina:

85. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Toamna August · V05

2020_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

1. 1,2,3-propantriol
2. poliacrilonitril
3. tetraclorometan

86. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Vara Iunie · V02

2020_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf

1. Alchina cu o legătură carbon-hidrogen în moleculă prezintă 2 izomeri de poziție.
2. Scăpările de gaz metan din conducte pot fi depistate ușor, deoarece metanul are miros neplăcut.
3. În molecula 2.3.4-trimetilhexanului sunt trei atomi de carbon asimetric.

87. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Vara Iunie · V02

2020_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf

2. Izomerizarea *n*-butanului este o reacție de:

a. aditie:

88. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Vara Iunie · V02

2020_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf

1. poliet
2. poliacetat de vinil
3. metan

89. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Model Oficial

2021_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

2. Compușii care conțin în moleculă grupe funcționale monovalente sunt:

90. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Model Oficial

2021_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

2. Grupa funcțională cu caracter acid din molecula valinei este grupa amino.

91. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Simulare Nationala

2021_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

2. Hidrocarburile care fac parte din aceeași serie omoloagă:

92. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Simulare Nationala

2021_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

2. Prin adiția apei la propenă se obține un compus cu atom de carbon asimetric.

3. Punctul de fierbere al *n*-pentanului este mai mic decât al *n*-butanului.

93. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Speciala Subiect V04 · V04

2021_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

b. 2;

2. Are în moleculă nouă legături covalente carbon-hidrogen:

a. (A):

94. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Speciala Subiect V04 · V04

2021_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

2. Omologul superior al 2-metilbutanului are formula moleculară C_6H_{12}.

3. Izomerizarea *n*-butanului este un proces reversibil.

95. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

2. Sunt hidrocarburi aromatice:

a. (A) si (B):

96. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

1. Benzenul și etina au același raport atomic C : H.

2. Al treilea termen din seria omoloagă a alchinelor are în moleculă patru atomi de hidrogen.

3. Acidul etanoic se poate obține prin adiția apei la acetilenă, în condiții catalitice.

97. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf

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

2. Conține în moleculă o grupă funcțională divalentă, compusul:

a. (C): **c.** (E):

98. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf

2. Bromurarea propenei cu acid bromhidric este o reacție de substituție.

3. Hidrocarbura căreia i s-a atribuit C.O. = 100 este 2.2.4-trimetiloctanul.

99. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

b. (D);

d. (F).

2. Compușii care au în moleculă numai atomi de carbon primar și secundar, sunt:

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

c. (B), (C) si (E);

100. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

2. Sunt trei alcani izomeri cu 17 atomi în moleculă.

3. Între moleculele de etanol se stabilesc legături de

101. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

2. Compusul care are în moleculă patru grupe funcționale, este:

a. (A);

c. (C);

102. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

2. Etena și propena au aceeași formulă brută.

3. Dehidrohalogenarea 2-bromobutanului este c

103. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

2. Conțin în moleculă numai grupe funcționale monovalente compușii:

a. (B), (C) si (D):

c. (C), (D) si (

104. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

2. Grupa funcțională hidroxil este o grupă divalentă.

3. Punctul de fierbere al metanului este mai mare dec

105. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

2. Este o hidrocarbură aromatică disubstituită:

a. (A):

106. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

2. Formula moleculară a trinitratului de glicerină este $C_3H_5N_3O_6$.

3. Alchilarea benzenului cu propenă este o reactie de aditie.

107. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

2. Conțin în moleculă o grupă funcțională trivalentă:

a. (B) si (F):

108. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

2. La clorurarea fotochimică a propanului se formează un singur compus monoclorurat.

3. Nitrarea fenolului este o reactie de substitutie.

109. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

2. Conțin în moleculă numai atomi de carbon primar și secundar:

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

c. (C), (D

110. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

1. Omologii inferiori ai 2-metil-1-butenei au formula moleculară C_6H_{12}.

2. Grupa funcțională nitro orientează cel de-al doilea substituent în poziția meta a nucleului benzenic.

3. Acidul aminoetanoic este o substanță insolubilă în apă.

111. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

2. Este adevărat că:

a. (A) este un omolog

112. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

2. *n*-Heptanul și 2,2,4-trimetilpentanul formează un amestec eterogen.

3. Prin aditia apei la etină se formează un compus cu grupă functională

113. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

b. (A) și (B); **d.** (B) și (A).

2. Numărul compușilor ale căror molecule ***nu*** pot stabili legături de hidrogen cu moleculele de apă este egal cu:

a. 1; **c.** 3;

114. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

2. În reacţiile de adiție, în molecula etinei se scindează legături covalente π.

3. Acrilonitrilul și poliacrilonitrilul au aceeași formulă procentuală.

115. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

2. Sunt hidrocarburi:

a. (A). (B) si (C):

116. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

2. Tetraclorura de carbon este utilizată la fabricarea stingătoarelor de incendii.

3. Sunt două alchene izomere care formează prin hidrogenare 2,3-dimetilbutan

117. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

b. C;

2. Au în moleculă numai legături covalente simple:

a. (A) si (B):

118. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

2. Sunt două alchine cu zece atomi în moleculă, izomere de poziție.

3. Scăpările de gaz metan din conducte pot fi depistate usor, deoarec

119. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Toamna August · V04

2021_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V04.pdf

b. 2;

2. Are în moleculă nouă legături covalente carbon-hidrogen:

a. (A):

120. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Toamna August · V04

2021_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V04.pdf

2. Omologul superior al 2-metilbutanului are formula moleculară C_6H_{12}.

3. Izomerizarea *n*-butanului este un proces reversibil.

121. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Vara Iunie · V01

2021_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

2. Sunt compuși organici cu funcțiuni mixte:

a. (A) si (C);

122. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Vara Iunie · V01

2021_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

1. În molecula acidului glutamic sunt două grupe funcționale cu caracter acid.

2. Într-o soluție de etanol în apă, se stabilesc legături de hidrogen între moleculele solventului și solvatului.

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

123. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2022 · Model Oficial

2022_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

2. Sunt compuși organici cu funcțiuni mixte:

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

124. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2022 · Model Oficial

2022_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

1. Etina și benzenul au aceeași formulă brută.

2. Omologul inferior al *n*-heptanului are în moleculă șase legături covalente carbon-carbon.

3. Dehidrohalogenarea 2-bromobutanului este o reacție de eliminare.

125. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2022 · Simulare Nationala

2022_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

b. E;

2. Sunt compuși organici cu funcțiuni mixte:

a. (B) si (C):

126. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2022 · Simulare Nationala

2022_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

2. Acetilena și benzenul au formulele brute diferite.

3. Poliacetatul de vinil este utilizat la obtinerea unor a

127. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2022 · Speciala Subiect V04 · V04

2022_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

2. Conține în moleculă zece electroni neparticipanţi la legături chimice:

a. (B): **c.** (E)

128. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2022 · Speciala Subiect V04 · V04

2022_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

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

3. În reactia de aditie a clorului la etenă, în molecula etenei se scinde

129. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2022 · Toamna August · V05

2022_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

b. 3;

2. Sunt compuși aromatici disubstituiți:

a. (A) si (B):

130. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2022 · Toamna August · V05

2022_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

2. La barbotarea etanului în apa de brom, aceasta ***nu*** se decolorează.

3. Reactia de dehidrohalogenare a 2-bromobutanului este o reactie de s

131. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2022 · Vara Iunie · V01

2022_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

2. Conține în moleculă cinci legături simple carbon-carbon:

a. (A): **c.**

132. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2022 · Vara Iunie · V01

2022_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

1. În molecula 2,4,6-trinitrofenolului sunt cinci elemente orga

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

133. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2023 · Model Oficial

2023_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

2. Conțin în moleculă opt legături covalente carbon-hidrogen:

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

c. (A

134. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2023 · Model Oficial

2023_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

1. Clorura de vinil are în moleculă patru elemente organogene.
2. Deshidratarea 2-butanolului este o reacție de eliminare.
3. Două alchene omologate au aceeași formulă brută.

135. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2023 · Simulare Nationala

2023_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

b. (B);

2. Are în moleculă numai atomi de carbon terțiar:

a. (A);

136. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2023 · Simulare Nationala

2023_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

2. În molecula acrilonitrilului există șase legături covalente σ (sigma).

3. Acetilena formează în reactia cu hidrogenul, în prezenta nichelului,

137. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2023 · Speciala Subiect V06 · V06

2023_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

2. Numărul compușilor care au în moleculă electroni neparticipanți este egal cu:

a. 1;

c. 3;

138. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2023 · Speciala Subiect V06 · V06

2023_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

1. Etanalul are în molecula sa două perechi de electroni nepartajați.
2. Izomerizarea *n*-butanului este catalizată de clorura de aluminiu umedă.
3. Deshidratarea 2-butanolului este o reactie de aditie.

139. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2023 · Toamna August · V07

2023_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V07.pdf

b. E; **d.** 4.

2. Unii dintre compușii organici au același număr de atomi de hidrogen în moleculă. Aceștia sunt:

a. (B) si (E); **c.** compusii cu functiuni mixte;

140. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2023 · Toamna August · V07

2023_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V07.pdf

1. Izomerizarea *n*-butanului este o reacție de trans

2. Etena și 2-pentena au formulele brute diferite.

3. Hidrogenarea etinei, în prezența nichelului, con

141. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2023 · Vara Iunie · V05

2023_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V05.pdf

2. Conțin în moleculă o legătură covalentă dublă între un atom de carbon și un atom de oxigen:

a. un compus

c. trei compuși

142. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2023 · Vara Iunie · V05

2023_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V05.pdf

2. Etanalul conține în moleculă o grupă funcțională divalentă.

3. Reactia de cracare a *n*-butanului este endotermă.

143. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2024 · Model Oficial

2024_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

2. Are în moleculă șase perechi de electroni neparticipanți la legături chimice, compusul:

a. (A);

c. (D);

144. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2024 · Model Oficial

2024_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

2. Etena și propena au formulele brute diferite.

3. Reactia de nitrare a toluenului este o reactie c

145. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2024 · Simulare Nationala

2024_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

2. Numărul compușilor care au în moleculă numai legături covalente simple este:

a. 4:

c. 2:

146. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2024 · Simulare Nationala

2024_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

2. Omologul superior al propenei are în moleculă un număr impar de atomi.

3. Moleculele de etanol sunt asociate prin legături de hidrogen.

147. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2024 · Speciala Subiect V04 · V04

2024_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

2. Unii dintre compușii organici au același număr de atomi de hidrogen în moleculă. Aceștia sunt:

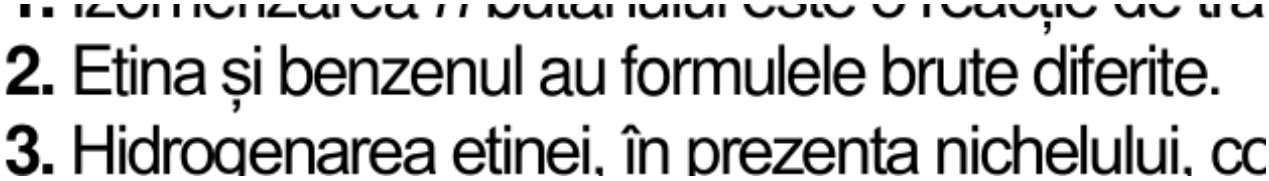
a. (B) si (E);

c. compusii cu functiuni mixte;

148. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2024 · Speciala Subiect V04 · V04

2024_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf



149. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2024 · Toamna August · V08

2024_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V08.pdf

2. Au în moleculă trei legături covalente sigma (σ) carbon-oxigen:

a. doi compuși:

150. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2024 · Toamna August · V08

2024_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V08.pdf

2. Etena și polietena au aceeași formulă brută.

3. Procesul de fermentatie acetică a etanolului e

151. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2024 · Vara Iunie · V03

2024_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

2. Au în moleculă un singur atom de carbon secundar:

a. (A) si (B);

c. (C)

152. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2024 · Vara Iunie · V03

2024_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

1. Compușii organici care au aceeași formulă moleculară, dar structuri di

2. *n*-Pentanul are temperatura de fierbere mai mică decât neopentanul.

3. Nitrarea fenolului este o reactie de substitutie.

153. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2025 · Model Oficial

2025_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

2. Între compuși sunt și hidrocarburi. Numărul acestora este:

a. 4;

c. 2;

154. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2025 · Model Oficial

2025_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

2. Sunt patru alcani izomeri cu formula moleculară C_4H_{10}.

3. Reactia de obtinere a acetilenei din carbid este exotermă

155. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2025 · Speciala Subiect V06 · V06

2025_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

2. Sunt hidrocarburi cu formula generală C_nH_{2n+2}:

a. (A) si (B);

156. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2025 · Speciala Subiect V06 · V06

2025_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

1. Zaharoza are 44 de atomi în molecula.

2. Polietena și polipropena au aceeași formulă brută.

3. În molecula cisteinei sunt patru elemente organogen

157. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2025 · Vara Iunie · V01

2025_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

b. (C);

2. Au în moleculă același număr de atomi:

a. (A), (B) si (C):

158. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2025 · Vara Iunie · V01

2025_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

2. Clorurarea fotochimică a metanului are loc prin reacții de substituție.

159. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2026 · Model Oficial

2026_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

2. Numărul compușilor care au în moleculă una sau mai multe grupe funcționale monovalente este egal cu:

a. 4;

c. 2;

160. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2026 · Model Oficial

2026_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

2. Există trei alchine izomere cu formula moleculară C_5H_8.

3. Reacția de hidrogenare a acetilenei este o reacție de sub

161. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2026 · Speciala Subiect V04 · V04

2026_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

2. Numărul compușilor care au catena aciclică, este egal cu:

a. 5: **c.** 3:

162. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2026 · Speciala Subiect V04 · V04

2026_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

1. În molecula 3-etil-2,2-dimetilpentanului sunt cinci atomi de carbon primari.

2. Adiția hidrogenului la etină, în prezența nichelului, conduce la formarea etenei.

3. Punctul de fierbere al etanolului este mai mare decât al 1,2,3-propantriolului.

163. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2026 · Toamna August · V01

2026_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V01.pdf

2. Unii dintre compușii organici au aceeași formulă brută. Numărul acestora este:

a. 1;

c. 3;

164. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2026 · Toamna August · V01

2026_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V01.pdf

2. Nitrarea toluenului cu amestec sulfonitric are loc prin reacții de substituție.

3. La oxidarea etanolului cu soluție acidă de permanganat de potasiu se obtir

165. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2026 · Vara Iunie · V03

2026_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

2. Numărul compușilor cu aceeași compoziție procentuală masică, este egal cu:

a. 5:

c. 3:

166. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2026 · Vara Iunie · V03

2026_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

2. Compușii monoclorurați rezultați la clorurarea propanului sunt izomeri de poziție.

3. Radicalul hidrocarbonat din structura unui săpun reprezintă partea hidrofobă a ace