Subiectul I — Exercițiul 3

Chimie — Organica

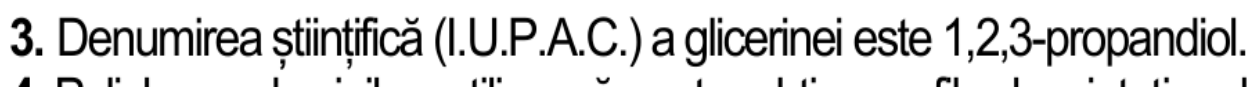
Toate aparițiile acestui exercițiu din toate modelele de examen din categoria de mai sus.

166 exerciții · din 166 sesiuni (2018–2026)

1. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2018 · Model Oficial

2018_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf



2. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2018 · Model Oficial

2018_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

3. Are proprietatea de a sublima:

3. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2018 · Simulare Nationala

2018_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

2. Reacția acidului acetic cu etanolul este un proces reversibil.

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

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

4. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2018 · Simulare Nationala

2018_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf



5. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2018 · Simulare Nationala

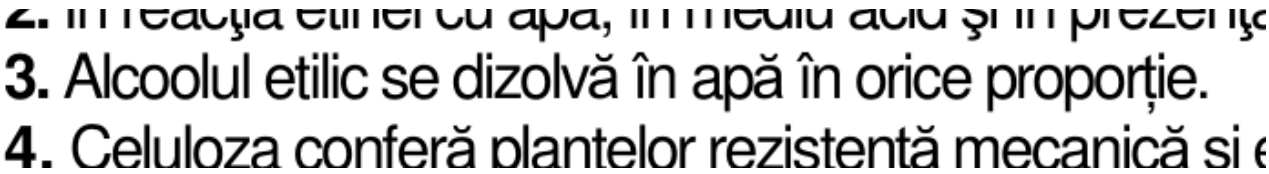
2018_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf



6. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2018 · Speciala Subiect V09 · V09

2018_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V09.pdf



7. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2018 · Speciala Subiect V09 · V09

2018_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V09.pdf

b. 4;

3. Un produs al reacției acidului acetic cu zincul este:

a. apa;

8. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2018 · Toamna August · V01

2018_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V01.pdf

2. Adiția apei la 2-butenă, în prezența acidului sulfuric, conduce la formar

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

4. Aminoacidul cu 10 atomi în moleculă rezultat la hidroliza totală a glicil-s

9. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2018 · Toamna August · V01

2018_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V01.pdf

d. două alchene omologe şi doi alcani izo

3. Polimerizarea etenei este o reacţie de:

a. substitutie:

10. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

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

11. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2018 · Vara Iunie · V02

2018_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf

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

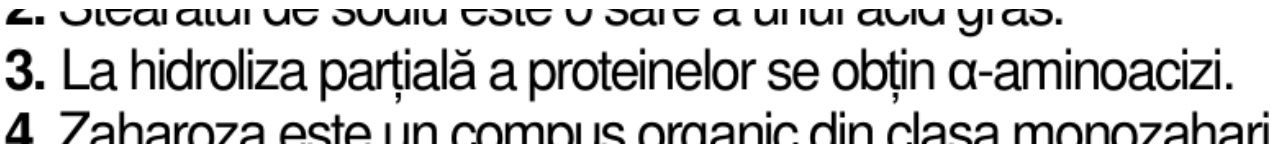
3. În condiţii normale de temperatură şi de presiune, sunt gaze ambele componente ale amestecului:

a. etan, etină; **c.** etanol, etenă;

12. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2019 · Model Oficial

2019_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf



13. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2019 · Model Oficial

2019_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

b. sunt polimeri;

3. Este un proces reversibil:

a. reactia de saponificare a tri

14. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2019 · Simulare Nationala

2019_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

atomi de carbon terțiar este hidrocarbura saturată.

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

4. În condiții standard, benzenul și toluenul sunt hidrocarburi lichide.

15. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2019 · Simulare Nationala

2019_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

b. acidul 4-hidroxibenzoic,

3. Despre propenă este adevărat că:

a. în conditii standard. este o substantă

16. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2019 · Simulare Nationala

2019_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

2. hidrogenarea etinei cu
3. clorurarea metanului
4. dehidrobromurarea 2-

17. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2019 · Speciala Subiect V01 · V01

2019_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V01.pdf

2. Alcanii solizi au densitatea mai mare decât a apei.

3. Alcoolul monohidroxilic care are în catena aciclică saturată numai 5 legături covalente carbon-hidrogen prezintă izomerie de poziție.

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

18. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2019 · Speciala Subiect V01 · V01

2019_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V01.pdf

b. 1 atom de carbon primar;

3. Acidul etanoic ***nu*** reacționează cu:

a. oxidul de calciu:

19. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2019 · Toamna August · V02

2019_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V02.pdf

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

3. Adiția acidului clorhidric la 2-metilpropenă conduce la clorură de *sec*-butil.

4. În reacția cu reactivul Fehling poate fi pus în evidență caracterul oxidant al g

20. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2019 · Toamna August · V02

2019_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V02.pdf

d. (III) și (V) aceeași hidrocarbură aromatică.

3. Este primul termen din seria de omologi din care face parte:

a. etanolul: **c.** aci

21. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2019 · Vara Iunie · V04

2019_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V04.pdf

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

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

4. Prin hidrogenarea grăsimilor lichide se obțin săpunuri solide

22. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2019 · Vara Iunie · V04

2019_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V04.pdf

3. Numărul perechilor de enantiomeri cu formula moleculară $C_4H_8Cl_2$ care au un singur atom de carbon asimetric în moleculă este egal cu:

a. 2:

c. 4:

23. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Model Oficial

2020_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

2. Hidrocarbura 1-pentina prezintă izomerie de catenă.

3. Specia chimică obținută prin îndepărtarea formală a unui atom de hidrogen din molecula benzenului se numește radical benzil.

4. Cisteina conține în moleculă trei grupe funcționale.

24. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Model Oficial

2020_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

b. benzenul şi naftalina; **d.** trioleina şi tristearina

3. Compusul halogenat care conţine în moleculă numai atomi de carbon primar este:

a. clorură de metilen; **c.** bromură de etil;

25. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Model Oficial

2020_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

2. glucoză

3. amidon

4. fructoză

26. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Speciala Subiect V06 · V06

2020_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

2. Reacția de izomerizare a 1-butanolului este un proces

3. Naftalina și toluenul formează un amestec omogen.

4. Anhidrida acetică are în moleculă 2 atomi de carbon

27. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Speciala Subiect V06 · V06

2020_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

3. Celuloza este solubilă în:

a. tetraclorura de carbon:

28. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Speciala Subiect V06 · V06

2020_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

3. etenil

29. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

3. Grupa metil din molecula toluenului orientează cel de-al doilea substituent în poziția meta a nucleului benzenic.

4. Glucoza este o aldohexoză.

30. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

3. Clorurarea fotochimică a metanului este o reacție de:

a. aditie:

31. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

3. tristearina

4. fenolul

32. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf

3. Benzenul și toluenul sunt hidrocarburi aromatice mononucleare.

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

33. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf

b. are gust acru; **d.** este solid;

3. Bromurarea propenei cu acid bromhidric, este o reacție de:

a. aditie; **c.** substitutie;

34. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

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

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

35. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

b. derivați halogenați de catenă;

d. doi alcheni izomeri de poziție.

3. În condiții standard, ***nu*** se stabilesc legături de hidrogen între moleculele substanței/substanțelor:

a. etanol;

c. etan;

36. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

3. acid etanoic

4. etan

37. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

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

38. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

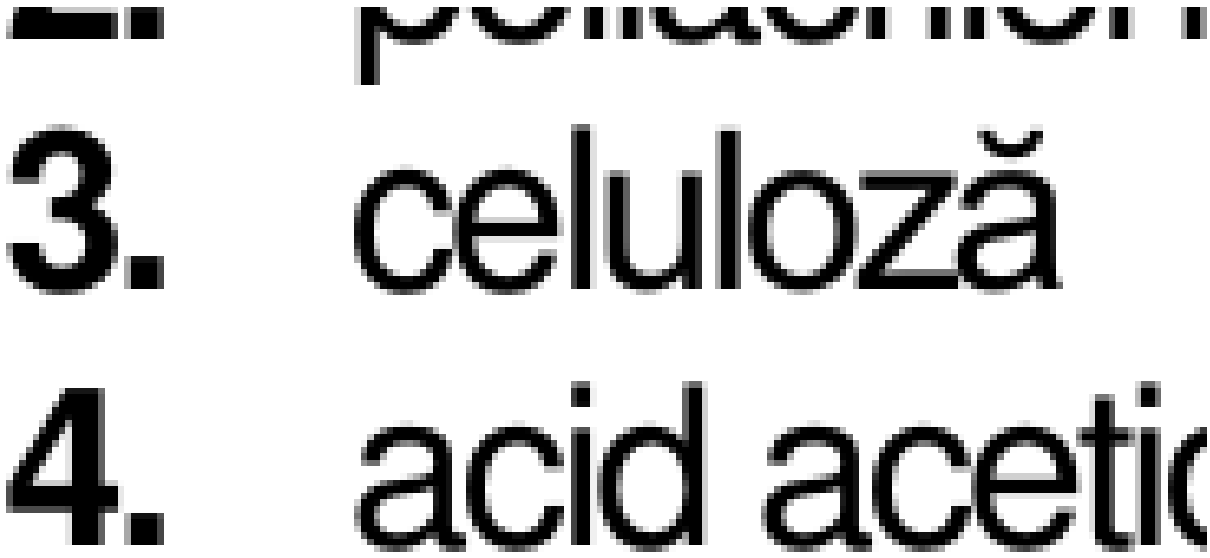
3. Formează un amestec eterogen cu apa:

a. etanolul:

39. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf



40. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

3. Etanolul are temperatura de fierbere mai mică decât etanul.

4. Aminoacizii sunt solubili în apă deoarece au structură dipolară

41. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

3. Grupa funcţională din molecula unui compus halogenat este:

a. monovalentă; **c.** trival

42. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

3. Acrilonitrilul și poliacrilonitrilul au aceeași formulă brută.

4. La oxidarea etanolului cu solutie acidă de permanganat

43. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

3. Despre 2,2,4-trimetilpentan este adevărat că:

a. are punctul de fierbere mai mic decât al 2-metil

44. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

3. acid salicilic

4. acid gluconic

45. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

3. Naftalina și toluenul sunt hidrocarburi aromatice mononucleare.

4. Cauciucurile sintetice au proprietăți de elastomer, asemenea cau

46. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

3. Reacția care are loc la oxidarea etanolului cu soluție acidă de permanganat de potasiu conduce la formarea acidului etanoic:

$$a\,CH_3\text{-}CH_2\text{-}OH + b\,KMnO_4 + 6H_2SO_4 \rightarrow a\,CH_3\text{-}COOH + 2K_2SO_4 + 4MnSO_4 + c\,H_2O.$$

Coeficienții stoechiometrici *a*, *b* și *c* ai ecuației reacției sunt:

a. $a = 5$: $b = 11$: $c = 4$:

c. $a = 5$: $b = 4$: $c = 11$:

47. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

3. naftalină

4. etanol

48. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

3. Adiția bromului la 2-butenă conduce la obținerea 2-bromobutanului.

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

49. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

3. În schema de transformări:



50. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

2. clorurarea catalitică a benzenului

3. fermentația acetică a etanolului

4. deshidratarea 2-butanolului

51. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

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

4. Prin denaturarea proteinelor se obțin α-aminoacizi.

52. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

3. Este o sursă naturală de amidon:

a. mierea;

53. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

3. acid gluconic
4. etanol

54. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

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

4. Radicalul hidrocarbonat al unui săpun este hidrofil.

55. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

3. Se formează un compus optic activ în reacția:

a. de hidrogenare a izobutenei:

56. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

3. acetilenă

57. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

2. [illegible] de adiție la etină, în molecula acesteia se clivează legătura covalentă.

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

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

58. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

3. Apa de brom ***nu*** se decolorează dacă se barbotează în ea:

a. propenă; **c.** prop

59. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf



60. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

3. Naftalina este o hidrocarbură aromatică cu nuclee condensate.

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

61. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

3. La oxidarea etanolului cu soluție de dicromat de potasiu acidulată cu acid sulfuric, la încălzire, se observă o modificare a culorii de la:

a. violet la rosu;

c. verde la portocaliu;

62. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

3. cumen

4. glicerol

63. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test13

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test13.pdf

3. Trinitrotoluenul se utilizează la fabricarea dinamitei.

4. La oxidarea etanolului cu solutie acidă de dicroma

64. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test13

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test13.pdf

3. Metanul este utilizat la încălzirea locuințelor. Deoarece este inodor, pentru a ajuta la depistarea scăpărilor de gaz metan din conducte, i se adaugă acestuia mercaptani, compuși organici cu miros neplăcut care conțin:

a. azot;

c. oxigen;

65. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test14

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test14.pdf

2. Compusul aromatic disubstituit cu formula

3. Molecula glicil-glicinei este optic inactivă.

4. Cauciucul sintetic este utilizat la fabricarea

66. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test14

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test14.pdf

3. Au în moleculă același raport atomic carbon : hidrogen toți termenii din seria omoloagă a:

a. alcanilor;

c. alchinelor;

67. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

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 reacției dintre acidul etanoic și etanol, în mediu acid, există și acid etanoic și etanol.

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

68. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test15

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test15.pdf

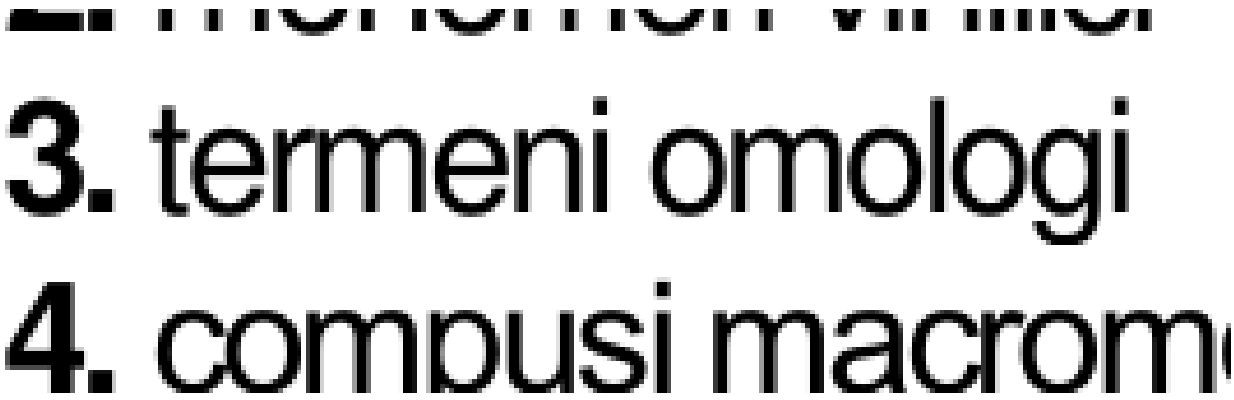
3. Glicerina:

a. explodează

69. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test15

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test15.pdf



70. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test16

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test16.pdf

2. Hidrocarburile 1-butină și 2-butină sunt izomeri de poziție.

3. La cracarea *n*-butanului, cu randament 100%, se obține un amestec care conține doi alcani și două alchene.

4. Solutia apoasă de glicocol are caracter amfoter.

71. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test16

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test16.pdf

3. În condiții normale de temperatură și de presiune, sunt solide ambele componente ale amestecului de:

a. naftalină si benzen;

c. valină si glucoză;

72. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test17

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test17.pdf

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

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

73. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test17

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test17.pdf

3. Formează prin adiție de hidrogen aceeași hidrocarbură:

a. 3-metil-1-butena si 2-metil-2-butena:

74. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test17

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test17.pdf

3. glicerină

4. acrilonitril

75. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test18

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test18.pdf

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

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

76. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test18

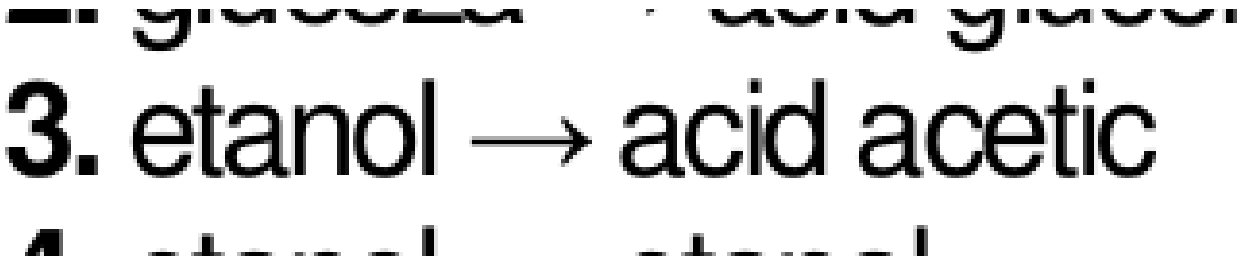
2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test18.pdf

3. ***Nu*** este posibilă reacția chimică:

77. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test18

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test18.pdf



78. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test19

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test19.pdf

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

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

79. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test19

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test19.pdf

3. Produsul majoritar obţinut la deshidratarea 2-butanolului este:

a. 2-butena;

80. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test20

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test20.pdf

3. Prin adiţia apei la 2-butenă, în mediu acid, se obţine 2-butanol.

4. Acizii carboxilici au temperaturi de fierbere ridicate deoarece

81. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test20

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test20.pdf

3. Este o reacție de adiție:

a. nitrarea fenolului:

82. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test20

2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test20.pdf

3. iodură de izobutil şi iodură de *n*-butil

4. clorură de metilen si dibromometan

83. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Toamna August · V05

2020_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

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

3. Clorura de vinil este un compus monohalogenat cu catenă aciclică saturată.

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

84. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Toamna August · V05

2020_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

3. Are temperatura de fierbere mai mică decât a *n*-pentanului:

a. *n*-butanul; **c.** *n*-h

85. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Toamna August · V05

2020_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

2. polialchil
3. tetraclorometan
4. *n*-butan

86. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Vara Iunie · V02

2020_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf

2. Scăpările de gaz metan din conducte pot fi depistate ușor, deoarece me

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

4. Poliacrilonitrilul are aceeași formulă procentuală ca și acrilonitrilul.

87. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Vara Iunie · V02

2020_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf

3. Reacția care are loc la oxidarea etanolului cu soluție acidă de dicromat de potasiu conduce la formarea etanalului:

$$x CH_3\text{-}CH_2\text{-}OH + K_2Cr_2O_7 + y H_2SO_4 \rightarrow x CH_3\text{-}CHO + K_2SO_4 + Cr_2(SO_4)_3 + z H_2O.$$

Coeficienții stoechiometrici *x*, *y* și *z* ai ecuației reacției sunt:

a. $x = 7: v = 3: z = 4:$

c. $x = 7: v = 3: z = 4:$

88. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Vara Iunie · V02

2020_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf



89. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Model Oficial

2021_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf



90. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Model Oficial

2021_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

3. Reacția de obținere a acetilenei din carbid este exotermă.

91. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Simulare Nationala

2021_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

3. Hidrocarbura (C) poate fi obținută din hidrocarbura (A) și propenă, în prezența:

92. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Simulare Nationala

2021_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

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

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

93. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Speciala Subiect V04 · V04

2021_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

b. (B);

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

a. (A) si (B):

94. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Speciala Subiect V04 · V04

2021_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

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

95. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

b. (A) și (E);

3. ***Nu*** conțin atomi de carbon secundar în moleculă:

a. (A), (B), (F);

96. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

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

4. Celuloza este solubilă în reactiv Schweizer.

97. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf

b. (D);

3. Omologul inferior al compusului (A) este:

a. (C):

98. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf

3. Hidrocarbura căreia i s-a atribuit C.O. = 100 este 2,2,4-trimetiloctanul.

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

99. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

3. Face parte din clasa hidrocarburilor cu formula generală C_nH_{2n+2}:

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

100. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

3. Între moleculele de etanol se stabilesc legături de hidrogen.

4. Celuloza este o polizaharidă solubilă în reactiv Fehling.

101. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

b. (E);

3. Prezintă catenă aciclică ramificată:

a. (B) si (C):

102. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

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

4. Aminoacidul fără activitate optică rezultat la hidroliza totală a seril-vali

103. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

b. (B), (D) și (E),

d. (C), (D) și (E).

3. Substanţa care are în moleculă cel mai mic număr de electroni neparticipanţi la legături chimice, este:

a. (C);

c. (E);

104. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

3. Punctul de fierbere al metanului este mai mare decât al *n*-pentanului.

4. Metanolul poate fi utilizat la prepararea băuturilor alcoolice si a esentelo

105. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

3. Despre compusul organic (A), este adevărat că:

a. are denumirea 2-metil-3-butenă:

106. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

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 aditia apei la etină, în prezenta sulfatului de mercur si a

107. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

3. Este hidrocarbură aromatică:

a. (B):

108. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

3. Nitrarea fenolului este o reacție de substituție.

4. Celuloza este o polizaharidă solubilă în apă.

109. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

b. (B), (C) și (E); **d.** (C), (D) și

3. Au în moleculă atomi cu electroni neparticipanți la legături chimice:

a. (B), (C) si (D); **c.** (C), (D) si

110. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

3. Acidul aminoetanoic este o substanță insolubilă în apă.

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

111. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

b. (D) și (F) fac parte din aceeași clasă de compuși; **d.** (D) și (E) sunt omologi.

3. Izomerul de catenă al hidrocarburii (D) sau (E) conține în moleculă doi atomi de carbon:

a. cuaternar: **c.** secundar:

112. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

3. Prin adiția apei la etină se formează un compus cu grupă funcțională divalentă.

4. Săpunurile micsorează tensiunea superficială a apei.

113. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

3. Este adevărat că:

a. fermentatia acetică

114. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

3. Acrilonitrilul și poliacrilonitrilul au aceeași formulă procentuală.

115. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

3. Au în moleculă 10 legături covalente carbon-hidrogen:

a. (A) si (B):

116. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

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

4. În reactia dintre acid clorhidric si acetilenă, în molecula acetilenei se scindează le

117. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

b. (B) și (C);

3. Hidrocarbura (A) se poate obține din hidrocarbura (D) printr-o reacție de:

a. aditie;

c. substitu

118. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2021_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

2. Sunt două alchine cu 2000 atomi în molecula, izomere de poziție.

3. Scăpările de gaz metan din conducte pot fi depistate ușor, deoarece metanul are miros neplăcut.

4. Trioleina formează un amestec eterogen cu benzenul.

119. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Toamna August · V04

2021_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V04.pdf

b. (B);

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

a. (A) si (B):

120. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Toamna August · V04

2021_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V04.pdf

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

121. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Vara Iunie · V01

2021_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

b. (A) și (B);

3. ***Nu*** conțin atomi de carbon secundar în moleculă:

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

122. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Vara Iunie · V01

2021_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

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

4. La aditia clorului la propenă, se aplică regula lui Markovniko

123. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2022 · Model Oficial

2022_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

b. (B), (D) și (E);

3. ***Nu*** au în moleculă atomi de carbon secundar:

a. (A) si (B);

124. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2022 · Model Oficial

2022_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

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

4. Celuloza este o polizaharidă solubilă în reactiv Schweizer.

125. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2022 · Simulare Nationala

2022_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

b. (E) și (E);

d. (E) și (F).

3. Numărul compușilor organici care au în moleculă un singur atom de carbon secundar, este:

a. 2;

c. 4;

126. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2022 · Simulare Nationala

2022_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

3. Poliacetatul de vinil este utilizat la obținerea unor adezivi.

4. Numărul atomilor de azot din molecula lisil-alicil-lisinei est

127. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2022 · Speciala Subiect V04 · V04

2022_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

b. (3); **d.** (4).

3. Numărul compușilor organici, care au în moleculă un singur atom de carbon secundar, este:

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

128. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2022 · Speciala Subiect V04 · V04

2022_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

3. În reacția de adiție a clorului la etenă, în molecula etenei se scindează o legătură σ(sigma).

4. Reactia de deshidratare a 2-butanolului este o reactie de eliminare.

129. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2022 · Toamna August · V05

2022_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

3. Compusul organic (C) are în moleculă:

a. două legături covalente simple carbon-o

130. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2022 · Toamna August · V05

2022_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

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

3. Reacția de dehidrohalogenare a 2-bromobutanului este o reacție de substituție.

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

131. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2022 · Vara Iunie · V01

2022_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

b. (B);

3. Au în moleculă doi atomi de carbon secundar:

a. (A) si (C);

132. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2022 · Vara Iunie · V01

2022_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

2. izomerizarea 7) pentanului este o reacție de transp

3. Glicerina formează cu apa un amestec omogen.

4. Grupa funcțională hidroxil orientează un nou subst

133. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2023 · Model Oficial

2023_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

b. (4), (3) și (2);

d. (4), (2) și (1).

3. Numărul compușilor care au în moleculă unul sau mai mulți atomi de carbon cuaternar este egal cu:

a. 4;

c. 2;

134. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2023 · Model Oficial

2023_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

3. Două alchene omoloage au aceeași formulă brută.

4. Glicil-alicina are în moleculă atomi de carbon asimetr

135. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2023 · Simulare Nationala

2023_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

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

3. Compusul rezultat în urma reacției dintre (A) și clor, în tetraclorură de carbon, are în moleculă:

a. 1 atom de carbon tertiar; **c.** 6 electroni neparticipanti;

136. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

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 reacția cu hidrogenul, în prezența nichelului, o hidrocarbură saturată.

4. Reactia de nitrare a fenolului este o reactie de substitutie.

137. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2023 · Speciala Subiect V06 · V06

2023_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

3. Are catenă aciclică ramificată:

a. (B);

138. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2023 · Speciala Subiect V06 · V06

2023_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

3. Deshidratarea 2-butanolului este o reacție de adiție.

4. Poliacetatul de vinil poate fi utilizat la obținerea adezivil

139. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2023 · Toamna August · V07

2023_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V07.pdf

b. (C) și (F);

3. Conțin în moleculă numai atomi de carbon terțiar:

a. (C) si (D):

140. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2023 · Toamna August · V07

2023_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V07.pdf

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

3. Hidrogenarea etinei, în prezența nichelului, conduce la etan.

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

141. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2023 · Vara Iunie · V05

2023_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V05.pdf

b. derivați;

3. ***Nu*** are în moleculă atomi de carbon primar:

a. (C):

142. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2023 · Vara Iunie · V05

2023_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V05.pdf

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

4. Reactia dintre acidul acetic si bicarbonatul de sodiu

143. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2024 · Model Oficial

2024_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

3. Compusul (E) poate fi obținut din compusul (B) și hidrogen:

144. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2024 · Model Oficial

2024_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

3. Reacția de nitrare a toluenului este o reacție de substituție.

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

145. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2024 · Simulare Nationala

2024_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

3. Numărul atomilor de hidrogen din molecula compusului (B) este egal cu numărul atomilor de hidrogen dintr-o moleculă de:

a. (A);

c. (D);

146. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2024 · Simulare Nationala

2024_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

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

4. Reactia de hidrogenare a grăsimilor lichide este o reactie de s

147. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2024 · Speciala Subiect V04 · V04

2024_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

b. (C) și (F);

3. Conțin în moleculă numai atomi de carbon terțiar:

a. (C) si (D):

148. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2024 · Speciala Subiect V04 · V04

2024_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

3. Hidrogenarea etinei, în prezența nichelului, conduce la etan.

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

149. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2024 · Toamna August · V08

2024_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V08.pdf

b. trei compuși;

3. Conțin în moleculă electroni neparticipanți la legături chimice:

a. cinci compusi:

150. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2024 · Toamna August · V08

2024_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V08.pdf

2. Eterul și polieterul au aceeași formula brută.

3. Procesul de fermentație acetică a etanolului este anaerob.

151. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2024 · Vara Iunie · V03

2024_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

b. (B) și (C);

3. Este un compus cu caracter amfoter:

a. (A);

152. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2024 · Vara Iunie · V03

2024_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

3. Nitrarea fenolului este o reacție de substituție.

4. Glicil-alanina are în moleculă un atom de carbo

153. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2025 · Model Oficial

2025_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

3. Numărul atomilor de carbon secundar din molecula compusului (B) este egal cu:

a. 8; **c.** 10;

154. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2025 · Model Oficial

2025_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

3. Reacția de obținere a acetilenei din carbid este exotermă.

4. Între amfionii unui aminoacid si moleculele polare ale apei s

155. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2025 · Speciala Subiect V06 · V06

2025_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

b. (D) și (D);

3. În formula de structură a compusului (C) sunt:

a. două legături covalente simple carbon-oxigen;

156. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2025 · Speciala Subiect V06 · V06

2025_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

3. În molecula cisteinei sunt patru elemente organogene.

4. Poliacrilonitrilul este utilizat pentru obtinerea fibrelor sinte

157. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2025 · Vara Iunie · V01

2025_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

3. Numărul compușilor care au în moleculă doi atomi de carbon primar, este:

a. 4;

c. 2;

158. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2025 · Vara Iunie · V01

2025_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

3. Omologul superior al 2-metil-1-pentenei are formula moleculară C_6H_{12}.

4. La hidroliza bazică a tristearinei se obtin glicerină si acid stearic.

159. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2026 · Model Oficial

2026_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

3. Este fals că:

a. (A) nu prezint

160. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2026 · Model Oficial

2026_Chimie_Organica_Model_Oficial_Subiect.pdf

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

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

161. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2026 · Speciala Subiect V04 · V04

2026_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

3. Au în moleculă cel puțin un atom de carbon asimetric:

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

162. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2026 · Speciala Subiect V04 · V04

2026_Chimie_Organica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

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

4. La hidroliza parțială a glicil-alanil-alanil-glicinei rezultă trei dipeptide și două tripe

163. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2026 · Toamna August · V01

2026_Chimie_Organica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V01.pdf

3. În formula de structură a compusului organic (D) există:

a. 3 legături covalente oxigen-hidrogen; **c.** 5 legătu

164. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

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 obține etanal.

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

165. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2026 · Vara Iunie · V03

2026_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

3. Au în moleculă atomi de carbon asimetric:

a. (A) si (B);

166. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2026 · Vara Iunie · V03

2026_Chimie_Organica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

2. Compușii monosolvați rezultați la cristalizarea preparatului sunt izomeri de poziție.

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

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