# Subiectul I — Exercițiul 3

Chimie — Organica

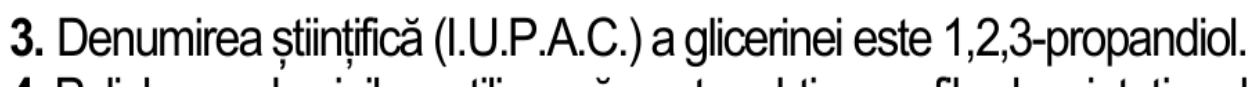
*Toate aparițiile acestui exercițiu din toate modelele de examen din categoria de mai sus.*

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**

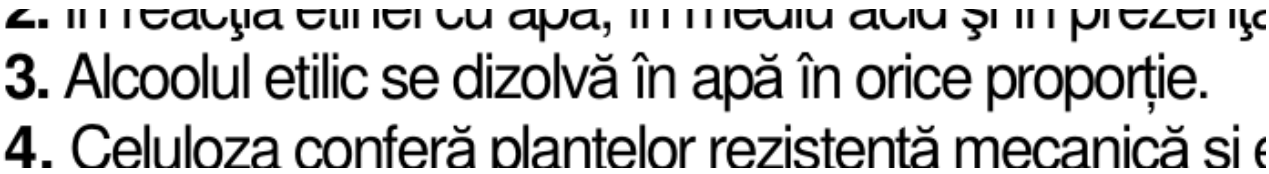
*2018_Chimie_Organica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf*



## 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).

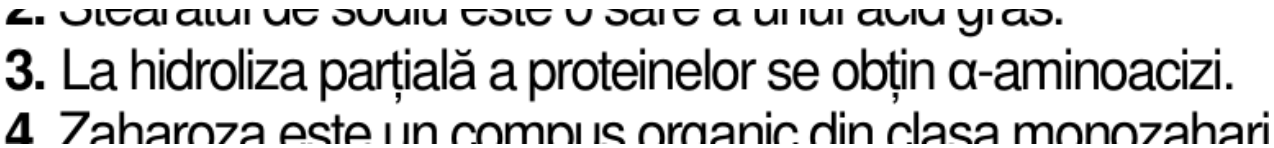
**3.** În condiţii normale de temperatură şi de presiune, sunt gaze ambele componente ale amestecului:

**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*

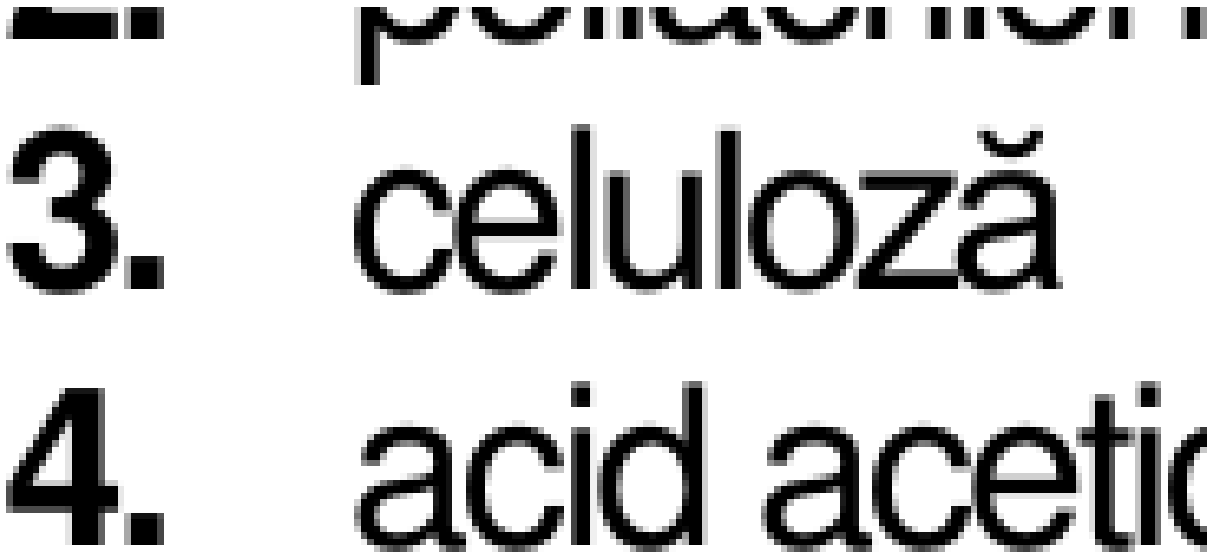
**3.** Formează un amestec eterogen cu apa:

**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 $\alpha$-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*

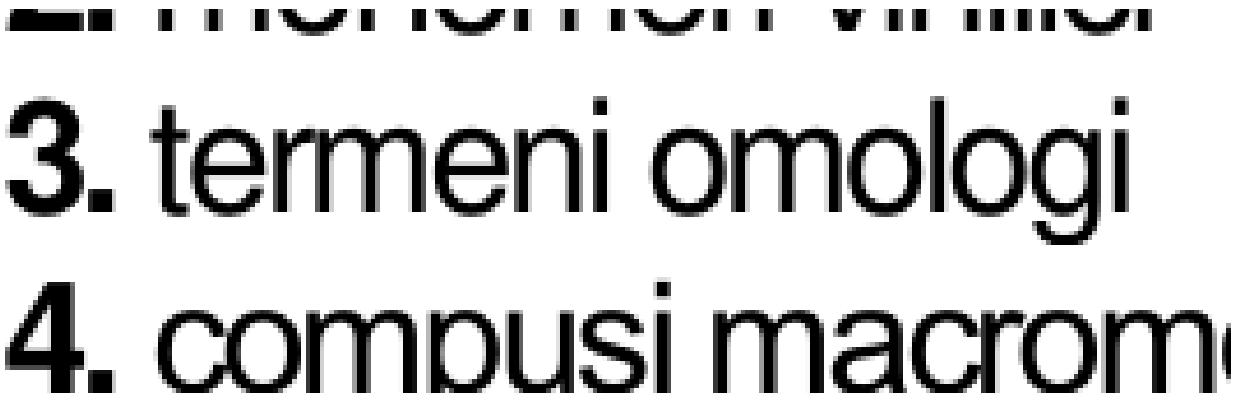
**3.** Glicerina:

**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**

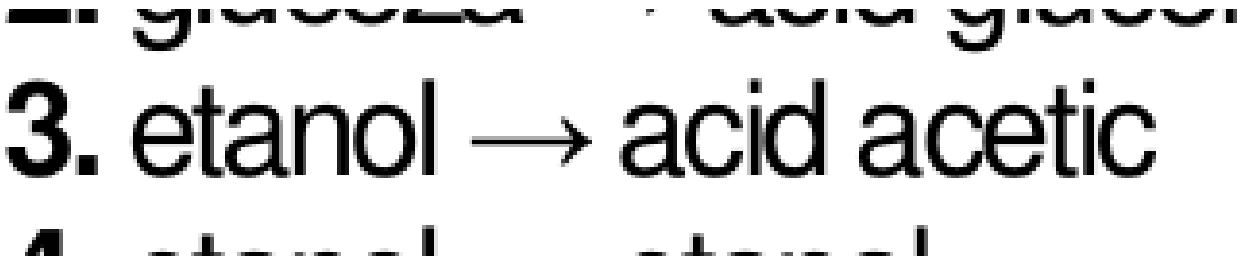
*2020_Chimie_Organica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test18.pdf*

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