



te ajută să fii admis la medicină

Pregătirea pentru admiterea la facultatea de medicină n-a fost niciodată mai simplă.

Admitere medicină dentară Iași 2026 - Chimie -

Poți descărca și exersa completarea borderoului pe platform.ginamed.ro/grile/exersare-borderou.

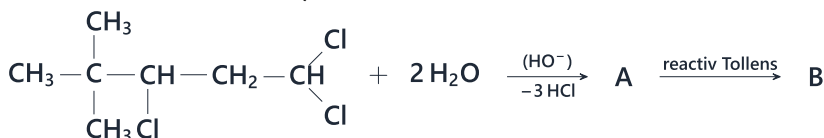
Materie	Chimie
Centru Universitar	Iași
Specializarea	Medicină Dentară
Data	Iulie 2026
Număr de Grile	18
Complement Simplu	18

Nu garantez corectitudinea subiectului. Dacă găsești erori, te rog să-mi scrii pe www.ginamed.ro/contact.

1. Selectați afirmația falsă referitoare la compuşii organici cu formula moleculară $C_4H_8Cl_2$:

- A. patru izomeri au în moleculă câte un singur atom de carbon asimetric
- B. există două perechi de enantiomeri cu un singur atom de carbon asimetric în moleculă
- C. există o singură mezoformă
- D. sunt 13 izomeri
- E. niciun izomer nu are plan de simetrie

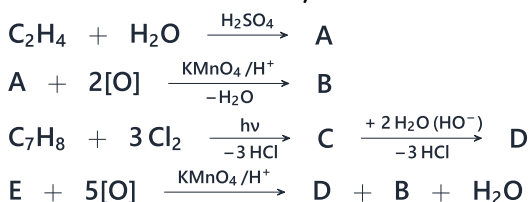
2. Se dă schema de reacții:



Selectați afirmația corectă referitoare la compusul B:

- A. prezintă un atom de carbon asimetric
- B. are formula moleculară $C_7H_{12}O_3$
- C. conține un atom de carbon terțiar
- D. poate reacționa cu NaOH în raport molar de 1:2
- E. are $NE = 2$

3. Se dă schema de reacții:



Compusul E este:

- A. n-propilbenzen
- B. etilbenzen
- C. izopropilbenzen
- D. izobutilbenzen
- E. n-butilbenzen

4. Raportul dintre masa molară a unei alchene și cea a alcanului corespunzător este 0,9545. Alchena este:

- A. 2-butenă
- B. 1-pentenă
- C. izobutenă
- D. propenă
- E. etenă

5. Prin hidroliza unei probe de tripeptidă rezultă 12,1 g cisteină și 26,2 g izoleucină. Se dau următoarele afirmații:

1. pentru hidroliza probei de tripeptidă sunt necesare 3,6 g apă
2. tripeptida conține 13 atomi de C în structură
3. tripeptida are masa molară 216 g/mol
4. aminoacizii din structura tripeptidei conțin câte un singur atom de C asimetric
5. tripeptida conține 12,1% azot

Sunt false:

- A. 1, 3, 4
- B. 2, 4, 5
- C. 1, 2, 4
- D. 3, 4, 5
- E. 2, 3, 4

6. La tratarea benzenului, în prezență de AlCl_3 anhidră, cu un amestec de clorură de metil și clorură de vinil care se găsesc în raport molar 1:2, se obțin 138 g de monoalchilbenzen. Masa amestecului inițial de derivați halogenați este:

- A. 187,50 g
- B. 240,75 g
- C. 200,65 g
- D. 178,25 g
- E. 263,25 g

7. 22 g alcool A, monohidroxilic saturat, aciclic, optic activ, conduce prin oxidare blândă la compusul B, care prin reacția cu reactivul Tollens formează 54 g argint metalic. Selectați afirmația corectă referitoare la compusul B:

- A. este optic inactiv
- B. are formula moleculară $\text{C}_5\text{H}_{12}\text{O}$
- C. are $\text{NE} = 0$
- D. se numește 2-metil-butanal
- E. conține doi atomi de carbon primar

8. Un amestec echimolar de acizi monocarboxilici saturați cu patru atomi de carbon reacționează stoechiometric cu 60 g de hidroxid de sodiu. Selectați afirmația corectă:

- A. amestecul de acizi este optic activ
- B. din reacție rezultă 36 g de apă
- C. în amestec se găsesc patru acizi
- D. amestecul de acizi cântărește 131 g
- E. în amestec se găsesc doar acizi aciclici

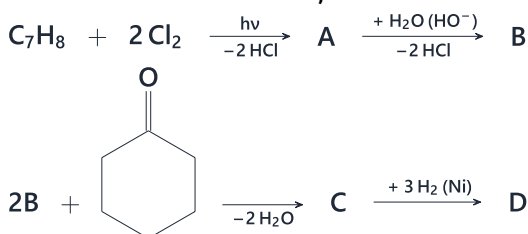
9. Se dau următoarele reacții:

1. adiția clorului la vinilbenzen
2. bromurarea neopentanului
3. bromurarea propanului
4. bromurarea fenolului
5. clorurarea etanului la lumină
6. adiția acidului clorhidric la etenă

Selectați reacțiile în care se obține un singur derivat monohalogenat:

- A. 2, 5, 6
- B. 1, 2, 6
- C. 2, 3, 4
- D. 1, 3, 4
- E. 1, 5, 6

10. Se dă schema de reacții:



Selectați afirmația corectă referitoare la compusul D:

- A. este un alcool terțiar
- B. se poate obține dintr-o alchenă prin tratare cu KMnO_4 în mediu slab bazic
- C. are NE = 8
- D. se poate oxida cu $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ în mediu de H_2SO_4
- E. este izomer cu benzofenona

11. Calculați masa soluției de HNO_3 de concentrație 63% necesară pentru nitrarea a 2 moli de toluen, știind că se obține un compus care conține 18,5% N.

- A. 500 g
- B. 600 g
- C. 200 g
- D. 400 g
- E. 300 g

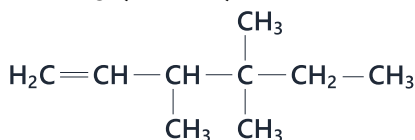
12. Selectați afirmația adevărată referitoare la compusul monohidroxilic cu NE = 4 ce conține 17,02% O:

- A. prin alchilare cu CH_3Cl , caracterul acid nu se modifică
- B. are caracter acid mai pronunțat decât acidul picric
- C. nu reacționează cu Na
- D. nu are caracter acid
- E. prin nitrare formează compuși cu caracter acid mai pronunțat

13. Câte peptide (fără stereoisomeri) cu 10 atomi de carbon pot rezulta din alanină, valină și glicină?

- A. 14
- B. 8
- C. 7
- D. 10
- E. 9

14. Alegeți afirmația corectă referitoare la hidrocarbura cu următoarea structură:



- A. conține un atom de carbon cuaternar
- B. prezintă izomerie geometrică
- C. are formula generală $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$
- D. conține cinci atomi de carbon primar
- E. conține doi atomi de carbon asimetrici

15. Un amestec echimolar de glucoză și fructoză ce cântărește 360 g se tratează cu reactiv Fehling. Cantitatea de precipitat roșu-cărmiziu obținută este:

- A. 288 g
- B. 136 g
- C. 72 g
- D. 144 g
- E. 158 g

16. Numărul monoaminelor terțiare cu nucleu benzenic ce conțin 10,37% N este:

- A. șase
- B. patru
- C. șapte
- D. cinci
- E. trei

17. Următoarele afirmații sunt adevărate, cu excepția:

- A. protejarea grupării amino din anilină cu clorură de benzoil conduce la un compus cu NE = 9
- B. metacrilatul de metil are NE = 2
- C. prin hidroliza trigliceridelor în mediu acid se formează acizi grași și glicerol
- D. clorurile acide se pot obține prin tratarea acizilor organici cu PCl_5
- E. propandioatul de dimetil nu poate fi componentă metilenică în condensarea cu compuși carbonilici

18. Alegeți afirmația corectă referitoare la celobioză:

- A. conține o unitate de galactoză
- B. conține o legătură dicarbonilică
- C. este izomeră cu maltoza
- D. este o zaharidă nereducătoare
- E. prin hidroliză conduce la α -glucoză

Atenție, urmează baremul!

Pe pagina următoare se află baremul (răspunsurile corecte) pentru acest test.

Dacă vrei să simulezi condițiile reale de la admitere, oprește-te aici și nu continua la pagina următoare până nu ai răspuns la toate întrebările.

Barem

1 – E	5 – E	9 – A	13 – A	17 – E
2 – A	6 – E	10 – D	14 – A	18 – C
3 – A	7 – D	11 – B	15 – D	
4 – D	8 – D	12 – E	16 – D	