

CONTESTAȚII
SIMULAREA EXAMENULUI DE ADMITERE
IUNIE 2025, CHIMIE

CONTESTAȚIE NR. 1

VARIANTĂ: IV

ÎNTREBARE: 47 și 49

TEXT: 47: La această întrebare sunt corecte 3 răspunsuri mentolul este un alcool nu un fenol
49: Prin hidroliza crezolatului de sodiu se obține o soluție acidă, oarece se obține crezolul care este un compus acid, la această întrebare răspunsul corect ar trebui să fii varianta D

RĂSPUNS: Cu privire la contestația depusă în cadrul Simulării Examenului de Admitere, iunie 2025, organizată de LSTGM. În urma analizării contestației dumneavoastră, aceasta este respinsă, deoarece:

În cazul grilei 47 – Ceea ce ați afirmat este corect, această interpretare este validată și de baremul oficial de corectare, care indică în mod explicit că enunțul respectiv este **fals**, întrucât grila solicită identificarea **afirmațiilor incorecte**, iar variantele marcate ca răspunsuri corecte sunt **A și C**, aceste variante incluzând și pe cea referitoare la mentol.

În cazul grilei 49 – În urma hidrolizei o-crezolatului de sodiu se obține: o-crezolul(un acid slab) și hidroxidul de sodiu(o bază tare). O-crezolatul de sodiu suferă hidroliză bazică în soluție apoasă, rezultând un **mediu cu caracter bazic, nu acid** (datorită compușilor care se formează)

Vă mulțumim pentru sesizare și vă dorim mult succes în continuare!

CONTESTAȚIE NR. 2

VARIANTĂ: I

ÎNTREBARE: 4

TEXT: De ce pct C este gresit? ; în manualul de a XI a de Ion Baciuc la pag 48 scrie "în organismul bolnavilor de diabet se formează acetona, aceasta se elimină prin urina și prin respirație..."

RĂSPUNS: Cu privire la contestația depusă în cadrul Simulării Examenului de Admitere, iunie 2025, organizată de LSTGM. În urma analizării contestației dumneavoastră, aceasta este respinsă, deoarece, în urina pacientului diabetic sunt evidențiați **corpții cetonici**, nu acetona în mod specific.

Vă mulțumim pentru sesizare și vă dorim mult succes în continuare!

CONTESTAȚIE NR. 3

VARIANTĂ: I

ÎNTREBARE: 19

TEXT: Alcoolii formează și dimeri?

RĂSPUNS: Cu privire la contestația depusă în cadrul Simulării Examenului de Admitere, iunie 2025, organizată de LSTGM. În urma analizării contestației dumneavoastră, aceasta este respinsă, deoarece, conform bibliografiei, în manualul Sanda Fătu, Cornelia Grecescu, Veronica David, Chimie clasa a XI-a, C1, Editura ALL, București, 2001. ISBN 973-684-405-6, la pagina 97, în cadrul subcapitolului de proprietăți fizice scrie: "La alcooli, asociațiile pot fi sub formă de dimeri sau polimeri"

Vă mulțumim pentru sesizare și vă dorim mult succes în continuare!

CONTESTAȚIE NR. 4

VARIANTĂ: I

ÎNTREBARE: 68

TEXT: Zaharidele se clasifică în mono/oligo/poli zaharide, dintre ele doar monozaharidele nu hidrolizează, la pct A spune că majoritatea nu hidrolizează, de ce este greșit acest răspuns?

RĂSPUNS: Cu privire la contestația depusă în cadrul Simulării Examenului de Admitere, iunie 2025, organizată de LSTGM. În urma analizării contestației dumneavoastră, aceasta este respinsă, deoarece în cadrul răspunsului A spune: "Majoritatea zaharidelor **pot suferi** reacții de hidroliză în condiții acide sau enzimatic"

Explicație de ce această variantă este greșită:

Zaharidele se clasifică în:

- **Monozaharide** – nu pot fi hidrolizate în zaharuri mai simple;
- **Oligozaharide și polizaharide** – pot fi hidrolizate în monozaharide.

Prin urmare, **nu toate** (și deci nici „majoritatea” în mod automat) zaharidele pot suferi reacția de hidroliză: monozaharidele nu pot suferi reacții de hidroliză, iar acestea reprezintă o proporție semnificativă a zaharidelor, contrazicând ideea că „majoritatea” ar putea fi hidrolizate.

Vă mulțumim pentru sesizare și vă dorim mult succes în continuare!

CONTESTAȚIE NR. 5

VARIANTĂ: I

ÎNTREBARE: 87

TEXT: De ce este fals pct B? , în manualul de a XI a de Sanda Fătu la pag 106 scrie "(...) ciclul glucozei este asemănător cu forma scaun a ciclohexanului"

RĂSPUNS: Cu privire la contestația depusă în cadrul Simulării Examenului de Admitere, iunie 2025, organizată de LSTGM. În urma analizării contestației dumneavoastră, aceasta este respinsă, deoarece ciclul glucofuranozei conține 5 atomi de carbon în cadrul ciclului, iar al ciclohexanului conține 6 atomi de carbon.

Vă mulțumim pentru sesizare și vă dorim mult succes în continuare!

CONTESTAȚIE NR. 6

VARIANTĂ: I

ÎNTREBARE: 60

TEXT: Fibroina este o proteină fibroasă, forma proteinelor fiind de foaie pliată beta adică pliate nu spiralată, de ce e greșit pct B?

RĂSPUNS: Cu privire la contestația depusă în cadrul Simulării Examenului de Admitere, iunie 2025, organizată de LSTGM. În urma analizării contestației dumneavoastră, aceasta este respinsă, deoarece ceea ce ați afirmat este corect, însă varianta B este considerată corectă conform baremului de evaluare, nu greșită.

Vă mulțumim pentru sesizare și vă dorim mult succes în continuare!

CONTESTAȚIE NR. 7

VARIANTĂ: I

ÎNTREBARE: 78

TEXT: Nu esterii acidului acetic se folosesc drept mordanți (fixatori de culoare în industria textilă), ci sărurile lor cu metalele Aluminiu, Crom și Fier.

Elena Alexandrescu, Viorica Zaharia, Mariana Nedelcu, Chimie X, Editura LVS Crepuscul, 2005. ISBN 973-8265-47-9. Pagina 103, ultimul paragraf.

RĂSPUNS: Cu privire la contestația depusă în cadrul Simulării Examenului de Admitere, iunie 2025, organizată de LSTGM. În urma analizării contestației dumneavoastră, aceasta este acceptată, considerăm că a fost o greșeală în redactarea baremului. Varianta B este falsă
Vă mulțumim pentru sesizare și vă dorim mult succes în continuare!

Întrebarea este:

Varianta 1 – 78

Varianta 2 – 53

Varianta 3 – 4

Varianta 4 – 30

CONTESTAȚIE NR. 8

VARIANTĂ: I

ÎNTREBARE: 61

TEXT: Structurile primară, secundară și terțiară ale proteinelor se raportează strict intracatenar (în interiorul unei singure catene polipeptidice, protomer).

Structura terțiară a proteinei este determinată de interacțiunile superioare ce au loc între grupele funcționale non-amidice din cadrul unei singure polipeptide, adică intracatenar. Varianta de răspuns C este eronată și corespunde structurii cuaternare dacă se înlocuiește cuvântul "legare" cu "asociere" - catenele polipeptidice se asociază între ele, formând oligomeri, proteina biochimic-activă.

RĂSPUNS: Cu privire la contestația depusă în cadrul Simulării Examenului de Admitere, iunie 2025, organizată de LSTGM. În urma analizării contestației dumneavoastră, aceasta este

respinsă. Răspunsul C este considerat corect, întrucât afirmația este validă în contextul în care interacțiunile dintre resturile aminoacizilor se produc intracatenar, conform structurii terțiare. Nu este specificat dacă interacțiunile se formează între mai multe catene polipeptidice (intercaterenar), valabil structurii cuaternare a proteinelor.

Varianta C nu precizează specific catene diferite, nefiind greșită. Într-adevăr, nu este precizat explicit nici dacă interacțiunile se formează în aceeași catenă (intracatenar). Formularea "catene" poate ridica ambiguități, dar dacă nu este precizat explicit "interacțiuni între catene diferite/în aceeași catenă", atunci este considerată corectă.

Formularea variantei C a avut ca sursă pagina 88 din " Georgeta Tănăsescu, Adalgiza Ciobanu, Chimie C1, Manual pentru clasa a XI-a, Editura Corint, 2008. ISBN 978-973-135-354-8." – Structura terțiară

CONTESTAȚIE NR. 9

VARIANTĂ: I

ÎNTREBARE: 60

TEXT: Răspunsul D este corect, dar și interpretabil: punțile de hidrogen dintre grupele amidice în structura secundară sunt perpendiculare fiecare pe spiră, iar ca atare, punțile de hidrogen sunt paralele între ele.

Formularea lasă de interpretat: "dispuse în paralel pe aceste spire" - ori se referă că punțile de hidrogen sunt paralele CU spira polipeptidei (atunci răspunsul este eronat), ori se referă că punțile de hidrogen sunt dispuse PE spire, în mod paralel între ele (atunci răspunsul este valid).

RĂSPUNS: Cu privire la contestația depusă în cadrul Simulării Examenului de Admitere, iunie 2025, organizată de LSTGM. În urma analizării contestației dumneavoastră, aceasta este acceptată. După analizarea formulării, s-a constatat că afirmația este **interpretabilă**:

- Pe de o parte, ea poate fi înțeleasă greșit, ca sugerând că legăturile de hidrogen sunt **paralele cu spirala** (ceea ce este eronat).
- Pe de altă parte, o interpretare corectă este că **legăturile de hidrogen sunt paralele între ele** și se află pe spirala α -helix — ceea ce este corect.

Având în vedere această ambiguitate și pentru a nu penaliza răspunsurile argumentate corect din ambele perspective, s-a decis **anularea întrebării**.

Întrebarea este:

Varianta 1 – 60

Varianta 2 – 35

Varianta 3 – 82

Varianta 4 – 8

CONTESTAȚIE NR. 10

VARIANTĂ: I

ÎNTREBARE: 58

TEXT: Conținutul variantei de răspuns C este corect chimic, deci răspunsul C este nu trebuie ales (se cer afirmațiile false).

Întrepătrunderea este maximă în cazul C-F, respectiv minimă în cazul C-I.

Fluorul are volumul cel mai mic, iar iodul, cel mai mare.

Cu cât scade volumul orbitalului halogenului, cu atât întrepătrunderea cu orbitalul hibrid al carbonului este favorizată, rezultând legături mai puternice C-X.

RĂSPUNS: Cu privire la contestația depusă în cadrul Simulării Examenului de Admitere, iunie 2025, organizată de LSTGM. În urma analizării contestației dumneavoastră, aceasta este respinsă. Explicația se află la pagina 20 în "Ion Baci, Daniela Bogdan, Stefan Tomas, Chimie. Manual pentru clasa a XI-a, C1, Editura Mistral, 2006. ISBN 973-86291-9-5".

CONTESTAȚIE NR. 11

VARIANTĂ: I

ÎNTREBARE: 3

TEXT: Există trei variante corecte de răspuns: B, C, D.

B - un gram de propanal reprezintă mai mulți moli decât un gram de glucoză. Ambii compuși reacționează stoechiometric, la nivelul grupei aldehydice, cu x2 mai mulți moli de reactiv Tollens. Ca atare, propanalul consumă mai mulți moli de reactiv Tollens.

RĂSPUNS: Cu privire la contestația depusă în cadrul Simulării Examenului de Admitere, iunie 2025, organizată de LSTGM. În urma analizării contestației dumneavoastră, aceasta este acceptată, considerăm că a fost o greșeală în redactarea baremului. Varianta B este adevărată și există 3 variante de răspuns corecte, ceea ce nu este permis în barem.

Vă mulțumim pentru sesizare și vă dorim mult succes în continuare!

Întrebarea este:

Varianta 1 – 3

Varianta 2 – 78

Varianta 3 – 99

Varianta 4 – 25

CONTESTAȚIE NR. 12

VARIANTĂ: I

ÎNTREBARE: 46

TEXT: Răspunsul C este eronat și trebuie ales ca variantă de răspuns (se cer enunțurile greșite).

α -cetoacizii dezaminați (proveniți din aminoacizi) sunt metabolizați mai departe la glucide (ex. glucoză) sau la lipide.

Aceștia nu sunt oxidați direct, în starea lor, deoarece se eliberează energie insuficientă, comparativ cu cea eliberată de glucide, ori de lipide.

Ion Baci, Daniela Bogdan, Stefan Tomas, Chimie. Manual pentru clasa a XI-a, C1, Editura Mistral, 2006. ISBN 973-86291-9-5. Pagina 90, „Importanța biologică”.

Georgeta Tănăsescu, Adalgiza Ciobanu, Chimie C1, Manual pentru clasa a XI-a, Editura Corint, 2008. ISBN 978-973-135-354-8. Pagina 86, „PROTEINE - Generalități”, chenar margine stânga.

Sanda Fătu, Veronica David, Cornelia Grecescu: Chimie clasa a-XII-a, C1, Editura ALL, București, 2002. ISBN 973-571-414-0. Pagina 78, „Importanța fiziologică a aminoacizilor”.

RĂSPUNS: Cu privire la contestația depusă în cadrul Simulării Examenului de Admitere, iunie 2025, organizată de LSTGM. În urma analizării contestației dumneavoastră, aceasta este respinsă. Sursele pe care le-ați oferit sunt corecte, dar nu complete și nu exclud completarea de la pagina 126 din ” Georgeta Tănăsescu, Adalgiza Ciobanu, Chimie C1, Manual pentru clasa a XI-a, Editura Corint, 2008. ISBN 978-973-135-354-8”, penultimul paragraf: după dezaminare, aminoacizii se pot transforma prin oxidare la CO₂ și apă, ca atare afirmația este corectă, iar în enunț se cer afirmațiile greșite.

CONTESTAȚIE NR. 13

VARIANTĂ: I

ÎNTREBARE: 75

TEXT: Varianta de răspuns C este eronată, clorura de vinil fiind gazoasă și nu lichidă la 25°C.

Alchenele au puncte de fierbere mai mici decât alcanii cu același număr de atomi de carbon în moleculă. Prin analogie, derivații halogenați ai alchenelor au puncte de fierbere mai mici decât derivații halogenați ai alcanilor cu același număr de atomi de carbon în moleculă, datorat radicalului hidrocarbonat.

Cloroetanul (kelen) are punctul de fierbere 12,2°C (Sanda Fătu, Cornelia Grecescu, Veronica David, Chimie clasa a XI-a, C1, Editura ALL, București, 2001. ISBN 973-684-405-6. Pagina 88, tabel „Temperaturile de fierbere (°C) ale halogenoalcanilor”). Deci, cloroetena (clorura de vinil) are punctul de fierbere sub 12,2°C.

Punctul de fierbere efectiv al cloroetenei este -13,4°C. Aceasta este un gaz la 25°C.

RĂSPUNS: Cu privire la contestația depusă în cadrul Simulării Examenului de Admitere, iunie 2025, organizată de LSTGM. În urma analizării contestației dumneavoastră, aceasta este respinsă. Clorura de vinil este o substanță gazoasă. În varianta C ea este precizată ca fiind o substanță lichidă, ceea ce este fals, iar varianta de răspuns C este deci, falsă. Cerința întrebării specifică alegera enunțurilor corecte.

CONTESTAȚIE NR. 14

VARIANTĂ: I

ÎNTREBARE: 26

TEXT: Există trei variante de răspuns corecte: A, B, C.

C - pentru formula moleculară dată, nesaturarea echivalentă este 1 și corespunde strict grupei funcționale carboxil -COOH. Astfel, există:

Acid pentanoic (valerianic), acid 2-metilbutanoic (2 izomeri sterici, enantiomeri), acid 3-metilbutanoic (izovalerianic), acid 2,2-dimetilpropanoic.

Cum enunțul grilei nu a impus nicio restricție privind tipul de izomerie, formula dată corespunde celor 5 acizi carboxilici enumerați, deci varianta C este corectă.

RĂSPUNS: Cu privire la contestația depusă în cadrul Simulării Examenului de Admitere, iunie 2025, organizată de LSTGM. În urma analizării contestației dumneavoastră, aceasta este acceptată, considerăm că a fost o greșeală în redactarea baremului. Varianta C este adevărată și există 3 variante de răspuns corecte, ceea ce nu este permis în barem.

Vă mulțumim pentru sesizare și vă dorim mult succes în continuare!

Întrebarea este:

Varianta 1 – 26

Varianta 2 – 12

Varianta 3 – 59

Varianta 4 – 74