

Examenul național de bacalaureat 2026

**Proba E. d)
Chimie organică**

BAREM DE EVALUARE ȘI DE NOTARE

Simulare

- Se punctează orice modalitate de rezolvare corectă a cerințelor.
- Nu se acordă fracțiuni de punct, dar se pot acorda punctaje intermediare pentru rezolvări parțiale, în limitele punctajului indicat în barem.
- Se acordă zece puncte din oficiu. Nota finală se calculează prin împărțirea la zece a punctajului total acordat pentru lucrare.

SUBIECTUL I

(40 de puncte)

Pentru itemii acestui subiect, în situația în care, candidatul scrie numărul itemului însoțit de mai multe litere și nu de o singură literă, așa cum prevede cerința, se acordă 0 puncte.

Subiectul A

30 de puncte

1. d; 2. a; 3. b; 4. d; 5. c; 6. c; 7. d; 8. a; 9. c; 10. b.

(10x3p)

Subiectul B

10 puncte

1. A; 2. F; 3. F; 4. A; 5. F.

(5x2p)

SUBIECTUL al II-lea

(25 de puncte)

Subiectul C

15 puncte

1. a. determinarea formulei moleculare a alchinei (A): C_5H_8 (2p)

b. scrierea formulei de structură a 1-pentinei sau a 2-pentinei, alchina (A) (2p)

c. scrierea formulei de structură a 2-pentinei sau a 1-pentinei, izomerul de poziție al alchinei (A) (2p) **6 p**

2. a. scrierea formulei de structură a 3-etil-2,5-dimetilhexanului, hidrocarbura (H) (1p)

b. scrierea formulei de structură a oricărui izomer al hidrocarburii (H) care nu are în moleculă atomi de carbon secundar (2p) **3 p**

3. scrierea ecuației reacției dintre etină și hidrogen, în prezența nichelului - pentru scrierea formulelor chimice ale reactanților și a produsului de reacție (1p), pentru notarea coeficienților stoechiometrici ai ecuației reacției (1p) **2 p**

4. raționament corect (2p), calcule (1p), $\eta = 75\%$ **3 p**

5. notarea oricărei proprietăți fizice a metanului, în condiții standard de temperatură și de presiune **1 p**

Subiectul D

10 puncte

1. scrierea ecuației reacției de obținere a 2,4-dinitrofenolului din fenol și acid azotic, utilizând formule de structură pentru compușii organici - pentru scrierea formulelor chimice ale reactanților și ale produșilor de reacție (1p), pentru notarea coeficienților stoechiometrici ai ecuației reacției (1p)

scrierea ecuației reacției de obținere a 2,4,6-trinitrofenolului din fenol și acid azotic, utilizând formule de structură pentru compușii organici - pentru scrierea formulelor chimice ale reactanților și ale produșilor de reacție (1p), pentru notarea coeficienților stoechiometrici ai ecuației reacției (1p) **4 p**

2. raționament corect (3p), calcule (1p), $m = 75,2$ g de fenol **4 p**

3. notarea oricăror două utilizări ale policlorurii de vinil (2x1p) **2 p**

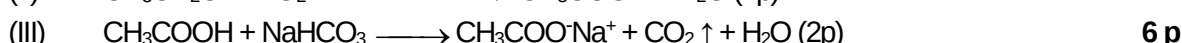
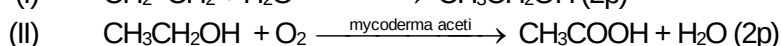
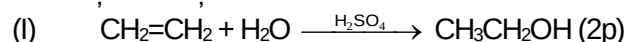
SUBIECTUL al III-lea

(25 de puncte)

Subiectul E

15 puncte

1. scrierea ecuațiilor reacțiilor din schema de transformări:



2. scrierea ecuației reacției dintre acidul etanoic și oxidul de zinc - pentru scrierea formulelor chimice ale reactanților și ale produșilor de reacție (1p), pentru notarea coeficienților stoechiometrici ai ecuației reacției (1p) **2 p**

3. raționament corect (2p), calcule (1p), $c = 0,2$ M **3 p**

4. raționament corect (2p), calcule (1p), $N = 31$ de atomi de carbon **3 p**

5. notarea oricărei proprietăți fizice a glicerinei, în condiții standard de temperatură și de presiune **1 p**

Subiectul F**10 puncte**

1. scrierea denumirii pentapeptidei: valil-cisteinil-seril-alanil-glicina (val-cis-ser-ala-gli) (1p), notarea formulei de structură a glicinei, aminoacidul C-terminal (2p) **3 p**
2. a. scrierea ecuației reacției de hidroliză enzimatică totală a amidonului - pentru scrierea corectă a formulelor chimice ale reactanților și a produsului de reacție (1p), pentru notarea coeficienților stoechiometrici ai ecuației reacției (1p)
- b. raționament corect (2p), calcule (1p), $p = 80\%$ **5 p**
3. notarea oricăror două utilizări ale celulozei (2x1p) **2 p**