

Examenul național de bacalaureat 2025

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

(10x3p)

Subiectul B 10 puncte

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

(5x2p)

SUBIECTUL al II-lea (25 de puncte)

Subiectul C 15 puncte

1. a. raționament corect (1p), calcule (1p), N = 8 atomi de carbon

b. scrierea formulei de structură a *n*-octanului, hidrocarbura (H) (2p)

c. scrierea formulei de structură a 2,2,3,3-tetrametilbutanului, izomerul hidrocarbunii (H) cu număr maxim de atomi de carbon primar în catenă (2p) **6 p**

2. a. scrierea formulei de structură a 4,5-dimetil-2-hexinei, alchina (A) (1p)

b. scrierea formulei de structură a oricărei alchine izomeră cu (A), care nu are în moleculă atomi de carbon asimetric (2p) **3 p**

3. scrierea ecuației reacției de hidrogenare a propenei, în prezența nichelului **2 p**

4. raționament corect (2p), calcule (1p), n = 4 mol de *n*-butan **3 p**

5. notarea denumirii monomerului: acrilonitril **1 p**

Subiectul D 10 puncte

1. scrierea ecuației reacției de obținere a nitrobenzenului din benzen și amestec sulfonitric, utilizând formule de structură pentru compușii organici (2p)

scrierea ecuației reacției de obținere a 1,3-dinitrobenzenului din benzen și amestec sulfonitric, 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**

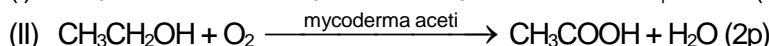
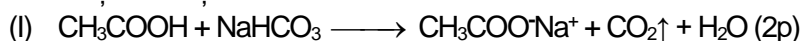
2. raționament corect (3p), calcule (1p), m = 123 g de nitrobenzen **4 p**

3. notarea oricăror două proprietăți fizice ale toluenului, în condiții standard de temperatură și de presiune (2x1p) **2 p**

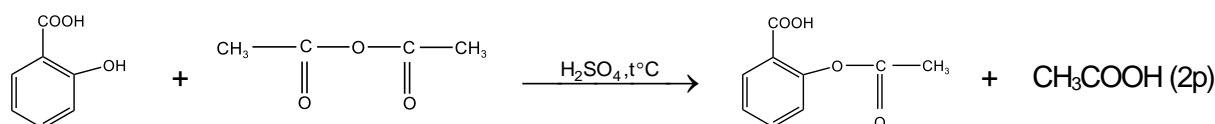
SUBIECTUL al III-lea (25 de puncte)

Subiectul E 15 puncte

1. scrierea ecuațiilor reacțiilor din schema de transformări:



(III)



2. 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) **2 p**

3. raționament corect (2p), calcule (1p), m = 1880 g de fenol **3 p**

4. raționament corect (2p), calcule (1p), N = 38 de atomi de carbon **3 p**

5. notarea oricărei utilizări a etanolului **1 p**

Subiectul F

10 puncte

1. scrierea formulei de structură a glicil-glicil-valinei

3 p

2. **a.** scrierea ecuației reacției dintre glucoză și reactivul Fehling, utilizând formule de structură pentru compușii organici - pentru scrierea corectă a formulelor chimice ale reactanților și ale produșilor de reacție (1p), pentru notarea coeficienților stoechiometrici ai ecuației reacției (1p)

b. raționament corect (2p), calcule (1p), $p = 90\%$

5 p

3. notarea oricărui factor de natură fizică și a oricărui factor de natură chimică ce conduc la denaturarea proteinelor (2x1p)

2 p