

**Proba E. d)
Chimie organică
BAREM DE EVALUARE ȘI DE NOTARE**

- Se punctează orice modalitate de rezolvare corectă a cerințelor.
- Nu se acordă fracțiuni de punct.
- 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**
(10x3p)

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

Subiectul B **10 puncte**
(5x2p)

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

SUBIECTUL al II-lea (25 de puncte)

Subiectul C **15 puncte**

1. a. determinarea numărului de legături covalente σ (sigma) din molecula alchinei: 12 (1p), scrierea formulei de structură a 1-pentinei, alchina (A) (2p)

b. scrierea formulei de structură a alchinei (B): 3-metil-1-butina (2p) **5 p**

2. a. notarea denumirii științifice (I.U.P.A.C.) a hidrocarburii (H): 3,5-dietil-4,4-dimetiloctan (1p)

b. scrierea formulei de structură a 2,2,3,3,4,4,5,5-octametilhexanul, izomer cu (H), care are în moleculă numai atomi de carbon primar și cuaternar (2p) **3 p**

3. scrierea ecuației reacției de obținere a trinitratului de glicerina din glicerina și acid azotic și reacția de descompunere, utilizând formule de structură pentru compușii organici **2 p**

4. raționament corect (2p), calcule (1p), $n = 30$ mol de naftalină **3 p**

5. notarea oricăror două utilizări ale naftalinei (2x1p) **2 p**

Subiectul D **10 puncte**

1. scrierea ecuațiilor reacțiilor chimice care au loc la cracarea *n*-butanului (2x2p) **4 p**

2. raționament corect (3p), calcule (1p), $n = 10$ kmol *n*-butan **4 p**

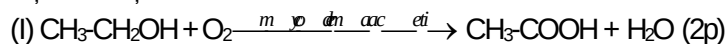
3. notarea oricăror două proprietăți fizice ale metanului, în condiții standard (2x1p) **2 p**

SUBIECTUL al III-lea (25 de puncte)

Subiectul E **15 puncte**

1. a. determinarea formulei moleculare a compusului (A): C_2H_6O (1p)

b. scrierea ecuațiilor reacțiilor din schemă:



2. scrierea ecuației reacției de obținere a trinitratului de glicerină din glicerină și amestec sulfonitric, 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) **2 p**

3. raționament corect (3p), calcule (1p), $N = 500$ de comprimate **4 p**

4. raționament corect (2p), calcule (1p), $C_{\text{primar}} : C_{\text{secundar}} = 2 : 9$ **3 p**

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

Subiectul F **10 puncte**

1. scrierea formulei de structură a cationului valinei **2 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), $c = 10\%$ **5 p**

3. raționament corect (2p), calcule (1p), $V = 16$ mL **3 p**