



## Examenul național de bacalaureat 2026

## Proba E. d)

## Chimie Organică

## BAREM DE EVALUARE ȘI DE NOTARE

Simulare: 19 noiembrie 2025

**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 puncte**

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

**Subiectul B****10 puncte**

1. A; 2. A; 3. F; 4. F; 5. A. (5×2p)

**SUBIECTUL al II-lea****( 25 de puncte)****Subiectul C****15 puncte**1. a. formula generală a unei alchine (1p), calcule (1p), formula moleculară a alchinei (A):  $C_5H_8$ 

b. scrierea formulei de structură a 3-metil-1-butinei, alchinei (A) (2p)

c. scrierea formulei de structură a 2-pentinei, izomerul alchinei (A) (2p)

**6 puncte**2. a. determinarea numărului de legături covalente  $\sigma$  (sigma) din molecula alchenei: 14 (1p), scrierea formulei de structură a alchenei (X): 2-metil-2-butena (1p)b. scrierea formulei de structură a unui izomer al alchenei (X): 1-pentena sau 2-pentena (1p) **3 puncte**3. scrierea ecuației reacției de ardere a metanului-pentru scrierea formulelor chimice ale reactanților și ale produșilor de reacție (1p), pentru notarea coeficienților stoechiometrici ai ecuației reacției (1p) **2 puncte**4. raționament corect (2p), calcule (1p),  $n_1 : n_2 = 1 : 1$  **3 puncte**5. notarea oricărei proprietăți fizice a metanului, în condiții standard **1 punct****Subiectul D****10 puncte**

1. scrierea ecuației reacției de nitrare a benzenului cu amestec sulfonitric pentru obținerea nitrobenzenului, utilizând formule de structură pentru compușii organici (2p)

scrierea ecuației reacției de nitrare a benzenului cu amestec sulfonitric pentru obținerea 1,3-dinitrobenzenului, 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)

scrierea ecuației reacției de nitrare a benzenului cu amestec sulfonitric pentru obținerea 1,3,5-trinitrobenzenului, utilizând formule de structură - pentru scrierea formulelor chimice ale reactanților și ale produșilor de reacție (1p), pentru notarea coeficienților stoechiometrici (1p) **6 puncte**2. raționament corect (2p), calcule (1p),  $m = 156$  kg de benzen **3 puncte**3. notarea oricărei utilizări a benzenului **1 punct****SUBIECTUL al III-lea****( 25 de puncte)****Subiectul E****15 puncte**

1. scrierea ecuațiilor corespunzătoare schemei de transformări

n-butan  $\longrightarrow$  etenă                      etenă  $\longrightarrow$  polietenă (2x2p)**4 puncte**



2. raționament corect (2p), calcule (1p), m polietenă = 2016 kg **3 puncte**
3. a. scrierea ecuațiilor reacțiilor de obținere fotochimică a 2-cloropropanului și a 1-cloropropanului, utilizând formule de structură pentru compușii organici (1x2 = 2p)
- b. raționament corect (2p), calcule (1p), masa de 2-cloropropan = 2198 kg **5 puncte**
4. a. scrierea ecuației reacției de obținere a policlorurii de vinil din clorură de vinil-pentru scrierea corectă a formulelor chimice ale reactanților și ale produșilor de reacție (1p)
- b. notarea unei utilizări a policlorurii de vinil (1p) **2 puncte**
5. prezentarea oricărui argument care să justifice că n-pentanul are temperatura de fierbere mai mare decât n-butanul. **1 punct**

**Subiectul F**

- 1.a) scrierea ecuațiilor reacțiilor chimice (2x2p) **10 puncte**
- b) raționament corect (3p) calcule (1p); V= 1 litru sol. Br<sub>2</sub> **4 puncte**
2. raționament corect (1p), calcule (1p) Q= 2511,6KJ **4 puncte**