

Examenul național de bacalaureat 2026

Simulare județeană

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, 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 obținut 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 puncte**

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

(10x3p)**Subiectul B****10 puncte**

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

(5x2p)**SUBIECTUL al II - lea****(25 de puncte)****Subiectul C****15 puncte**

1.

a. raționament corect (2p), calcule (1p), notarea formulei moleculare a compusului (A) $C_5H_{12}O$

b. scrierea formulei de structură a compusului hidroxilic (A): 2,2-dimetil-1-propanol (2p)

c. scrierea formulei de structură a 2-pentanolului sau a 2-metil-1-butanolului. (1p)

6p

2.

a. scrierea formulei de structură a hidrocarburii (H): 2,3-dimetil-2-butenă (1p)

b. scrierea formulei de structură a oricărui izomer cu catenă aciclică al hidrocarburii (H), care conține în moleculă trei atomi de carbon primar (2p)

3p

3. scrierea ecuației reacției de obținere a etinei din carbura de calciu - pentru scrierea corectă a formulelor chimice ale reactanților și ale produșilor de reacție (1p), pentru notarea coeficienților stoechiometrici ai ecuației reacției (1p)

2p4. raționament corect (2p), calcule (1p), $V = 5,6$ L etină**3p**

5. notarea unei proprietăți fizice a etenei

1p**Subiectul D****10 puncte**

1. scrierea ecuațiilor reacțiilor de obținere ale 1-nitronaftalinei și 1,5-dinitronaftalinei din naftalină și acid azotic, în prezența acidului sulfuric - pentru scrierea corectă a formulelor chimice ale reactanților și ale produșilor de reacție (1p), pentru notarea coeficienților stoechiometrici ai ecuației reacției (1p) – 2 ecuații x 2p

4p2. raționament corect (3p), calcule (1p), $m = 432,5$ kg 1-nitronaftalină**4p**

3. notarea a două utilizări ale naftalinei

2p

SUBIECTUL al III - lea**(25 de puncte)****Subiectul E****15 puncte****1. Scrierea ecuațiilor reacțiilor din schema de transformări:**

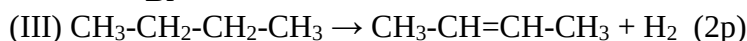
|

OH



|

Br

**6p****2. scrierea ecuației reacției de oxidare a etanolului cu soluție de permanganat de potasiu și acid sulfuric - pentru scrierea corectă a formulelor chimice ale reactanților și ale produșilor de reacție (1p), pentru notarea coeficienților stoechiometrici ai ecuației reacției (1p)****2p****3. raționament corect (2p), calcule (1p), $V_s = 0,8\text{L}$** **3p****4. raționament corect (2p), calcule (1p) - notarea formulei moleculare a săpunului: $\text{C}_{18}\text{H}_{33}\text{O}_2\text{Na}$** **3p****5. notarea unei utilizări a metanolului****1p****Subiectul F****10 puncte****1.****a. scrierea formulei de structură a valil-glicil-valinei, tripeptida (P) (2p)****b. scrierea formulei de structură a valinei la $\text{pH} = 3$ (1p)****3p****2.****a. scrierea ecuației reacției de oxidare a glucozei cu reactiv Tollens - 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) $n = 0,09$ moli****5p****3. notarea a două surse naturale de amidon****2p**