

Examenul național de bacalaureat 2026

Proba E. d)

Chimie organică

BAREM DE EVALUARE ȘI 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 10 puncte din oficiu. Nota finală se calculează prin împărțirea la 10 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 zero puncte.

Subiectul A

30 de puncte

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

(10x3p)

Subiectul B

10 puncte

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

(5x2p)

SUBIECTUL AL II-LEA

(25 de puncte)

Subiectul C

15puncte

1.a. formula generală a unui compus monobromurat cu catenă aciclică saturată (1p), calcule (1p), formula moleculară a compusului (A): $C_6H_{13}Br$ (1p).

b. scrierea formulei de structură a compusului (A) (1p)

c. scrierea formulei de structură a izomerului (B) (1p)

5p

2.a. scrierea formulei de structură a hidrocarburii (H) (1p).

b. scrierea formulei de structură a izomerului de poziție al hidrocarburii (H) (2p)

3p

3. scrierea ecuației de hidrogenare a propinei în prezența nichelului, obținând propan – pentru scrierea formulelor chimice ale reactanților și produșilor de reacție (1p), pentru notarea coeficienților stoechiometrici ai ecuației reacției (1p)

2p

4. raționament corect (2p), calcul (1p): $\eta = 95\%$

3p

5. notarea a oricare două utilizări practice ale acetilenei (2p).

2p

Subiectul D

10puncte

1. scrierea ecuațiilor celor două reacții de nitrare ale toluenului cu amestec sulfonitric, utilizând formulele de structură pentru compușii organici – pentru scrierea formulelor chimice ale reactanților și produșilor de reacție (2 x 1p), pentru notarea coeficienților stoechiometrici ai ecuațiilor reacțiilor (2 x 1p)

4p

2. raționament corect (3 p), calcule (1p) $m = 681000$ g 2,4,6 -trinitrotoluen

4p

3. notarea oricăror două proprietăți fizice ale naftalinei, în condiții standard (2 x 1p)

2p

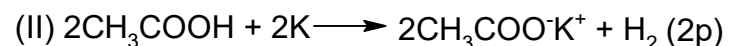
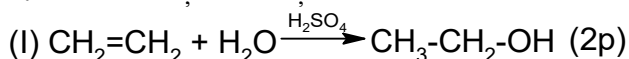
SUBIECTUL AL III – LEA

(25 de puncte)

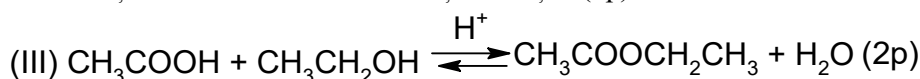
Subiectul E

15 puncte

1.scrierea ecuațiilor reacțiilor din schema de transformări:



-pentru scrierea formulelor chimice ale reactanților și ale produșilor de reacție (1p), pentru notarea coeficienților stoechiometrici ai ecuației reacției (1p)



6p

2. scrierea ecuației reacției acidului acetic și carbonatul de calciu- pentru scrierea 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), $V=1,2$ L soluție acid acetic **3p**
4. raționament corect (2p), calcule (1p), $N=11$ atomi de oxigen **3p**
5. notarea oricărei utilizări a acidului acetilsalicilic **1p**

Subiectul F**10 puncte**

1. scrierea formulei de structură a unei pentapeptide având gli: val = 2:3 și glicina aminoacid N – terminal **3p**
2. a. scrierea ecuației reacției glucozei cu reactiv Fehling, utilizând formulele de structură pentru compușii organici – pentru scrierea corectă a formulelor chimice ale reactanților și produșilor de reacție (1p), pentru notarea coeficienților stoechiometrici ai ecuației reacției (1 p) **2p**
b. raționament corect (2p), calcule (1p) $m = 150\text{g}$ glucoză de puritate 90% **3p**
3. notarea oricăror două surse naturale de celuloză (2 x 1p) **2p**