

**Examenul național de bacalaureat 2026**  
**Proba E. E. d)**  
**Chimie organică**  
**BAREM DE EVALUARE ȘI DE NOTARE**

- Se punctează orice modalitate de rezolvare corectă a cerințelor.
- Nu se acordă punctaje intermediare, altele decât cele precizate explicit în barem. 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 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  
(10x3 p)  
1. c; 2. b; 3. a; 4. a; 5. d; 6. b; 7. c; 8. b; 9. d; 10. b.
- Subiectul B** 10 puncte  
(5x2 p)  
1. A; 2. F; 3. A; 4. A; 5. F.

**SUBIECTUL al II-lea** (25 puncte)

**Subiectul C** 15 puncte

1. a. formula generală a unui alcool monohidroxilic cu catena aciclică saturată (1p), calcule (1p), formula moleculară a alcoolului monohidroxilic (A):  $C_4H_{10}O$  (1 p)  
b. scrierea formulei de structură a alcoolului monohidroxilic (A): 2 – butanol (2p)  
c. scrierea formulei de structură a izomerului de poziție (B): 1 – butanol (1p) 6 p
2. a. scrierea formulei de structură a 3-etil-2-metil-1-hexenă (1p)  
b. scrierea formulei de structură a oricărui izomer al hidrocarburii (H), care are în moleculă 2 atomi de carbon cuaternar (2p) 3 p
3. scrierea ecuației reacției de obținere a acetilenei din carbid 2 p
4. raționament corect (2p), calcule (1p),  $V = 44,8$  L acetilenă 3 p
5. notarea stării de agregare a butanului, în condiții standard de temperatură și de presiune: gaz 1 p

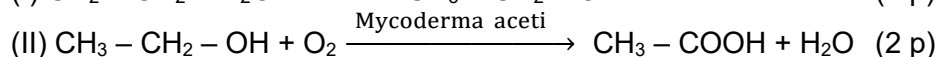
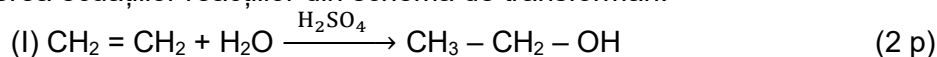
**Subiectul D** 10 puncte

1. scrierea ecuației reacției de obținere a 1-nitronaftalenului din naftalină și amestec sulfonitric, utilizând formule de structură pentru compușii organici (2p)  
scrierea ecuației reacției de obținere a 1,5-dinitronaftalenului din naftalină 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),  $m = 810$  g de amestec sulfonitric 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 puncte)

**Subiectul E** 15 puncte

1. scrierea ecuațiilor reacțiilor din schema de transformări:



- (III)  $2CH_3 - COOH + CaCO_3 \longrightarrow (CH_3 - COO)_2Ca + H_2O + CO_2$  – pentru scrierea formulelor chimice ale reactanților și ale produșilor de reacție (1p), pentru notarea coeficienților stoechiometrici ai ecuației reacției (1p) 6 p

2. scrierea ecuației reacției de obținere a acidului acetilsalicilic din acid salicilic și anhidridă acetică 2 p
3. raționament corect (2p), calcule (1p),  $m = 345$  g de acid salicilic 3 p
4. raționament corect (2p), calcule (1p), formula moleculară a acidului monocarboxilic (A):  $C_2H_4O_2$  3 p
5. notarea unei utilizări a glicerinei 1 p

**Subiectul F**

**10 puncte**

1. scrierea formulei de structură a tripeptidei: seril – alanil – alanină. **3 p**
2. a. scrierea ecuației reacției dintre glucoză și reactivul Tollens, 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),  $\eta = 75 \%$  **5 p**
3. notarea oricăror două surse naturale de zaharoză (2x1p) **2 p**