

Examenul de bacalaureat național 2020
Proba E. d)
Chimie organică
BAREM DE EVALUARE ȘI DE NOTARE

Test 13

- 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 10 puncte din oficiu. Nota finală se calculează prin împărțirea la 10 a punctajului total acordat pentru lucrare.

SUBIECTUL I	(30 de puncte)
Subiectul A.	10 puncte
1. A; 2. F; 3. F; 4. F; 5. A.	(5x2p)
Subiectul B.	10 puncte
1. a; 2. d; 3. d; 4. c; 5. c.	(5x2p)
Subiectul C.	10 puncte
1. c; 2. d; 3. e; 4. a; 5. f.	(5x2p)

SUBIECTUL al II-lea	(30 de puncte)
----------------------------	-----------------------

Subiectul D.	
1. a. notarea tipului catenei acidice: catenă nesaturată (1p)	
b. notarea denumirii grupei funcționale din molecula compusului (A): grupă carboxil (1p)	2 p
2. a. scrierea formulei de structură a oricărui izomer al compusului (A), cu catena ramificată (2p)	
b. notarea numărului de legături covalente π : 7 legături (1p)	3 p
3. scrierea raportului atomic $C_{\text{primar}} : C_{\text{terțiar}} : C_{\text{cuaternar}} = 1 : 2 : 2$ (3x1p)	3 p
4. a. notarea formulei moleculare a compusului (A): $C_{10}H_8O_2$ (1p)	
b. scrierea raportului atomic C : H : O = 5 : 4 : 1 (3x1p)	4 p
5. raționament corect (2p), calcule (1p), $m_{\text{acid etanoic}} = 120 \text{ g}$	3 p
Subiectul E.	
1. raționament corect (2p), calcule (1p), formula moleculară a alchinei (A): C_3H_4	3 p
2. scrierea ecuației reacției de obținere a 1,1,2,2-tetrabromopropanului (compusul (B)), din propină-pentru scrierea corectă a formulelor chimice ale reactanților și a produsului de reacție (1p), pentru notarea coeficienților stoechiometrici ai ecuației reacției (1p)	2 p
3. scrierea ecuației reacției de obținere a izopropilbenzenului, din benzen și propenă, în prezența clorurii de aluminiu umede, utilizând formule de structură pentru compușii organici (2p)	
scrierea ecuației reacției de obținere a 1,4-diizopropilbenzenului din benzen și propenă, în prezența clorurii de aluminiu umede, utilizând formule de structură pentru compușii organici-pentru scrierea corectă a formulelor chimice ale reactanților și a produsului de reacție (1p), pentru notarea coeficienților stoechiometrici ai ecuației reacției (1p)	4 p
4. raționament corect (3p), calcule (1p), $V_{C_6H_6} = 19500 \text{ L}$	4 p
5. scrierea ecuației reacției de obținere a polipropenei din monomerul corespunzător-pentru scrierea corectă a formulelor chimice a reactanților și a produsului de reacție (1p), pentru notarea coeficienților stoechiometrici ai ecuației reacției (1p)	2 p

SUBIECTUL al III-lea	(30 de puncte)
-----------------------------	-----------------------

Subiectul F.	
1. scrierea ecuației reacției de oxidare enzimatică a etanolului	2 p
2. raționament corect (3p), calcule (1p), $m_{\text{acid acetic}} = 1,8 \text{ kg}$	4 p
3. raționament corect (2p), calcule (1p), $M_{\text{detergent}} = 404 \text{ g/mol}$	3 p
4. explicație corectă	2 p
5. a. scrierea ecuației reacției de esterificare a acidului salicilic cu anhidrida acetică, utilizând formule de structură (2p)	
b. raționament corect (1p), calcule (1p), $m_{\text{acid acetilsalicilic}} = 720 \text{ g}$	4 p
Subiectul G.	
1. scrierea formulei de structură a pentapeptidei (P): seril-valil-alanil-valil-glicina	3 p
2. a. notarea oricărui factor de natură chimică ce conduce la denaturarea proteinelor (1p)	
b. explicație corectă (2p)	3 p
3. a. scrierea ecuației reacției glucozei cu reactivul Tollens, utilizând formule de structură pentru compușii organici-pentru scrierea formulelor chimice ale reactanților și ale produsilor de reacție (1p), pentru notarea coeficienților stoechiometrici ai ecuației reacției (1p)	

- b.** raționament corect (2p), calcule (1p), $p = 90\%$ **5 p**
- 4. a.** scrierea formulei de structură aciclică a fructozei (2p)
- b.** notarea numărului de atomi de carbon asimetric din formula de structură aciclică a fructozei: 3 atomi (1p) **3 p**
- 5.** notarea compoziției procentuale molare a unui racemic: 50% enantiomer(+), 50% enantiomer (-) **1 p**