

EXAMENUL DE BACALAUREAT - 2009
Probă scrisă la CHIMIE ORGANICĂ I (Nivel I / Nivel II)
Proba E/F

- Toate subiectele A-F sunt obligatorii. Subiectul G1 este obligatoriu numai pentru NIVELUL I. Subiectul G2 este obligatoriu numai pentru NIVELUL II.
- Timpul efectiv de lucru este de trei ore. Se acordă 10 puncte din oficiu.

Subiectul I (30 puncte)

Subiectul A

Scriți pe foaia de examen termenul din paranteză care completează corect fiecare dintre afirmațiile următoare:

1. Formula reprezintă raportul numeric al atomilor din compoziția unei substanțe organice (brută/ moleculară).
2. *n*-Pantanul are punctul de fierbere mai decât izopantanul (mare/ mic).
3. La creșterea presiunii, solubilitatea acetilenei în apă (crește/ scade).
4. Glicerina este un alcool (terțiar/ trihidroxilic).
5. Toluenul este o arenă (mononucleară/ polinucleară).

10 puncte

Subiectul B

Pentru fiecare item al acestui subiect, notați pe foaia de examen numai litera corespunzătoare răspunsului corect. Fiecare item are un singur răspuns corect.

1. Prin policondensarea aminoacizilor se obțin:

a. polizaharide	b. grăsimi
c. proteine	d. săpunuri și detergenți
2. Cel mai mic număr de atomi de carbon pentru care alchenele prezintă izomerie de catenă este:

a. 3	b. 4	c. 5	d. 6
------	------	------	------
3. Polietena conține (procente masice):

a. 25%C	b. 75%C	c. 14,29%H	d. 85,71%H
---------	---------	------------	------------
4. Prin ionizare în soluție apoasă, acizii organici cedează:

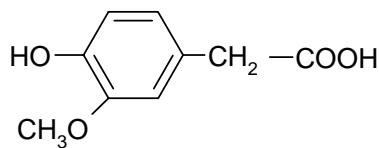
a. grupa carboxil	b. grupa hidroxil
c. radicalul hidrocarbonat	d. protoni
5. Oțetul este o soluție diluată a acidului cu formula:

a. CH ₂ O	b. CH ₂ O ₂	c. (CH ₂ O) ₂	d. (CH ₂ O) ₆
----------------------	-----------------------------------	-------------------------------------	-------------------------------------

10 puncte

Subiectul C

Compusul (A) se formează în organism la transformările biochimice hormonale și are formula de structură:



1. Precizați o caracteristică structurală a compusului (A). 1 punct
2. Calculați procentul masic de hidrogen din compusul (A). 2 puncte
3. Precizați natura atomilor de carbon din nucleul aromatic al compusului (A). 2 puncte
4. Scrieți ecuațiile reacțiilor compusului (A) cu:

a. etanol (H ⁺) ;	b. NaHCO ₃ .
-------------------------------	-------------------------

4 puncte
5. Determinați formula brută a compusului (A). 1 punct

Mase atomice: H-1;C-12; N-14; O-16.