

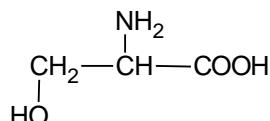
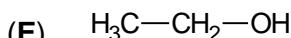
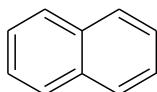
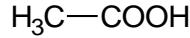
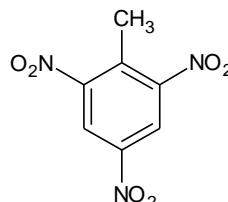
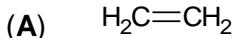
- Toate subiectele sunt obligatorii. Se acordă zece puncte din oficiu.
- Timpul de lucru efectiv este de trei ore.

**SUBIECTUL I**

**(40 de puncte)**

**Subiectul A.**

Itemii de la 1 la 10 se referă la compuși organici ale căror formulele de structură, notate cu litere de la (A) la (F), sunt prezentate mai jos:



Pentru fiecare item, notați pe foaia de examen numărul de ordine al itemului însoțit de litera corespunzătoare răspunsului corect. Fiecare item are un singur răspuns corect.

1. Compușii care au în moleculă patru elemente organogene sunt:

- a. (A) și (D);
- b. (B) și (E);
- c. (B) și (F);
- d. (D) și (F).

2. Contin în moleculă o grupă funcțională trivalentă:

- a. (B) și (F);
- b. (C) și (E);
- c. (C) și (F);
- d. (E) și (F).

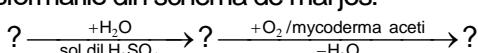
3. Este hidrocarbură aromatică:

- a. (B);
- b. (C);
- c. (D);
- d. (E).

4. Hidrocarbura cu raportul 5 : 1 între numărul electronilor din legăturile covalente  $\sigma$  (sigma) și numărul electronilor din legăturile covalente  $\pi$  (pi), este:

- a. (A);
- b. (B);
- c. (C);
- d. (D).

5. Sunt substanțe implicate în transformările din schema de mai jos:



- a. (A), (E) și (C);
- b. (B), (D) și (F);
- c. (C), (F) și (D);
- d. (E), (C) și (F).

6. Este adevărat că:

- a. (B) se utilizează ca exploziv;
- b. (C) se utilizează la fabricarea băuturilor alcoolice;
- c. (E) are punctul de fierbere mai mic decât etanol;
- d. (F) este o dipeptidă.

7. Contin în moleculă doi atomi de carbon primar:

- a. (A), (D) și (F);
- b. (A), (C) și (E);
- c. (B), (D) și (F);
- d. (C), (E) și (F).

8. Este adevărat că:

- a. (A) are formula brută  $\text{C}_2\text{H}_4$ ;
- b. (D) se utilizează ca solvent;
- c. (E) are un izomer de poziție;
- d. (F) este solid, în condiții standard.

9. Au raportul masic  $\text{C} : \text{H} = 6 : 1$ :

- a. (A) și (C);
- b. (A) și (E);
- c. (C) și (E);
- d. (E) și (F).

10. În 1,2 mol de compus (F) există aceeași masă de carbon ca cea din:

- a. 227 g de compus (B);
- b. 46 g de compus (E);
- c. 1,8 mol de compus (E);
- d. 0,4 mol de compus (B).

**30 de puncte**

### **Subiectul B.**

Citiți următoarele enunțuri. Dacă apreciați că enunțul este adevărat scrieți, pe foaia de examen, numărul de ordine al enunțului și litera A. Dacă apreciați că enunțul este fals scrieți, pe foaia de examen, numărul de ordine al enunțului și litera F.

1. Între un atom de carbon și un atom de oxigen se poate realiza o legătură covalentă simplă.
2. La clorurarea fotochimică a propanului se formează un singur compus monoclorurat.
3. Nitrarea fenolului este o reacție de substituție.
4. Celuloza este o polizaharidă solubilă în apă.
5. Glicil-glicina prezintă activitate optică.

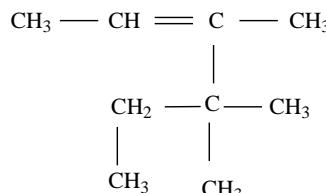
**10 puncte**

**(25 de puncte)**

### **SUBIECTUL al II-lea**

#### **Subiectul C.**

1. O hidrocarbură (H) are formula de structură:



a. Scrieți denumirea științifică (I.U.P.A.C.) a hidrocarburii (H).

b. Notați formula moleculară a hidrocarburii (H).

**2 puncte**

2. Raportul atomic  $C_{\text{primar}} : C_{\text{secundar}} : C_{\text{tertiar}} : C_{\text{cuaternar}}$  din molecule hidrocarburii (H) este egal cu raportul atomic  $C_{\text{primar}} : C_{\text{secundar}} : C_{\text{tertiar}} : C_{\text{cuaternar}}$  din moleculele unor izomeri de catenă ai acesteia. Scrieți formula de structură a unuia dintre acești izomeri.

**2 puncte**

**1 punct**

3. Notați o proprietate fizică a acetilenei, în condiții standard.

4. Scrieți ecuațiile reacțiilor de obținere a 2-nitrofenolului, 2,4-dinitrofenolului și 2,4,6-trinitrofenolului din fenol și acid azotic. Utilizați formule de structură pentru compuși organici.

**6 puncte**

5. La nitrarea fenolului s-a obținut un amestec organic de produși de reacție, care conține fenol nereacționat, 2,4-dinitrofenol, 2,4,6-trinitrofenol și 2-nitrofenol în raport molar 1 : 3 : 5 : 1. Calculați masa de 2,4,6-trinitrofenol din amestecul organic de reacție obținut în urma nitrării, exprimată în kilograme, dacă s-au consumat 415,8 kg de acid azotic din soluția utilizată la nitrare.

**4 puncte**

### **Subiectul D.**

1. Scrieți ecuațiile reacțiilor chimice care au loc la cracarea *n*-butanului.

**4 puncte**

2. Un amestec de gaze rezultat în urma cracării unei probe de *n*-butan, conține 25% etenă și 20% propenă, procentaje molare. Calculați cantitatea de *n*-butan introdusă în reacție, exprimată în kilomoli, dacă în amestecul gazos final au rămas 112 m<sup>3</sup> de *n*-butan nereacționat, măsurăți în condiții normale de temperatură și de presiune.

**4 puncte**

3. Notați două utilizări ale metanului.

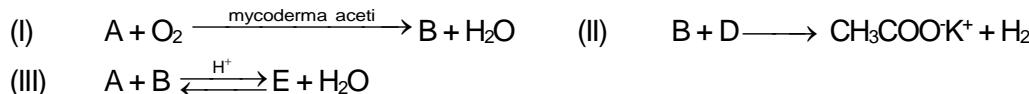
**2 puncte**

### **SUBIECTUL al III-lea**

**(25 de puncte)**

#### **Subiectul E.**

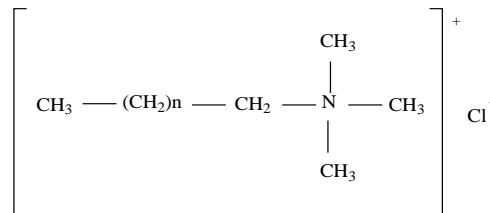
1. Se consideră schema de transformări:



Scrieți ecuațiile reacțiilor din schema de transformări.

**6 puncte**

2. Un detergent cationic are formula de structură:



Determinați numărul atomilor de carbon din formula de structură a detergentului, știind că are raportul atomic  $C_{\text{nular}} : C_{\text{secundar}} = 1 : 5$ .

**3 puncte**

3. Scrieți ecuația reacției de nitrare a glicerinei cu amestec sulfonitic pentru obținerea trinitratului de glicerină. Utilizați formule de structură pentru compuși organici.

**2 puncte**

4. Se obține trinitrat de glicerină prin nitrarea a 1380 g de glicerină cu un amestec sulfonitic format din soluții concentrate de acid azotic și de acid sulfuric. Calculați masa de amestec sulfonitic necesară reacției, exprimată în grame, știind că acidul azotic reprezintă 35% din masa acestuia.

**3 puncte**

5. Notați o utilizare a trinitratului de glicerină.

**1 punct**

**Subiectul F.**

1. a. La hidroliza totală a unei tripeptide mixte (P) s-au obținut 7,5 g de glicină și 23,4 g de valină. Determinați raportul molar glicină : valină necesar obținerii tripeptidei (P).
- b. Scrieți formula de structură a tripeptidei mixte (P), știind că glicina participă la reacția de condensare numai cu grupa funcțională amino. **5 puncte**
2. Scrieți ecuația reacției glucozei cu reactivul Fehling. Utilizați formule de structură pentru compușii organici. **2 puncte**
3. Determinați volumul soluției de glucoză de concentrație 0,2 M, exprimat în litri, stoichiometric necesar obținerii a 8,64 g de precipitat, în reacția cu reactivul Fehling. **3 puncte**

**Mase atomice:** H- 1; C- 12; N- 14; O- 16; Cu- 64.

**Volumul molar (condiții normale):**  $V = 22,4 \text{ L} \cdot \text{mol}^{-1}$ .