

**Examenul național de bacalaureat 2021**

**Proba E. d)**

**Chimie organică**

**BAREM DE EVALUARE ȘI DE NOTARE**

**Testul 12**

- **Se punctează orice modalitate de rezolvare corectă a cerințelor.**
- **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 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 0 puncte.*

**Subiectul A**

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

**30 de puncte**

(10x3p)

**Subiectul B**

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

**10 puncte**

(5x2p)

**SUBIECTUL al II-lea**

**(25 de puncte)**

**Subiectul C**

1. scrierea ecuației reacției de hidrogenare a acetilenei, în prezența nichelului-pentru scrierea corectă a formulelor chimice ale reactanților și a produsului de reacție (1p), pentru notarea coeficienților stoichiometrii ai ecuației reacției (1p)

**2 p**

2. raționament corect (3p), calcule (1p),  $n_{C_2H_2} : n_{H_2} = 1 : 3$

**4 p**

3. scrierea ecuației reacției de ardere a propanului-pentru scrierea formulelor chimice ale reactanților și ale produșilor de reacție (1p), pentru notarea coeficienților stoichiometrii ai ecuației reacției (1p)

**4 p**

scrierea ecuației reacției de ardere a *n*-butanului- pentru scrierea formulelor chimice ale reactanților și ale produșilor de reacție (1p), pentru notarea coeficienților stoichiometrii ai ecuației reacției (1p)

**4 p**

4. raționament corect (3p), calcule (1p),  $n = 16,5 \text{ mol CO}_2$

**4 p**

5. scrierea oricărei utilizări a acetilenei

**1 p**

**10 puncte**

**Subiectul D**

1. scrierea ecuației reacției de nitrare a benzenului cu amestec sulfonitic pentru obținerea nitrobenzenului, utilizând formule de structură pentru compușii organici (2p)

scrierea ecuației reacției de nitrare a benzenului cu amestec sulfonitic pentru obținerea 1,3-dinitrobenzenului, utilizând formule de structură pentru compușii organici-pentru scrierea corectă a formulelor chimice ale reactanților și ale produșilor de reacție (1p), pentru notarea coeficienților stoichiometrii ai ecuației reacției (1p)

**6 p**

scrierea ecuației reacției de nitrare a benzenului cu amestec sulfonitic pentru obținerea 1,3,5-trinitrobenzenului, utilizând formule de structură-pentru scrierea formulelor chimice ale reactanților și ale produșilor de reacție (1p), pentru notarea coeficienților stoichiometrii ai ecuației reacției (1p)

**6 p**

2. raționament corect (2p), calcule (1p),  $m_{\text{nitrobenzen}} = 1968 \text{ kg}$

**3 p**

3. notarea oricărei proprietăți fizice a naftalinei, în condiții standard

**1 p**

**SUBIECTUL al III-lea**

**(25 de puncte)**

**Subiectul E**

**15 puncte**

1. a. scrierea ecuației reacției de obținere a acetatului de magneziu din acid acetic și magneziu-pentru scrierea formulelor chimice ale reactanților și ale produșilor de reacție (1p), pentru notarea coeficienților stoichiometrii ai ecuației reacției (1p)

**5 p**

b. raționament corect (2p), calcule (1p),  $n_{Mg} = 0,5 \text{ kmol}$

**5 p**

2. raționament corect (2p), calcule (1p), formula moleculară a alcoolului (A):  $C_3H_8O_3$

**3 p**

3. notarea oricărei proprietăți fizice a 1,2,3-propantriolului, în condiții standard

**1 p**

4. scrierea ecuațiilor reacțiilor din schema de transformări (2x2p)

**4 p**

5. notarea oricăror două utilizări ale etanolului (2x1p)

**2 p**

**Subiectul F**

**10 puncte**

1. a. notarea denumirii științifice (I.U.P.A.C.) a glicinei: acid aminoetanoic (1p)

**5 p**

b. raționament corect (3p), calcule (1p),  $N = 8 \text{ atomi de carbon}$

**5 p**

2. scrierea ecuației reacției de oxidare a glucozei cu reactiv Fehling, utilizând formule de structură pentru compușii organici-pentru scrierea formulelor chimice ale reactanților și ale produșilor de reacție (1p), pentru notarea coeficienților stoichiometrii ai ecuației reacției (1p)

**2 p**

3. raționament corect (2p), calcule (1p),  $n_{(+)-\text{valină}} = n_{(-)-\text{valină}}$

**3 p**