



Test inițial la CHIMIE - clasa a XI-a

Varianta1

BAREM DE EVALUARE ȘI DE NOTARE

- ◆ Pentru orice soluție corectă, chiar dacă este diferită de cea din barem, se acordă punctajul corespunzător.
- ◆ Nu se acordă fracțiuni de punct, dar se pot acorda punctaje intermediare pentru rezolvări parțiale, în limitele punctajului indicat în barem.
- ◆ Se acordă 10 puncte din oficiu. Nota finală se calculează prin împărțirea punctajului obținut la 10.

Subiectul A.....10 puncte
1.F; 2. A; 3. A; 4. F; 5. A. 5 puncte (5 x 2puncte)

Subiectul B..... 15 puncte
1. b; 2. c; 3. c; 4. c; 5.c. 15 puncte (5 x 3 puncte)

Subiectul C..... 15 puncte

- a)4 puncte
- Nu este o hidrocarbură.2 puncte
- Se punctează orice justificare corectă științific..... 2 puncte
- b)6 puncte
- $C_{\text{primar}} : C_{\text{secundar}} : C_{\text{terțiar}} = 1:2:1$2p x 3= 6 puncte
- c)5 puncte
- Raționament corect.....4 puncte
- %H= 8,86%1 punct

Subiectul D..... 20 puncte

- a) Se punctează orice precizare corectă științific care să includă 2 expresii cheie specifice, de exemplu, delocalizarea electronilor π și predispoziția pentru reacții de substituție2 puncte
- b) Formula structurală + denumire2p x 2 = 4 puncte
- c)14 puncte
- Ecuațiile chimice pentru clorurarea benzenului și nitrarea benzenului4 p x 2= 8 puncte
- Condițiile de reacție corecte.....1p x 2= 2 puncte
- Denumiri corecte pentru produșii organici de reacție.....2p x 2 = 4 puncte

Subiectul E..... 30 puncte

- a)5 puncte
- Ecuația chimică de ardere a etinei..... 3 puncte
- Importanța practică.....2 puncte
- b)8 puncte
- $n_{O_2} = 10$ moli3 puncte
- $V_{O_2} = 224$ L3 puncte
- $V_{\text{aer}} = 1120$ L2 puncte
- c)17 puncte
- Ecuațiile reacțiilor chimice3p x 2= 6 puncte
- $n = 10$ moli din fiecare hidrocarbură3p x 2= 6 puncte
- $m = 4800$ g Br_2 3 puncte
- $m_s = 240$ kg soluție de brom2 puncte