



Test inițial la CHIMIE - clasa a XI-a

Varianta 2

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 fracțuni 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.A; 2. F; 3. A; 4. A; 5. F. 5 puncte (5 x 2 puncte)

**Subiectul B.....15 puncte**

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

**Subiectul C.....15 puncte**

- |   |                  |
|---|------------------|
| a) .....  | 4 puncte         |
| — Catenă aciclică liniară, nesaturată .....               | 2p x 2= 4 puncte |
| b) .....  | 6 puncte         |
| — $C_{tertiar} : C_{secundar} : C_{primar} = 1:2:1$ ..... | 2p x 3= 6 puncte |
| c) .....  | 5 puncte         |
| — Raționament corect.....                                 | 4 puncte         |
| — %C= 60,75% .....  | 1 punct          |

**Subiectul D.....**

**20 puncte**

- |  |                   |
|--|-------------------|
| a) Formula structurală; 10 electroni $\pi$ .....                       | 4p x 2= 8 puncte  |
| b) Formulele moleculară și brută corecte.....                          | 3p x 2 = 6 puncte |
| c) .....   | 6 puncte          |
| — Ecuăția chimică pentru nitrarea naftalinei în poziția $\alpha$ ..... | 2 puncte          |
| — Condiția de reacție corectă.....                                     | 2 puncte          |
| — 1-nitronaftalina sau $\alpha$ -nitronaftalina...                     | 2 puncte          |

**Subiectul E.....**

**30 puncte**

- |   |                  |
|---|------------------|
| a) Ecuăția chimică de ardere a etenei.....    | 2 puncte         |
| b) .....                                      | 8 puncte         |
| — $n_{O_2} = 30$ moli .....                   | 3 puncte         |
| — $V_{O_2} = 672$ L .....                     | 2 puncte         |
| — $V_{aer} = 3360$ L= $3,36 m^3$ .....        | 3 puncte         |
| c) .....                                      | 20 puncte        |
| — Ecuățile reacțiilor chimice .....           | 4p x 2= 8 puncte |
| — $n = 5$ moli din fiecare hidrocarbură ..... | 3p x 2= 6 puncte |
| — $m = 2400$ g $Br_2$ .....                   | 4 puncte         |
| — $m_s = 60$ kg soluție de brom .....         | 2 puncte         |