

Simulare județeană- Examenul de bacalaureat național, Decembrie 2024

Proba E. d)

Chimie organică

BAREM DE EVALUARE ȘI DE NOTARE

Variantă 1

- Se punctează orice formulare/modalitate de rezolvare corectă a cerințelor
- Nu se acordă fracțiuni de punct. Nu se acordă punctaje intermediare, altele decât cele precizate explicit în barem.
- 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 (30 de puncte)

1. a; 2. b; 3.c; 4. a; 5. d; 6. d; 7. b; 8. c; 9. a; 10. d. (10x3p)

Subiectul B 10 puncte

1. A; 2. A; 3. F; 4. F; 5. F. (5x2p)

SUBIECTUL al II-lea (25 de puncte)

Subiectul C 15 puncte

1. a. scrierea ecuațiilor reacțiilor corespunzătoare transformărilor 4p

b. precizarea condițiilor de lucru 2p

2. a. scrierea ecuațiilor reacțiilor chimice de bromurare a etenei și etinei 4p

b. raționament corect (2p), calcule (1p), $C_2H_4 : C_2H_2 = 1:2$ 3p

3. precizarea a două proprietăți fizice ale etenei 2p

Subiectul D 10 puncte

1. scrierea ecuației reacției de alchilare a benzenului cu propena(2p), precizarea condițiilor de lucru (1p) 3p

2. raționament corect (3p), calcule (1p), $m=666\text{Kg}$ izopropilbenzen 4p

3. identificarea alchenei C_4H_8 2p

4. notarea unei utilizări a benzenului 1p

SUBIECTUL al III – lea (25 de puncte)

Subiectul E 15 puncte

1. a.identificarea formulei moleculare a acidului- $C_4H_8O_2$ (2p)

b.scrierea formulei de structură a izomerului (2p) 4p

2. scrierea ecuațiilor reacțiilor chimice ale acidului acetic cu Na, NaOH, $NaHCO_3$ 6p

3. raționament corect (2p), calcule (1p), $m=1,64\text{kg}$ acetat de sodiu 3p

4. scrierea ecuației reacției chimice de hidroliză a acidului acetilsalicilic 2p

Subiectul F**10 puncte**

1. raționament corect (2p), calcule (1p), identificare formulei moleculare $C_6H_{11}O_4N_2$ 3p
2. scrierea ecuației reacției chimice de hidroliză a amidonului 2p
3. a. raționament corect (2p), calcule (1p), m grâu = 1350Kg 3p
b. precizarea celor două utilizări ale amidonului 2p

Subiect selectat și prelucrat de :

Prof. Gabriela-Mihaela Micu - Colegiul Național Militar „Alexandru Ioan Cuza” Constanța