

BACALAUREAT SESIUNEA AUGUST- SEPTEMBRIE 2006
Barem de corectare și notare la CHIMIE ORGANICĂ II
proba E

Sesiunea august-septembrie 2006

Varianta 3

Subiectul I. 10 puncte

- | | | |
|---|---------|-----------|
| 1. – terțiari; 2. – triol; 3. – saturat; 4. – tetraclorură de carbon;
5. – inodor. | 5 x 2 p | 10 puncte |
|---|---------|-----------|

Subiectul II. 10 puncte

- | | | |
|---|---------|-----------|
| 1. – a; 2. – b; 3. – b; 4. – b; 5. – a. | 5 x 2 p | 10 puncte |
|---|---------|-----------|

Subiectul III. 14 puncte

- | | | |
|---|--|----------|
| 1. formula de structură a metanului | | 2 puncte |
| 2. clasa de hidrocarburi | | 2 puncte |
| 3. a. trei ecuații ale reacțiilor, 3 x (2p); condiții de reacție (2p) | | 8 puncte |
| b. denumirea polimerului (D) (1p); o aplicație (1p) | | 2 puncte |

Subiectul IV. 12 puncte

- | | | |
|--|--|----------|
| 1. legături covalente simple C-H (1p); leg. covalentă dublă C=C (1p) | | 2 puncte |
| 2. două ecuații ale reacțiilor etenei 2 x (2p) | | 4 puncte |
| 3. raționament corect (2p); calcule (2p); m (etanol) = 4600 g | | 4 puncte |
| 4. ecuația reacției chimice a etanolului cu acidul acetic | | 2 puncte |

Subiectul V. 14 puncte

- | | | |
|--|--|----------|
| 1. formula structurală a acidului stearic | | 2 puncte |
| 2. trei ecuații ale reacțiilor acidului stearic 3 x (2p) | | 6 puncte |
| 3. a. ecuația reacției de saponificare a tristearinei | | 3 puncte |
| b. explicarea capacității de spălare a săpunului | | 3 puncte |

Subiectul VI. 12 puncte

- | | | |
|---------------------|--|-----------|
| 12 cerințe x (1 p). | | 12 puncte |
|---------------------|--|-----------|

Subiectul VII. 10 puncte

- | | | |
|---|--|----------|
| 1. două particularități structurale din molecula α -alaninei 2x (1p) | | 2 puncte |
| 2. formula moleculară a α -alaninei | | 1 punct |
| 3. M (α -alanină) g/mol (1p); %O (2 p) | | 3 puncte |
| 4. două ecuații ale reacțiilor α -alaninei. 2x (2p) | | 4 puncte |

Subiectul VIII. 8 puncte

- | | | |
|--|--|----------|
| 1. formula moleculară a glucozei. (1p) | | 1 punct |
| 2. a. raționament corect (2p), calcule (1p); CH ₂ O | | 3 puncte |
| b. explicarea denumirii: <i>hidrați de carbon</i> | | 2 puncte |
| 3. precizarea rolului glucozei pentru organismul uman | | 2 puncte |

Total test: 90 puncte + 10 puncte din oficiu = 100 puncte

Nota finală se calculează prin împărțirea punctajului total acordat pentru lucrare la 10.

Nu se acordă fracțiuni de punct, dar se pot acorda punctaje intermediare pentru rezolvări parțiale, în limitele punctajului indicat în barem.

Pentru orice soluție corectă, chiar dacă este diferită de cea din barem, se acordă punctajul maxim corespunzător.