



**UNIVERSITATEA DIN BUCUREȘTI**  
**FACULTATEA DE CHIMIE**

Bd. REGINA ELISABETA 4-12,  
SECT. 3, BUCUREȘTI – 030018  
ROMÂNIA  
TEL./FAX. +40-21- 315.92.49  
<http://www.chimie.unibuc.ro>

**Admitere Licență**  
**23 iulie 2015**

**Chimie Organică**  
**Test grilă – Varianta B**

**1. (0.3p) Prin hidroliza cloroetanului se obține:**

- A. etanol și apă;
- B. etanol și acid clorhidric;
- C. etan și apă;
- D. etan și clor;
- E. apă și acid clorhidric.

**2. (0.3p) Prin adiția bromului la 2-butenă rezultă:**

- A. 1-bromobutanul;
- B. 2-bromobutanul;
- C. 1,2-dibromobutanul;
- D. 2,3-dibromobutanul;
- E. 1,4-dibromobutanul.

**3. (0.3p) Prin hidroliza oxidului de etenă rezultă:**

- A. etandiolul;
- B. etanolul;
- C. un alcool monohidroxilic;
- D. un triol;
- E. eterul etilic.

**4. (0.3p) Acetaldehida se obține prin hidroliza:**

- A. 1,1-dicloroetanului;
- B. 1,2-dicloroetanului;
- C. Diclorometanului;
- D. Clorurii de acetil;
- E. Clorurii de etil.

**5. (0.3p) Acetilena:**

- A. se mai numește etenă;
- B. este o hidrocarbură aromatică;
- C. se trimerizează la încălzire (600-800°C) în tuburi ceramice și rezultă benzenul;
- D. adăunează ușor apa cu formarea acetonei;
- E. nu se poate oxida.

**6. (0.6p) Prin amonoxidarea metanului în prezență de Pt la 1000 °C rezultă:**

- A. acrilonitril;
- B. amoniac;
- C. acetamida;
- D. metilamina;
- E. acid cianhidric.

**7. (0.6p) Prin hidrogenarea fenolului în prezență de Ni la 200 °C rezultă un compus care:**

- A. nu se poate deshidrata;
- B. schimbă în albastru culoarea soluției de  $K_2Cr_2O_7$ ;
- C. conține 2 atomi de oxigen în moleculă;
- D. reacționează cu Na;
- E. reacționează cu NaOH.

**8. (0.6p) Dintre compuşii de mai jos nu poate fi supus reacției de polimerizare:**

- A. cloroprenul;
- B. clorura de etil;
- C. clorura de vinil;
- D. acetatul de vinil;
- E. acrilonitrilul.

**9. (0.6p) Cu ce substanță trebuie să reacționeze clorura de metil pentru a forma anisol?**

- A. dimetileter;
- B. apă;
- C. nitrofenol;
- D. fenoxid de Na;
- E. alcool benzilic.

**10. (0.6p) Sulfonarea nitrobenzenului conduce la:**

- A. acid benzensulfonic;
- B. p-dinitrobenzen;
- C. acid m-nitrobenzensulfonic;
- D. acid p-nitrobenzensulfonic;
- E. sulfat de anilină.

**11. (0.3p) Alegeți afirmația adevărată:**

- A. propanolul se oxidează ușor cu dicromat de potasiu și acid sulfuric;
- B. fenilmetanolul și alcoolul benzilic sunt compuși diferiți;
- C. alcoolul alilic nu reacționează cu sodiul metalic;
- D. etanolul se poate esterifica cu fenilamina;
- E. alcoolul benzilic rezultă prin hidroliza hidroperoxidului de cumen.

**12. (0.3p) O aldehydă nu se poate obține prin:**

- A. hidroliza unui compus dihalogenat geminal;
- B. adiția apei la acetilenă;
- C. hidroliza unui ester;
- D. oxidarea unui alcool primar;
- E. hidroliza 1,1-diclorobutanului.

**13. (0.3p) Se poate obține 1-propanol prin:**

- A. hidroliza clorurii de izopropil;
- B. hidroliza propanoatului de n-propil;
- C. reducerea propanonei;
- D. reducerea butanalului;
- E. adiția apei la propenă.

**14. (0.3p) Alegeți afirmația adevărată:**

- A. acetona și propanona sunt compuși identici;
- B. butanalul este o aldehydă cu 4 atomi de carbon nesaturați;
- C. butandiolul are formula moleculară:  $O=CH-CH_2-CH_2-CH=O$ ;
- D. acetaldehida și etandiolul sunt compuși identici;
- E. acetofenona conține o grupare fenolică.

**15. (0.3p) Deshidratarea alcoolilor monohidroxicilici conduce la:**

- A. alcani;
- B. alchene;
- C. amine;
- D. acizi;
- E. alchine.

**16. (0.8p) Prin esterificarea cu un randament de 50% a 60 g de acid acetic cu etanol se obține o cantitate de ester de:**

- A. 40 g;
- B. 42 g;
- C. 44 g;
- D. 46 g;
- E. 48 g.

**17. (0.8p) Prin adiția a 71 g de clor la un mol de etenă se obține o cantitate de produs de reacție de:**

- A. 97 g;
- B. 98 g;
- C. 99 g;
- D. 100 g;
- E. 101 g.

**18. (0.8p) 30 g 2-propanol se oxidează blând cu dicromat de potasiu în prezența acidului sulfuric și rezultă:**

- A. 30 g de acetaldehidă;
- B. 45 g de propanal;
- C. 15 g de acetat de metil;
- D. 29 g acetonă;
- E. 30 g acetonă.

**19. (0.8p) Din benzen și propenă au rezultat 240 g cumen (izopropilbenzen). În reacție au participat:**

- A. 1 mol propenă și un mol benzen;
- B. 156 g benzen și 44,8 L propenă;
- C. 164 g benzen și 52 L propenă;
- D. 1,5 moli propenă și 2,5 moli benzen;
- E. 3 moli propenă și 3 moli benzen.

**20. (0.8p) Ce cantitate de dioxid de carbon rezultă prin arderea a 10 kg propan:**

- A. 20 kg;
- B. 25 kg;
- C. 30 kg;
- D. 35 kg;
- E. 40 kg.

Răspunsuri corecte – Varianta B:

1. B

2. D

3. A

4. A

5. C

6. E

7. D

8. B

9. D

10.C

11.A

12.C

13.B

14.A

15.B

16.C

17.C

18.D

19.B

20.C