



UNIVERSITATEA DIN BUCUREŞTI

FACULTATEA DE CHIMIE

Bd. REGINA ELISABETA 4-12,

SECT. 3, BUCUREŞTI – 030018

ROMÂNIA

TEL./FAX. +40-21- 315.92.49

<http://www.chimie.unibuc.ro>

Admitere Licență

23 iulie 2015

**Chimie Organică
Test grilă – Varianta C**

1. (0.6p) Prin amonoxidarea metanului în prezență de Pt la 1000 °C rezultă:

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

2. (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.

3. (0.6p) Dintre compușii 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.

4. (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.

5. (0.6p) Sulfonarea nitrobenzenului conduce la:

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

6. (0.3p) Alegeți afirmația adevărată:

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

14. (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.

15. (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.

16. (0.3p) Prin hidroliza cloroctanului se obține:

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

17. (0.3p) Prin adiția bromului la 2-butenă rezultă:

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

18. (0.3p) Prin hidroliza oxidului de etenă rezultă:

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

19. (0.3p) Acetaldehida se obține prin hidroliza:

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

20. (0.3p) Acetilena:

- A. se mai numește etenă;
- B. este o hidrocarbură aromatică;
- C. se trimerizează la încălzire ($600\text{-}800^{\circ}\text{C}$) în tuburi ceramice și rezultă benzenul;
- D. adiționează ușor apa cu formarea acetonei;
- E. nu se poate oxida.

Răspunsuri corecte – Varianta C:

1. E
2. D
3. B
4. D
5. C
6. A
7. C
8. B
9. A
- 10.B
- 11.C
- 12.C
- 13.D
- 14.B
- 15.C
- 16.B
- 17.D
- 18.A
- 19.A
- 20.C