

Lidhja e kimistëve dhe teknologëve të Maqedonisë

Garat e kimisë për nxënës të arsimit fillor dhe të mesëm



SHIFRA:

(e vendos komisioni pas mbarimit të testimit, këtu dhe në zarf)

GARA RAJONALE E KIMISË

6 Prill 2019

- 1) Testet janë të kapura së bashku me zarf. Në secilin zarf ka fletë në të cilën duhet të shënosh të dhënat tua: emrin dhe mbiemrin, shkollën, mentorin dhe më pas ta mbyllësh (ngjitesh) zarfin.
- 2) Mos shkruaj asnjë shenjë në test, zarf apo hapësirën për vendosjen e shifrës (shifrën e vendos komisioni). Nëse vërehet ndonjë shenjë në test apo zarf, do të diskualifikoheni.
- 3) Zgjidhe testin duke përdorur **stilograf kimik të kaltër**. Përgjigjet e shënuara me laps nuk do të pranohen.
- 4) Për zgjidhjen e testit mund të përdoret kalkulator. Është i ndaluar përdorimi i teksteve shkollore, librave, fletoreve, fletushkave, fletave të zbrazëta, sistemit periodik, telefonit celular, etj. Telefonët celular duhet të lihen në katedër ose jashtë hapësirës ku realizohet testimi.
- 5) Të gjitha të dhënat e nevojshme janë dhënë në test.
- 6) Është e ndaluar çdo bisedë mes garuesve. Nëse ke ndonjë pyetje, atëher testatori duhet ta thërrasë arsimtarin përgjegjës.
- 7) Lexo me vëmendje testin dhe përgjigju sipas kërkesave: me rrethim, me plotësim apo duke shënuar **zgjidhjen në hapësirën e duhur tek detyra. Komisioni do t'i vlerëson vetëm përgjigjet e shënuara në hapësirën e duhur për këtë**, ndërsa do të kontrollohet procedura e zgjidhjes së detyrave. Pjesa e pasme e secilës fletë, e cila është e zbrazët, mund të përdoret për të zgjidhur dhe provuar detyrat, por nuk do të vlerësohet!
- 8) Pikët maksimale që mund të fitohen janë 50. Në pjesën e parë të testit, me rrethimin e njërës nga përgjigjet e dhëna, për përgjigje të saktë fitohen 2 pikë (maksimum 30). Për detyrat e pjesës së dytë mund të fitohet maksimum 20 pikë.
- 9) Gara zgjat 90 minuta. Testet e dorëzuara pas kohës së paraparë nuk do të merren parasysh gjatë kontrollimit.

Ju dëshirojmë punë të mbarë!

Plotëson komisioni

Pjesa e parë: _____

Pjesa e dytë: _____

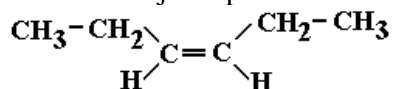
Pikë gjithsej: _____

Kontrolloi (Emri dhe mbiemri)

1. Alkenet fitohen me anë të reaksionit të eliminimit të:

- A. acidit.
- B. hidrogjenit.
- C. ujit.
- D. të gjithë të përmendur më lartë.

2. Emri i këtij komponimi është:



- A. heksen.
- B. *trans*-heks-3-en.
- C. *cis*-heks-3-en.
- D. 1-etil-but-1-en.

3. Cili prejkomponimeve në vijim mund të shërbej si monomer për përfitimin e polimerit?

- A. Benzen.
- B. Toluën.
- C. Vinilbenzen.
- D. Klorobenzen.

4. Teflloni është polimer, ndërsa monomeri i tij është:

- A. tetrafluorobenzen.
- B. tetrafluoroeten.
- C. tetrakloroeten.
- D. fluorurvinili.

5. Reaksioni karakteristik në të cilën merr pjesë benzeni është:

- A. alkilimi.
- B. acilimi.
- C. nitrimi.
- D. të gjithë opsionet e përmendura më lartë.

6. Halogjenimi i etilbenzenit në prani të dritës zhvillohet:

- A. në pozitat orto dhe para të bërthamës së benzenit.
- B. në pozitën meta të bërthamës së benzenit.
- C. në degën anësore (grupi etilik).
- D. reaksioni nuk zhvillohet.

7. Cili prej opsioneve nuk e ka vendin në këtë grupim?

- A. Pirol.
- B. Piridin.
- C. Furan.
- D. Ciklopentan.

8. Antifrizi është tretësirë ujore të:

- A. etanolit.
- B. propanolit.
- C. etan-1,2-diolit.
- D. propan-1,2,3-triolit.

9. Gjatë reaksionit të klorobenzenit me hidroksidin e natriumit fitohet:

- A. hidroksid fenili.
- B. fenol.
- C. benzol.
- D. alkool benzilik.

10. Lidhja mes karbonit dhe oksigjenit në grupin karbonil mund të përshkruhet si:

- A. sp^3-sp^3 .
- B. sp^2-sp^3 .
- C. polare.
- D. jopolare.

11. Me reduktimin e acetoneit fitohet:

- A. propan-1-ol.
- B. propan-2-ol.
- C. metanol dhe etanol.
- D. propanon.

12. Formalin është:

- A. tretësira e metanolit.
- B. tretësira e acetaldehidës.
- C. tretësira e acidit formik.
- D. tretësira e jodoformit.

13. Acidi butanoik mund të fitohet me:

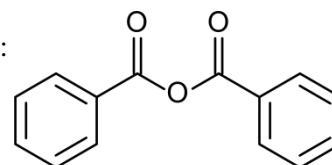
- A. hidrolizën e butilamidës.
- B. oksidimin e butan-1-ol.
- C. oksidimin e oktan-4-onit.
- D. me të gjithë mënyrat e cekura më lartë.

14. Tretësira e acetatit të kaliumit është:

- A. acidike.
- B. neutrale.
- C. bazike.
- D. e ëmbël.

15. Kjo strukturë është e:

- A. benzofenonit.
- B. aspirinës.
- C. benzilanhidruri.
- D. anhidruri i acidit benzoik.



DETYRA

(Shënoni mënyrën e zgjedhjes dhe përgjigjen në vendin e caktuar)
($M(\text{C})=12 \text{ g/mol}$; $M(\text{H})=1 \text{ g/mol}$; $M(\text{O})=16 \text{ g/mol}$; $M(\text{Br})=80 \text{ g/mol}$)

1.a) Përcaktoni formulën molekulare e një komponimi organik me veti acidike, për të cilin me analizë elementare është kuptuar se përmban: $w(\text{C})=60.87\%$ dhe $w(\text{H})=4.35\%$, ndërsa masa molare është më e vogël se 220 g/mol . (3)

PËRGJIGJE: _____

b) Propozoni dhe emërtoni struktura të mundshme (3)

2. 46 g prej një komponimi organik me dendësi 2.05 g/dm^3 (në kushte standarde) digjet tërësisht meç'rast fitohen 88 g dioksid karboni dhe 54 g ujë.

a) Përcaktoni masën molare dhe formulën molekulare të komponimit! (2+2)

PËRGJIGJE: _____

b) Propozoni formula strukturale të mundshme, shënoni emrat e komponimeve të propozuara dhe përcaktoni për cilin komponim bëhet fjalë, duke e pasur parasysh se komponimi nën kushte standarde gjendet në fazën e gaztë! (3)

3. Gjatë reaksionit të bromit me një hidrokarbur, është fituar vetëm një produkt me masë molare 151 g/mol. (2+3+2)

a) Përcaktoni formulën molekulare të hidrokarburit që ka reagu me bromin. Shënoni barazimin e reaksionit.

PËRGJIGJE: _____

b) Propozoni struktura të mundshme për hidrokarburin me formulën e caktuar molekulare dhe emërtoni ato komponime.

c) Cili komponim në reaksion me bromin jep vetëm një produkt?Pse?

PËRGJIGJE: _____

