SLOŽENI ORGANSKI SPOJEVI – ponavljanje i utvrđivanje gradiva

1.Nabroji složene organske spojeve.

2.Kojim postupkom nastaje alkohol etanol?

**A** adicijom vode na eten **B** sintezom ugljikova(IV) oksida i vodika

**C** adicijom vodika na eten **D** sintezom ugljikova(II) oksida i vodika

3.Kojim je postupkom moguće dobiti karboksilne kiseline?

**A** oksidacijom pripadnog alkohola

**B** oksidacijom pripadnog alkana

**C** oksidacijom pripadnog alkena

**D** oksidacijom pripadnog alkina

4. Koja od kemijskih formula predstavlja karboksilnu kiselinu?

**A** H2CO2 **B** C6H12O6 **C** C2H6O **D** H2CO3

5. Koja od kiselina nije karboksilna kiselina?

**A** jabučna **B** klorovodična (solna) **C** octena **D** mravlja (metanska)

6. Koji je naziv karboksilne kiseline čija je sažeta strukturna formula CH3CH2COOH?

**A** metanska **B** mravlja **C** etanska **D** propanska

7. Koje je sustavno ime alkohola glicerola?

**A** propantriol **B** propan-1,2,3-triol **C** 1,2,3-propanol **D** 1,2,3-triolpropan

8.Koji je ion odgovoran za promjenu boje metiloranža u vodenoj otopini octene kiseline?

**A** OH **B** OH+ **C** H3O+ **D** H3O–

9. Koje spojeve dokazujemo biuret-reakcijom?

**A** ulja **B** masti **C** ugljikohidrate **D** proteine

10. Koji se ioni nalaze u vodenoj otopini octene kiseline?

**A** H3O+ + CH3COO- **B** H3O+ + HCOO-

**C** H3O+ + C2H5COO- **D** H3O+ + C4H7COO-

11.Koji spoj dokazujemo Fehlingovom reakcijom?

**A** saharozu **B** celuozu **C** škrob **D** glukozu

12.Koja je od navedenih tvrdnji o enzimima **netočna**?

**A** U kemijskoj reakciji sudjeluje isključivo aktivno mjesto enzima.

**B** Enzimi su po kemijskom sastavu bjelančevine.

**C** Jedan tip enzima može katalizirati više različitih reakcija.

**D** Promjena strukture enzima utječe na gubitak njegove aktivnosti.

13. Koja je od navedenih tvrdnji o enzimima točna?

**A** Tvar na koju enzim djeluje nazivamo aktivnim mjestom.

**B** Enzimi su po kemijskom sastavu ugljikohidrati.

**C** Enzimi iz reakcije izlaze nepromijenjeni.

**D**  Povišenje temperature sustava ne utječe na aktivnost enzima.

**II. Procijeni točnost tvrdnji. Ako misliš da je tvrdnja točna, zaokruži T, a ako misliš da je netočna N.**

1.

Metanol je iznimno otrovan alkohol. **TOČNO NETOČNO**

Metanoati su soli alkohola metanola. **TOČNO NETOČNO**

Etanol je glavni sastojak alkoholnih pića. **TOČNO NETOČNO**

Glicerol je dvovalentni alkohol etan-1,2-diol. **TOČNO NETOČNO**

Alkoholi su tvari koje daju miris prezrelom voću. **TOČNO NETOČNO**

Metanol je moguće prirediti adicijom vode na meten. **TOČNO NETOČNO**

2.

Octena se kiselina s vodom miješa u svakom omjeru. **TOČNO NETOČNO**

Vodena otopina octene kiseline sadrži hidroksidne ione. **TOČNO NETOČNO**

Etil-propanoat je ester alkohola propanola i etanske kiseline. **TOČNO NETOČNO**

Mravlja i octena kiselina razaraju vapnenac. **TOČNO NETOČNO**

Octeno vrenje odvija se uz obilan dotok kisika i djelovanje octenih bakterija. **TOČNO NETOČNO**

80 %-tna otopina octene kiseline naziva se esencija. **TOČNO NETOČNO**

**II. Slovo ispred podataka iz lijevog stupca upiši na crtu ispred odgovarajućeg podatka u desnom stupcu.**

1.

**A** CH3COOH \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ magnezijev formijat

**B** C2H5OH \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ mravlja (metanska) kiselina

**C** (HCOO)2Mg \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ butanol

**D** HCOOH \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ etanska (octena) kiselina

**E** C4H9OH \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ etanol (etilni alkohol)

**F** HCOONa ­­­­\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ natrijev formijat

2.

**A** CH3COOH \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ etanol (etilni alkohol)

**B** C2H5OH \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ mravlja (metanska) kiselina

**C** (HCOO)2Ca \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ butanol

**D** HCOOH \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ etanska (octena) kiselina

**E** C4H9OH \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ kalcijev formijat

**F C**H3COOK ­­­­\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ kalijev acetat