Organska jedinjenja sa kiseonikom

1. Kako se dele alkoholi3

2. Koje vrste C-atoma postoje? Šta su primarni alkoholi?

3. Kako se dele karboksilne kiseline? Šta su karboksilne kiseline?

4. Napisati racionalne formule sledećih molekula:

a) stearinske kiseline; b) propil-butanoata;

3-d-carboxylic-acidv) 2,3-dimetil-heptanala; g) 2,2-dimetil-3-pentanona;

d) palmitinske kiseline; đ) 2,3,4-trimetil-2-heksanola;

e) 2,3-dimetil-oktanala; ž) 2,4-dimetil-3-pentanona.

5. Napisati hemijske jednačine sledećih hemijskih reakcija:

a) dehidratacije 2-butanola;

b) blage oksidacije 2-pentanola;

v) esterifikacije palmitinske kiseline etanolom;

g) dehidratacije 2- pentanola;

d) neutralizacije metanske kiseline kalijum-hidroksidom;

đ) esterifikacije heksanske kiseline butanolom.

6. Koliko mola heksanola je potrebno za reakciju sagorevanja sa 5 mol-a kiseonika?

7. Koliko mola oktanola je potrebno za reakciju sagorevanja u kojoj nastaje 3 mola vode?

8. Odrediti procenat ugljenika u etandikiselini.

9. Odrediti procenat ugljenika u dekanskoj kiselini.

10. Napišite racionalno-strukturne formule sledećih estara: PearFlavor

a) pentil-metanoata;

b) propil-heksanoata;

v) metil-metanoata.

11. Koji sve tipovi veza postoje u natrijum-propanoatu?

12. Koliko mola etanola je potrebno za esterifikaciju 5 mol-a butanske kiseline?

13. Šta se dobija adicijom vodonika na oleinsku kiselinu?

14. Koliko grama natrijum hidroksida treba utrošiti za neutralizaciju 4 mol-a palmitinske kiseline?

15. Koliko mola proizvoda nastaje u reakciji 1,8 g kalijum-hidroksida i dovoljne količine stearinske kiseline?