JEDNOSTAVNI ORGANSKI SPOJEVI – zadatci za ponavljanje gradiva

2. Koji niz molekulskih kemijskih formula označava ugljikovodike iz homolognog niza alkina?

**A** C2H4, CH4, C2H6, C3H4 **B** C2H4, C5H10 , C4H8, C3H6

**C** C2H2, C4H6, C3H4, C5H8  **D** C4H10 , CH4, C3H8, C2H6

3. Koji se plin koristi za ubrzano sazrijevanje nezrelog voća?

**A** C2H6 **B** C2H4  **C** C2H2 **D** CH4

4. Opći zapis 2 XY odgovara opisu empirijske formule za dvije molekule:

**A** etina **B** etena **C** etana **D** metana

5. Koja kombinacija slova otkriva imena ugljikovodika čije molekule sadrže isti broj atoma vodika?

AB BD AC AD BC

**A** butin **B** penten **C** etan **D** propan

6. Koji se ugljikovodik razvija u barama pri razlaganju organskih tvari pa je poznat pod imenom močvarni plin?

**A** metan **B** etan **C** propan **D** butan

7.Koji plinovi čine smjesu ukapljenog plina u čeličnim bocama plinskog plamenika?

**A** C3H8 i C2H4 **B** C3H8 i C4H8 **C** C3H6 i C4H10 D C3H8 i C4H10

8. Koji opis najbolje opisuje promjenu prikazanu jednadžbom kemijske reakcije

CaC2 + 2 H2O → C2H2 + Ca(OH)2?

**A** reakcija kalcijeva karbida i vode **B** reakcija kalcijeva karbonata i vode

**C** nastajanje etena i vapnene vode **D** otapanje kalcijeva karbida u vodi

9. Koji je naziv ugljikovodika čija je sažeta strukturna formula CH3–CH2–CH=CH–CH3?

**A** pent-2-en **B** n-penten **C** pent-3-en **D** 3-penten

1. Jednadžbom kemijske reakcije prikaži gorenje ugljika uz dovoljno zraka. Obavezno piši agregacijska stanja.

**\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

2. Objasni na koji način dokazujemo prisustvo ugljikova(IV) oksida.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

3. Opiši kvalitativan sastav organskih spojeva.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

4. Opiši način dobivanja etina. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

5. Navedi svojstva metana. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

6. Objasni postupak krekiranja

7.Izračunaj maseni udio pojedinih elemenata u propanu.

Rješenje: *w*(C) = \_\_\_\_\_\_\_\_% *w*(H) = \_\_\_\_\_\_\_\_%

8.Izračunaj relativnu molekulsku masu butana.

Rješenje: *M*r(butan) = \_\_\_\_\_\_\_\_

9.Izračunaj masu molekule etena izraženu u daltonima.

10. Relativna molekulska masa jednog spoja iznosi 56. Odredi o kojem je spoju riječ ako znaš da u sastavu tog spoja ima kalcija te da je omjer atoma u spoju 1:1.