Угљоводоници – тест

**1. Označi supstance koje predstavljaju hemijska jedinjenja:**

zemljište

 etan

 ugljenik

 benzin

 propen

**2. Molekulska formula za 2-metil-1-buten je:**

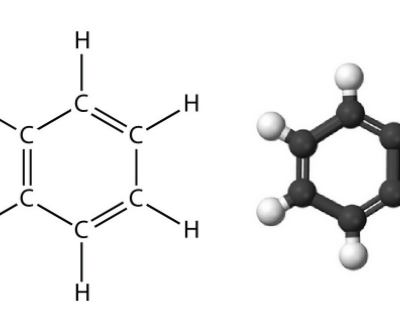
 C4H10  C5H12  C5H10  C4H8

**3. Sagorevanjem 32g metana nastaje:**

 88gCO2  176gCO2  44g CO2  22gCO2

4. Za benzen ne važi tvrđenje:

 izrazito nepolaran



 nerastvoran u vodi

 za njega i njemu slične karakteristična reakcija adicije

 predstavnik aromatičnih jedinjenja

**5. Označi tačnu tvrdnju:**

 Za alkene je karakteristična reakcija supstitucije.

 Alkani sagorevaju do ugljen-dioksida i vode.

 Trostruka veza je funkcionalna grupa alkena.

 U molekulu ugljovodonika nalaze se i atomi kiseonika.

**6. Ugljovodonici sadrže atome sledećih elemenata:**

 C, H, O  C i H  H, O  C i O

**7. Sagorevanjem ugljovodonika oslobađa se energija i na tome se zasniva primena ugljovodonika kao** **goriva:**

 netačno  tačno

8. Koliko grama propina je potrebno da sagori da bi se oslobodilo 0.5mol ugljen-dioksida?

С-12, Н-1, О-16

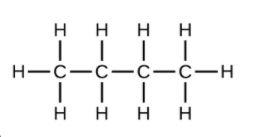
 20  10,2  27,4  6,67

**9. Butan se u domaćinstvu koristi zato što:**

 je gas pri standardnim uslovima.

 reaguje sa kiseonikom uz oslobađanje velike količine toplote

 nije rastvoran u vodi.



 je bezbojna supstanca.

**10. Napiši molekulsku formulu 2-butina:**



**11. Acetilen se koristi za zavarivanje metala zato što:**

 sagorevanjem oslobađa veliku količinu toplote

 ima malu molekulsku masu

 ima malu gustinu

 je u gasovitom agregatnom stanju

**12. Treći član homologog niza alkina je:**

propin

 butin

 buten

 propen

**13. Molekulska formula butena je:**

 C4H8

 C4H4

 C4H6

 C4H10

**14. Molekulska formula za 3.3-dimetil-1-heksin je:**

 C6H12

 C8H16

 C8H14

 C8H20

**15. Koje od sledećih tvrđenja je tačno?**

 svi ugljovodonici su gasoviti

 svi ugljovodonici su tečni

 svi ugljovodonici se rastvaraju u vodi

 ugljovodonici se ne rastvaraju u vodi

**16. Adicijom hlora na 1-buten nastaje:**

 butan

 1.2-dihlorbutan

 1.2-butan

 1.2-dihlorbuten