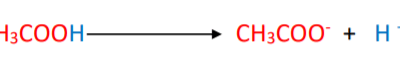
Карбоксилне киселине – тест

**1. Označi funkcionalnu grupu karboksilnih kiselina:**

 -OH  -CONH2  -COOH  -CHO

**2. Prikazana jednačina predstavlja:**



 reakciju elektrolitičke disocijacije

 reakciju karboksilnih kiselina sa karbonatima

 reakciju neutralizacije

 reakciju karboksilnih kiselina sa baznim oksidima

**3. Za kiselinu koja ima 14C, i sve veze u ugljovodoničnom nizu su jednostruke što znači da je zasićen,a** važe sledeće osobine:

 tečnost

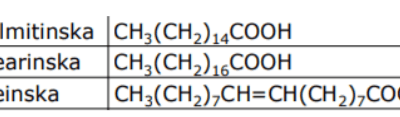
 ne rastvara se u vodi

 rastvara se u vodi

 bez mirisa

 čvrsta supstanca

**4. Prikazani nazivi i formule kiselina odnose se na:**



 više masne kiseline

 polikarboksilne kiseline

 neorganske kiseline

 niže karboksilne kiseline

**5. Kiselina prikazana na slici je primer polikarboksilne kiseline ima naziv etandikiselina ili poznatija kao:**



 oksalna kiselina  mravlja kiselina  sirćetna kiselina  buterna kiselin

**6. Metanska kiselina ima formulu:**

 -COOH

 HCOOH

 CH3CH2COOH

 CH3COOH

**7. U reakciji propanske kiseline i natrijuma nastaje:**

 natrijum-propanoat i voda

 natrijum-propanolat i voda

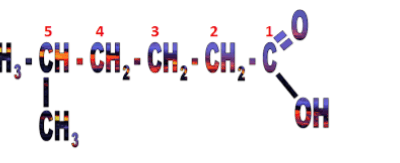
 natrijum-propanoat i vodonik

**8. Karboksilna kiselina prikazana na slici ima naziv:**

 5-metilheptanska kiselina

 2-metilheksanska kiselina

 2-metilpentanska kiselina



 5-metilheksanska kislelina

**9. Sirće je:**

 sirćetna kiselina

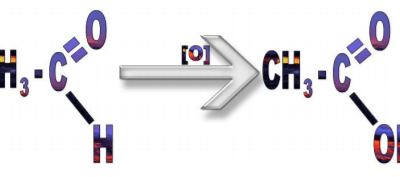
 4-9% rastvor butanske kiseline

 4-9%rastvor propanske kiseline

 4-9% rastvor etanske kiseline

**10. Na slici je prikazana reakcija:**

 metal + karboksilna kiselina



 oksidacije aldehida

 dehidratacije etanola

 karboksilna kiselina + baza

**11. Butanska (buterna) kiselina se:**

 slabo se rastvara u vodi

 samo na temperaturi iznad 20˚C

 dobro rastvara u vodi