**KARBOKSILNE KISELINE**  R-COOH karboksilna skupina

ugljikovodični lanac

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| br.C | ime | strukturna formula | sažeta str.f. | Mr/svojstva |
| 1 | metan k.  (mravlja) |  |  | ose, mravi,pčele,koprive,,topi metale, dobro se miješa s vodom |
| 2 | etan k.  (octena) |  |  | topi metale, dobro se miješa s vodom, konzervans za povrće, u salatu se dodaje radi ubijanja bakterija  3-9%ocat  80%esencija  100% ledena |
| 3 | propan k. |  |  | konzervans |
| 4 | butan k.  (maslačna) |  |  | pokvareni maslac,znoj |

svojstva:

**1)dobro se miješaju s vodom**

**2) mogu otopiti metale**

Zn + CH3COOH

Mg + HCOOH

soli imaju nastavk OAT

**3) neutraliziraju lužine (kis.+luž=sol i voda)**

NaOH + HCOOH

Mg(OH)2 + CH3COOH

Ca(OH)2 + CH3CH2COOH

**4) mogu otopiti vapnenac**

(čišćenje „ kamenca“ s octom)

**CaCO3 + CH3COOH**

**5) reakcija sode bikarbone i octa ( u kemiji se radi dobivanja CO2)**

**NaHCO3 + CH3COOH**

**ESTERI**

**R-O-R**

kuhanjem karboksilne kis i alkohola uz dodatka H2SO4 (oduzima vodu-katalizator)nastaje ester

karb.kis + alkohol-----------------------------ester + voda