

# Sadržaj

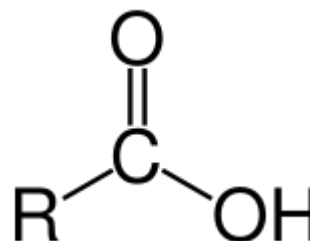
1. Uvod.....	2
2. Monokarboksilne kiseline.....	3
2.1. Fizičke osobine monokarboksilnih kiselina.....	3
2.2. Hemijske osobine monokarboksilnih kiselina.....	3
2.3. Sinteza monokarboksilnih kiselina.....	3
2.4. Nomenklatura organskih kiselina.....	5
2.5. Aromatske monokarboksilne kiseline.....	5
2.6. Predstavnici zasićenih monokarboksilnih kiselina.....	6
2.7. Nezasićene monokarboksilne kiseline.....	9
2.8. Predstavnici nezasićenih monokarboksilnih kiselina.....	9
3. Zasićene dikarboksilne kiseline.....	11
3.1. Predstavnici zasićenih dikarboksilnih kiselina.....	13
4. Nezasićene dikarboksilne kiseline.....	16
5. Aromatične karboksilne kiseline.....	17
5.1. Predstavnici aromatičnih karboksilnih kiselina.....	17
6. Zaključak.....	19
7. Literatura.....	20

# 1. Uvod

**Karboksilne kiseline** su organske kiseline opšte formule R-COOH, pri čemu je R-ugljikovodični lanac, a -COOH **karboksilna grupa** karakteristična za sve karboksilne kiseline.

Karboksilne kiseline mogu biti mono-, di- i poli-karboksilne kiseline, zavisno od broja -COOH grupa. Dele se na aciklične, tj. **zasićene** i **nezasićene** i **ciklične** (cikloalkanske, aromatične i terpenke). Karboksilne kiseline su slabe kiseline iako imaju oštar i neugodan miris.

Karboksilne kiseline se imenuju tako da se ispred nastavka *-ska kiselina* doda ime alkana zavisno od broja ugljikovih atoma. Tako će na primer kiselina s tri C atoma po alkanu propanu biti imenovana *propanska kiselina* iako je njeno puno češće korišćeno ime *propionska* ili *mlečna kiselina* (jer je nalazimo u mleku).

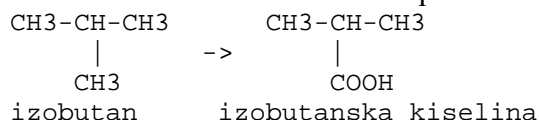


Strukturalna formula karboksilne kiseline

Karboksilnih kiselina ima mnogo. Najjednostavniji niz karboksilnih kiselina gradi se prema homolognom nizu alkana. Kao primer, prve četiri (po broju atoma ugljika) su:

- 1C - metanska kiselina (mravlja kiselina) sažeta strukturalna formula (ssf): HCOOH, nalazi se kod mrava.
- 2C - etanska kiselina (octena kiselina) ssf: CH<sub>3</sub>COOH, nalazi se u sirćetu.
- 3C - propanska kiselina (propionska ili mlečna kiselina) ssf: CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>COOH, nalazi se u mleku.
- 4C - butanska kiselina (maslačna kiselina) ssf: CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>COOH, nalazi se u užeglom maslacu ili ljudskom znoju.

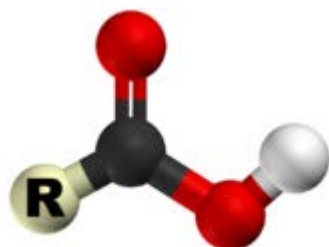
Isto važi i za izomere. Npr. iz izobutana se gradi odgovarajuća izobutanska kiselina



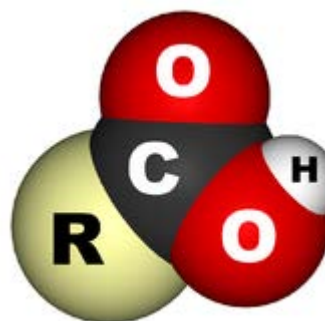
Pri tome treba imati u vidu da je strukturalna karboksilne grupe -COOH u stvari:



Štapićasti model karboksilne kiseline



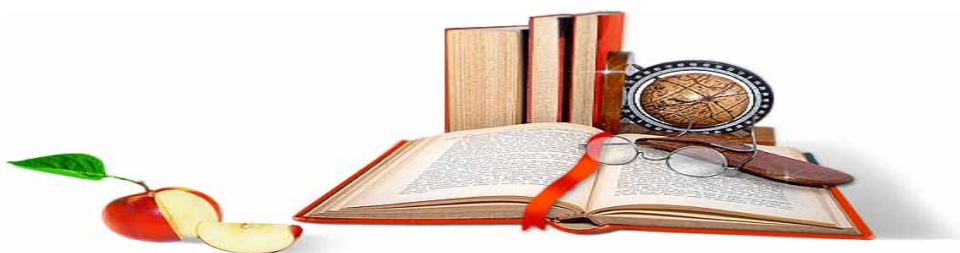
Kalotni model karboksilne kiseline



**---- OSTATAK TEKSTA NIJE PRIKAZAN. CEO RAD MOŽETE  
PREUZETI NA SAJTU [WWW.MATURSKI.NET](http://WWW.MATURSKI.NET) ----**

**[WWW.SEMINARSKIRAD.ORG](http://WWW.SEMINARSKIRAD.ORG)  
RAZMENA LINKOVA - RAZMENA RADOVA  
RADOVI IZ SVIH OBLASTI, POWERPOINT PREZENTACIJE I DRUGI EDUKATIVNI MATERIJALI.**

**[WWW.SEMINARSKIRAD.ORG](http://WWW.SEMINARSKIRAD.ORG)  
[WWW.MAGISTARSKI.COM](http://WWW.MAGISTARSKI.COM)  
[WWW.MATURSKIRADOVI.NET](http://WWW.MATURSKIRADOVI.NET)**



NA NAŠIM SAJTOVIMA MOŽETE PRONAĆI SVE, BILO DA JE TO [SEMINARSKI](#), [DIPLOMSKI](#) ILI [MATURSKI](#) RAD, POWERPOINT PREZENTACIJA I DRUGI EDUKATIVNI MATERIJAL. ZA RAZLIKU OD OSTALIH MI VAM PRUŽAMO DA POGLEDATE SVAKI RAD, NJEGOV SADRŽAJ I PRVE TRI STRANE TAKO DA MOŽETE TAČNO DA ODABERETE ONO ŠTO VAM U POTPUNOSTI ODGOVARA. U BAZI SE NALAZE [GOTOVI SEMINARSKI, DIPLOMSKI I MATURSKI RADOVI](#) KOJE MOŽETE SKINUTI I UZ NJIHOVU POMOĆ NAPRAVITI JEDINSTVEN I UNIKATAN RAD. AKO U [BAZI](#) NE NAĐETE RAD KOJI VAM JE POTREBAN, U SVAKOM MOMENTU MOŽETE NARUČITI DA VAM SE IZRADI NOVI, UNIKATAN SEMINARSKI ILI NEKI DRUGI RAD RAD NA LINKU [IZRADA RADOVA](#). PITANJA I ODGOVORE MOŽETE DOBITI NA NAŠEM

[FORUMU](#) ILI NA [maturskiradovi.net@gmail.com](mailto:maturskiradovi.net@gmail.com)