

Drodzy uczniowie, na ten tydzień proszę zapoznać się z tematami:

Szereg homologiczny kwasów karboksylowych – podręcznik papierowy lub epodręcznik.

<https://epodreczniki.pl/a/kwasy-karboksylowe---budowa/DpOlnp83W>

Poznajemy właściwości kwasu metanowego - podręcznik papierowy lub epodręcznik.

<https://epodreczniki.pl/a/kwasy-karboksylowe---budowa/DpOlnp83W>

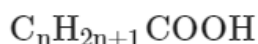
Lekcja

Temat: Szereg homologiczny kwasów karboksylowych.

Notatka do zeszytu:

Kwasami karboksylowymi nazywamy pochodne węglowodorów, w których cząsteczkach atom wodoru zastąpiono grupą funkcyjną karboksylową -COOH.

Jeżeli kwas karboksylowy jest pochodną alkanu i zawiera w cząsteczce jedną grupę karboksylową, to możemy zapisać jego wzór ogólny:



Nazwa systematyczna	Nazwa kwasu zwyczajowa	Wzory grupowe	
kwas metanowy	kwas mrówkowy	HCOOH	
kwas etanowy	kwas octowy	CH ₃ COOH	CH ₃ -COOH
kwas propanowy	kwas propionowy	C ₂ H ₅ COOH	CH ₃ -CH ₂ -COOH
kwas butanowy	kwas masłowy	C ₃ H ₇ COOH	CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -COOH

Lekcja

Temat: Poznajemy właściwości kwasu mrówkowego.

Notatka do zeszytu:

1. Wzór sumaryczny kwasu mrówkowego: HCOOH.
2. Kwas mrówkowy (kwas metanowy) jest zawarty w jadzie mrówek i pszczoł. Spotykamy go również w soku komórkowym włosków pokrzywy oraz w igliwiu świerkowego.
3. Właściwości fizyczne kwasu mrówkowego;
 - bezbarwna ciecz;
 - dobrze rozpuszcza się w wodzie.
4. Właściwości chemiczne kwasu mrówkowego:
 - ma ostry, duszący zapach;
 - ulega dysocjacji jonowej, ma odczyn kwasowy

- $\text{HCOOH} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{HCOO}^- + \text{H}^+$
- reaguje z aktywnymi metalami, tlenkami metali, zasadami, saolami.

5. Zastosowanie:

- produkcja barwników;
- przemysł włókienniczy;
- garbowanie skór;
- środek bakteriobójczy.

Praca domowa (w zeszytcie – sprawdzę po powrocie do szkoły)

1. Zapisz wzór sumaryczny, strukturalny i półstrukturalny kwasu propanowego i pentanowego (walerianowego).