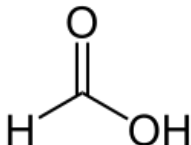


Temat: Kwas metanowy

Przepisz do zeszytu notatkę:

Kwas metanowy zwany jest zwyczajowo kwasem mrówkowym, wzór sumaryczny kwasu mrówkowego HCOOH, wzór strukturalny:



Właściwości:

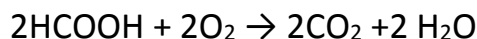
1. Fizyczne:

- Ciecz
- Bezbarwna
- Bardzo dobrze rozpuszcza się w wodzie

2. Chemiczne:

- Ma ostry, duszący zapach
 - Trujący
- Ulega reakcji spalania
- Ulega reakcji dysocjacji jonowej
- Ulega reakcji z aktywnymi metalami, tlenkami metali i zasadami

Reakcja spalania całkowitego:



Reakcja dysocjacji:

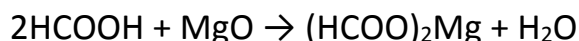
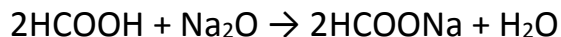


Reakcje z metalami aktywnymi:

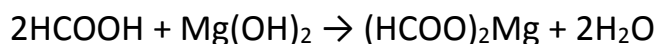
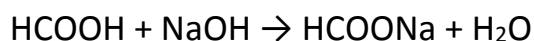
$2\text{HCOOH} + 2\text{Na} \rightarrow 2\text{HCOONa} + \text{H}_2$, HCOONa jest to sól o nazwie metanian sodu lub mrówczan sodu

$2\text{HCOOH} + \text{Mg} \rightarrow (\text{HCOO})_2\text{Mg} + \text{H}_2$, $(\text{HCOO})_2\text{Mg}$ metanian magnezy lub mrówczan magnezu

Reakcje z tlenkami metalami:



Reakcje z zasadami:



Napisz w zeszytu przedmiotowym zastosowanie kwasu mrówkowego.