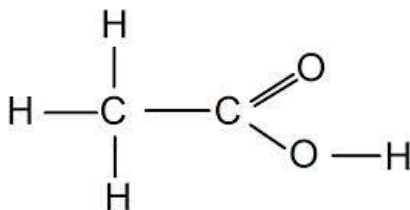


Temat: Kwas etanowy

Przepisz do zeszytu notatkę:

Kwas etanowy zwany jest zwyczajowo kwasem octowym, wzór sumaryczny kwasu octowego CH_3COOH , wzór strukturalny:



Właściwości:

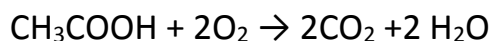
1. Fizyczne:

- Ciecz
- Bezbarwna
- ostry, duszący zapach
- bardzo dobrze rozpuszcza się w wodzie i większości rozpuszczalników organicznych

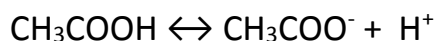
2. Chemiczne:

- żrący
- Ulega reakcji spalania
- Ulega reakcji dysocjacji jonowej
- Ulega reakcji z aktywnymi metalami, tlenkami metali i zasadami

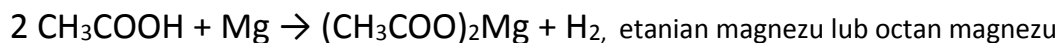
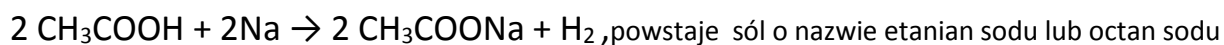
Reakcja spalania całkowitego:



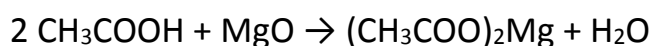
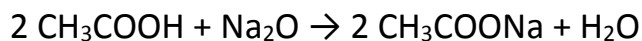
Reakcja dysocjacji:



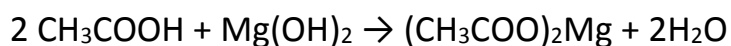
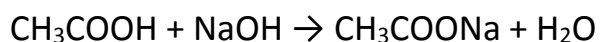
Reakcje z metalami aktywnymi:



Reakcje z tlenkami metalami:

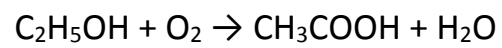


Reakcje z zasadami:



Otrzymywanie kwasu octowego:

Kwas octowy powstaje w procesie fermentacji octowej, w wyniku utlenienia alkoholu etylowego pod wpływem powietrza i bakterii octowych :



Napisz w zeszycie przedmiotowym zastosowanie kwasu mrówkowego.