

Klasa 8a i 8b – CHEMIA lekcja z dnia 12. 05.2020 r.

Temat : **Kwas metanowy - jego właściwości i zastosowanie.**

Cel: Poznasz właściwości oraz zastosowanie kwasu metanowego.

Zapoznaj się z materiałem lekcji zawartym w podręczniku str. 161-163

NOTATKA

WYSTĘPOWANIE

Kwas metanowy występuje w liściach pokrzyw, jadzie mrówek i nie których gatunków pokrzyw.

Jest to substancja, z którą trzeba obchodzić się ostrożnie i odpowiedzialnie.

WZORY I NAZWA

Kwas metanowy- nazwa systematyczna

Kwas mrówkowy – nazwa zwyczajowa

HCOOH – wzór sumaryczny

H – COOH wzór półstrukturalny

Narysuj samodzielnie - wzór strukturalny

DYSOCJACJA JONOWA

Związek ten ulega dysocjacji jonowej.

Pamiętasz, że takie substancje nazywamy elektrolitami. Jakie jony powstają w tym procesie?

Oczywiście kation wodoru H⁺ i anion reszty kwasowej HCOO⁻.

Ważne: **Zwróć uwagę, że kationem staje się wodór z grupy karboksylowej!**

Równanie reakcji dysocjacji jonowej;



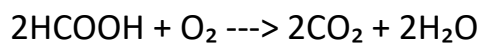
kwas metanowy

kation wodoru

anion metanianowy lub mrówczanowy



REAKCJA SALANIA



WŁAŚCIWOŚCI HCOOH

Przepisz z tabeli podręcznik str. 162



ZASTOSOWANIE

- składnik szamponów przeciwłupieżowych;
- konserwacja karmy;
- środek do zmiękczenia skór
- leki przeciwreumatyczne;
- zwalczanie pasożytów pszczoł.

ZADANIE DOMOWE

1. Rozwiąż zadanie 3 ze strony 163 podręcznika.

2. Do czego kwas mrówkowy służy pokrzywie?

Zadania nie wysyłamy!!

NAUCZ SIĘ NOWEGO MATERIAŁU!