

Klasa 8a i 8b – CHEMIA lekcja z dnia 18. 05.2020 r.

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

Cel: Poznasz właściwości oraz zastosowanie kwasu etanowego.

PROSZĘ OBEJRZEĆ a ZROZUMIESZ TEMAT I ZOBACZYSZ DOŚWIADCZENIA !!

<https://www.youtube.com/watch?v=UBlkaYeVMlI>

Zapoznaj się z materiałem lekcji zawartym w podręczniku str. 164-168

NOTATKA

WZORY I NAZWA

Kwas etanowy- nazwa systematyczna

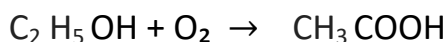
Kwas octowy – nazwa zwyczajowa

CH_3COOH – wzór sumaryczny

$\text{CH}_3 - \text{COOH}$ wzór półstrukturalny

Narysuj samodzielnie - wzór strukturalny

OTRZYMYWANIE W PROCESIE FERMENTACJI OCTOWEJ



etanol + tlen \rightarrow kwas etanowy = octowy

Fermentacja octowa – proces utleniania etanolu pod wpływem enzymów wytwarzanych przez bakterie octowe, produktem jest kwas etanowy.

DYSOCJACJA JONOWA

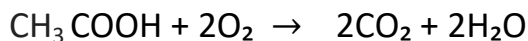
Związek ten ulega dysocjacji jonowej.

Oczywiście kation wodoru H^+ i anion reszty kwasowej $\text{C H}_3 \text{COO}^-$

Równanie reakcji dysocjacji jonowej;



REAKCJA SALANIA

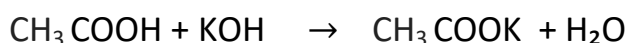


REAKCJA KWASU ETANOWEGO

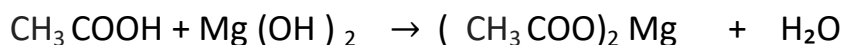
Kwasy organiczne reagują tak, samo jak kwasy nieorganiczne tworząc sole.

Reakcja z wodorotlenkami (zasadami)

kwas + wodorotlenek → sól



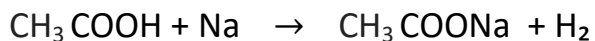
Kwas etanowy + zasada potasowa → etanian potasu lub octan potasu



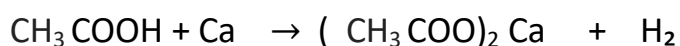
etanian magnezu lub octan magnezu

Reakcja z metalami

kwas + metal → sól + wodór



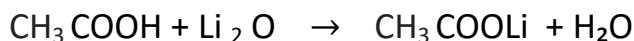
Kwas etanowy + sól → etanian sodu + wodór



etanian wapnia

Reakcja z tlenkami metalami

kwas + tlenek metalu → sól + woda



Kwas etanowy + tlenek litu → etanian litu + woda



kwas etanowy + tlenek miedzi (II) → etanian miedzi (II) + woda

WŁAŚCIWOŚCI CH_3COOH
Przepisz z tabeli podręcznik str. 167

ZASTOSOWANIE

- tworzywa sztuczne
- barwniki
- otrzymywanie substancji zapachowych
- produkcja rozpuszczalników
- konserwowanie potraw – ocet

ZADANIE DOMOWE

Zadanie 1

Zapisz równia reakcji kwasu etanowego z:

- glinem
- wodorotlenkiem wapnia
- tlenkiem litu

Zadanie 2

Zapisz reakcję otrzymywania octanu cynku i dobierz współczynniki stechiometryczne.

TERMIN 19.05.2020r. wysłać na adres mail.