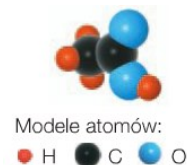
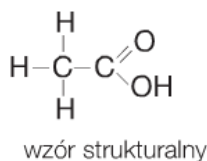


Uczniu, proszę o przepisanie do zeszytu i zrealizowanie poleceń.

Temat: Kwas etanowy – nauczanie zdalne.

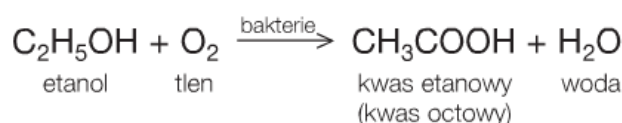
17 marca 2020r.

Kwas etanowy (nazwa zwyczajowa **octowy** - CH_3COOH), to drugi związek w szeregu homologicznym kwasów karboksylowych.



Kwas etanowy można otrzymać w wyniku **fermentacji octowej**.

Fermentacja octowa to złożony proces, który polega na utlenianiu etanolu do kwasu etanowego (kwasu octowego) pod wpływem enzymów wytwarzanych przez bakterie octowe. Proces fermentacji przedstawia poniższe równanie reakcji:



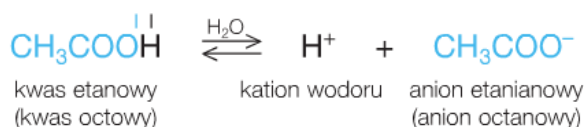
Właściwości kwasu (etanowego) octowego:

- ciecz
- bezbarwna
- dobrze rozpuszcza się w wodzie
- ma charakterystyczny zapach
- wykazuje odczyn kwaśny
- ulega dysocjacji jonowej
- ulega reakcjom spalania
- reaguje z metalami aktywnymi, tlenkami metali i zasadami tworząc sole

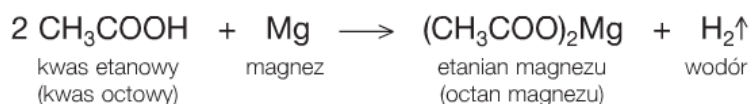
Zastosowanie kwasu etanowego (octowego):

- używany jest do konserwowania potraw
- używany jest do produkcji tworzyw sztucznych, barwników
- stosuje się go w farmacji np. do wytwarzania aspiryny
- stosuje się go do produkcji taśm filmowych

Reakcja dysocjacji jonowej kwasu etanowego:

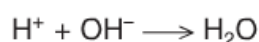
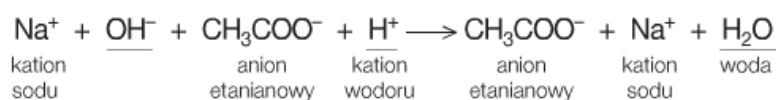
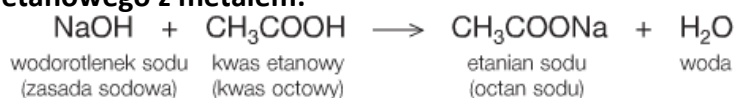


Reakcja syntezy kwasu etanowego z metalem:

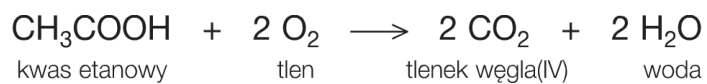


Produktem reakcji jest sól etanian magnezu (nazwa zwyczajowa octan magnezu).

Reakcja syntezy kwasu etanowego z metalem:



Reakcja spalania kwasu etanowego:



Jak tworzyć nazwy soli kwasów karboksylowych:

Nazwy soli kwasów karboksylowych tworzy się podobnie jak nazwy soli tlenowych kwasów nieorganicznych (patrz. str. 61 – podręcznik). Do nazwy reszty kwasowej dodaje się nazwę metalu i uwzględnia jego wartościowość jeśli metal w związkach chemicznych przyjmuje różne wartości, np.:

nazwa kwasu karboksylowego	nazwa soli	
kwas metan owy (kwas mrówkowy)	metan ian... (mrówczan...)	$\begin{array}{c} \quad \\ \text{HCOO} \text{Na} \\ \text{metan} \text{ian} \text{ sodu} \end{array}$
kwas etan owy (kwas octowy)	etan ian... (octan...)	$\begin{array}{c} \quad \\ (\text{CH}_3\text{COO})_2 \text{Cu} \\ \text{etan} \text{ian} \text{ miedzi(II)} \end{array}$
kwas butan owy (kwas masłowy)	butan ian... (maślan...)	

Wykonaj zad.2 str. ~~178~~168 !!!