

Drodzy Uczniowie!

W związku z tym, iż w tym tygodniu kończymy zagadnienie **Kwasów karboksylowych**, w przyszłym tygodniu prześlę do każdego z Was link z zadaniami do wykonania, które zamieściłam w formie krótkiego Formularza. Zatem proszę Was o powtórzenie materiału odnośnie kwasów karboksylowych. **Pamiętajcie również, że Wasza praca domowa podlega ocenie i proszę przesyłać na mój adres e-mail zaległe prace.**

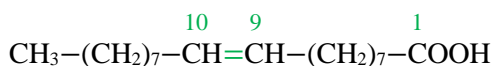
1. Proszę zapisać w zeszycie kolejny temat lekcji:

Temat 1: Wyższe kwasy karboksylowe – część druga.

2. Pod tematem lekcji, proszę sporządzić następującą notatkę:

Kwas oleinowy jest **związkiem nienasyconym**, ponieważ w jego cząsteczce występuje jedno **wiązanie podwójne** pomiędzy **9 a 10 atomem węgla**.

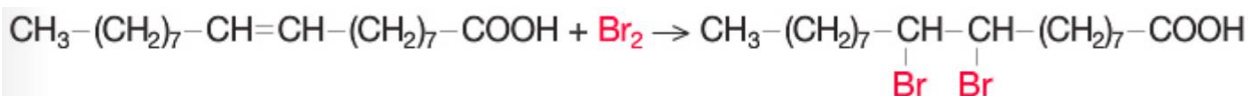
Wzór półstrukturalny kwasu oleinowego:



1. Reakcja wyższych kwasów karboksylowych z wodą bromową lub nadmanganianem (VII) potasu.

(Proszę obejrzeć poniższy filmik: <https://www.youtube.com/watch?v=XraQma5EcnA>)

Kwas oleinowy reaguje z wodą bromową (Br₂), ponieważ w swojej cząsteczce posiada wiązanie wielokrotne. W wyniku tej reakcji następuje „rozerwanie” wiązania podwójnego między 9 a 10 atomem węgla w cząsteczce kwasu i zachodzi **reakcja przyłączania** bromu do kwasu oleinowego, zgodnie z poniższym równaniem:



2. Reakcja wyższych kwasów karboksylowych z magnezem i tlenkiem miedzi (II).

(Proszę obejrzeć poniższy filmik: <https://www.youtube.com/watch?v=aCINTaD8yJI>)

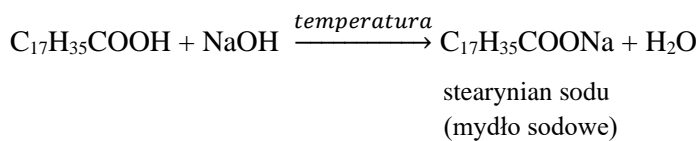
Wyższe kwasy karboksylowe nie reagują z metalami i tlenkami metali.

3. Reakcja kwasu stearynowego z zasadą sodową.

Proszę obejrzeć poniższy filmik:

http://chomikuj.pl/Preview.ashx?e=8yvDbuYGOtG6hGepI2NsXpX_bc1weR2bnyATO7XvzaIoE7CcczPW1mSeEgT4VwpW&pv=2

Kwas stearynowy, podobnie jak kwasy palmitynowy i oleinowy, reaguje z zasadą sodową. Produktami tych reakcji są **mydła** (stearynian sodu) i wodę.



Mydła są to sole wyższych kwasów karboksylowych.

3. W ramach pracy domowej, proszę wykonać **zadanie 2 i 4 ze str. 173 z podręcznika**. Zdjęcie pracy domowej proszę przesłać na mój adres e-mail: adka367@interia.eu do niedzieli (17.05.2020).

14.05.2020

1. Proszę zapisać w zeszycie kolejny temat lekcji:

Temat 2: Porównanie właściwości kwasów karboksylowych.

2. Pod tematem lekcji, do zeszytu proszę przerysować poniższą tabelkę:

	Liczba atomów węgla w cząsteczce	Stan skupienia	Zapach	Palność	Aktywność chemiczna	Rozpuszczalność w wodzie	Łatwość dysocjacji jonowej
Niższe kwasy karboksylowe	$1 \leq n \leq 3$	ciecze	ostry	są palne	↑	↑	↑
Kwasy karboksylowe o średniej długości łańcucha	$4 \leq n \leq 10$	ciecze oleiste	nieprzyjemny		rośnie	↑	↑
Wyższe kwasy karboksylowe	$n \geq 11$	substancje stałe (wyjątek: kwas oleinowy)	delikatny		↓	↓	↓

3. W ramach pracy domowej, proszę wykonać **zadanie 3 ze str. 176 z podręcznika**. Zdjęcie pracy domowej proszę przesłać na mój adres e-mail: adka367@interia.eu do niedzieli (17.05.2020).

Pozdrawiam Was serdecznie i życzę dużo zdrowia!