

Zajęcia z 05.05.2020r.

**Temat: Właściwości kwasu metanowego i kwasu etanowego.**

Przesyłam zdjęcie z tabelą szeregu homologicznego kwasów karboksylowych. Proszę sprawdzić poprawność zapisów w zeszycie.

SZEREG HOMOLOGICZNY KWASÓW KARBOKSYLOWYCH						
NAZWA SYSTEMATYCZNA	NAZWA ZWYCZAJOWA	WZÓR SUMARYCZNY	WZÓR STRUKTURALNY (KRESKOWY)	WZÓR PÓBSTRUKTURALNY	WZÓR PÓBSTRUKTURALNY UPROSZCZONY	WZÓR GERUPOWY
KWAS METANOWY	KWAS MROSIKOWY	HCOOH	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{H}-\text{C}-\text{OH} \end{array}$	H-COOH	—	HCOOH
KWAS ETANOWY	KWAS OCTOWY	CH <sub>3</sub> COOH	$\begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{H}-\text{C}-\text{C} \begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{OH} \end{array} \\   \\ \text{H} \end{array}$	CH <sub>3</sub> -COOH	— •	CH <sub>3</sub> COOH
KWAS PROPANOWY	KWAS PROPIONOWY	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> COOH	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\   \quad   \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{C} \begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{OH} \end{array} \\   \quad   \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -COOH	—	
KWAS BUTANOWY	KWAS MASŁOWY	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> COOH	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \\   \quad   \quad   \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{C} \begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{OH} \end{array} \\   \quad   \quad   \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -COOH	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -COOH	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> COOH
KWAS PENTANOWY	KWAS WALERIANOWY	C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> COOH	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \\   \quad   \quad   \quad   \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{C} \begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{OH} \end{array} \\   \quad   \quad   \quad   \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -COOH	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -COOH	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> COOH
KWAS HEKSANOWY	—	C <sub>5</sub> H <sub>11</sub> COOH	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \\   \quad   \quad   \quad   \quad   \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{C} \begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{OH} \end{array} \\   \quad   \quad   \quad   \quad   \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -COOH	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -COOH	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> COOH
KWAS HEPTANOWY	—	C <sub>6</sub> H <sub>13</sub> COOH	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \\   \quad   \quad   \quad   \quad   \quad   \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{C} \begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{OH} \end{array} \\   \quad   \quad   \quad   \quad   \quad   \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -COOH	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -COOH	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> COOH
KWAS OKTANOWY	—	C <sub>7</sub> H <sub>15</sub> COOH	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \\   \quad   \quad   \quad   \quad   \quad   \quad   \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{C} \begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{OH} \end{array} \\   \quad   \quad   \quad   \quad   \quad   \quad   \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -COOH	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> -COOH	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> COOH

Proszę przeczytać tematy z podręcznika strony od 161 do 168.

Następnie proszę zrobić w zeszycie notatkę według punktów:

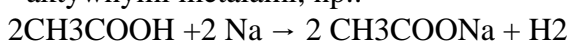
1. Właściwości kwasu metanowego, równanie dysocjacji jonowej kwasu i nazwy jonów, równanie całkowitego spalania kwasu.
2. Proces fermentacji octowej, równanie tego procesu.
3. Właściwości kwasu etanowego, równanie dysocjacji jonowej kwasu i nazwy jonów, równanie całkowitego spalania kwasu.

Poniżej podałam Wam czwarty punkt, który tylko należy przepisać do zeszytu.

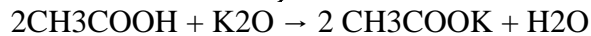
(Przypominam, że duże cyfry pisane w środku wzoru lub po prawej stronie symbolu są nieprawidłowe, piszemy tak tylko teraz w czasie zdalnego nauczania. Na prawdę powinniśmy pisać to małymi cyframi w dołu z prawej strony symbolu. Duże cyfry stojące przed wzorem to współczynniki stechiometryczne i one są zawsze pisane dużymi cyframi.)

4. Kwas etanowy, podobnie jak kwasy nieorganiczne, tworzy sole, reagując z:

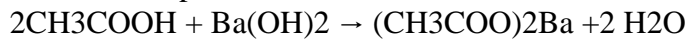
- aktywnymi metalami, np.:



- tlenkami metali, np.:



- zasadami, np.:



5. Zasady tworzenia nazw soli kwasów karboksylowych.

### UWAGA

Osoby chętne do pisania poprawy sprawdzianu z działu „SOLE” (który pisaliśmy w sposób tradycyjny jeszcze w szkole) proszę o zgłoszenie mi mailem, że chcą go pisać do 06 maja 2020r. do godziny 15.00. Poprawa będzie w postaci quizu i odbędzie się 08.05.2020r. o godzinie 16.00 i będzie trwać do 16.20. Będziecie musieli odpowiedzieć na 15 pytań. Tylko jedna odpowiedź jest prawdziwa. W quizie nie będzie zadań obliczeniowych. Aby wziąć udział w quizie należy wejść na stronę <https://quizizz.com/join/>, kody prześlę Wam przed 16.00 na podane przez Was maile. W grze konieczne jest podanie imienia i nazwiska pisanego łącznie, bez spacji i dodatkowych znaków, tylko takie prace będą oceniane.