

Zalecenia:

1. Przepisz temat lekcji do zeszytu
2. Przepisz lub wklej notatkę, którą Wam przygotowałam
3. Rozwiąż zadania w ćwiczeniach
- 4.

TEMAT: WŁAŚCIWOŚCI KWASÓW KARBOKSYLOWYCH

Niższe kwasy karboksylowe, to kwasy zawierające od 1 - 10 atomów węgla w cząsteczce. Wraz ze wzrostem wielkości cząsteczki wzrastają temperatury topnienia i wrzenia kwasów karboksylowych.

Niższe kwasy karboksylowe są cieczami o ostrym zapachu, kwasy o średniej wielkości są oleistymi cieczami o przykrej woni.

Niższe kwasy karboksylowe bardzo dobrze rozpuszczają się w wodzie i ulegają reakcji dysocjacji. np.:

Kwasy karboksylowe są aktywnymi chemicznie związkami, a ich właściwości chemiczne wynikają z obecności grupy karboksylowej.

Aktywność chemiczna kwasów maleje ze wzrostem długości łańcucha węglowego.

Kwasy karboksylowe reagują z zasadami, tlenkami metali i metalami tworząc sole.

ZADANIE DOMOWE

Na podstawie prezentacji, która znajduje się pod adresem:

<https://docs.google.com/presentation/d/1mBtZW5-5w8gp08PO0phtESmRPCngZF-bIO5-0PmWnEc/edit?usp=sharing> wykonaj zadania.

Zadanie 1

Uzupełnij tabelę

Nazwa	Wzór sumaryczny	Wzór strukturalny
kwasy butanowy		
	C ₅ H ₁₁ COOH	
		$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{C} = \text{O} \\ \\ \text{OH} \end{array}$

zad. 2

Podaj nazwę, wzór sumaryczny i strukturalny:

- kwasu o 4 at. węgla w cząsteczce

zad. 3

Napisz równania reakcji spalania całkowitego:

- a. kwasu propanowego

Odpowiedzi proszę wysłać na mojego emaila: pyzios@op.pl