

Witam,

Zapiszcie temat lekcji: **Powtórzenie wiadomości o pochodnych węglowodorów.**

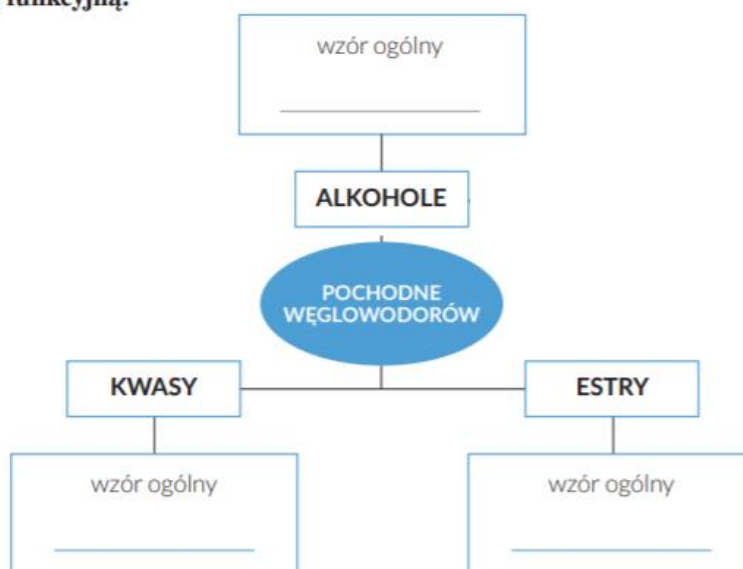
Cele lekcji:

- Uporządkowanie wiadomości i ćwiczenie umiejętności dotyczących pochodnych węglowodorów.

Powtórzenie wiadomości jest na dwie godziny lekcyjne. Na dzisiejszej lekcji rozwiąż 3 zadania. W razie trudności proszę o kontakt na Messenger.

Sprawdzian wiadomości będzie 18 maja o godzinie 9:00.

1. Uzupełnij schemat podziału pochodnych węglowodorów. Wpisz w wyznaczone miejsca wzory ogólne i podkreśl w nich grupę funkcyjną.



2. W tabeli podano wzory różnych związków chemicznych. Napisz ich nazwy i zaznacz właściwe litery, którymi oznaczono grupy pochodnych.

A. alkohol B. . kwas karboksylowy C. ester

Wzór związku	Nazwa	Rodzaj pochodnej
HCOOH		A <input type="checkbox"/> B <input type="checkbox"/> C <input type="checkbox"/>
C ₃ H ₅ (OH) ₃		A <input type="checkbox"/> B <input type="checkbox"/> C <input type="checkbox"/>
CH ₃ OH		A <input type="checkbox"/> B <input type="checkbox"/> C <input type="checkbox"/>
HCOOC ₂ H ₅		A <input type="checkbox"/> B <input type="checkbox"/> C <input type="checkbox"/>
CH ₃ COOH		A <input type="checkbox"/> B <input type="checkbox"/> C <input type="checkbox"/>
CH ₃ COOCH ₃		A <input type="checkbox"/> B <input type="checkbox"/> C <input type="checkbox"/>
C ₁₇ H ₃₃ COOH		A <input type="checkbox"/> B <input type="checkbox"/> C <input type="checkbox"/>
C ₂ H ₅ OH		A <input type="checkbox"/> B <input type="checkbox"/> C <input type="checkbox"/>

- 3 Do każdej nazwy związku chemicznego dopasuj właściwości i przykład zastosowania. Pod każdą wielką literą wpisz odpowiednie cyfrę i małą literę.

NAZWA ZWIĄZKU CHEMICZNEGO

- | | | |
|-------------|------------------|--------------------|
| A) metanol | D) metyloamina | G) kwas stearynowy |
| B) etanol | E) kwas octowy | H) octan etylu |
| C) glicerol | F) kwas mrówkowy | |

WŁAŚCIWOŚCI

- | | |
|---|--|
| 1) toksyczny gaz o ostrym, nieprzyjemnym zapachu; jego wodny roztwór ma odczyn zasadowy | 6) białe ciało stałe, palne, praktycznie nierozpuszczalne w wodzie; reaguje z zasadami w podwyższonej temperaturze, w wyniku czego tworzy sole zwane mydlami |
| 2) bezbarwna, bezwonna ciecz o dużej lepkości i słodkim smaku; higroskopijna | 7) bezbarwna ciecz o charakterystycznym zapachu, palna; miesza się z wodą w każdym stosunku, przy czym objętość mieszaniny jest mniejsza od sumy objętości zmieszanych cieczy; powoduje ścinanie się białka jaja kurzego |
| 3) bezbarwna ciecz o ostrym zapachu; jej wodny roztwór barwi uniwersalny papierek wskaźnikowy na czerwono | 8) jego wodny roztwór jest bezbarwny i ma charakterystyczny, intensywny zapach; jest elektrolitem; czysty określa się nazwą „lódowaty” |
| 4) bezbarwna ciecz o charakterystycznym zapachu, palna, bardzo dobrze rozpuszczalna w wodzie; bardzo silna trucizna | |
| 5) bezbarwna, lotna ciecz o charakterystycznym zapachu; z wodą tworzy mieszaninę niejednorodną; jest palna | |

ZASTOSOWANIA

- | | |
|--|---|
| a) lek dla cierpiących na chorobę wieńcową serca, a także silny środek wybuchowy | e) produkcja farb, lakierów, tworzyw sztucznych, a także dodatek do paliwa używanego w lotnictwie |
| b) świece, mydła i tłuszcze | f) rozpuszczalnik farb i lakierów |
| c) produkcja leków, kosmetyków oraz środków dezynfekcyjnych, takich jak jodyna i spirytus salicylowy | g) popularny konserwant warzyw i owoców |
| d) substancja bakteriobójcza i grzybobójcza podczas przechowywania żywności | h) preparaty farmaceutyczne, synteza organiczna |

A	B	C	D	E	F	G	H