**Dzień dobry,**

W tym tygodniu realizujemy temat: **Estry – pachnąca chemia.**

Podręcznik str.177.

NOTATKA:

1. Estry to związki powstające w wyniku reakcji kwasów karboksylowych z alkoholami.

Wzór ogólny estrów:



R1 –reszta pochodząca od kwasu karboksylowego,

R2 –reszta pochodząca od alkoholu,

-COO- - grupa estrowa (funkcyjna).

1. Reakcja estryfikacji – reakcja, w której powstają estry.

KWAS + ALKOHOL  ESTER + WODA

Reakcja estryfikacji jest reakcją odwracalną, tzn., że może przebiegać w odwrotnym kierunku.

H2SO4 jest tutaj katalizatorem.

1. Hydroliza to rozkład estru pod wpływem wody na kwas i alkohol. Jest to reakcja odwrotna do estryfikacji.

ESTER + WODA 🡪 KWAS + ALKOHOL

Można to zapisać tak:

KWAS + ALKOHOL  ESTER + WODA

Obejrzyjcie krótki film dotyczący reakcji estryfikacji:

<https://www.youtube.com/watch?v=15yP8p43em0&t=28s>

oraz drugi, od około 52 minuty:

<https://www.youtube.com/watch?v=OlZsSCmWsKY>

Przeanalizujcie tabelę i przykład ze strony 178 w podręczniku. Spróbujcie w podobny sposób utworzyć wzór mrówczanu etylu, mrówczanu propylu, octanu metylu i octanu propylu. W następnym tygodniu zajmiemy się właściwościami estrów.

Pozdrawiam,

Beata Kiluk