**Chemia kl. 8 (22.05.2020)**

Napisz temat w zeszycie**: Estry. Przeczytaj i przeanalizuj wiadomości dotyczące tematu z podręcznika str.185-187**

**Napisz notatkę w zeszycie:**

1. Estry to grupa związków chemicznych, które są pochodnymi kwasów i alkoholi.

**2. Ogólny wzór estrów:**



Gdzie:

**R1- alkil pochodzący od kwasu karboksylowego**

**R2- alkil pochodzący od alkoholu**

3. W **cząsteczce estru znajduje się grupa funkcyjna** nazywana grupą estrową.



4. **Otrzymywanie estru:** Doświadczenie:10.15.Reakcja kwasu octowego(etanowego) z alkoholem etylowym.

Obejrzyj film przedstawiający doświadczenie, a następnie przeczytaj instrukcje w podręczniku, narysuj schemat doświadczenia, napisz obserwacje i wnioski (we wnioskach napisz równanie reakcji, str.186)

[https://www.youtube.com/watch?time\_continue=150 HYPERLINK "https://www.youtube.com/watch?time\_continue=150&v=D5X7xiw6c4s&feature=emb\_logo"& HYPERLINK "https://www.youtube.com/watch?time\_continue=150&v=D5X7xiw6c4s&feature=emb\_logo"v=D5X7xiw6c4s HYPERLINK "https://www.youtube.com/watch?time\_continue=150&v=D5X7xiw6c4s&feature=emb\_logo"& HYPERLINK "https://www.youtube.com/watch?time\_continue=150&v=D5X7xiw6c4s&feature=emb\_logo"feature=emb\_logo](https://www.youtube.com/watch?time_continue=150&v=D5X7xiw6c4s&feature=emb_logo)



**5 . Reakcje kwasów karboksylowych z alkoholami prowadzącą do powstania estru nazywa się reakcją estryfikacji.**

* **Ogólne równanie reakcji estryfikacji:**



Ważną rolę **w reakcji estryfikacji** odgrywa **stężony roztwór kwasu siarkowego (VI). Jest on katalizatorem** reakcji estryfikacji. Dzięki właściwościom higroskopijnym wiąże wodę powstającą w reakcji a przez to zwiększa wydajność reakcji otrzymywania estru.

6**. Nazwy i wzory wybranych estrów:**

**Przerysuj i przepisz poniższą tabelę do zeszytu,uzupełnij tabelę brakujacymi przykładami estrów z podręcznika str.187**



**Zadanie domowe: str.190, zad.1**