**Chemia kl.8 (26.05.2020)**

**Dopisz datę i numer lekcji do tematu ostatniej lekcji. Przeczytaj wiadomości dotyczące tematu w podręczniku str.188-190.**

Napisz notatkę w zeszycie:

⦁ **Przepisz do zeszytu tabele przedstawiającą jak tworzymy nazwy estrów (str. 188)**

⦁ **Właściwości estrów:**

 Estry niższych kwasów karboksylowych są:

⦁ Bezbarwnymi, lotnymi cieczami, słabo rozpuszczalnymi w wodzie

⦁ O przyjemnym kwiatowym lub owocowym zapachu

⦁ Są dobrymi rozpuszczalnikami

 Estry kwasów organicznych o dłuższych łańcuchach węglowych:

* są w postaci substancji przypominających tłuszcz lub wosk
* Są dobrymi rozpuszczalnikami

Ulegają reakcji spalania:

CH3COOC4H9 + O2 -------> 6 CO2 + 6 H2O

 etanian butylu tlen tlenek węgla(IV) woda

  **3. Reakcja hydrolizy estrów:**

 Estry pod wpływem wody rozpadają się z utworzeniem kwasu karboksylowego i alkoholu.

 Ester + woda -------> kwas + alkohol

 Przepisz reakcje hydrolizy z podręcznika str. 188

  **4. Zastosowanie estrów:**

  **Zadanie domowe: str. 190, zad.1- zad.3**

 **Wykonaj plakat przedstawiający wzory strukturalne, nazwy i zastosowania trzech wybranych estrów (plakat prześlij na pocztę)**