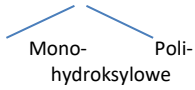
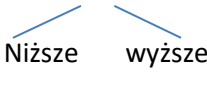


Temat: Podsumowanie wiadomości o pochodnych węglowodorów

Nazwa związku organicznego	Alkohole	Kwasy karboksylowe	Estry	Aminokwasy
Grupa funkcyjna	-OH hydroksylowa	-COOH karboksylowa	-COO estrowa	NH ₂ , COOH aminowa, karboksylowa
Wzór ogólny	R-OH	R-COOH	R ₁ -COO- R ₂	
Podział danej grupy związków organicznych				
Główni przedstawiciele	Alkohole <u>monohydroksylowe</u> : metanol CH ₃ OH etanol C ₂ H ₅ OH Alkohol <u>polihydroksylowy</u> : C ₃ H ₅ (OH) ₃	<u>Kwasy karboksylowe</u> <u>niższe</u> np. metanowy HCOOH, etanowy CH ₃ COOH <u>Kwasy karboksylowe</u> <u>wyższe</u> np.: stearynowy C ₁₇ H ₃₅ COOH oleinowy C ₁₇ H ₃₃ COOH	np. metanian metylu (mrówczan metylu) HCOOCH ₃	Glicyna (kwas aminooctowy) CH ₂ (NH ₂)COOH
Wszystkie związki ulegają reakcji spalania				
Inne cechy charakterystyczne	a) mają odczyn obojętny b) fermentacja alkoholowa: C ₆ H ₁₂ O ₆ = C ₂ H ₅ OH + CO ₂	1) <u>Niższe kwasy</u> a) mają odczyn kwasowy, dysocjują b) reagują z metalami, tlenkami metali i wodorotlenkami <u>Wyższe kwasy</u> : a) nie rozpuszczają się w wodzie b) reagują z wodorotlenkami sodu i potasu dając sole zwane mydłami c) fermentacja octowa C ₂ H ₅ OH + O ₂ = CH ₃ COOH + H ₂ O	1 Reakcja estryfikacji kwas+alkohol= ester+woda	1 Reakcja kondensacji- to reakcja łączenia się aminokwasów, w wyniku której powstają peptydy (białka)

Moi Drodzy!

Zapowiadam sprawdzian wiadomości z działu : „Pochodne węglowodorów” W materiałach następnej lekcji podam szczegóły dotyczące formy i jego przebiegu.