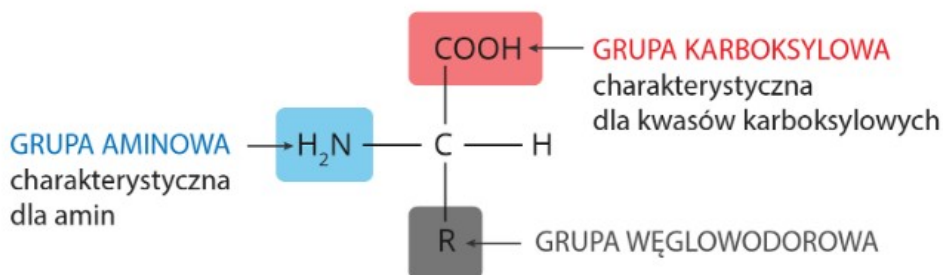


Lekcja

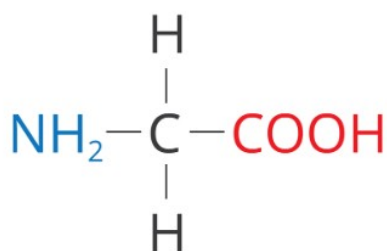
Temat: Poznajemy właściwości aminokwasów.

Aminokwasy są to związki organiczne, których cząsteczki zawierają grupę aminową $-\text{NH}_2$ i grupę karboksylową $-\text{COOH}$.

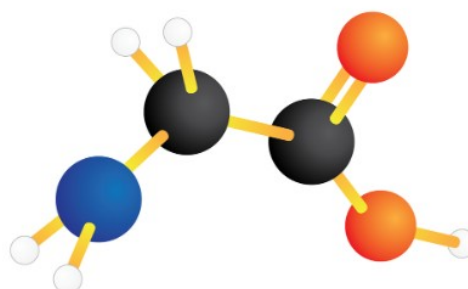


Najprostszym aminokwasem jest glicyna

GLICYNA – AMINOKWAS BIAŁKOWY



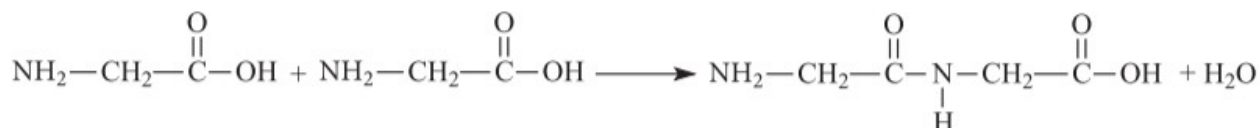
wzór grupowy



model cząsteczki

Inna nazwa glicyny to kwas aminooctowy.

Ze względu na obecność dwóch grup funkcyjnych: aminowej $-\text{NH}_2$ o charakterze zasadowym i karboksylowej $-\text{COOH}$ o charakterze kwasowym, cząsteczki aminokwasów mogą łączyć się poprzez wiązanie peptydowe.



Lekcja

Temat: Powtórzenie wiadomości o pochodnych węglowodorów.

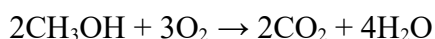
Pochodne węglowodorów:

Pochodne węglowodorów	Wzór ogólny	Grupa funkcyjna	Przykład związku z szeregu homologicznego
alkohole	$C_nH_{2n+1}OH$ lub ROH	-OH grupa hydroksylowa	CH_3OH
kwasy karboksylowe	$C_nH_{2n+1}COOH$ lub RCOOH	-COOH grupa karboksylowa	HCOOH
estry	R_1COOR_2	-COO- grupa estrowa	HCOOCH ₃

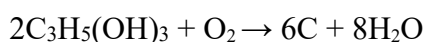
Zadanie 1

Napisz i uzupełnij równania reakcji chemicznych.

a) spalanie całkowite metanolu



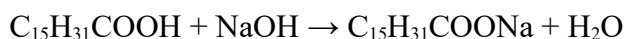
b) spalanie niecałkowite do węgla glicerolu



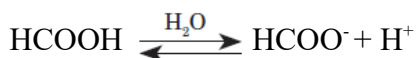
Zadanie 2

Napisz i uzupełnij równania reakcji chemicznych.

a) reakcja kwasu palmitynowego z zasadą sodową



b) dysocjacji kwasu mrówkowego



Zadanie 3

Podaj nazwy systematyczne związków chemicznych:

CH_3COOH – kwas etanowy

CH_3OH – metanol

$C_5H_{11}OH$ – pentanol

CH_3COOCH_3 – etanian metylu

W przyszłym tygodniu odbędzie się sprawdzian – proszę powtórzyć wszystkie wiadomości o pochodnych węglowodorów.

