**06.05.2020 CHEMIA kl. VIIIa**

**Temat: Co to są aminokwasy?**

1.Budowa i nazewnictwo aminokwasów

2.Właściwości aminokwasów

3.Znaczenie aminokwasów w przyrodzie i ich zastosowania

4.Reakcja kondensacji i jej produkty

*Proszę zapoznać się z treścią podręcznika str. 182-185 i wykonać notatkę w zeszycie wg. wzoru:*

Ad.1.)

Aminokwasy to pochodne węglowodorów w cząsteczkach których występują dwa rodzaje grup funkcyjnych: aminowa i karboksylowa

 O H

 / /

- C - OH -COOH - N - H -NH2

grupa karboksylowa grupa aminowa

Najprostszy aminokwas posiada w cząsteczce dwa atomy węgla i obie grupy funkcyjne

 H2N - CH2 - COOH

 kwas **amino**etanowy

Ad.2.)

Aminokwasy to substancje stałe najczęściej dobrze rozpuszczalne w wodzie. Najprostszym aminokwasem jest kwas aminooctowy nazywany zwyczajowo glicyną.

*Właściwości glicyny podr. str. 183. - zapoznaj się z nimi*

Ad.3.)

Aminokwasy są podstawowymi jednostkami budującymi białka. Są to więc substancje niezbędne do prawidłowego wzrostu i rozwoju wszystkich organizmów żywych.

Aminokwasy otrzymuje się na skalę przemysłową i wykorzystuje w różnych celach.

*Na podstawie podręcznika str. 183 podaj 3 przykłady zastosowania aminokwasów.*

Ad.4.)

REAKCJA KONDENSACJI - to reakcja pomiędzy dwoma aminokwasami prowadząca do ich połączenia czyli wytworzenia dipeptydu.

*Równanie reakcji kondensacji - str. 184 podr. - proszę przepisać do zeszytu*

*Wyjaśnij w zeszycie pojęcia:*

*wiązanie peptydowe, peptydy, polipeptydy.*