*Witam serdecznie. Dzisiaj kolejna Nasza lekcja. Proszę przeczytać,przeanalizować i przepisać notatkę do zeszytu.*

Temat: Szereg homologiczny alkanów *podręcznik strony 103-107*

 1. Alkany - to węglowodory nasycone, w cząsteczkach których występują tylko wiązania pojedyncze pomiędzy atomami węgla

2. Wzór ogólny alkanów

 **CnH2n+2** n – liczba atomów węgla w cząsteczce

 3. Wzory alkanów

a) Wzór sumaryczny (alkan o jednym atomie węgla)

 **CH4** tworzymy go ze wzoru ogólnego wstawiając zamiast n = 1

C1H2·1+2=4 (alkan o dwóch atomach węgla)

**C2H6** tworzymy go ze wzoru ogólnego wstawiając zamiast n = 2 C2H2·2+2=6 (alkan o trzech atomach węgla)

 **C3H8** tworzymy go ze wzoru ogólnego wstawiając zamiast n = 3 C3H2·3+2=8 itd.

b) Wzór strukturalny *Podręcznik strona 104 - przeanalizuj*

Najpierw piszemy łańcuch węglowy (te kreski to wiązania jakie tworzy węgiel, na poprzedniej lekcji było, że **węgiel w związkach organicznych jest czterowartościowy**, dlatego wokół każdego węgla musimy narysować cztery kreski. Na końcu tych kresek wstawiamy wodór czyli H)

c) Wzór półstrukturalny

Piszesz CH i liczysz ile wodorów jest wokół węgla i wstawiasz do wzoru, potem następne CH i znowu liczysz ile wodorów jest wokół węgla itd.

 d) grupowy dla etanu jest taki sam jak półstrukturalny

4. Nazwy alkanów czyli węglowodorów nasyconych

*Podręcznik strona 103 – musisz umieć pierwsze 10*

 Metan – 1 atom węgla

 Etan – 2 atomy węgla

Propan – 3 atomy węgla

 Butan – 4 atomy węgla

Pentan – 5 atomy węgla

Heksan – 6 atomy węgla

Heptan – 7 atomy węgla

Oktan – 8 atomy węgla

 Nonan – 9 atomy węgla

Dekan – 10 atomy węgla

5. Szereg homologiczny alkanów - zbiór związków organicznych o podobnej budowie i właściwościach, w którym każdy kolejny związek chemiczny ma w cząsteczce o jeden atom węgla więcej niż poprzedni.