**CHEMIA DLA KLASY 8**

**Napisz w zeszycie temat: Węglowodory nienasycone- alkeny i przeczytaj w podręczniku (str.132-138) temat.**

**Napisz pojęcie alkeny i wzór ogólny alkenów(str. 133)**

**Narysuj w zeszycie tabelkę- szereg homologiczny alkenów taką samą jak przy alkanach. Uzupełnij kolumny ze wzorami sumarycznymi i nazwami alkenów resztę zrobimy razem w szkole.**

#### **ALKENY (OLEFINY)**

**Alkeny** należą do **węglowodorów nienasyconych**, a ich wzór ogólny ma postać: ***CnH2n****.* Alkeny między atomami węgla posiadają jedno wiązanie podwójne. Najprostszym alkenem jest eten (etylen), który jest bezbarwnym gazem, tworzącym z powietrzem mieszaninę wybuchową. Podobnie jak alkany, węglowodory nienasycone także tworzą szereg homologiczny:

C2H4 eten

C3H6 propen

C4H8 buten

C5H10 penten

C6H12 heksen

C7H14 hepten

C8H16 okten

C9H18 nonen

C10H20 deken

Nazwy alkenów tworzy się zmieniając końcówkę - an odpowiedniego alkanu na **-en**, np. alken o trzech atomach węgla to propen (nazwa powstała od propanu). Są one związkami nierozpuszczalnymi w wodzie, które łatwo ulegają reakcjom przyłączania w miejscu wiązania podwójnego i przechodzą w związki nasycone (przyłączają np. wodór, fluorowce, tlen). Alkeny w obecności katalizatorów polimeryzują (np. eten daje polietylen). Alkeny występują w niektórych ropach naftowych. Otrzymuje się je w wyniku krakingu frakcji ropy naftowej, przez katalityczne odwodnienie alkanów, odwodnienie alkoholi lub z wodoru i węgla (synteza Fischera i Tropscha).

**Napisz reakcje spalania całkowitego i necałkowitego etenu str. 134 podręcznik.**

**Napisz reakcje przyłączania bromu i wodoru do etenu str.135 -136**

**Napisz reakcje polimeryzacji etenu str. 136**

**Przepisz reakcje łącznie z pojęciami typów reakcji !!!!**

**Na koniec zrób zadania z podręcznika str.138, zad.1-zad.3**

**Zagadnienia z chemii przesyłam na ten tydzień😊) życzę wam Moi Drodzy Uczniowie owocnej nauki!!!!**