

KLASA VIII

Temat: Szereg homologiczny alkenów.

Proszę o przeczytanie tematu z podręcznika ze strony 119-120.

W zeszycie proszę zapisać temat oraz zrobić notatkę, która powinna zawierać wyjaśnienia następujących zagadnień:

1. Co to są węglowodory nienasycone?
2. Co to są alkeny?
3. Wzór ogólny alkenów.
4. Charakterystyczna końcówka w nazwie alkenów.
5. Szereg homologiczny alkenów.

Robimy taką samą tabelkę, jak w przypadku alkanów. W alkenach pierwszym związkiem w szeregu jest eten, ponieważ pomiędzy atomami węgla musi być wiązanie podwójne, a metan składał się tylko z 1 atomu węgla, więc nie ma metenu bo nie można zrobić tu podwójnego wiązania. Kolejne związki mają nazwy takie same jak alkany, tylko zmieniamy końcówkę z -an na -en, np. był propan, a teraz będzie propen. Wzory sumaryczne, strukturalne, półstrukturalne i grupowe 4 pierwszych alkenów macie w tabeli w podręczniku na stronie 120 (uwaga w podręczniku zmieniona jest kolejność, niż jak my robiliśmy). Jak zauważycie wiązanie podwójne zawsze wstawiamy pomiędzy pierwszym a drugim atomem węgla. Proszę w tabeli również umieścić wzory półstrukturalne uproszczone. Przypominam, że piszemy je w ten sposób, że element we wzorze, który się powtarza bierzemy w nawias, a za nawiasem wstawiamy w dolnym indeksie liczbę ile razy ten element się powtórzył. Proszę wypisać wzory do oktenu (8 atomów węgla w cząsteczce).

Temat: Właściwości etenu.

Proszę o przeczytanie tematu z podręcznika ze strony 121-125.

W zeszycie proszę zapisać temat oraz zrobić notatkę, która powinna zawierać wyjaśnienia następujących zagadnień:

1. Nazwa zwyczajowa etenu.
2. Właściwości etenu z zapisem reakcji spalania, reakcji przyłączania i reakcji polimeryzacji.

Temat: Szereg homologiczny alkinów.

Proszę o przeczytanie tematu z podręcznika ze strony 126-127.

W zeszycie proszę zapisać temat oraz zrobić notatkę, która powinna zawierać wyjaśnienia następujących zagadnień:

1. Co to są alkiny?
2. Wzór ogólny alkinów.
3. Charakterystyczna końcówka w nazwie alkinów.
4. Szereg homologiczny alkinów.

Robimy taką samą tabelkę, jak w przypadku alkanów. W alkinach pierwszym związkiem w szeregu jest etyn, ponieważ pomiędzy atomami węgla musi być wiązanie potrójne, a metan składał się tylko z 1 atomu węgla, więc nie ma metynu bo nie można zrobić tu potrójnego wiązania. Kolejne związki mają nazwy takie same jak alkany, tylko zmieniamy końcówkę z -an na -yn, np. był propan, a teraz będzie propyn. Wzory sumaryczne, strukturalne, półstrukturalne i grupowe 4 pierwszych alkinów macie w tabeli w podręczniku na stronie 126 (uwaga w podręczniku zmieniona jest kolejność, niż jak my robiliśmy). Jak zauważycie wiązanie potrójne zawsze wstawiamy pomiędzy pierwszym a drugim atomem węgla. Proszę w tabeli również umieścić wzory półstrukturalne uproszczone. Przypominam, że piszemy je w ten sposób, że element we wzorze, który się powtarza bierzemy w nawias, a za nawiasem wstawiamy w dolnym indeksie liczbę ile razy ten element się powtórzył. Proszę wypisać wzory do oktynu (8 atomów węgla w cząsteczce).

Temat: Właściwości etynu.

Proszę o przeczytanie tematu z podręcznika ze strony 127-130.

W zeszycie proszę zapisać temat oraz zrobić notatkę, która powinna zawierać wyjaśnienia następujących zagadnień:

1. Nazwa zwyczajowa etynu.
2. Właściwości etynu z zapisem reakcji spalania, reakcji przyłączenia i reakcji otrzymywania.

Proszę wykonać na kartce A3 plakat (technika dowolna) opisujący zastosowanie etenu i etynu. Będzie to praca na ocenę. Będzie oceniana rzeczowość, czyli czy przedstawiono najważniejsze zastosowania związków, estetyka wykonania i pomysłowość. Plakat powinien zawierać elementy graficzne, a nie tylko informacje słowne. Podpowiedź możecie znaleźć w podręczniku na stronie 123,124 i 129.

