**Chemia klasa VIII a, b**

*Temat: Ćwiczenia utrwalające zagadnienia o węglowodorach.*

Termin realizacji: 24.03.2020.

**Przepisz i wykonaj w zeszycie poniżej podane zadania utrwalające wiadomości i umiejętności o węglowodorach.**

**Po powrocie do szkoły zadania zostaną sprawdzone.**

Informacja do zadań 1.−3.

Węglowodory dzielą się na nasycone:

• alkany – wzór szeregu homologicznego CnH2n+2

i  nienasycone:

• alkeny – CnH2n,

• alkiny – CnH2n−2.

Węglowodory tworzą szeregi homologiczne. W każdym z nich każdy następny węglowodór ma o jedną grupę −CH2− więcej od poprzedniego. W cząsteczkach alkenów występuje jedno wiązanie podwójne między atomami węgla, a w cząsteczkach alkinów − jedno wiązanie potrójne.

1. Uzupełnij tabelę podanymi wzorami sumarycznymi.

*• CH4 • C2H4 • C2H2 • C3H6 • C5H12 • C4H10 • C6H10• C3H4 • C8H16*

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Alkany** | **Alkeny** | **Alkiny** |
| \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ |

1. Z podanych niżej wzorów wybierz wzory półstrukturalne alkenów i wpisz je do tabeli w takiej kolejności, by utworzyły szereg homologiczny. Następnie napisz ich wzory sumaryczne i nazwy systematyczne.

*• CH2=CH–CH3 • HC≡CH • CH2=CH2 • CH3–CH3 • HC≡C–CH3 • CH2=CH–CH2–CH3*

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Wzór półstrukturalny** | **Wzór sumaryczny** | **Nazwa systematyczna** |
| \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ |

1. Na podstawie wzoru strukturalnego alkanu narysuj wzory strukturalne alkenu i alkinu o takiej samej liczbie atomów węgla w cząsteczce. Podaj ich wzory sumaryczne i nazwy systematyczne.

Wzór strukturalny alkanu: Wzór strukturalny alkenu: Wzór strukturalny alkinu:



Nazwa: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Nazwa: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Nazwa: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Wzór sumaryczny: \_\_\_\_\_\_\_\_ Wzór sumaryczny: \_\_\_\_\_\_\_\_\_Wzór sumaryczny: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Zawartość procentowa (procent masowy) węgla w trzech węglowodorach wynosi odpowiednio: 90%, 82% i 86%. Uzupełnij zdania, wpisując nazwy węglowodorów i odpowiednie zawartości procentowe.

Węglowodór o wzorze C3H8 i nazwie …………….. zawiera …………….. % węgla.

Węglowodór o wzorze C3H6 i nazwie …………….. zawiera …………….. % węgla.

Węglowodór o wzorze C3H4 i nazwie …………….. zawiera …………….. % węgla.

1. Oblicz masę cząsteczkową: propanu C3H8, propynu C3H4 i propenu C3H6. Ustal, który z tych węglowodorów ma największą masę cząsteczkową, a który najmniejszą (*m*C =12 u, *m*H = 1 u).

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

Odpowiedź: Największą masę cząsteczkową ma \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, a najmniejszą \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Źródło zadań: Nowa Era

**Chemia klasa VIII a, b**

*Temat: Glicerol – alkohol polihydroksylowy.*

Klasa VIII a

Termin realizacji: 25.03.2020 r.

Klasa VIII b

Termin realizacji: 27.03.2020 r.

Cel lekcji: Poznanie właściwości i zastosowań glicerolu.

Po tej lekcji będziesz umiał:

- zapisać wzór sumaryczny i strukturalny glicerolu,

- poznasz właściwości glicerolu,

- zapiszesz równanie reakcji spalania glicerolu,

- wymienisz zastosowania glicerolu

1. Zapisz temat do zeszytu.
2. Przeczytaj tekst z podręcznika str. 150-153.
3. Wykonaj zadania w dołączonej karcie pracy. W zadaniu 1 obejrzyj film zgodnie ze wskazówkami w pleceniu i podanym kodem. Zadanie 2 . Doświadczenie do samodzielnego wykonania jest dla osób chętnych.
4. Karta pracy jest jednocześnie notatką z lekcji. Jeśli masz możliwość wydrukuj ją i wklej do zeszytu. Jeśli nie, to przepisz zadania do zeszytu.

Jeśli będziecie mieli kłopoty z opanowaniem materiału, wykonaniem ćwiczeń skontaktujcie się ze mną mailowo . Mój adres to

 n.zdalna.es@gmail.com

Życzę owocnej pracy

Pozdrawiam Ewa Spasińska