Zadnia dla uczniów klasy ósmej

*Informacja do zadania 1*

*Wzór ogólny alkanów ma postać: CnH2n+2, gdzie: n – kolejna liczba naturalna określająca liczbę atomów węgla w cząsteczce alkanu.*

*Zmianę właściwości alkanów można przedstawić za pomocą schematu:*



1. Zapisz wzory sumaryczny, półstrukturalny, grupowy oraz określ stan skupienia węglowodorów przedstawionych za pomocą modeli.

|  |  |
| --- | --- |
|  |  |
| Wzór sumaryczny: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  Wzór półstrukturalny: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  Wzór grupowy :…………………….  RysStan skupienia: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | Wzór sumaryczny: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  Wzór półstrukturalny: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  Wzór grupowy :…………………….  Stan skupienia: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ |
| Wzór sumaryczny: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  Wzór półstrukturalny: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  Wzór grupowy :…………………….  Stan skupienia: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_   1. Dla każdego z węglowodorów z zadania 1. oblicz:  * masę cząsteczkową * stosunek masowy węgla do wodoru * zawartość procentową węgla | |

Jeśli ktoś miałby pytania, może kontaktować się ze mną na adres d.buchalska@wp.pl