Szereg homologiczny alkenów. Eten

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

imię i nazwisko

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

klasa data

1. Napisz wzór ogólny alkenów i wzór sumaryczny etenu. Określ wartość *n* we wzorze etenu.

wzór ogólny alkenów: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ wzór sumaryczny etenu: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_   
*n =* \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Uzupełnij tabelę informacjami dotyczącymi etenu.

|  |  |
| --- | --- |
| **Stan skupienia** |  |
| **Barwa** |  |
| **Zapach** |  |
| **Rozpuszczalność w wodzie** |  |
| **Nazwa zwyczajowa** |  |

1. Napisz równania reakcji chemicznych i uzgodnij współczynniki stechiometryczne na podstawie słownych zapisów przebiegu reakcji.

Reakcja spalania całkowitego etenu: eten + tlen → tlenek węgla(IV) + woda

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Reakcje spalania niecałkowitego etenu: eten + tlen → tlenek węgla(II) + woda

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

eten + tlen → węgiel + woda

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Uzupełnij równania reakcji przyłączania. Zapisz je w postaci wzorów strukturalnych.

|  |  |
| --- | --- |
| **Równania reakcji przyłączania (addycji), zapisane z wykorzystaniem wzorów** | |
| **sumarycznych** | **strukturalnych** |
| \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ + \_\_ Br2 → \_\_ C2H4Br2 |  |
| \_\_ C2H4 + \_\_ Cl2 → \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ |  |
| \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ → \_\_ C2H4I2 |  |
| \_\_ C2H4 + \_\_ HCI → \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ |  |