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

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

imię i nazwisko

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

klasa data

Porównanie właściwości alkanów, alkenów i alkinów

1. Narysuj schemat doświadczenia chemicznego 1*. Badanie zachowania metanu wobec wody bromowej i roztworu manganianu(VII) potasu*. Zapisz obserwacje i sformułuj wniosek.

|  |  |
| --- | --- |
| **Schemat:** | **Obserwacje**: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**Wniosek**: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ |

1. Narysuj schemat doświadczenia chemicznego 2*. Badanie zachowania etenu wobec wody bromowej i roztworu manganianu(VII) potasu*. Zapisz obserwacje i sformułuj wniosek.

|  |  |
| --- | --- |
| **Schemat:** | **Obserwacje**: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**Wniosek**: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ |

**Informacja do zadań 3.–6.**

Pracuj indywidualnie. Ewentualny problem lub zakończenie zadania zgłoś przez podniesienie kartki w odpowiednim kolorze: czerwony – „mam duży problem, proszę o szybką pomoc”, żółty – „mam drobny problem, przydałoby mi się wsparcie”, zielony –„zadanie wykonane”.

1. Uzupełnij równania reakcji chemicznych, wpisując brakujące wzory (sumaryczne lub strukturalne) substancji. Zapisz nazwy produktów.
2.  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 nazwa produktu

1.  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 nazwa produktu

1. C3H6 + Cl2 → \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 nazwa produktu

1. C4H8 + \_\_\_\_\_ → C4H8Br2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 nazwa produktu

1. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ + HBr → C5H11Br \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 nazwa produktu

1. Uzupełnij równania reakcji chemicznych, wpisując brakujące wzory (sumaryczne lub strukturalne) substancji oraz współczynniki i indeksy stechiometryczne. Zapisz nazwy produktów.
2.  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 nazwa produktu

1. ........ C2H2 + 2 H2 → ........ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 nazwa produktu

1. ........ C3H4 + HCl → ........ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 nazwa produktu

1. ........ C2H2 + 2 HCl → ........ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 nazwa produktu

1. ........ C\_\_H\_\_ + ........ H2 → ........ C4H8 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 nazwa produktu

1. ........ C\_\_H\_\_ + 2 HBr → ........ C5H10Br2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 nazwa produktu

1. Oceń prawdziwość zdań. Zaznacz P, jeśli zdanie jest prawdziwe, lub F – jeśli jest fałszywe.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 1. | Mieszanina propanu i butanu spowoduje odbarwienie wody bromowej. | **P** | **F** |
| 2. | W reakcji karbidu z wodą powstaje węglowodór nienasycony. | **P** | **F** |
| 3. | Acetylen to węglowodór o wzorze sumarycznym C2H4. | **P** | **F** |
| 4. | Węglowodory nasycone ulegają reakcji spalania całkowitego. | **P** | **F** |
| 5. | Węglowodory nienasycone nie ulegają reakcjom spalania niecałkowitego. | **P** | **F** |

1. Napisz równania reakcji chemicznych (1.–6.) przedstawionych za pomocą chemografu.
2. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
3. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
4. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
5. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
6. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
7. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_