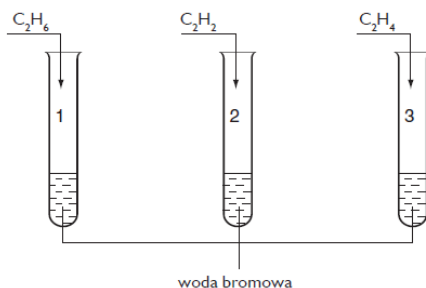


# Właściwości alkenów i alkinów

imię i nazwisko ucznia \_\_\_\_\_

data \_\_\_\_\_ klasa \_\_\_\_\_

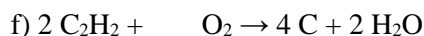
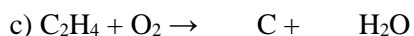
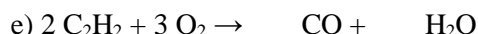
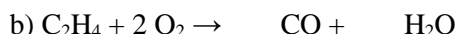
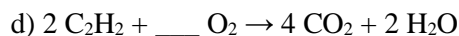
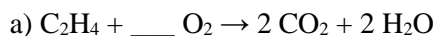
1. Uzupełnij obserwacje i wniosek do doświadczenia chemicznego przedstawionego na schemacie, wpisując numer próbówki lub jeden z wyrazów podanych w nawiasie.



**Obserwacje:** Woda bromowa odbarwiła się w próbówkach nr \_\_\_\_\_ i \_\_\_\_\_. W próbówce nr \_\_\_\_\_ zmiany nie są widoczne.

**Wniosek:** W próbówkach nr \_\_\_\_\_ i \_\_\_\_\_ znajdują się węglowodory \_\_\_\_\_ (**nasycone** / **nienasycone**). Węglowodory \_\_\_\_\_ (**nasycone** / **nienasycone**) odbarwiają wodę bromową.

2. Uzupełnij współczynniki stechiometryczne w podanych równaniach reakcji spalania etenu i etynu.

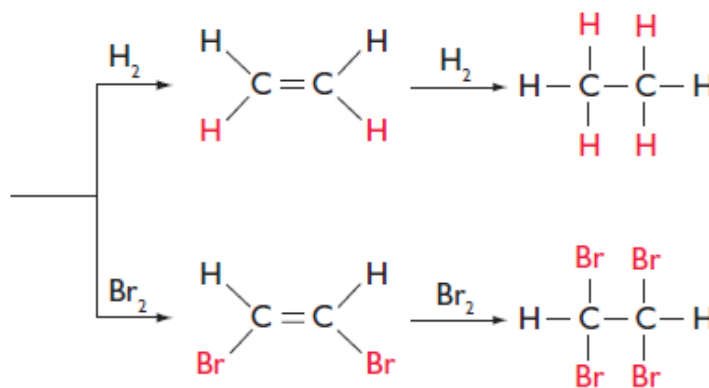


3. Napisz wzór strukturalny i nazwę substratu reakcji chemicznej przedstawionej na schemacie.

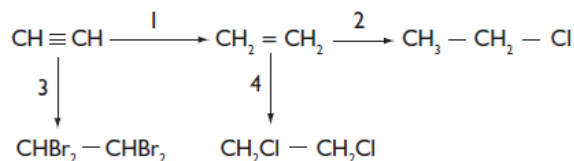
Wzór strukturalny:

\_\_\_\_\_

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



\*4. Napisz równania reakcji chemicznych przedstawionych na schemacie.



1. \_\_\_\_\_
2. \_\_\_\_\_
3. \_\_\_\_\_
4. \_\_\_\_\_