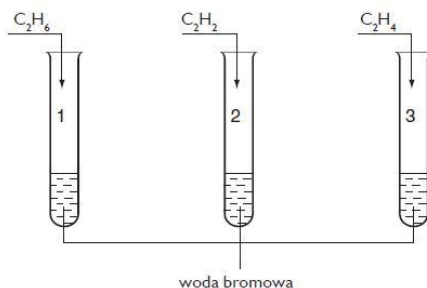


Właściwości alkenów i alkinów

imię i nazwisko ucznia

data klasa

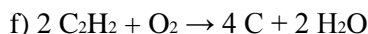
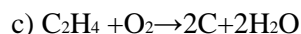
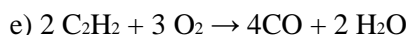
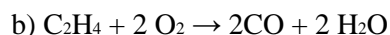
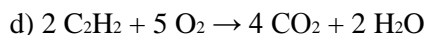
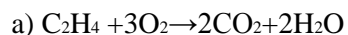
1. Uzupełnij obserwacje i wniosek do doświadczenia chemicznego przedstawionego na schemacie, wpisując numer probówki lub jeden z wyrazów podanych w nawiasie.



Obserwacje: Woda bromowa odbarwiła się w probówkach nr 2 i 3. W probówce nr 1 zmiany nie są widoczne.

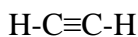
Wniosek: W probówkach nr 2 i 3 znajdują się węglowodory **nienasycone (nasycone / nienasycone)**. Węglowodory **nienasycone (nasycone / nienasycone)** odbarwiają wodę bromową.

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

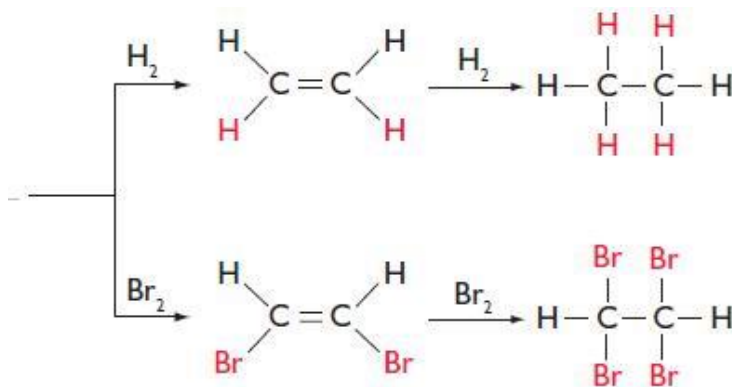


3. Napisz wzór strukturalny i nazwę substratu reakcji chemicznej przedstawionej na schemacie.

Wzór strukturalny:



Nazwa: etyn



*4. Napisz równania reakcji chemicznych przedstawionych na schemacie.

