Porównanie właściwości alkanów, alkenów i alkinów

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

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

imię i nazwisko

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

klasa data

***Przeanalizuj doświadczenia z podręcznika***

1. Uzupełnij obserwacje i wniosek z doświadczenia chemicznego przedstawionego na schemacie, wpisując numer probówki lub wybierając jeden z zaproponowanych wyrazów.

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

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

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

a) C2H4 + \_\_\_\_ O2 → 2 CO2 + 2 H2O d) 2 C2H2 + \_\_\_\_ O2 → 4 CO2 + 2 H2O

b) C2H4 + 2 O2 → \_\_\_\_ CO + \_\_\_\_ H2O e) 2 C2H2 + 3 O2 → \_\_\_\_ CO + \_\_\_\_ H2O

c) C2H4 + O2 → \_\_\_\_ C + \_\_\_\_ H2O f) 2 C2H2 + \_\_\_\_ O2 → 4 C + 2 H2O

3.Napisz równania reakcji chemicznych przedstawionych na schemacie.

.

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

2. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

3. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

4. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_