Karta pracy : związki węgla z wodorem

Imię i nazwisko ....................................................

klasa ......................

Uzupełnij samodzielnie kartę pracy. Dokładnie czytaj polecenia. Po uzupełnieniu prześlij na mój email, może być w formie zdjęcia. Zanim wyślesz, sprawdź jakość zdjęcia. Jeśli nie masz takiej możliwości, przepisz do zeszytu kartę pracy, zrób zdjęcie i wyślij. Powodzenia.

* 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.

* 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

* 
* Napisz wzór strukturalny i nazwę systematyczną substratu reakcji chemicznej przedstawionej na schemacie.
* Napisz równania reakcji chemicznych przedstawionych na schemacie.



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

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

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

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

* 
* 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:** Węglowodory *nasycone / nienasycone* odbarwiają wodę bromową.

* Uzupełnij indeksy stechiometryczne we wzorach węglowodorów. Napisz nazwy systematyczne węglowodorów.

C\_\_\_H\_\_\_ + 3 O2 → 2 CO2 + 2 H2O C\_\_\_H\_\_\_ + 4 O2 → 3 CO2 + 2 H2O

Nazwa węglowodoru: nazwa węglowodoru:



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

* Uzupełnij wzory produktów reakcji chemicznych i napisz ich nazwy.

a) Nazwa produktu:

b) Nazwa produktu: