

1 Wskaż wzór sumaryczny alkinu.

(... / 1 p.)

- A. C_7H_{10} B. C_8H_{18} C. C_5H_{10} D. C_7H_{12}

2 Zaznacz opis właściwości etynu (acetyleny).

(... / 1 p.)

- A. bezbarwna, bezwonna ciecz, stosowana do wykrywania tlenku węgla(IV)
B. bezbarwny, bezwonny gaz, stosowany w palnikach do spawania metali
C. bezbarwny gaz o delikatnym zapachu, stosowany do produkcji tworzyw sztucznych
D. jasnoniebieski, bezwonny gaz, stosowany do produkcji tworzyw sztucznych

3 Zaznacz zestaw zawierający tylko wzory alkinów.

(... / 1 p.)

- A. CH_4 , C_4H_6 , C_7H_{12} C. C_2H_4 , C_5H_{10} , $C_{12}H_{24}$
B. C_3H_4 , C_5H_8 , C_9H_{16} D. C_2H_6 , C_7H_{16} , $C_{11}H_{24}$

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

(... / 1 p.)

1.	Etyn to bezwonny gaz nierozpuszczalny w wodzie.	P	F
2.	Acetylen tworzy z powietrzem mieszaninę wybuchową.	P	F

5 Napisz wzór ogólny alkinów i wzór sumaryczny etynu. Określ wartość n we wzorze etynu.

(... / 2 p.)

wzór ogólny alkinów:

wzór sumaryczny etynu: $n =$

6 Wskaż nazwę alkinu o 8 atomach węgla w cząsteczce.

(... / 1 p.)

- A. oktan B. penten C. pentan D. oktyn

7 Reakcja z wodą bromową służy do identyfikacji związków nienasyconych. Zaznacz opis zmian zachodzących w próbówce zawierającej alkeny i alkiny po dodaniu do niej wody bromowej.

(... / 1 p.)

- A. woda bromowa odbarwia się
B. woda bromowa zabarwia się na różowo
C. woda bromowa pozostaje bezbarwna
D. woda bromowa zmienia barwę na pomarańczową

8 Napisz i uzgodnij równania reakcji chemicznych na podstawie słownych zapisów przebiegu reakcji.

(... / 3 p.)

Reakcja spalania całkowitego etynu: etyn + tlen $\rightarrow$ tlenek węgla(IV) + woda

Reakcje spalania niecałkowitego etynu: etyn + tlen $\rightarrow$ tlenek węgla(II) + woda

etyn + tlen $\rightarrow$ węgiel + woda