

Imię i nazwisko

Klasa

Zadanie **1**

(... / 1 pkt)

Zaznacz poprawnie zapisane równanie reakcji spalania całkowitego butanu.

- A. $2 \text{C}_4\text{H}_{10} + 5 \text{O}_2 \rightarrow 8 \text{C} + 10 \text{H}_2\text{O}$
B. $2 \text{C}_4\text{H}_{10} + 13 \text{O}_2 \rightarrow 8 \text{CO}_2 + 10 \text{H}_2\text{O}$
C. $2 \text{C}_2\text{H}_6 + 5 \text{O}_2 \rightarrow 4 \text{CO} + 6 \text{H}_2\text{O}$
D. $\text{C}_4\text{H}_{10} + 7 \text{O}_2 \rightarrow 4 \text{CO}_2 + 5 \text{H}_2\text{O}$

Zadanie **2**

(... / 1 pkt)

Karbid to zanieczyszczony węgiel wapnia. **Wskaż efekt reakcji karbidu z wodą.**

- A. reakcja nie zachodzi
B. reakcja zachodzi, a jej produktem jest eten C_2H_2
C. reakcja zachodzi, a jej produktem jest etyn C_2H_2
D. reakcja zachodzi, a jej produktem jest eten C_2H_4

Zadanie **3**

(... / 1 pkt)

Zaznacz zawartość procentową (procent masowy) pierwiastków chemicznych w propynie.

- A. 30% C, 70% H C. 10% C, 90% H
B. 90% C, 10% H D. 50% C, 50% H

Zadanie **4**

(... / 1 pkt)

Wskaż nazwę alkenu o 10 atomach wodoru w cząsteczce.

- A. buten B. penten C. butan D. pentan

Zadanie **5**

(... / 1 pkt)

Wybierz nazwę kwasu o wzorze sumarycznym $\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COOH}$.

- A. stearynowy B. palmitynowy C. masłowy D. oleinowy

Zadanie **6**

(... / 1 pkt)

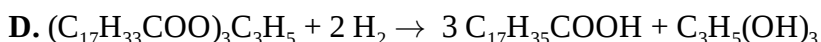
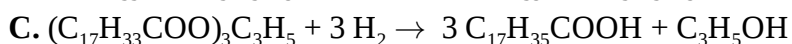
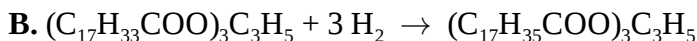
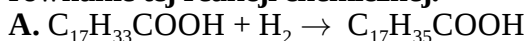
Biały ser pod wpływem pewnego kwasu zabarwił się na żółto. **Zaznacz nazwę tego kwasu.**

- A. kwas fosforowy(V) C. kwas chlorowodorowy
B. kwas siarkowy(VI) D. kwas azotowy(V)

Zadanie **7**

(... / 1 pkt)

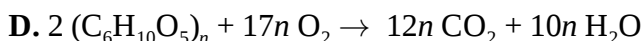
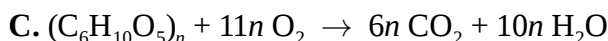
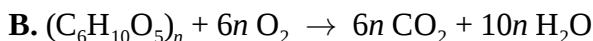
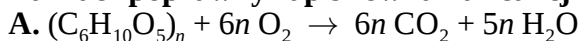
Reakcję utwardzania tłuszczów stosuje się m.in. podczas produkcji margaryny. **Zaznacz równanie tej reakcji chemicznej.**



Zadanie **8**

(... / 1 pkt)

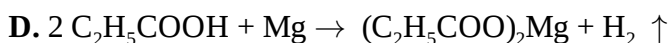
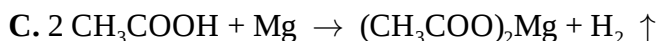
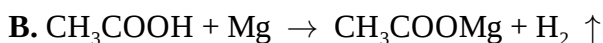
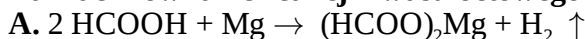
Zaznacz poprawny zapis równania reakcji spalania całkowitego skrobi.



Zadanie **9**

(... / 1 pkt)

Zaznacz równanie reakcji kwasu octowego z magnezem.



Zadanie **10**

(... / 1 pkt)

Zaznacz, ile gramów węgla powstanie w wyniku reakcji spalania niecałkowitego 40 g

propynu, przebiegającej zgodnie z równaniem: $C_3H_4 + O_2 \rightarrow 3 C + 2 H_2O$

A. 4 g B. 10 g C. 36 g D. 40 g

Zadanie **11**

(... / 1 pkt)

Zaznacz masę tlenu potrzebnego do spalania całkowitego 45 g glukozy.

A. 12 g B. 24 g C. 48 g D. 96 g

Zadanie **12**

(... / 1 pkt)

Dopasuj do pojęć (1–2) ich definicje (A–C).

1. białko

2. żel

A. produkt reakcji kondensacji aminokwasów

B. pośredni produkt rozkładu skrobi

C. produkt koagulacji zolu