

10.5 Estry

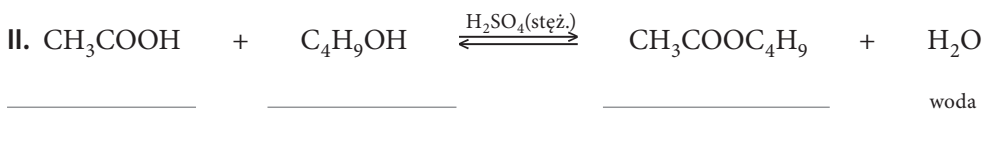
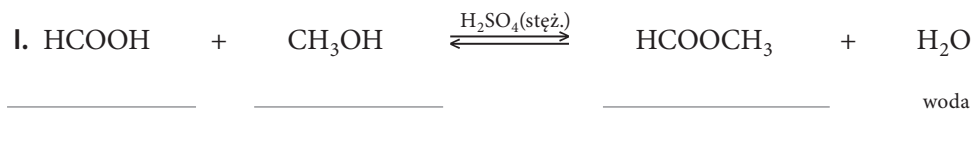
- 1. Uzupełnij tabelę. W odpowiednie komórki wpisz nazwy i wzór z ramki.

maślan etylu • octan propylu • HCOOC_3H_7

NAZWA ZWYCZAJOWA ESTRU	WZÓR SUMARYCZNY ESTRU
	$\text{CH}_3\text{COOC}_3\text{H}_7$
mrówczan propylu	
	$\text{C}_3\text{H}_7\text{COOC}_2\text{H}_5$

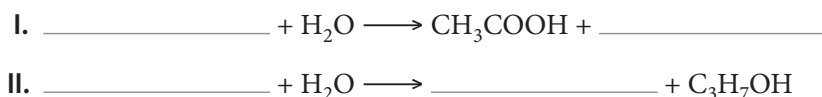
- 2. Podpisz substraty i produkty poniższych równań reakcji chemicznych. W wyznaczone miejsca wpisz nazwy związków chemicznych z ramki.

alkohol butylowy • alkohol metylowy • kwas mrówkowy
• kwas octowy • mrówczan metylu • octan butylu



- 3. Uzupełnij równania reakcji hydrolizy estrów. W wyznaczone miejsca wpisz wzory związków chemicznych z ramki.

CH_3OH • HCOOH • $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$ • HCOOC_3H_7



- 4. Połącz w pary określenia zapachów i nazwy estrów. Obok każdego numeru wpisz odpowiednią literę.

A. mrówczan butylu B. octan metylu C. maślan etylu D. octan propylu

- I. zapach śliwek
II. zapach ananasów
III. zapach dzikiej róży
IV. zapach gruszek

I - _____ II - _____ III - _____ IV - _____

- 5. Które z poniższych informacji dotyczą właściwości estrów?

Zaznacz wszystkie poprawne stwierdzenia.

- A. Są to ciecze słabo rozpuszczalne w wodzie.
 B. Dobrze rozpuszczają się w rozpuszczalnikach organicznych, np. alkoholu etylowym.
 C. Są dobrymi rozpuszczalnikami innych substancji.
 D. Są bezwonne.
 E. Nie ulegają reakcji hydrolizy.
 F. Powstają w wyniku reakcji chemicznej zwanej estryfikacją.
 G. Stosuje się je do produkcji esencji spożywczych.

- 6. Rozwiąż rebus i zapisz hasło.



~~pi~~

t



~~ba~~

Hasło: _____