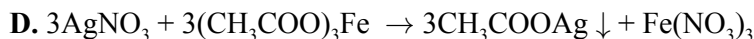
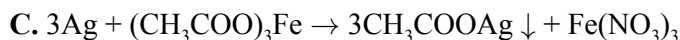
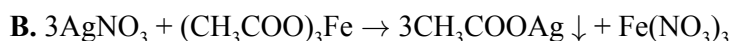
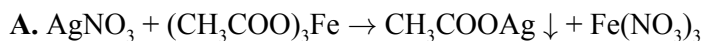
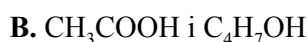
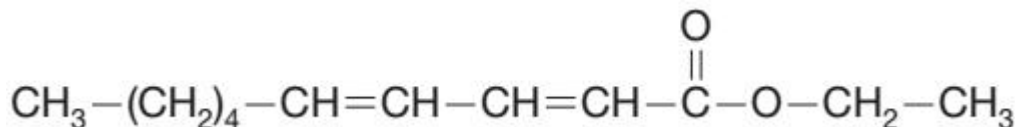


Imię

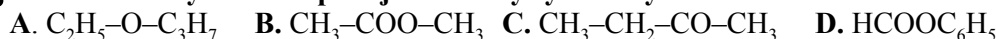
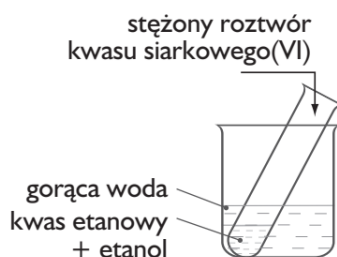
Sprawdzian wiedzy z chemii nr 2 dla sem. VI

1 Zaznacz poprawny zapis równania reakcji strącania etanianu srebra(I). (... / 1 p.)**2** Zaznacz substraty reakcji estryfikacji, w wyniku której powstaje butanian etylu (maślan etylu) o charakterystycznym zapachu ananasów. (... / 1 p.)**3** Poniżej przedstawiono wzór półstrukturalny estru gruszkowego – związku chemicznego o nietypowej budowie cząsteczki, który nadaje gruszkom charakterystyczny zapach. (... / 1 p.)

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



| | | | |
|----|---|---|---|
| 1. | Ester gruszkowy można otrzymać w reakcji kwasu karboksylowego z etanolem. | P | F |
| 2. | Ester gruszkowy odbarwia wodę bromową. | P | F |

4 Zaznacz wzory estrów i podaj ich nazwy systematyczne. (... / 1 p.)**5** Na podstawie schematu doświadczenia zapisz obserwacje, sformułuj wniosek i napisz równanie zachodzącej reakcji chemicznej. (... / 2 p.)**6** Jednym z produktów hydrolizy w środowisku kwasowym estru o wzorze sumarycznym $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2$ jest propan-1-ol. Napisz wzór półstrukturalny i nazwę systematyczną drugiego produktu hydrolizy. (... / 1 p.)**7** Oblicz, ile gramów kwasu oleinowego potrzeba do otrzymania jego dibromopochodnej w reakcji chemicznej tego kwasu z 2,4 g bromu. (... / 1 p.)