

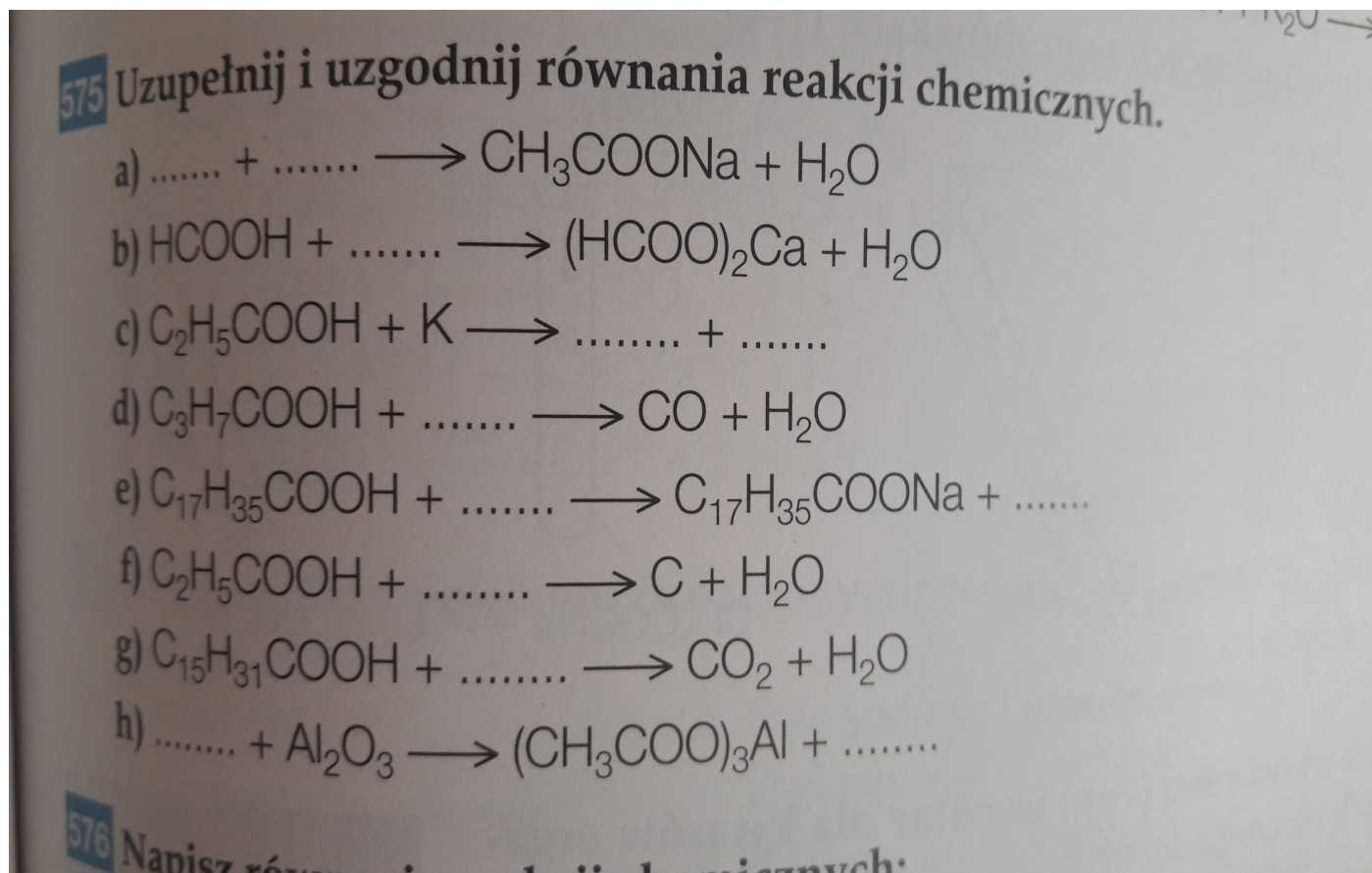
Temat: Sole niższych kwasów karboksylowych

Nauczysz się

- zapisywać równania reakcji otrzymywania soli kwasów karboksylowych.
- nazywać sole kwasów karboksylowych

Połącz się z Skype na czacie VIIIb w poniedziałek 06.04.2020 o godz. 9.30

Wydrukuj lub przepisz zadanie ze zdjęcia



575 Uzupełnij i uzgodnij równania reakcji chemicznych.

a) ..... + .....  $\longrightarrow$   $\text{CH}_3\text{COONa} + \text{H}_2\text{O}$

b)  $\text{HCOOH} + \dots\dots\dots \longrightarrow (\text{HCOO})_2\text{Ca} + \text{H}_2\text{O}$

c)  $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH} + \text{K} \longrightarrow \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$

d)  $\text{C}_3\text{H}_7\text{COOH} + \dots\dots\dots \longrightarrow \text{CO} + \text{H}_2\text{O}$

e)  $\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COOH} + \dots\dots\dots \longrightarrow \text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COONa} + \dots\dots\dots$

f)  $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH} + \dots\dots\dots \longrightarrow \text{C} + \text{H}_2\text{O}$

g)  $\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COOH} + \dots\dots\dots \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

h) ..... +  $\text{Al}_2\text{O}_3 \longrightarrow (\text{CH}_3\text{COO})_3\text{Al} + \dots\dots\dots$

576 Napisz równania reakcji chemicznych: