KWASY KARBOKSYLOWE

WZÓR OGÓLNY

GRUPA FUNKCYJNA

grupa .....

końcówka -.....

NAZWA SYSTEMATYCZNA	NAZWA ZWYCZAJOWA	WZÓR SUMARYCZNY
METANOWY	.....	HCOOH
.....	OCTOWY	.....
PROPANOWY	.....	C_2H_5COOH
.....	MASŁOWY	.....
PENTANOWY	.....	C_4H_9COOH

- ZWIĄZKI ORGANICZNE
- POCHODNE .....

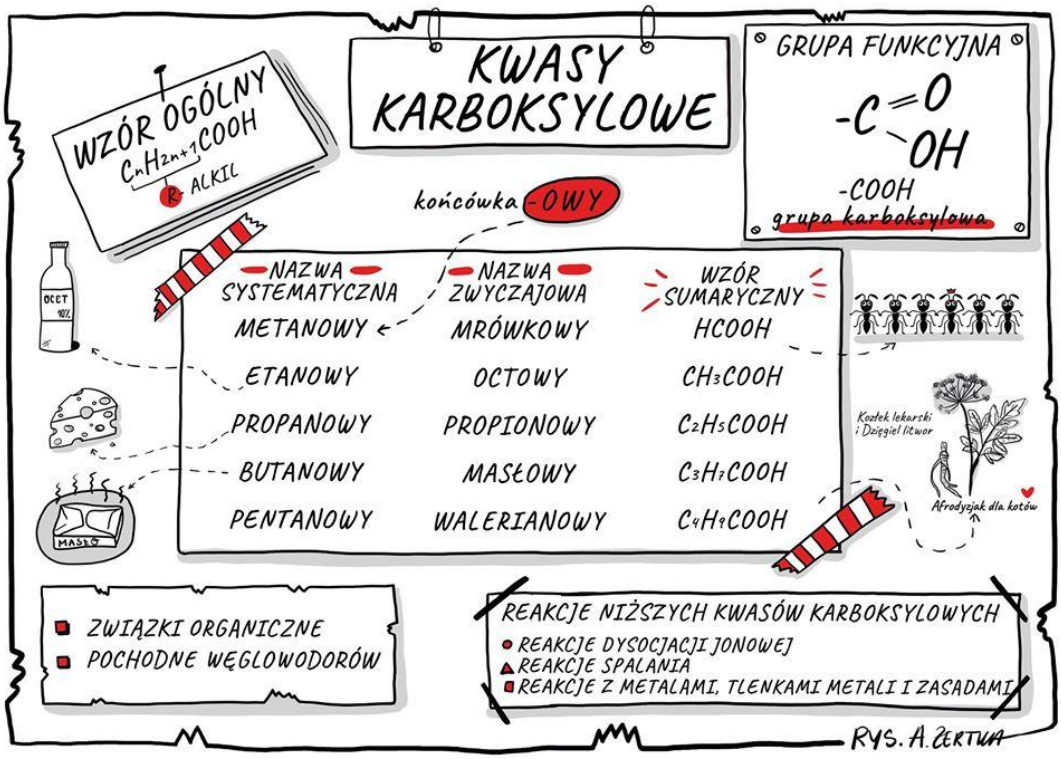
REAKCJE NIŻSZYCH KWASÓW KARBOKSYLOWYCH

- .....
- .....
- .....

RYS. A. ZERTUA

Uczniowie, poniżej praca na 2 najbliższe tygodnie 11-22 maja. Wydrukuj lub przerysuj kartę pracy i ją uzupełnij (kartę wepnij do zeszytu)

Poprawnie uzupełniona karta:



Zapisz temat lekcji i uzupełnij notatkę:

Lekcja
Temat : Reakcje kwasów karboksylowych.

1. Kwasy karboksylowe reagują z metalami aktywnymi, tlenkami metali i zasadami tworząc **sole.**
   Przebieg reakcji:

   KWAS KARBOKSYLOWY + ZASADA -> SÓL + WODA

   KWAS KARBOKSYLOWY + TLENEK METALU -> SÓL + WODA

   KWAS KARBOKSYLOWY + METAL -> SÓL + WODÓR

2. Nazewnictwo soli kwasów karboksylowych:

nazwa kwasu karboksylowego	nazwa soli
kwas **metan**owy (kwas mrówkowy)	**metanian** … (mrówcz**an**…)
kwas **etan**owy (kwas octowy)	**etanian** … (oct**an**…)
kwas **butan**owy (kwas masłowy)	**butanian** … (maśl**an**…)