Kwas etanowy

Grupa A

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

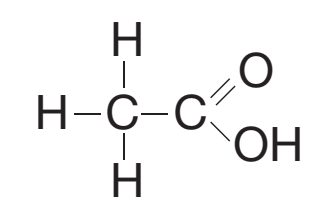
\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

imię i nazwisko

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

klasa data

1. Zaznacz grupę karboksylową we wzorze strukturalnym cząsteczki kwasu etanowego. Napisz wzór sumaryczny tego kwasu.



1. Podkreśl zastosowania kwasu etanowego (octowego).

*• konserwacja produktów spożywczych • środek odkażający • paliwo samochodowe   
• produkcja: świec, formaliny, napojów alkoholowych, taśm filmowych, sztucznego jedwabiu*

1. Do probówki z kawałkami skorupki jaja kurzego uczeń dodał octu i zaobserwował intensywnie wydzielające się pęcherzyki gazu. Zbadał palność produktu – wprowadzone do probówki zapalone łuczywo zgasło. Napisz obserwacje na podstawie opisu doświadczenia chemicznego i dokończ wniosek.

Równanie reakcji chemicznej**:** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Wniosek:** Powstający gaz to \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_