

# Kwas etanowy

## 1 To doświadczenie musisz znać

### Doświadczenie 28. Badanie właściwości kwasu etanowego

Wykonaj doświadczenie chemiczne zgodnie z instrukcją.

#### a) Narysuj schemat.

**Instrukcja:** Do probówki wlej niewielką ilość roztworu kwasu etanowego. Zbadaj odczyn roztworu za pomocą uniwersalnego papierka wskaźnikowego.

#### b) Określ barwę, jaką uniwersalny papierek wskaźnikowy przyjmie w roztworze – zamaluj prostokąt odpowiednim kolorem.

#### c) Skreśl błędne wyrażenia, tak aby powstał poprawny zapis wniosku z przeprowadzonego doświadczenia chemicznego.

**Wniosek:** W wodnym roztworze kwasu etanowego **zachodzi** / **nie zachodzi** proces dysocjacji jonowej. W wodnym roztworze kwasu etanowego występują kationy **wodoru** / **etanianu** i aniony **wodorowe** / **etanianowe**.



Obejrzyj film  
docwiczenia.pl  
Kod: C8Z9HL



CH<sub>3</sub>COOH

Schemat:

## 2 To doświadczenie musisz znać

### Doświadczenie 29. Reakcja kwasu etanowego z magnezem

Zweryfikuj hipotezę:

*Reakcja kwasu etanowego z magnezem to proces endoenergetyczny.*

#### a) Narysuj schemat, uzupełnij obserwacje, sformułuj wniosek i zapisz równanie zachodzącej reakcji chemicznej.

**Obserwacje:** Reakcja chemiczna \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Probówka \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Po zbliżeniu do wylotu probówki zapalonego łuczycza \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

**Wniosek:** \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

**Równanie reakcji chemicznej:**

\_\_\_\_\_

Zaproponowana hipoteza **została** / **nie została** potwierdzona, ponieważ

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_



Obejrzyj film  
docwiczenia.pl  
Kod: C8VUA8



CH<sub>3</sub>COOH

Schemat:

**3 To doświadczenie musisz znać****Doświadczenie 30. Reakcja kwasu etanowego z zasadą sodową**

a) Określ barwę, jaką podany wskaźnik kwasowo-zasadowy przyjmie w roztworze zasady sodowej, a także po dodaniu do niego roztworu kwasu etanowego – zamaluj prostokąty odpowiednimi kolorami lub wpisz: *bezbarwny*.

Barwa wskaźnika kwasowo-zasadowego w roztworze NaOH

Barwa wskaźnika kwasowo-zasadowego po dodaniu roztworu kwasu etanowego do NaOH

b) Zapisz równanie zachodzącej reakcji chemicznej w formach: cząsteczkowej i jonowej.

---



---



Obejrzyj film  
docwiczenia.pl  
Kod: C8QCY6

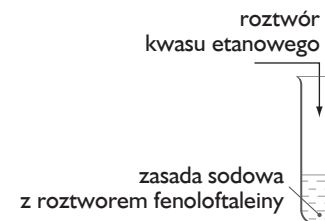


CH<sub>3</sub>COOH



NaOH

Schemat:

**4 To doświadczenie musisz znać****Doświadczenie 31. Reakcja kwasu etanowego z tlenkiem miedzi(II)**

a) Określ barwę roztworu w probówce przed umieszczeniem jej w płomieniu palnika i po kilku minutach ogrzewania – zamaluj prostokąty odpowiednimi kolorami lub wpisz: *bezbarwny*.

Barwa roztworu w probówce przed umieszczeniem jej w płomieniu palnika

Barwa roztworu w probówce po kilku minutach ogrzewania

b) Zapisz równanie zachodzącej reakcji chemicznej w formie cząsteczkowej.

---

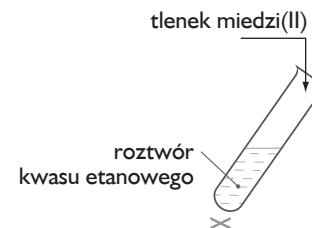


Obejrzyj film  
docwiczenia.pl  
Kod: C8GRVC



CH<sub>3</sub>COOH

Schemat:

**5 To doświadczenie musisz znać****Doświadczenie 32. Badanie palności kwasu etanowego**

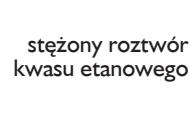
Zaprojektuj doświadczenie chemiczne, którego celem jest zbadanie palności kwasu etanowego. Zaznacz odpowiedni schemat, zapisz obserwacje, sformułuj wniosek i zapisz równanie reakcji spalania całkowitego.

Schemat:

I



II



III



Obserwacje: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Wniosek: \_\_\_\_\_

Równanie reakcji chemicznej:

\_\_\_\_\_



Obejrzyj film  
docwiczenia.pl  
Kod: C8GGCK



CH<sub>3</sub>COOH