

**Temat: Kwas etanowy – właściwości chemiczne.**

Obejrzyjcie filmiki z doświadczeniami (numery doświadczeń pokrywają się z numerami doświadczeń w podręczniku) a następnie uzupełnijcie obserwacje, wnioski i równania reakcji.

Temat w podręczniku str. 164 - 167.

**Dziennik laboratoryjny. Kwas etanowy**

**1. To doświadczenie musisz znać**

Wpisz kod C8VUA8 na [docwiczenia.pl](http://docwiczenia.pl) i obejrzyj film.

**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 \_\_\_\_\_

Schemat:

\_\_\_\_\_

Probówka \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

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

\_\_\_\_\_

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

\_\_\_\_\_

Równanie reakcji chemicznej:

\_\_\_\_\_

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

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

**2. To doświadczenie musisz znać**

Wpisz kod C8QCY6 na [docwiczenia.pl](http://docwiczenia.pl) i obejrzyj film.

**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*.



CH<sub>3</sub>COOH



CH<sub>3</sub>COOH



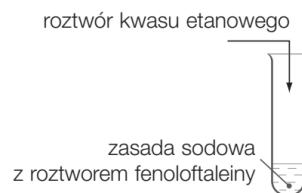
NaOH

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.

Schemat:



### 3. To doświadczenie musisz znać

Wpisz kod C8GRVC na docwiczenia.pl i obejrzyj film.

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) Napisz równanie zachodzącej reakcji chemicznej.



Schemat:



### 4. To doświadczenie musisz znać

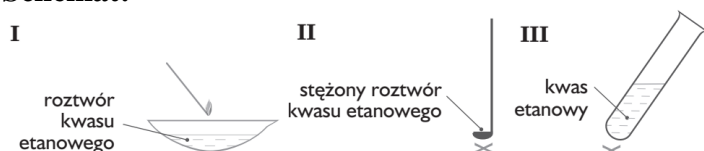
Wpisz kod XXXXXX na docwiczenia.pl i obejrzyj film.

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:



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

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

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

**Uzupełniony dziennik laboratoryjny proszę przesłać do 23 kwietnia 2020r. na adres: [ewagnilka-matematyka@wp.pl](mailto:ewagnilka-matematyka@wp.pl).**