

Dziennik laboratoryjny. Kwas etanowy

1. To doświadczenie musisz znać

Wpisz kod C8Z9HL na docwiczenia.pl i obejrzyj film.

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**.

2. To doświadczenie musisz znać

Wpisz kod C8VUA8 na 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 _____

_____.

Probówka _____

_____.

Po zbliżeniu do wylotu probówki zapalonego łuczywa _____

_____.

Wniosek: _____

Równanie reakcji chemicznej:

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



CH₃COOH

Schemat:



CH₃COOH

Schemat:

3. To doświadczenie musisz znać

Wpisz kod C8QCY6 na docwiczenia.pl i obejrzyj film.

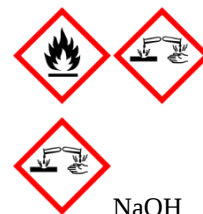
Doświadczenie 30. Reakcja kwasu etanowego z zasadą sodową

- 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*.

Barwa wskaźnika kwasowo-zasadowego w roztworze NaOH

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

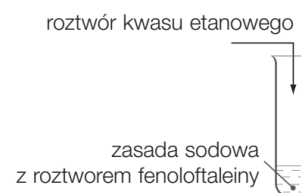
- b) Zapisz równanie zachodzącej reakcji chemicznej w formach: cząsteczkowej i jonowej.



CH₃COOH

NaOH

Schemat:



4. 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

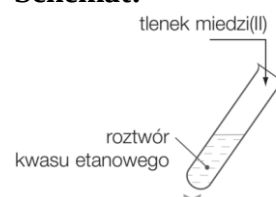
Barwa roztworu w probówce po kilku minutach ogrzewania

- b) Napisz równanie zachodzącej reakcji chemicznej.



CH₃COOH

Schemat:



5. To doświadczenie musisz znać

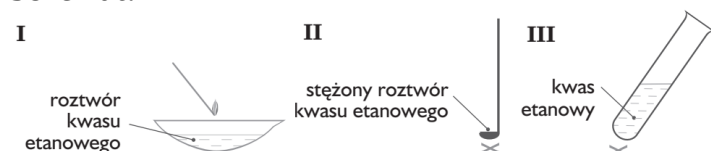
Wpisz kod XXXXXX na docwiczenia.pl i obejrzyj film.

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: _____



CH₃COOH