**Dziennik laboratoryjny. Kwas etanowy**

1. **To doświadczenie musisz znać**

*Wpisz kod* **C8Z9HL** *na* **docwiczenia.pl** *i obejrzyj film.*

|  |  |
| --- | --- |
| **Doświadczenie 28. Badanie właściwości kwasu etanowego** | CH3COOH |
| Wykonaj doświadczenie chemiczne zgodnie z instrukcją.1. **Narysuj schemat.**
 |
| **Instrukcja:** Do probówki wlej niewielką ilość roztworu kwasu etanowego. Zbadaj odczyn roztworu za pomocą uniwersalnego papierka wskaźnikowego.1. **Określ barwę, jaką uniwersalny papierek wskaźnikowy przyjmie w roztworze – zamaluj prostokąt odpowiednim kolorem.**

|  |
| --- |
|  |

 | **Schemat:**  |

**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**.

1. **To doświadczenie musisz znać**

*Wpisz kod* **C8VUA8** *na* **docwiczenia.pl** *i obejrzyj film*.

|  |  |
| --- | --- |
| **Doświadczenie 29. Reakcja kwasu etanowego z magnezem Zweryfikuj hipotezę:** | CH3COOH |
| *Reakcja kwasu etanowego z magnezem to proces endoenergetyczny.*1. **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:**\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | **Schemat:** |

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

1. **To doświadczenie musisz znać**

*Wpisz kod* **C8QCY6** *na* **docwiczenia.pl** *i obejrzyj film*.

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Doświadczenie 30. Reakcja kwasu etanowego z zasadą sodową**1. **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 |  |

 | CH3COOHNaOH |
| **Schemat:**  |
| 1. **Zapisz równanie zachodzącej reakcji chemicznej w formach: cząsteczkowej i jonowej.** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ |

1. **To doświadczenie musisz znać**

*Wpisz kod* **C8GRVC** *na* **docwiczenia.pl** *i obejrzyj film*.

|  |  |
| --- | --- |
| **Doświadczenie 31. Reakcja kwasu etanowego z tlenkiem miedzi(II)**1. **Określ barwę roztworu w probówce przed umieszczeniem jej w płomieniu palnika i po kilku minutach ogrzewania – zamaluj prostokąty odpowiednimi kolorami lub wpisz:** *bezbarwny***.**
 | CH3COOH |
|

|  |  |
| --- | --- |
| Barwa roztworu w probówce przed umieszczeniem jej w płomieniu palnika |  |
| Barwa roztworu w probówce po kilku minutach ogrzewania |  |

1. **Napisz równanie zachodzącej reakcji chemicznej.**

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | **Schemat:** |

1. **To doświadczenie musisz znać**

*Wpisz kod* **XXXXXX** *na* **docwiczenia.pl** *i obejrzyj film*.

|  |  |
| --- | --- |
| **Doświadczenie 32. Badanie palności kwasu etanowego** | CH3COOH |
| 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:** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_