**Dziennik laboratoryjny. Metanol i etanol – alkohole monohydroksylowe**

1. **To doświadczenie musisz znać**

*Wpisz kod* **C8SJZ9***na* **docwiczenia.pl** *i obejrzyj film.*

|  |  |
| --- | --- |
| **Doświadczenie 25. Badanie właściwości etanolu**   1. **Dopasuj wnioski do doświadczeń chemicznych przedstawionych na schematach. Wpisz obok wniosku odpowiednią liczbę (I–IV).** | C2H5OH |
| **Schemat:**     |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | |  |  |  |  | | **Wniosek** \_\_\_: Etanol jest cieczą o większej lotności niż woda. | | | | | **Wniosek** \_\_\_: Podczas mieszania etanolu z wodą zachodzi zjawisko kontrakcji, czyli zmniejszania się objętości roztworu dwóch cieczy. | | | | | **Wniosek** \_\_\_: Etanol niszczy białko (ścina je). | | | | | **Wniosek** \_\_\_: Etanol ulega reakcji spalania, której jednym z produktów jest tlenek węgla(IV). | | | | | |

1. Zaprojektuj doświadczenie chemiczne, którego celem jest zbadanie odczynu roztworu etanolu. **Narysuj schemat, zapisz obserwacje i sformułuj wniosek.**

**Schemat:**

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

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

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

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

1. **Doświadczenie 26. Wykrywanie obecności etanolu**

|  |  |
| --- | --- |
| 1. **Sformułuj wniosek z doświadczenia chemicznego przedstawionego za pomocą schematu.**   **Wniosek:** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | C2H5OH  H2SO4  K2Cr2O7 |
| 1. **Określ barwę roztworu w probówce przed umieszczeniem jej w zlewce z gorącą wodą (1) i – po kilku minutach – w łaźni wodnej (2). Zamaluj zawartości probówek odpowiednimi kolorami.** | **Schemat:** |

1. **Doświadczenie do samodzielnego wykonania**

**Wywabianie plam przy użyciu: benzyny ekstrakcyjnej, denaturatu, octu, soli kuchennej**

Wykonaj doświadczenie chemiczne zgodnie z instrukcją.

**Przedstaw w formie tabeli schematy i obserwacje z przeprowadzonego doświadczenia chemicznego.**

**Instrukcja:** Na nieużywanej już białej koszulce zrób plamy z: kawy, trawy, oleju i soku owocowego. Pozostaw koszulkę do wyschnięcia. Następnie zbadaj, czy plamy można usunąć za pomocą: benzyny ekstrakcyjnej (do nabycia w sklepie budowlanym), bezbarwnego denaturatu (w sklepie budowlanym), octu (w sklepie spożywczym), soli kuchennej (w sklepie spożywczym).

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **Kawa** | **Trawa** | **Olej** | **Sok owocowy** |
| **Benzyna ekstrakcyjna** |  |  |  |  |
| **Denaturat** |  |  |  |  |
| **Ocet** |  |  |  |  |
| **Sól kuchenna** |  |  |  |  |