**Dziennik laboratoryjny. Reakcje zobojętniania**

1. **To doświadczenie musisz znać**

*Wpisz kod* **C8SQVH** *na* **docwiczenia.pl** *i obejrzyj film.*

|  |  |
| --- | --- |
| **Doświadczenie 11. Otrzymywanie soli przez działanie kwasem na zasadę**  Wykonaj doświadczenie chemiczne zgodnie z instrukcją.  **a) Narysuj schemat i określ barwę, jaką przyjmą podane wskaźniki pod wpływem badanego roztworu – zamaluj prostokąty odpowiednimi kolorami lub wpisz:** *bezbarwny***.**  **Instrukcja:** Przygotuj dwie probówki z roztworem wodorotlenku sodu. Do probówki 1. dodaj kroplę roztworu fenoloftaleiny, a następnie dodawaj kroplami kwas chlorowodorowy. Zbadaj odczyn roztworu w probówce 2. za pomocą uniwersalnego papierka wskaźnikowego, a następnie dodawaj kroplami roztwór kwasu siarkowego(VI). Ponownie sprawdź odczyn roztworu w probówce 2. | HCl  H2SO4  NaOH |
| **Probówka 1.**   |  |  | | --- | --- | | Barwa roztworu przed dodaniem kwasu |  | |  | | Barwa roztworu po dodaniu kwasu |  |   **Probówka 2.**   |  |  | | --- | --- | | Barwa uniwersalnego papierka wskaźnikowego przed dodaniem kwasu do roztworu |  | |  | | Barwa uniwersalnego papierka wskaźnikowego po dodaniu kwasu do roztworu |  | |  | | **Schemat:** |
| **b) Uzupełnij równania zachodzących reakcji chemicznych.**  **Probówka 1.** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_ + \_\_\_\_ NaOH → \_\_\_\_ NaCl + \_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_+ + \_\_\_\_\_\_\_– + \_\_\_\_ Na+ + \_\_\_\_ OH– → \_\_\_\_\_\_\_+ + \_\_\_\_\_\_\_– + \_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_+ + \_\_\_\_\_\_\_– → \_\_\_\_\_\_\_\_\_  **Probówka 2.**  \_\_\_\_ H2SO4 + 2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_ → \_\_\_\_ Na2SO4 + 2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_  2 \_\_\_\_\_\_\_+ + \_\_\_\_\_\_\_\_2– + 2 \_\_\_\_\_\_\_+ + 2 \_\_\_\_\_\_\_– → 2 \_\_\_\_\_\_\_+ + \_\_\_\_\_\_\_2– + 2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_  2 \_\_\_\_\_\_\_+ + 2 \_\_\_\_\_\_\_– → 2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_ | |