**Dziennik laboratoryjny. Reakcje strąceniowe**

1. **Doświadczenie 16. Reakcja azotanu(V) srebra(I) z kwasem chlorowodorowym**

|  |  |
| --- | --- |
| 1. **Uzupełnij schemat doświadczenia chemicznego (podaj nazwy produktów). Określ barwę, jaką otrzymany osad przyjmie po kilkunastu minutach – zamaluj zawartość ostatniej probówki na schemacie odpowiednim kolorem.** | HCl  AgNO3 |
| **Schemat:** | |
| 1. **Uzupełnij równania zachodzącej reakcji chemicznej.**   \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ + \_\_\_\_ HCl → \_\_\_\_ AgCl↓ + \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_+ + \_\_\_\_\_\_\_\_– + \_\_\_\_ H+ + \_\_\_\_ Cl– → \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_↓ + \_\_\_\_\_\_\_\_+ + \_\_\_\_\_\_\_\_–  \_\_\_\_\_\_\_\_+ + \_\_\_\_\_\_\_\_– → \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_↓ | |

1. **To doświadczenie musisz znać**

*Wpisz kod* **C8KGRS** *na* **docwiczenia.pl** *i obejrzyj film.*

|  |  |
| --- | --- |
| **Doświadczenie 17. Reakcja siarczanu(VI) sodu z wodą wapienną**   1. **Podaj nazwy produktów otrzymanych w doświadczeniu chemicznym przedstawionym na schemacie.**   \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_   1. **Zapisz obserwacje i sformułuj wniosek.**   **Obserwacje:** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  **Wniosek:** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | Ca(OH)2 |
| **Schemat:** |

1. **Uzupełnij równania zachodzącej reakcji chemicznej.**

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ → \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_↓ + \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2 \_\_\_\_\_\_\_+ + \_\_\_\_\_\_\_2– + \_\_\_\_\_\_\_2+ + 2 \_\_\_\_\_\_\_– → \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_↓ + 2 \_\_\_\_\_\_\_+ + 2 \_\_\_\_\_\_\_–

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_+ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ → \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_↓

1. **Doświadczenie 18. Reakcja azotanu(V) wapnia z fosforanem(V) sodu**

Zaprojektuj doświadczenie chemiczne, którego celem jest zbadanie, czy azotan(V) wapnia reaguje z fosforanem(V) sodu. **Narysuj schemat, zapisz obserwacje i sformułuj wniosek.** Jeśli reakcja chemiczna zachodzi – zapisz odpowiednie równania reakcji chemicznej (w formach: cząsteczkowej, jonowej i skróconej jonowej).

|  |  |
| --- | --- |
| **Obserwacje:** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  **Wniosek:** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  **Równania reakcji chemicznej:**  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | **Schemat:** |

1. **Doświadczenie do samodzielnego wykonania**

**Działanie kwaskiem cytrynowym na mleko**

Wykonaj doświadczenie chemiczne zgodnie z instrukcją. **Narysuj schemat doświadczenia i zapisz obserwacje.**

**Instrukcja:** Do niewielkiej ilości świeżego mleka (innego niż UHT) dodaj 2 łyżeczki kwasku cytrynowego. Wymieszaj zawartość naczynia i odstaw je na kilka godzin.

**Schemat:**

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

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

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