**Dziennik laboratoryjny. Reakcje wodorotlenków metali z tlenkami niemetali**

1. **To doświadczenie musisz znać**

*Wpisz kod* C8M9PT *na* **docwiczenia.pl** *i obejrzyj film.*

|  |  |
| --- | --- |
| **Doświadczenie 15. Reakcja tlenku węgla(IV) z wodą wapienną**  Wykonaj doświadczenie zgodnie z instrukcją.  **a) Napisz nazwy szkła i sprzętu laboratoryjnego oraz odczynników chemicznych użytych w doświadczeniu chemicznym przedstawionym na schemacie.**  **Instrukcja:** Do probówki wsyp małą ilość węglanu wapnia. Nalej kwasu chlorowodorowego i zamknij probówkę korkiem z rurką odprowadzającą. Wydzielający się gaz – tlenek węgla(IV) – wprowadzaj do zlewki napełnionej do około objętości wodą wapienną.  **Szkło i sprzęt laboratoryjny wykorzystane w doświadczeniu chemicznym:** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  **Odczynniki chemiczne użyte w doświadczeniu chemicznym:** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | Ca(OH)2  HCl |
| **Schemat:** |
| 1. **Skreśl błędne wyrażenia, tak aby powstał poprawny zapis obserwacji z przeprowadzonego doświadczenia chemicznego. Sformułuj wniosek i podkreśl równanie zachodzącej reakcji chemicznej.**   **Obserwacje:** Woda wapienna **odbarwiła się** / **zmętniała** / **zabarwiła się na malinowo.**  **Wniosek:** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  **Równanie reakcji chemicznej:**  CaOH + CO → CaCO2↓ + H  Cu(OH)2 + CO2 → CuCO3↓ + H2O  Cu(OH)2 + CO → CuCO2↓ + H2  Ca(OH)2 + CO2 → CaCO3↓ + H2O | |