**Dziennik laboratoryjny. Porównanie właściwości soli i ich zastosowań**

1. **To doświadczenie musisz znać**

*Wpisz kod* **C8P8GK** *na* **docwiczenia.pl** *i obejrzyj animację.*

|  |  |
| --- | --- |
| **Doświadczenie 19. Badanie wpływu chlorku sodu i chlorku wapnia na lód**  **Zweryfikuj hipotezę:**  *Powstawanie mieszanin chlorku sodu z lodem i chlorku wapnia z lodem to procesy egzotermiczne.*  **Uzupełnij obserwacje i wniosek z doświadczenia chemicznego przedstawionego na schemacie.** | CaCl2 |
| **Schemat:** |
| **Obserwacje:** Podczas pierwszego pomiaru temperatura lodu w obu zlewkach wynosiła \_\_\_\_\_. Po dodaniu chlorku sodu i chlorku wapnia lód \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_. Temperatura mieszanin \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ i jest niższa \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.  **Wniosek:** Badane sole \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.  Zaproponowana hipoteza **została** / **nie została** potwierdzona, ponieważ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_. | |

1. **Doświadczenie do samodzielnego wykonania**

**Badanie właściwości soli kuchennej**

Wykonaj doświadczenie chemiczne zgodnie z instrukcją.

**Narysuj schemat, zapisz obserwacje i sformułuj wniosek.**

**Instrukcja:** Do szklanki z wodą wsyp łyżeczkę soli kuchennej. Wymieszaj. Następnie przy użyciu spryskiwacza rozpyl roztwór nad płomieniem palnika.

|  |  |
| --- | --- |
| **Obserwacje:** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  **Wniosek:** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | **Schemat:** |