**Dziennik laboratoryjny. Reakcje tlenków metali z kwasami**

1. **Doświadczenie 14. Reakcje tlenku magnezu i tlenku miedzi(II) z kwasem chlorowodorowym**

|  |  |
| --- | --- |
| **a) Uzupełnij schemat doświadczenia chemicznego.**  **Schemat:** | HCl |
| 1. **Skreśl błędne wyrażenia, tak aby powstał poprawny zapis obserwacji z przeprowadzonego doświadczenia chemicznego.**   **Obserwacje:** W probówce 1. powstaje **roztwór** / **osad**, który jest **bezbarwny** / **szary** / **niebieski**. W probówce 2. powstaje **roztwór** / **osad** o barwie **niebieskiej** / **pomarańczowej** / **szarej**.   1. **Uzupełnij wniosek i równania zachodzących reakcji chemicznych.**   **Wniosek:** Tlenki metali, np. tlenek \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ i tlenek \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, reagują z kwasami. W wyniku tych reakcji chemicznych powstają \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ i \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.  **Równania reakcji chemicznych:**  **Probówka 1.**  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ + \_\_\_\_ HCl → \_\_\_\_ MgCl2 + \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  **Probówka 2.**  \_\_\_\_ CuO + \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ → \_\_\_\_ CuCl2 + \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | |

1. **Doświadczenie do samodzielnego wykonania**

**Usuwanie rdzy napojem typu cola**

Wykonaj doświadczenie chemiczne zgodnie z instrukcją i **przez trzy dni zapisuj obserwacje**. **Narysuj schemat doświadczenia.**

|  |  |
| --- | --- |
| **Instrukcja:** Zardzewiały gwóźdź wrzuć do słoika z napojem typu cola. Odstaw słoik na trzy dni.  **Obserwacje**:  Dzień 1.: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  Dzień 2.: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  Dzień 3.: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | **Schemat:** |