**Dziennik laboratoryjny. Reakcje metali z kwasami**

1. **To doświadczenie musisz znać**

*Wpisz kod* **C8KWU6** *na* **docwiczenia.pl** *i obejrzyj film.*

|  |  |
| --- | --- |
| **Doświadczenie 12. Reakcje magnezu z kwasami**  **a) Narysuj schemat i uzupełnij wniosek na podstawie podanych obserwacji.**  **Obserwacje:** Po wrzuceniu wiórków magnezu do probówek z kwasem chlorowodorowym (probówka 1.) i roztworem kwasu siarkowego(VI) (probówka 2.) gwałtownie wydzielają się pęcherzyki bezbarwnego, bezwonnego gazu. Probówki są gorące. Po zbliżeniu płonącego łuczywa do wylotów probówek słychać charakterystyczny dźwięk.  **Wniosek:** W reakcjach magnezu z kwasami wydziela się \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_. Magnez wypiera \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ z \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_. Ze względu na efekt energetyczny te reakcje zalicza się do procesów \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_. | HCl  H2SO4 |
| **Schemat:** |
| **b) Zapisz w formie cząsteczkowej równanie reakcji chemicznej zachodzącej w jednej z probówek.**  \_\_\_\_\_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_\_\_\_\_ → \_\_\_\_\_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_\_\_\_\_↑  **c) Zamaluj w szeregu aktywności metali kratki z symbolami chemicznymi metali, które po dodaniu do kwasu zachowują się podobnie jak magnez.** | |

1. **Doświadczenie 13. Działanie kwasu chlorowodorowego na miedź**

|  |  |
| --- | --- |
| 1. **Sformułuj wniosek na podstawie podanego schematu doświadczenia chemicznego i obserwacji.**   **Obserwacje:** Nie zaobserwowano żadnych objawów reakcji chemicznej.  **Wniosek:** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  **b) Zamaluj w szeregu aktywności metali kratki z symbolami chemicznymi metali, które po dodaniu do kwasu zachowują się podobnie jak miedź.** | HCl |
| **Schemat:** |

