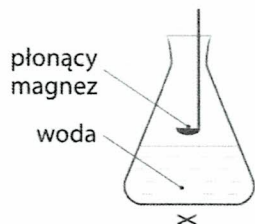


**E To doświadczenie muszę znać**

- 4** Reakcję wody z magnezem przeprowadza się, umieszczając palący się magnez w parze wodnej. **Skreśl błędne wyrażenia, tak aby powstał poprawny zapis obserwacji, i sformułuj wniosek.**



**Obserwacje:** Magnez **pali się / nie pali się** w parze wodnej. Na łyżce do spalań powstaje **biały / żółty** proszek. Wydziela się gaz, który po zmieszaniu z powietrzem zapala się **niebieskim płomieniem / z charakterystycznym dźwiękiem**.

**Wniosek:** \_\_\_\_\_

- 5** Wyjaśnij, dlaczego wodór otrzymywany w reakcji, np. cynku z kwasem chlorowodorowym, należy zbierać w probówce odwróconej dnem do góry i wypełnionej wodą, a probówki z zebrany w ten sposób gazem nie wolno odwracać.

Wyjaśnienie: \_\_\_\_\_

- 6** W wyniku rozkładu 72 g wody otrzymano 64 g tlenu i 8 razy mniej wodoru. **Oblicz, ile centymetrów sześciennych wodoru powstało w tej reakcji chemicznej.** Przyjmij gęstość wodoru  $d_{\text{wodoru}} = 0,0823 \frac{\text{g}}{\text{dm}^3}$ .



- 7** **Uzupełnij informacje dotyczące zastosowań wodoru.**

Wodór uważa się za paliwo przyszłości, ponieważ może być jednym z substratów do wytwarzania \_\_\_\_\_. Produktem ubocznym spalania paliwa wodorowego jest tylko \_\_\_\_\_. Wodór stosuje się w przemyśle spożywczym do \_\_\_\_\_. W ten sposób z oleju roślinnego otrzymuje się margarynę. Ciekły wodór jest jednym ze składników \_\_\_\_\_.

**Zapamiętaj!**

**Wodorki** – związki chemiczne wodoru z innymi pierwiastkami chemicznymi.