Werkdocument 9

**onderzoek: experimentele bepaling van de wet van Proust**

Noteer hieronder de afgewogen hoeveelheid (gram) magnesium in 3 decimalen, het aantal cm3 waterstofgas en de massa van het overgebleven magnesium.

Bereken uit deze gegevens in welke massaverhouding magnesium en zoutzuur met elkaar reageren. Vergelijk je de experimenteel bepaalde massaverhouding met de theoretische massaverhouding, die je kunt afleiden uit onderstaande reactie vergelijking.

Mg(s) + 2 HCl(aq) → Mg2+(aq) + 2 Cl-(aq) + H2(g)

**Uitwerking**