

Nome: \_\_\_\_\_

Data: \_\_\_\_\_

# A massa e o sistema observado

Físico-Química · 8.º ano

## 1. Analisa o sistema fechado

Numa reação química, a massa total conserva-se num sistema fechado. Define o que pesas: se um gás sair, a balança pode deixar de contar a sua massa.

Modelo fictício: num recipiente fechado, os reagentes têm massa total de 24 g. A massa do recipiente vazio é 40 g. Nenhuma matéria entra ou sai durante a reação.

1) Qual é a massa total dos produtos da reação?

|  |
|--|
|  |
|  |

2) Qual é a massa do recipiente com todo o conteúdo?

|  |
|--|
|  |
|  |

## 2. Acompanha o gás que saiu

Noutro caso, pesam-se 64 g antes da reação. Depois de saírem 3 g de gás, ficam 61 g no recipiente e conteúdo restante. Não houve outras entradas nem saídas de matéria.

3) Calcula a massa contando o restante e o gás que saiu.

|  |
|--|
|  |
|  |

4) Desapareceu matéria na reação? Usa o gás que saiu.

|  |
|--|
|  |
|  |

☐ Conferi os dados.☐ Revisei as respostas.