

MUDANÇAS REVERSÍVEIS E IRREVERSÍVEIS

Uma viagem pelas transformações dos materiais



MEU CADERNO DE DESCOBERTAS

NOME: _____

TURMA: _____

DATA: _____

A viagem da água

SÓLIDO • LÍQUIDO • GASOSO

A água pode aparecer como gelo (sólido), água líquida ou vapor de água (gás). No congelador, a água líquida se transforma em gelo. Ao receber calor, o gelo derrete. Quando a água evapora, passa para o estado gasoso. Ao esfriar, o vapor pode se condensar e formar gotinhas. Essas mudanças de estado podem ocorrer nos dois sentidos.



1 Complete os caminhos da água, usando as palavras do texto.

Com o calor: gelo → _____ → vapor de água.

Com o resfriamento: vapor de água → gotas → _____.

2 Marque V (verdadeiro) ou F (falso).

☐ V ☐ F A água pode passar do estado líquido para o sólido.

☐ V ☐ F O gelo derretido nunca mais pode congelar.

☐ V ☐ F O vapor de água pode formar gotinhas ao esfriar.

3 Por que o derretimento do gelo é uma mudança reversível?

4 O que acontece quando colocamos água líquida no congelador?

O segredo do ovo

O AQUECIMENTO PODE MUDAR TUDO

Antes do cozimento, a clara do ovo é transparente e fluida. Com o calor, ela fica branca e firme; a gema também se modifica. Mesmo depois de esfriar, o ovo cozido não volta a ficar cru. Por isso, o cozimento é uma transformação irreversível. Ele é diferente do derretimento do gelo, que pode ser desfeito pelo resfriamento.



1 Complete as observações com palavras do texto.

Antes de cozinhar, a clara é _____ e _____.

Depois de cozinhar, a clara fica _____ e _____.

2 Se colocarmos um ovo cozido na geladeira, ele voltará a ser cru? Justifique.

3 Qual frase explica melhor a transformação do ovo?

- ☐ A) Basta esfriar para recuperar o ovo cru.
- ☐ B) O calor produz mudanças que não são desfeitas pelo frio.
- ☐ C) O ovo muda apenas de lugar.

4 Escreva uma frase usando as palavras "ovo" e "irreversível".
