

ESCOLA \_\_\_\_\_ DATA: \_\_\_\_/\_\_\_\_/\_\_\_\_

PROF: \_\_\_\_\_ TURMA: \_\_\_\_\_

NOME: \_\_\_\_\_



### **Transformações químicas e físicas**

As transformações químicas e físicas são mudanças que ocorrem na matéria. As transformações físicas alteram apenas o estado ou a forma da matéria, sem mudar sua composição. Por exemplo, o gelo derretendo continua sendo água, mas em estado líquido.

Já as transformações químicas mudam a composição da matéria, formando novas substâncias. Um exemplo é a queima de madeira, que gera cinzas e gases, diferentes do material original. Outras transformações químicas incluem a ferrugem e a digestão de alimentos.

Essas mudanças são importantes na natureza e na indústria. Transformações físicas, como a evaporação da água, são essenciais no ciclo da água. Transformações químicas, como a fotossíntese, sustentam a vida no planeta.

Entender essas transformações nos ajuda a compreender fenômenos do cotidiano e a importância de preservar recursos naturais.

### **Questões**

1) Qual é um exemplo de transformação química?

A) ( ) Derreter gelo

B) ( ) Queimar madeira

C) ( ) Congelar água

D) ( ) Dobrar um papel

2) Complete: A transformação física não altera a composição da matéria.

3) Dê um exemplo de transformação física que ocorre na natureza.

R: A evaporação da água nos rios.

4) Explique como a queima de madeira é uma transformação química.

R: Porque gera novas substâncias, como cinzas e gases.

5) Dê um exemplo de transformação química no corpo humano.

R: Digestão dos alimentos.