

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 _____ da matéria.

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

R:

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

R:

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

R: