

ESCOLA _____ DATA: ____/____/____

PROF: _____ TURMA: _____

NOME: _____



Reações químicas

Reações químicas ocorrem quando substâncias interagem para formar novas substâncias. Um exemplo comum é a combustão, onde um combustível reage com oxigênio para liberar energia na forma de calor e luz. Outro exemplo é a reação de ácidos com bases, que forma sal e água.

As reações podem ser classificadas em diferentes tipos, como síntese, decomposição, simples troca e dupla troca. Elas são fundamentais para processos naturais e industriais, como a fotossíntese e a fabricação de medicamentos.

A velocidade das reações químicas depende de fatores como temperatura, concentração das substâncias e presença de catalisadores. Por exemplo, ao aquecer um alimento, aceleramos as reações químicas responsáveis pelo cozimento.

Estudar reações químicas nos ajuda a compreender como a matéria se transforma e como esses processos podem ser aplicados para melhorar a vida cotidiana e a tecnologia.

Questões

1) Qual é um exemplo de reação química?

[A\) Combustão](#)

B) Fusão

C) Evaporação

D) Condensação

2) Complete: A reação entre ácidos e bases forma [sal](#) e água.

3) Desenhe um exemplo de reação química, como a combustão de um fósforo.

R: O aluno desenha o exemplo escolhido.

4) Explique como a temperatura afeta a velocidade de uma reação química.

R: Aumenta a velocidade ao fornecer mais energia para as moléculas reagirem.

5) Dê um exemplo de reação química usada na indústria.

R: Produção de medicamentos.