



Conteúdos referentes ao período de Março/2026.

Componente Curricular deCiências.....

Professor(a):Nathaniel Rossi.....

Orientações referentes à atividade proposta:

*Leitura do conteúdo.

*Visualização e análise de imagens e vídeos.

Estados Físicos dos Materiais

1. Estados Físicos dos Materiais

A matéria é tudo aquilo que ocupa espaço e tem massa. Ela pode ser encontrada na natureza em **três estados físicos principais**: sólido, líquido e gasoso.

A diferença entre eles está na forma como as partículas (pequenas partes que formam a matéria) estão organizadas e se movimentam.

Sólido

- Tem forma definida
- Tem volume definido
- Partículas bem organizadas e próximas
- Exemplo: pedra, gelo, madeira

Líquido

- Não tem forma própria (adapta-se ao recipiente)
- Tem volume definido
- Partículas menos organizadas
- Exemplo: água, leite, óleo

Gasoso

- Não tem forma definida
- Não tem volume definido
- Partículas bem afastadas e agitadas
- Exemplo: ar, vapor de água

2. Mudanças de Estado Físico

Quando a matéria recebe ou perde calor, ela pode mudar de estado físico.

Quando recebe calor:

- **Fusão**: sólido → líquido (ex: gelo derretendo)
- **Evaporação**: líquido → gasoso (ex: água fervendo)

Quando perde calor:

- **Solidificação**: líquido → sólido (ex: água virando gelo)
- **Condensação**: gasoso → líquido (ex: vapor virando gotinhas)

ESTADOS FÍSICOS DA MATÉRIA

A matéria pode existir em **três estados físicos**:

1. SÓLIDO

- Forma definida
- Volume definido
- Partículas muito **próximas e organizadas**



Exemplos:



Gelo



Pedra



Metal

2. LÍQUIDO

- Forma variável (adapta ao recipiente)
- Volume definido
- Partículas **próximas, mas desorganizadas**



Exemplos:



Água



Óleo



Leite

3. GÁS

- Forma variável
- Volume variável (ocupa todo o espaço)
- Partículas **afastadas e desorganizadas**



Exemplos:



Ar



Vapor



Gás Natural

Mudanças de Estado

