

MATÉRIA

QUI D

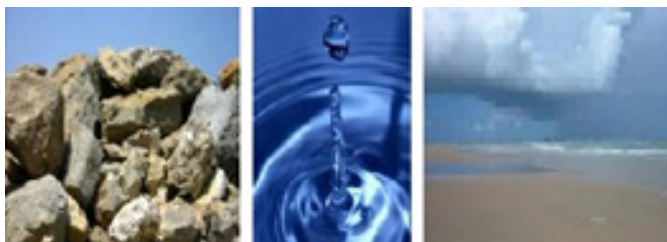
Tudo aquilo que ocupa lugar no espaço e possui massa, ou seja, um lápis, uma cadeira, um avião, uma pessoa, o ar, um pedaço de tronco de árvore, todos esses são alguns exemplos de matéria.

MATÉRIA E SUAS PROPRIEDADES

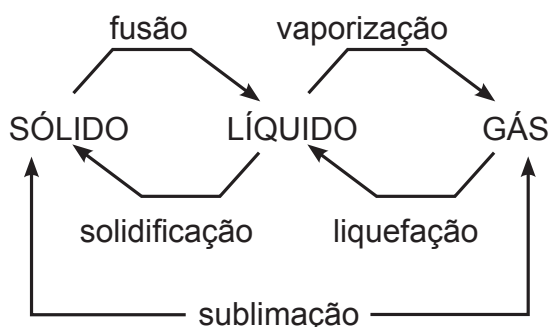
Corpo: é uma porção limitada da matéria. Exemplo: madeira para formar lápis, casas, etc.

Objeto: é uma porção limitada da matéria que serve para determinado uso.

A matéria pode ser líquida, sólida ou gasosa.



OS ESTADOS FÍSICOS DA MATÉRIA



O estado físico com maior aproximação das moléculas (ou átomos) é o sólido. As partículas ficam mais afastadas no estado gasoso. Mudanças de estado físico correspondem a fenômenos físicos.

Exemplos de transformações:

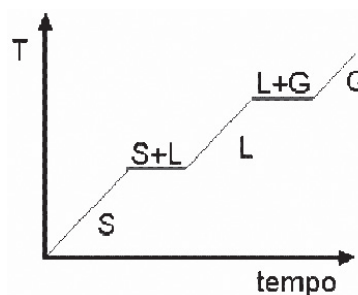
- fusão:
- vaporização:
- evaporação:
- ebulição:
- calefação:

- liquefação:
- solidificação:
- sublimação:

Aluno ligado deve saber que:

- Quando ocorre mudança de fase (estado) a temperatura permanece constante pois a energia é utilizada na reestruturação molecular.
- Na mudança de estado coexistem as fases na condição de transição.
- Ponto de fusão é a condição na qual o sólido a uma determinada temperatura e pressão se transforma em líquido.
- Ponto de ebulição é a condição na qual o líquido a uma determinada temperatura e pressão se transforma em gás.

Com as informações anteriores agora fica fácil interpretar o gráfico abaixo:



Na natureza podemos encontrar a matéria nas mais variadas formas e proporções. Algumas definições são necessárias para melhor entendimento:

Sistema:

Corresponde a uma porção limitada da matéria necessária a algum estudo ou observação. *Sistema aberto:* troca matéria e energia com o ambiente.

Sistema fechado: troca energia com o ambiente.

Sistema isolado: não ocorre troca com o ambiente.

Substâncias:

Existem inúmeros tipos de substâncias e são formadas