



ESTUDO EM CASA – DISTANCIAMENTO SOCIAL – COVID 19
ATIVIDADES DE CIÊNCIAS – 8 ° SÉRIE EJA
12ª SEMANA: DE 15/06/2020 a 26/06/2020 REFERENTE A 2 AULAS
PROFª. LEONARDO

Correção dos Exercícios

1) Quais os estados físicos da matéria?

R: São estados físicos da matéria: O estado sólido, líquido e gasoso.

2) Descreva as características das substâncias que se encontram no estado gasoso.

R: As substâncias no estado gasoso se encontram com as moléculas espalhadas não tendo forma e volume definido.

3) Quais os fatores definem os estados físicos da matéria?

R: OS fatores que definem os estados físicos são as mudanças de temperatura e pressão.

4) Quais as características das substâncias que se encontram no estado sólido?

R: No estado sólidos as moléculas se encontram muito unidas fazendo com que as substâncias possuam forma e volume definido.

As mudanças de estado físico da matéria

As mudanças de estado físico dependem de alguns fatores relativos à temperatura, à pressão, e à quantidade de energia envolvida no processo.

Na natureza, encontram-se três estados físicos da matéria: sólido, líquido e gasoso. E as mudanças de estado físico representam os cinco processos de mudança de um estado para outro.

As mudanças são: condensação ou liquefação, solidificação, fusão, vaporização e sublimação. Cada tipo de mudança possui algumas especificidades e estão relacionadas às qualidades da matéria.

Condensação

A condensação representa a passagem do estado **gasoso para o líquido**.

Isso ocorre devido ao arrefecimento de um gás, que tende a condensar e passa a apresentar-se em estado líquido.

Pode-se observar a condensação pode ocorrer quando a água em estado gasoso encontra uma superfície mais fria, uma janela, por exemplo

Solidificação

A solidificação é a passagem de **estado líquido para o sólido**.

Uma matéria em estado líquido, se resfriada tende a tornar-se sólida. No caso da água, a solidificação ocorre a 0 °C

O sorvete é um exemplo de uso da solidificação no cotidiano

Fusão

A fusão é a passagem do **estado sólido para o líquido**.

As moléculas de cada substância necessitam de uma certa dose de energia para se movimentarem. Quando há menos energia, tendem a movimentar-se menos e o material tende a estar sólido.

Ao receber energia de uma fonte de calor (aquecimento), passam a um maior nível de agitação e podendo mudar de estado.

Gelo derretendo. O ponto de fusão da água ocorre a 0 °C

Vaporização

A vaporização é a passagem do **estado líquido para o gasoso**. Isso pode ocorrer de duas maneiras:

- **Ebulição:** aquecimento rápido.
- **Evaporação:** aquecimento lento.

A partir de 1 °C até 100 °C, apresenta-se em estado líquido.

Um exemplo de vaporização muito utilizado é a secagem de roupas num varal, a roupa seca por conta da evaporação da água

Sublimação

A sublimação é a passagem do **estado sólido para o gasoso** e do **estado gasoso para o sólido** (ressublimação).

Esse tipo de mudança ocorre dependendo de determinadas condições de pressão e temperatura.

Exercícios

1) Quais os fatores podem gerar as mudanças do estado físico da matéria?

2) Explique os termos abaixo:

a) Sublimação:

b) Evaporação:

3) Quais as diferenças entre o processo de evaporação e o processo de ebulição?

4) Como ocorre a fusão?



PREFEITURA MUNICIPAL DE RIBEIRÃO CORRENTE
DEPARTAMENTO DE EDUCAÇÃO

E.M.E.B. "JORNALISTA GRANDUQUE JOSÉ"

Rua Marechal Deodoro, 815 – Bairro Centro – Ribeirão Corrente - SP. CEP: 14445-000 - Fone: (16) 3749.1017

Ato de Criação: Lei Municipal Nº 986, de 20 de março de 2008

Email - granduquejose@educacao.sp.gov.br