



PREFEITURA DE SANTOS  
Secretaria de Educação



**Atividade**

**UME PREFEITO ESMERALDO TARQUÍNIO**

**ANO: CICLO II T1**

**COMPONENTE CURRICULAR: CIÊNCIAS**

**PROFESSOR: ADRIANE**

**PERÍODO: 22/06/2020 a 03/07/2020**

**Estados da matéria**

Em consequência das mudanças de temperatura, a água sofre transformações, podendo passar de um estado para outro. Estes são: líquido, sólido e gasoso.

No estado líquido podemos encontrá-la nas torneiras de nossas casas, nos lagos, rios, mares, em forma de chuva, etc. No estado sólido, a água é representada pelo gelo, facilmente feito nas geladeiras.

Em algumas regiões do planeta, o frio é muito intenso, transformando a água das chuvas, dos rios, lagos e mares em gelo.

A água em estado gasoso ou vapor não pode ser vista de forma nenhuma. Quando abrimos a tampa de uma panela quente, porém a fumaça subindo, não é vapor e nem gás e sim água no estado líquido.

Chamamos de solidificação, a transformação da água de seu estado líquido para o sólido. Quando colocamos água em uma forminha de gelo, ela está líquida, mas após algumas horas no freezer, ela se solidifica, formando o que chamamos de gelo. Isso acontece porque houve diminuição da temperatura.

**Evaporação**

A vaporização é a mudança do estado líquido para o estado gasoso.

Quando tomamos banho e enxugarmos nosso corpo, nossa toalha fica bem molhada. Passadas algumas horas, podemos perceber que a toalha secou, ou seja, a água acumulada evaporou, deixando-a

seca. O mesmo acontece com as roupas lavadas, estendidas no varal.

O vapor do banho se acumula nas paredes e se transforma em água. A liquefação é a passagem do estado gasoso para o estado líquido. É o caso que ocorre nas tampas das panelas. Podemos perceber que quando quentes, elas ficam cheias de água acumulada. Isso acontece porque o vapor da água se acumula ali, fazendo com que voltem ao estado líquido. As nuvens são vapor de água condensado, acumulado.

Fusão - gelo que se derrete

Quando tiramos uma forma de gelo do congelador, após alguns minutos podemos notar que o gelo se derrete, passando do estado sólido para o estado líquido. A esse fenômeno damos o nome de fusão. Isso acontece em virtude do aumento da temperatura, ou seja, o gelo estava em um lugar muito frio e passou para um lugar mais quente.

**LEIA O TEXTO ACIMA E RESPONDA AS QUESTÕES (EF09CI01)**

1- Os estados físicos da água são:

- a) Sólido e líquido
- b) Líquido, gasoso
- c) Sólido, líquido e gasoso
- d) Nenhuma das alternativas

2- Quando colocamos água em uma forminha de gelo, ela está líquida, mas após algumas horas no freezer, ela se solidifica, formando o que chamamos de gelo. Isso acontece porque:

- a) houve diminuição da temperatura
- b) houve um aumento da temperatura
- c) houve um aumento e depois diminuição da temperatura
- d) nenhuma das alternativas

3- Fusão é a passagem da água do estado sólido para o líquido, ou seja:

- a) água que vira gelo
- b) gelo que se derrete
- c) água da panela que forma gotinhas na tampa
- d) água da chuva que vira nuvens

4- O processo o qual o vapor do banho que se acumula nas paredes e se transforma em água é chamado de \_\_\_\_\_

5-Leia o texto e descreva o que é vaporização, liquefação e fusão. Cite exemplos que acontecem no seu dia a dia, no processo de vaporização, liquefação e fusão.

6-Cite os estados físicos que a água passa com a mudança de temperatura.