

Atividade de Ciências

Nome: _____

Turma: 9º ano

Professor: José Oreste

Data: 12 à 16/04/21

1. Escreva dentro dos retângulos o nome das mudanças de estado físico correspondente:



2. Ligue os tipos de mudança de estado físico aos exemplos de cada um deles:

Fusão	A formação das nuvens na natureza.
Solidificação	A água fervendo para fazer um chá.
Sublimação	A naftalina dentro dos roupeiros desaparece
Condensação	Um pedaço de chocolate que derreteu
Vaporização	A fabricação de sorvetes e picolés
	A roupa molhada posta para secar no varal

- 3- Na tabela encontram-se valores da temperatura de fusão e da temperatura de ebulição de algumas substâncias.

Substância	T.f. (°C)	T.e. (°C)
água	0	100
etanol	- 114,1	78,5
acetona	- 95	58
azoto	- 210	- 195
ferro	1538	2862
cobre	1065	2562
cloreto de sódio	801	1465

Em função da informação presente na tabela responde às questões:

- a) uma substância passou do estado sólido para o estado líquido a $- 114,1\text{ }^{\circ}\text{C}$, de que substância se trata?

- b) Numa empresa metalúrgica, um operário tinha uma amostra metálica, mas não sabia qual o metal de que era constituída. Colocou-a no forno e esta passou do estado sólido para o estado líquido a $2862\text{ }^{\circ}\text{C}$. qual é o metal que constitui a amostra?

- c) Nos hospitais, para os transplantes de órgãos, utilizam-se cubas metálicas para a conservação de órgãos. Nas cubas, o azoto está a uma temperatura inferior a $- 196\text{ }^{\circ}\text{C}$. Em que estado físico se encontra o azoto?

- d) Em que estado físico se encontra o cloreto de sódio à temperatura ambiente?

- 4- Ligue os valores corretos das densidades das bolinhas nas provetas da figura:

Para identificar três líquidos — de densidades 0,8, 1,0 e 1,2 — o analista dispõe de uma pequena bola de densidade $= 1,0$. Conforme a posição das bolas apresentadas no desenho abaixo.

0,8



1

1,0



2

1,2



3