Escola/Colégio:	
Disciplina: **QUÍMICA**	Ano/Série:
Estudante:	nº:

N2 -MATÉRIA E SUAS TRANSFORMAÇÕES: FENÔMENOS FÍSICOS E QUÍMICOS

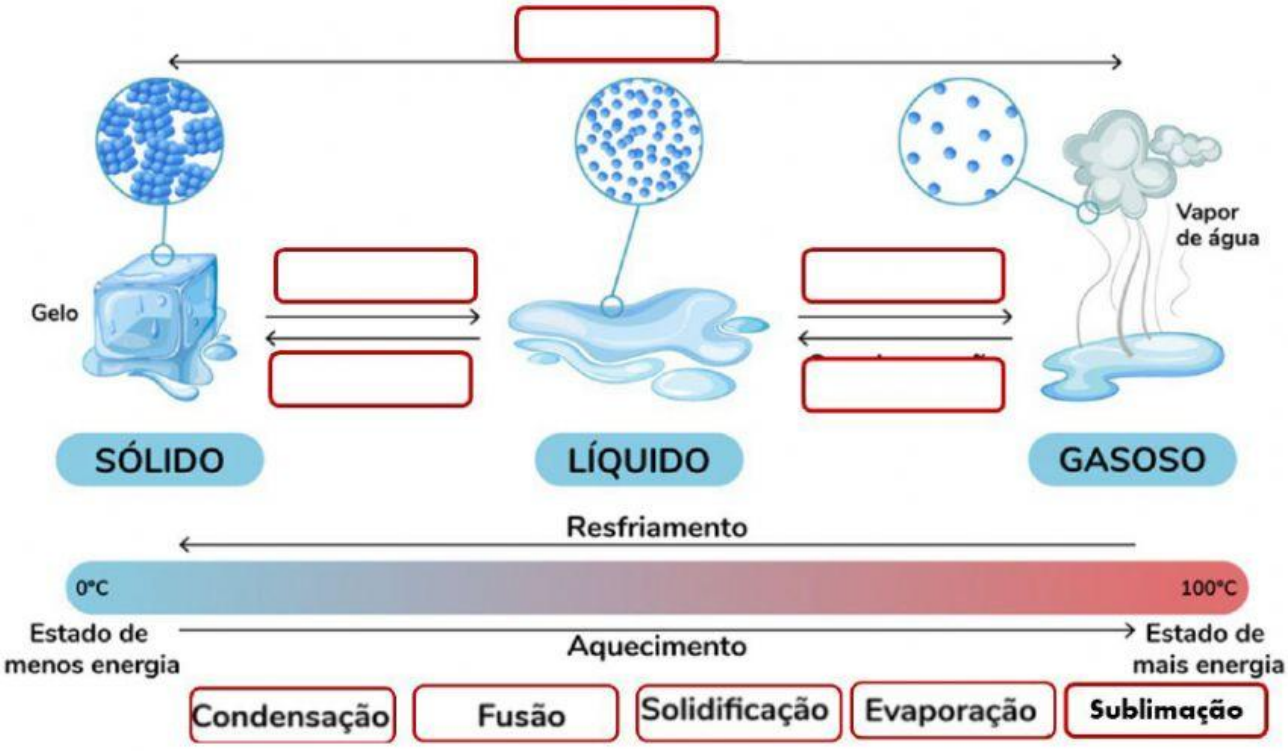
Leia a charge a seguir de Maurício de Souza com atenção e procure responder os questionamentos realizados.

1) Que estados de agregação da matéria estão representados?

2) Quais são as características de cada um?

3)Você consegue dizer que mudanças de estados físicos estão ocorrendo?

Observe o diagrama de mudança de estado:



4) Escreva nos retângulos o nome correto da transformação.

LIVEWORKSHEETS

5) Observe os seguintes fatos:

I. Uma pedra de naftalina deixada no armário.

II. Uma vasilha com água deixada no freezer.

III. Uma vasilha com água deixada no fogo.

IV. O derretimento de um pedaço de chumbo quando aquecido.

A esses fatos estão relacionados corretamente os seguintes fenômenos:

a. I – sublimação; II – solidificação; III – vaporização; IV – fusão.

b. I – sublimação; II – solidificação; III – fusão; IV – evaporação.

c. I – fusão; II – sublimação; III – evaporação; IV – solidificação.

d. I – ebulição; II – solidificação; III – fusão; IV – sublimação.

e. I – evaporação; II – sublimação; III – fusão; IV – solidificação.

6) (ENEM) O ciclo da água é fundamental para a preservação da vida no planeta. As condições climáticas da Terra permitem que a água sofra mudanças de fase e a compreensão dessas transformações é fundamental para se entender o ciclo hidrológico. Numa dessas mudanças, a água ou a umidade da terra absorve o calor do sol e dos arredores. Quando já foi absorvido calor suficiente, algumas das moléculas do líquido podem ter energia necessária para começar a subir para a atmosfera. Disponível em: http://www.keroagua.blogspot.com. Acesso em: 30 mar. 2009 (adaptado). A transformação mencionada no texto é a

a) fusão.
b) liquefação.
c) evaporação.
d) solidificação.
e) condensação.

LIVEWORKSHEETS