

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

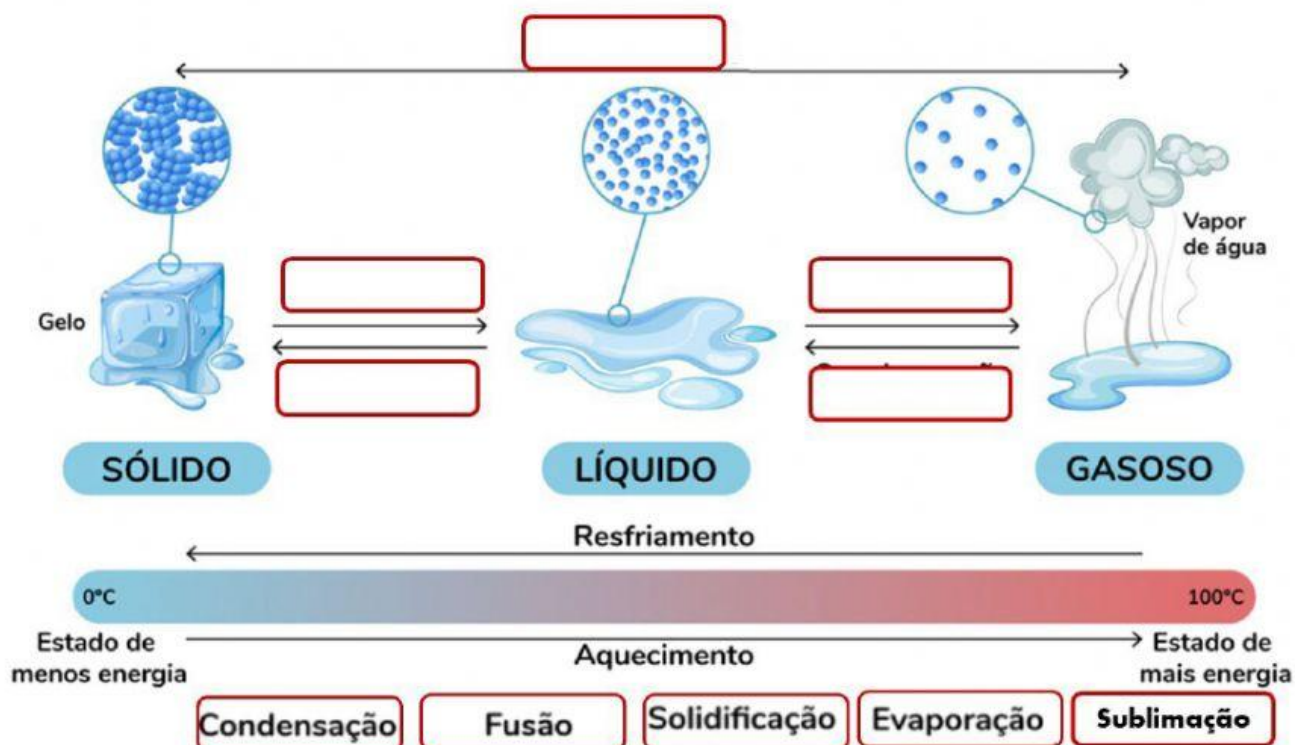
N2 - MATÉRIA E SUAS TRANSFORMAÇÕES: FENÔMENOS FÍSICOS E QUÍMICOS

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.

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.