

ATIVIDADE DE CIÊNCIAS

Estudante: _____ Data: ____/____/____

Professor (a): _____ Turma: _____

Escola: _____ 

1. Abaixo, preencha o espaço nomeando a unidade da matéria.

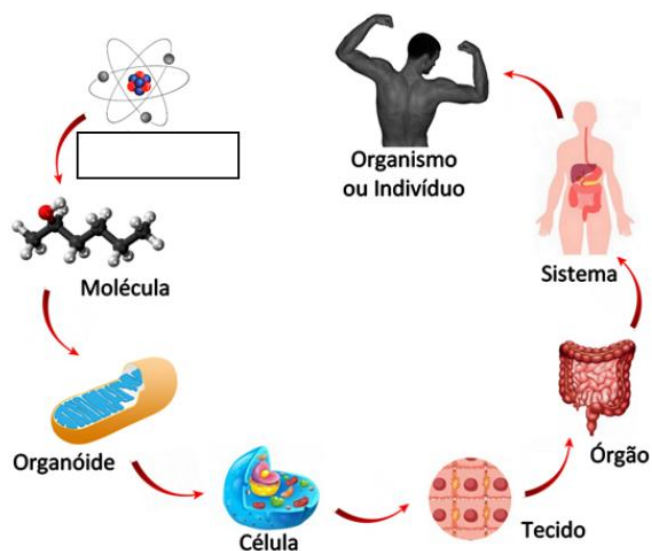


Imagem adaptada de <https://old.kuadro.com.br/resumos-enem-vestibulares/biologia/os-seres-vivos/organizacao-dos-seres-vivos>

2. Quais são os estados físicos da água representados na tirinha abaixo, nos quadrinhos A, B e C?



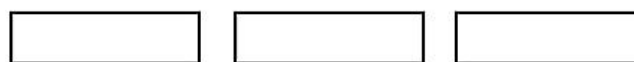
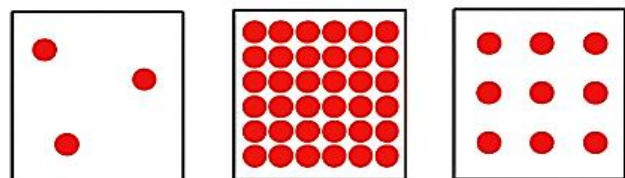
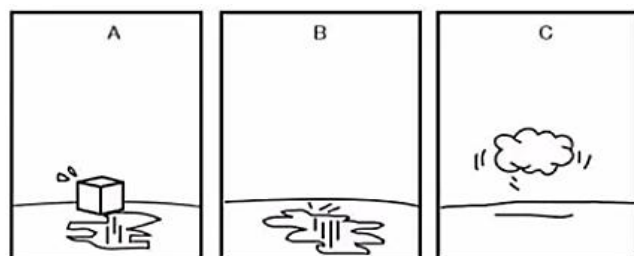
Maurício de Sousa. Turma da Mônica

A _____

B _____

C _____

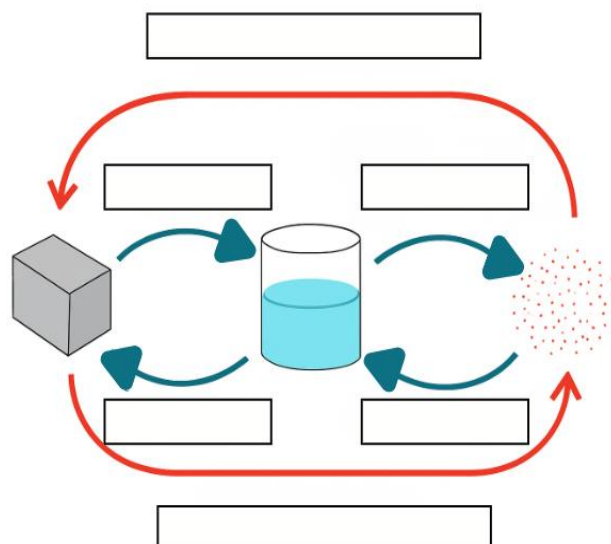
3. Relacione cada estado físico ao nível de agitação de suas moléculas, identificando corretamente cada um.



4. Sobre a matéria, assinale apenas o item verdadeiro.

- a) Para ser considerada matéria, é necessário que possua átomos e ocupe lugar no espaço.
- b) É necessário ter moléculas e estar no vácuo.
- c) Precisa não ter átomos.
- d) Matéria é apenas o que é vivo.

5. Observe o esquema e complete os espaços com as mudanças de estado físico da água.



6. Veja a tirinha abaixo.



A Naftalina passa do estado sólido para o gasoso, sendo um exemplo de

- a) fusão.
- b) vaporização.
- c) sublimação.
- d) solidificação.

7. Veja a tirinha abaixo.



Disponível em <https://www.cienciaclima.eco.br/2017/11/25-tiras-de-jornal-sobre-o-aquecimento.html>

O derretimento das geleiras é um problema mundial agravado pelas mudanças climáticas. Esse derretimento é um exemplo de

- a) sublimação.
- b) condensação.
- c) fusão.
- d) liquefação.

8. Leia atentamente os exemplos abaixo e diga qual processo de transformação da matéria está ocorrendo.

I. O gelo seco (CO_2 sólido) transforma-se diretamente em gás.

II. A cera derretida de uma vela endurece ao esfriar.

III. O chocolate derrete quando aquecido.

IV. A água ferve e se transforma em vapor ao atingir 100°C .

V. O vapor de água forma gotinhas na tampa da panela.

9. Onde podemos observar os estados físicos da matéria e suas transições?

- a) Ciclo da água.
- b) Ciclo do nitrogênio.
- c) Cadeia alimentar.
- d) Fotossíntese.

10. A temperatura em que um sólido se transforma em líquido e aquela em que um líquido se transforma em gás são classificadas, respectivamente, como

- a) ponto de tensão e ebulição.
- b) ponto de fusão e ebulição.
- c) ponto de tensão e fusão.
- d) ponto de ebulição e fusão.