

Atividade de Ciências

Nome: _____

Turma: 9º Ano

professor: José Oreste

data: 15 à 18/03/21

1.- Na tabela encontram-se os valores de ponto de ebulição para três substâncias: a água, o etanol e a propanona.

Selecione a substância que passa do estado líquido para o estado gasoso a uma temperatura mais baixa.

Substância	Ponto de ebulição* (°C)
Água	100
Etanol	78,5
Propanona	56

* à pressão atmosférica normal

a) água

b) etanol

c) propanona

dica: use as palavras escritas abaixo para preencher o espaço

2.- Complete o texto de forma a construíres afirmações verdadeiras e cientificamente corretas.

2.1.- As substâncias que entram em ebulição a temperaturas mais _____ evaporam-se mais facilmente.

Diz-se que estas substâncias são voláteis.

Das três substâncias representadas na tabela, _____ é a mais volátil e _____ é a menos volátil.

Substância	Ponto de ebulição* (°C)
Água	100
Etanol	78,5
Propanona	56

* à pressão atmosférica normal

baixa mais água etanol propanona

3.- Classifica cada uma das afirmações como verdadeira ou falsa.

- a) A água quando solidifica deixa de ser a substância água.
- b) À pressão atmosférica normal, a água salgada solidifica a 0 °C.
- c) No período de tempo em que a água (substância) se encontra em ebulição, a sua temperatura não varia.
- d) A água (substância) a água salgada entram em ebulição aos 100 °C.
- e) A água sólida (substância) funde de forma instantânea.

verdadeira	falsa
verdadeira	falsa
verdadeira	falsa
verdadeira	falsa
verdadeira	falsa