

## Gráficos de temperatura x tempo de aquecimento para substâncias puras e misturas.

O gráfico abaixo representa a medida de temperatura durante o aquecimento de água, a partir do gelo.

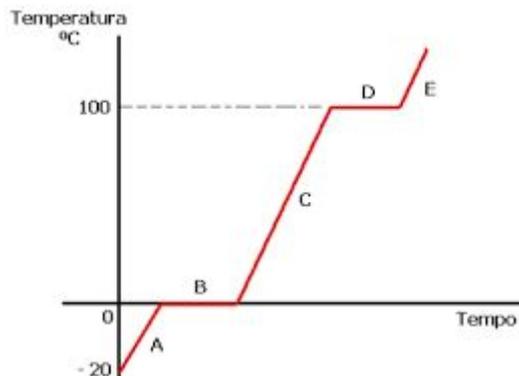


Gráfico 1: Aquecimento da água

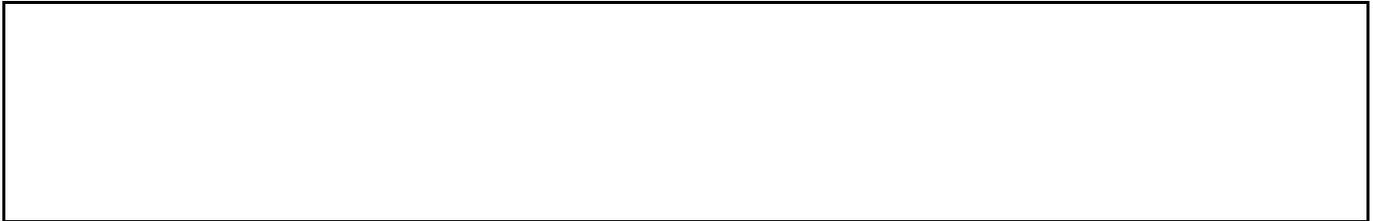
Durante o aquecimento do gelo, até a formação de vapor, quais os nomes das transformações pelas quais a substância passa?

No gráfico acima, cada letra representa um estágio do aquecimento do gelo até a formação de vapor d'água. Em alguns estágios existe apenas a água em um estado físico (sólido, líquido ou gasoso) e, em outros, existe uma mistura de diferentes estados físicos (ex: água e gelo).

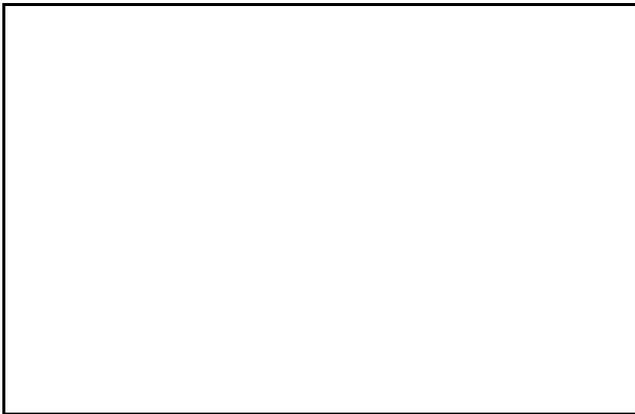
Por meio de desenhos, represente o que acontece no sistema em cada estágio:

Estágio A	Estágio B	Estágio C	Estágio D	Estágio E

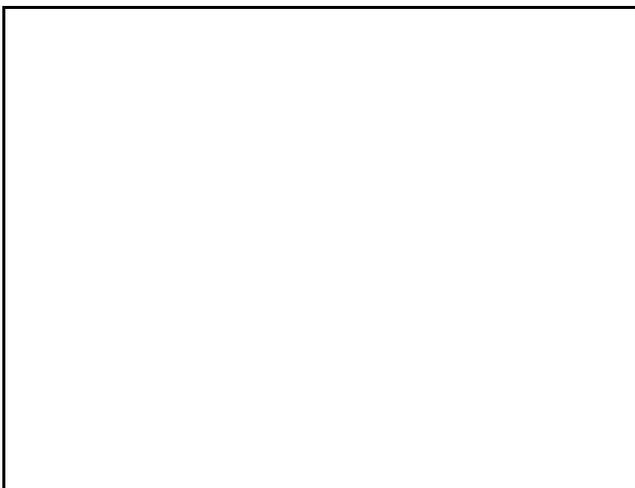
É possível identificar no *gráfico 1* o **ponto de fusão** e o **ponto de ebulição** da água? O que essas medidas representam?



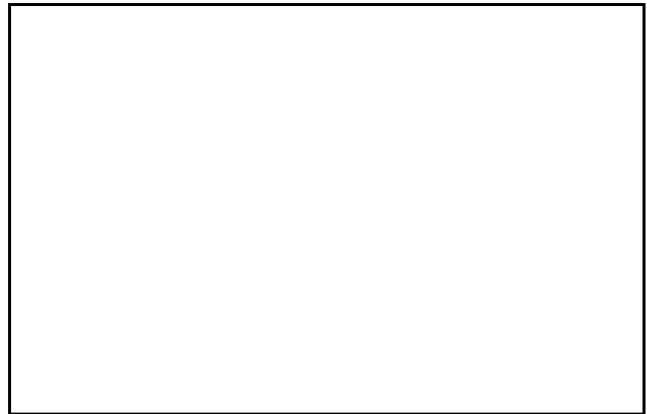
Pensando no caso de adicionar **sal no gelo**. Converse em seu grupo, e, juntos, construam uma explicação para o que acontece no gelo após a adição de sal. Registrem suas hipóteses no espaço abaixo:



Como seria o gráfico 1 se ele representasse a mudança de estado para a mistura de **gelo+sal**?



Pensando no caso de adicionar **sal na água fervendo**. Converse em seu grupo, e, juntos, construam uma explicação para o que acontece na água fervendo após a adição de sal. Registrem suas hipóteses no espaço abaixo:

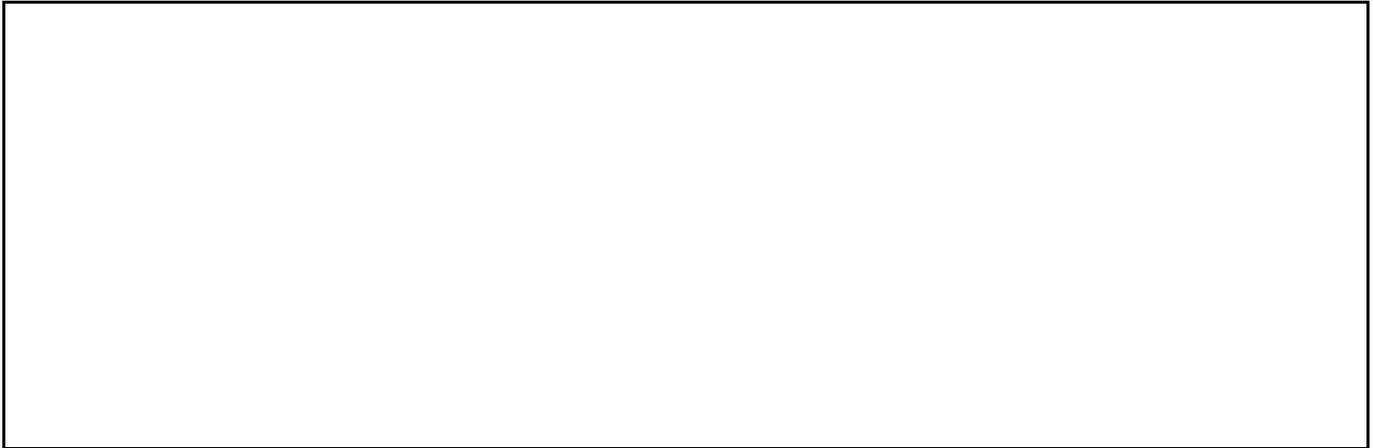


Como seria o gráfico 1 se ele representasse a mudança de estado para a mistura de **água fervendo+sal**?



**Conclusão:**

Quais as diferenças nos pontos de fusão e de ebulição entre uma substância simples e entre uma mistura?

A large empty rectangular box with a black border, intended for the student to write their conclusion. It occupies the lower half of the page.