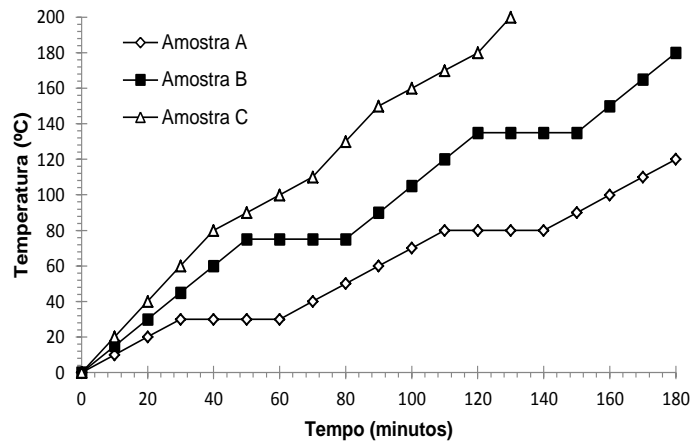


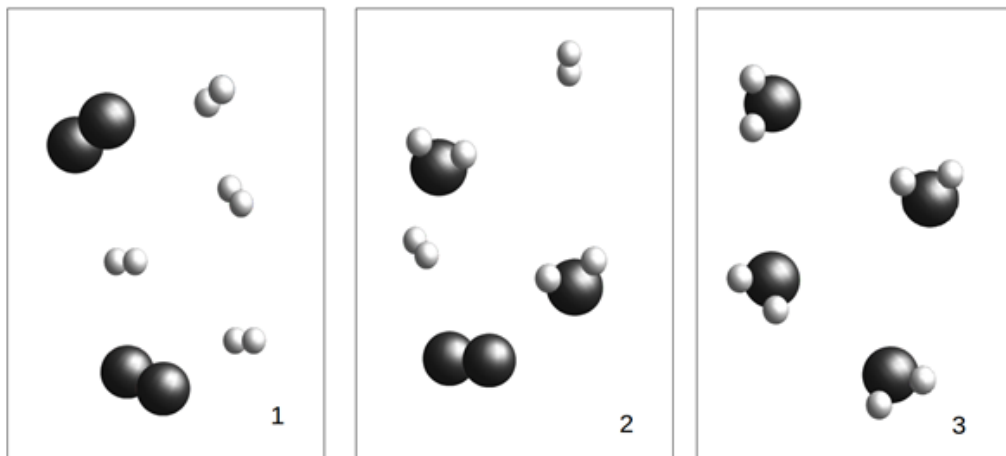
15. Três amostras, denominadas A, B e C, foram aquecidas, nas mesmas condições, em laboratório, sendo obtidas as curvas de aquecimento apresentadas no gráfico abaixo:



A partir da análise das curvas de aquecimento das amostras A, B e C, assinale a alternativa CORRETA:

- A amostra A é uma mistura enquanto a amostra C é uma substância pura.
- O tempo decorrido até o início da ebulição é diferente para as amostras A e B.
- A temperatura de fusão da amostra A é maior do que a da amostra B.
- Após 100 minutos de aquecimento, a amostra B se encontra no estado gasoso.

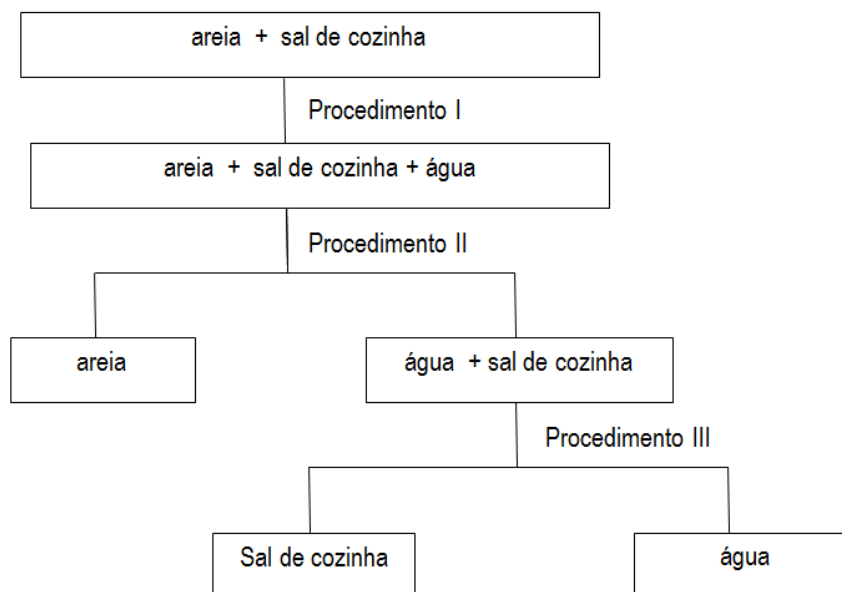
16. Considere os modelos abaixo, onde as esferas representam átomos:



Com base nesses modelos, é CORRETO afirmar que:

- o sistema 3 contém uma substância pura composta.
- o sistema 1 contém uma substância pura simples.
- o sistema 2 contém uma mistura de duas substâncias.
- o sistema 2 contém apenas substâncias puras simples.

17. Analise atentamente o fluxograma abaixo que mostra a separação dos componentes de uma mistura:



Assinale a alternativa que apresenta os nomes CORRETOS dos procedimentos I, II e III, respectivamente:

- a) Decantação, centrifugação e evaporação.
- b) Dissolução fracionada, decantação e filtração.
- c) Dissolução fracionada, filtração e destilação simples.
- d) Diluição, filtração e condensação.