

Mudança de Estado Físico

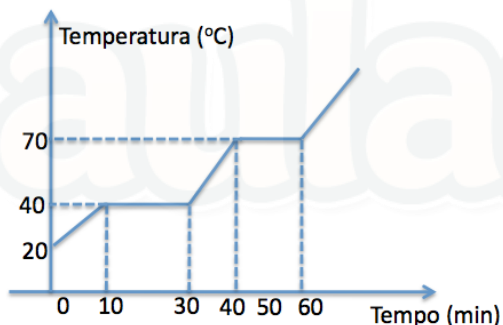
1- Evaporação e ebulição são processos de:

- a) Passagem de estado líquido para gasoso;
- b) Passagem do estado sólido para o líquido;
- c) Obtenção de uma substância pura;
- d) Transformação independente de temperatura.

2- A água da chuva resulta de dois processos de mudança de estado físico consecutivos. São eles:

- a) Evaporação e solidificação;
- b) Solidificação e condensação;
- c) Evaporação e condensação;
- d) Ebulição e solidificação;
- e) Sublimação e solidificação.

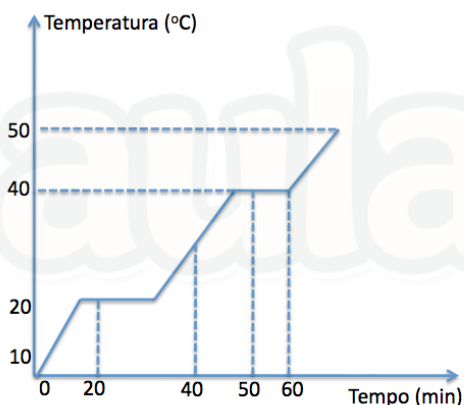
3- Um cientista recebeu uma substância desconhecida, no estado sólido, para ser analisada. O gráfico a seguir representa o processo de aquecimento de uma amostra dessa substância.



Assinale Verdadeiro (V) ou Falso (F) nas afirmativas abaixo. Corrija as falsas:

- () A temperatura de fusão da substância vale 20°C;
- () A faixa de temperatura em que substância permanece líquida vai de 40 a 60°C;
- () O intervalo de tempo que ocorre a fusão vai de 0 a 30 min;
- () A temperatura de ebulição vale 70°C;
- () O estado físico da substância a 50°C é líquido;
- () O tempo decorrido entre o início da fusão e o término de ebulição é de 50 min.

4- O gráfico abaixo representa a variação de temperatura observada ao se aquecer uma substância X durante cerca de 80 minutos.



- a) Aponte no gráfico qual(is) a(s) área(s) corresponde(m) a um processo de mudança de estado físico e nomeie-o(s).
- b) Indique a faixa de temperatura em que substância X permanece gasosa. _____
- c) Indique qual a temperatura de fusão da substância X. _____
- d) Indique em qual(is) estado(s) a substância X é encontrada após 50 min de aquecimento. _____

Gabarito:

Questão 1:

(a)

Questão 2:

(c)

Questão 3:

(f)

(f)

(f)

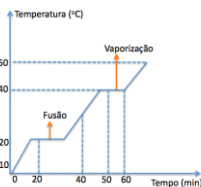
(v)

(v)

(v)

Questão 4:

a)



b) 40-50°C

c) 20°C

d) Líquido – gasoso