



**1ª  
SÉRIE**

# **CANAL SEDUC-PI1**



PROFESSOR (A):

**FELIPE  
ROSAL**



DISCIPLINA:

**QUÍMICA**



CONTEÚDO:

**REVISÃO**



TEMA GERADOR:

**PAZ NA  
ESCOLA**



DATA:

**11.04.2019**

# ROTEIRO DE AULA

## 01. Considere as seguintes afirmações:

I. Na fusão de substâncias sólidas há liberação de calor; **F**

✓ II. Condensação e Solidificação são considerados processos exotérmicos;

✓ III. Na evaporação, ebulição e calefação são considerados tipos de vaporização.

ENDOTÉRMICO = ABSORVE CALOR

São verdadeiras **SOMENTE**

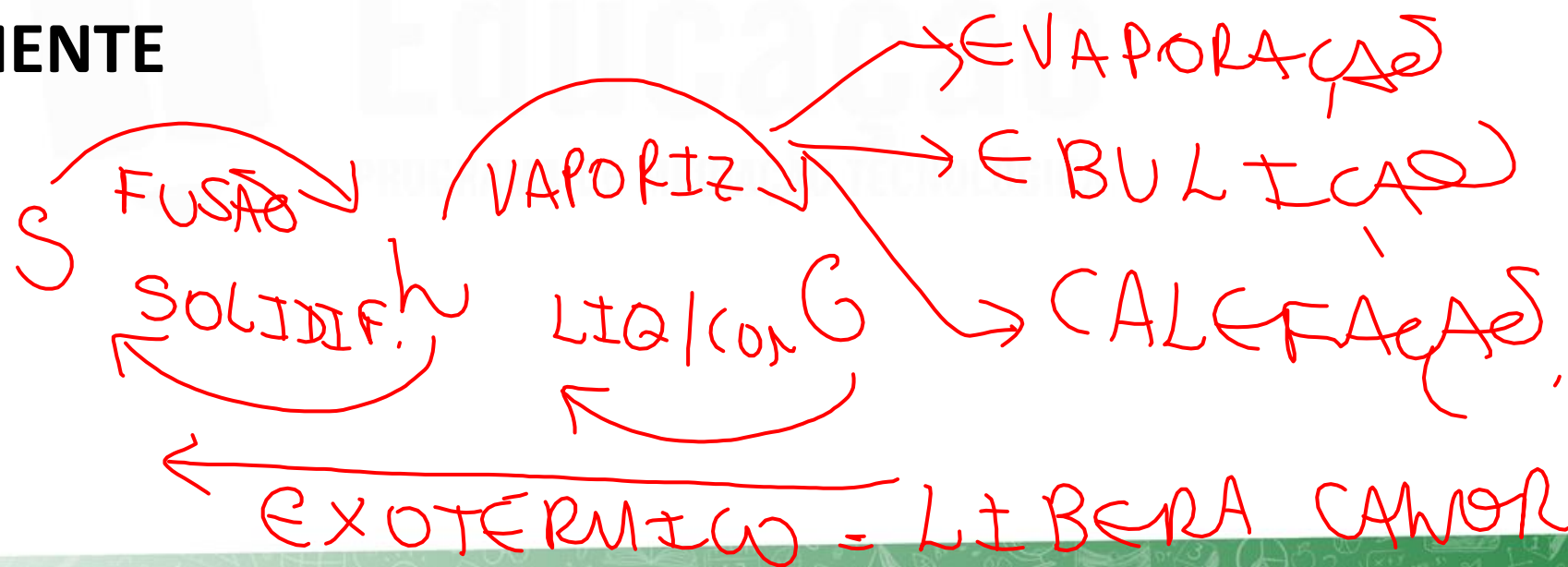
a) ~~I~~

b) ~~II~~

c) ~~III~~

d) ~~I e II~~

e) **II e III**

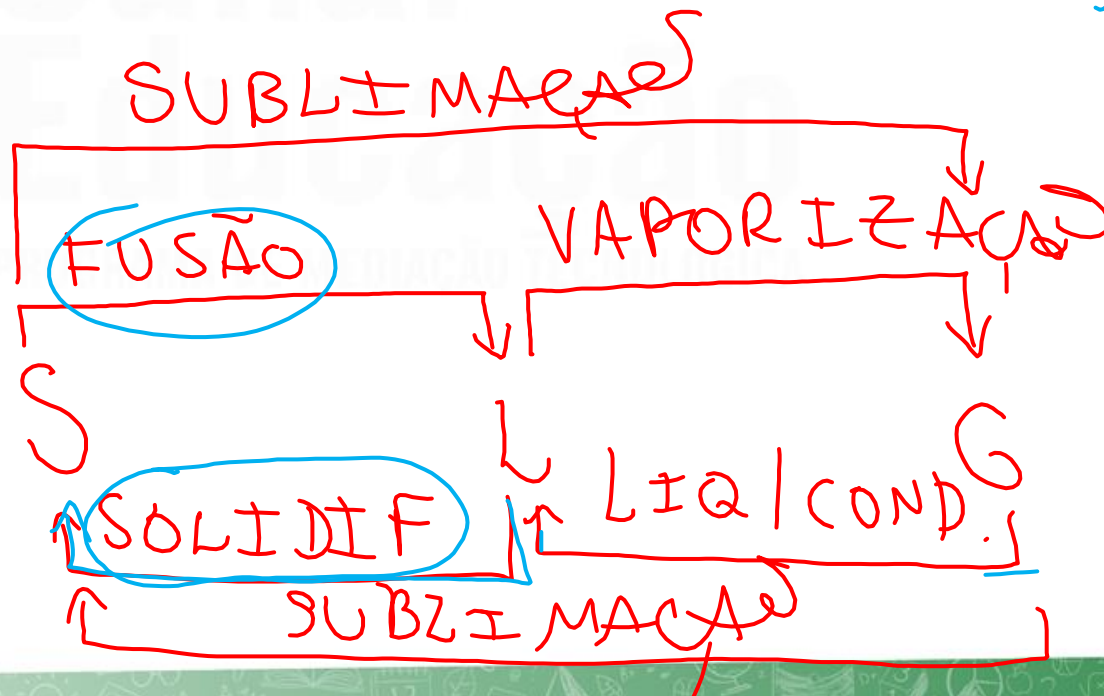


← EXOTÉRMICOS = LIBERAM

02. Podemos classificar, como processo endotérmico e exotérmico, respectivamente, as mudanças de estado:

- EXO
- a) ~~liquefação e solidificação.~~
  - b) ~~condensação e sublimação.~~
  - c) ~~solidificação e evaporação.~~
  - d) fusão e liquefação.
  - e) evaporação e fusão.

ENDOTÉRMICOS = ABSORVE

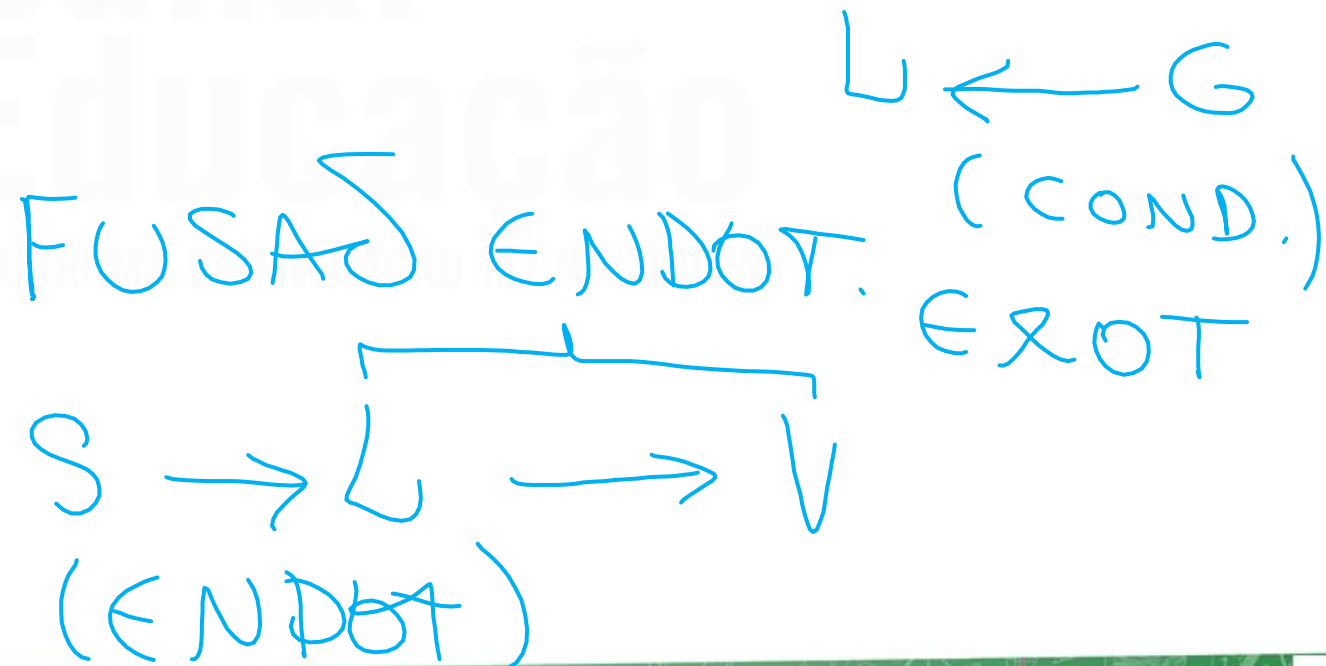


### 03. Considere as afirmações abaixo:

- I. A sublimação da naftalina é um processo ~~exotérmico~~.
- II. A condensação do vapor d'água é um processo exotérmico.
- III. A fusão do gelo é um processo endotérmico.
- IV. A evaporação da água é um processo exotérmico.

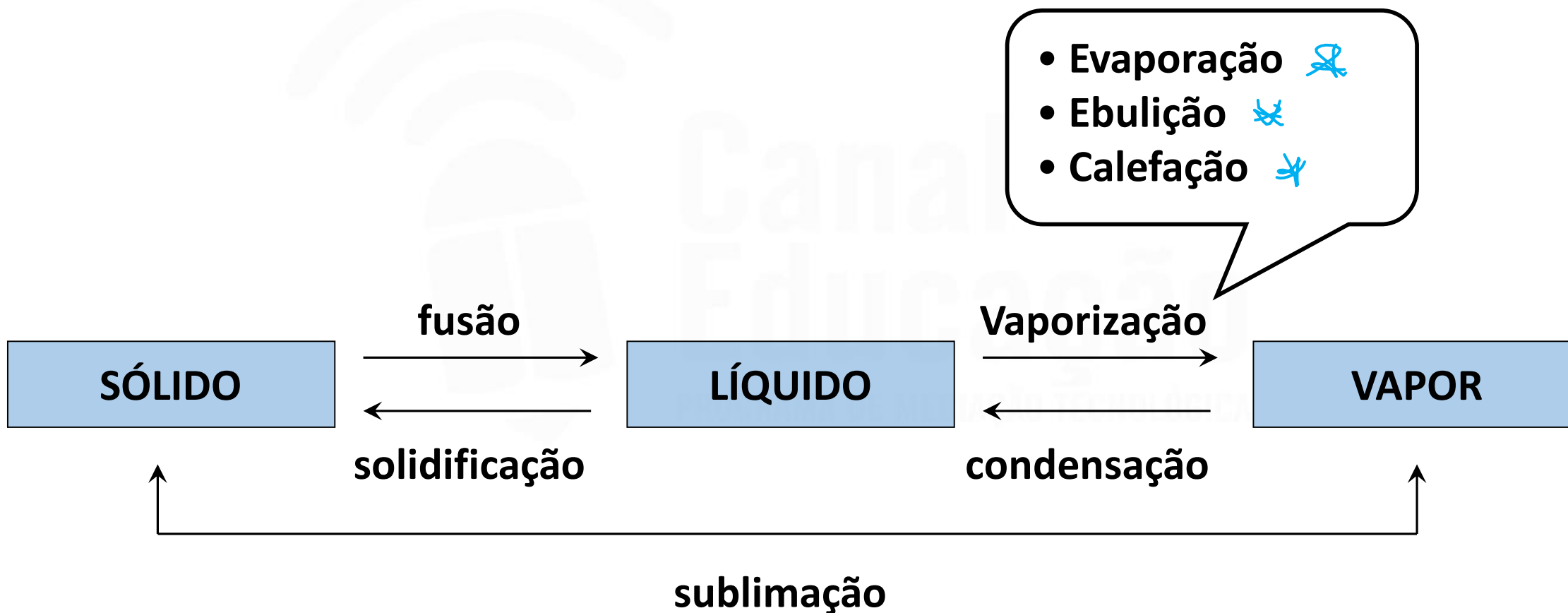
**Assinale a alternativa correta:**

- a) ~~I e III~~ apenas estão corretas
- b) II e III apenas estão corretas
- c) ~~IV~~ apenas está correta
- d) ~~III~~ apenas está correta
- e) II apenas está correta





# Estados Físicos da Matéria

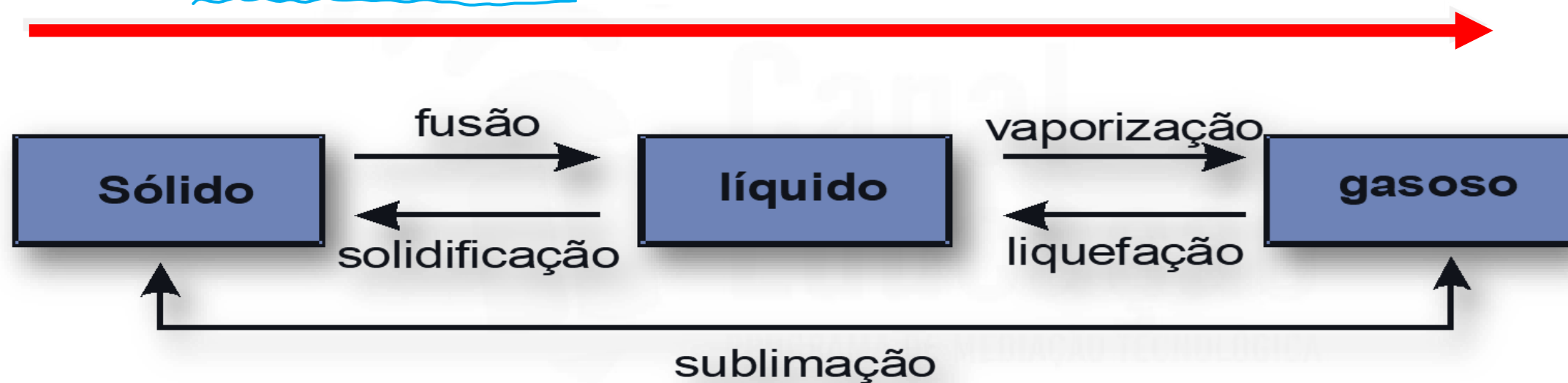




# DICA do Canal Educação!



ABSORVE CALOR (PROCESSO ENDOTÉRMICO)



LIBERA CALOR (PROCESSO EXOTÉRMICO)



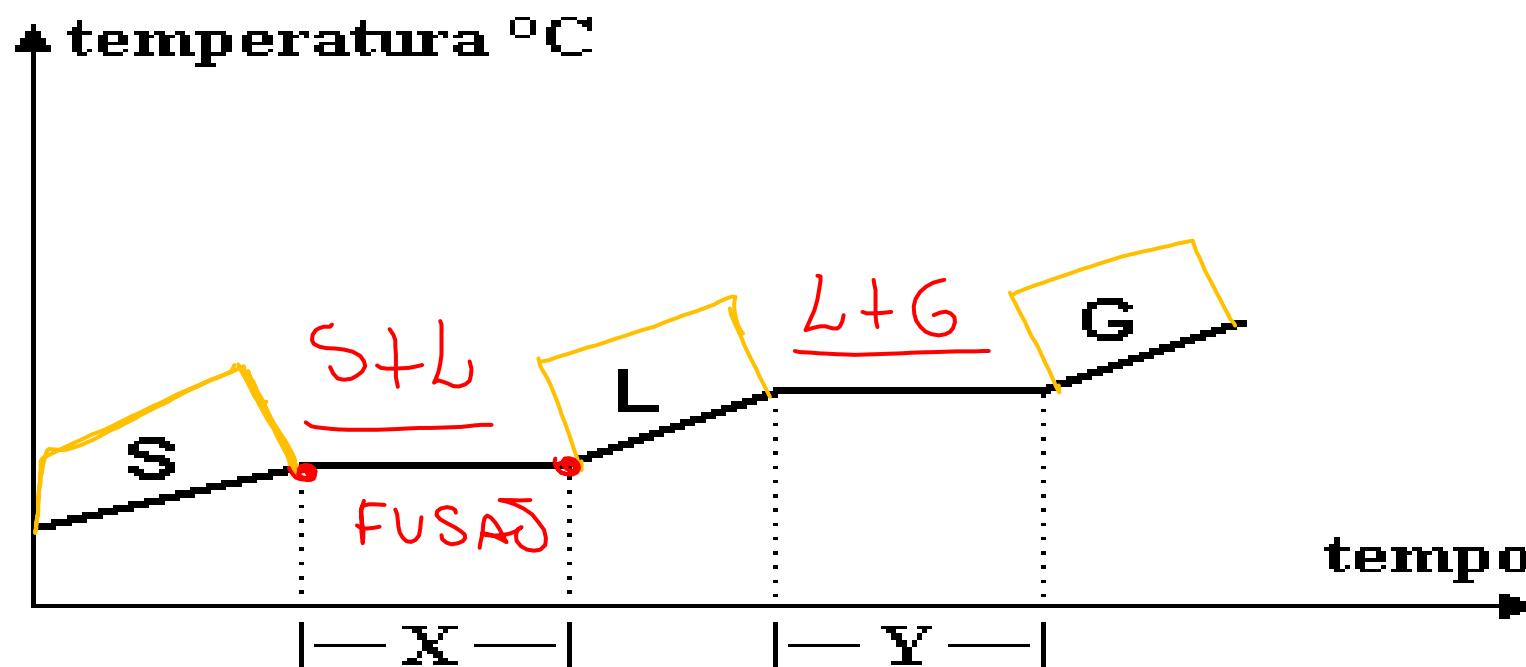
## DICA do Canal Educação!



- **Sólido**: apresenta forma e volume constante.
- **Líquido**: apresenta forma variável e volume constante.
- **Gasoso**: apresenta forma e volume variáveis.



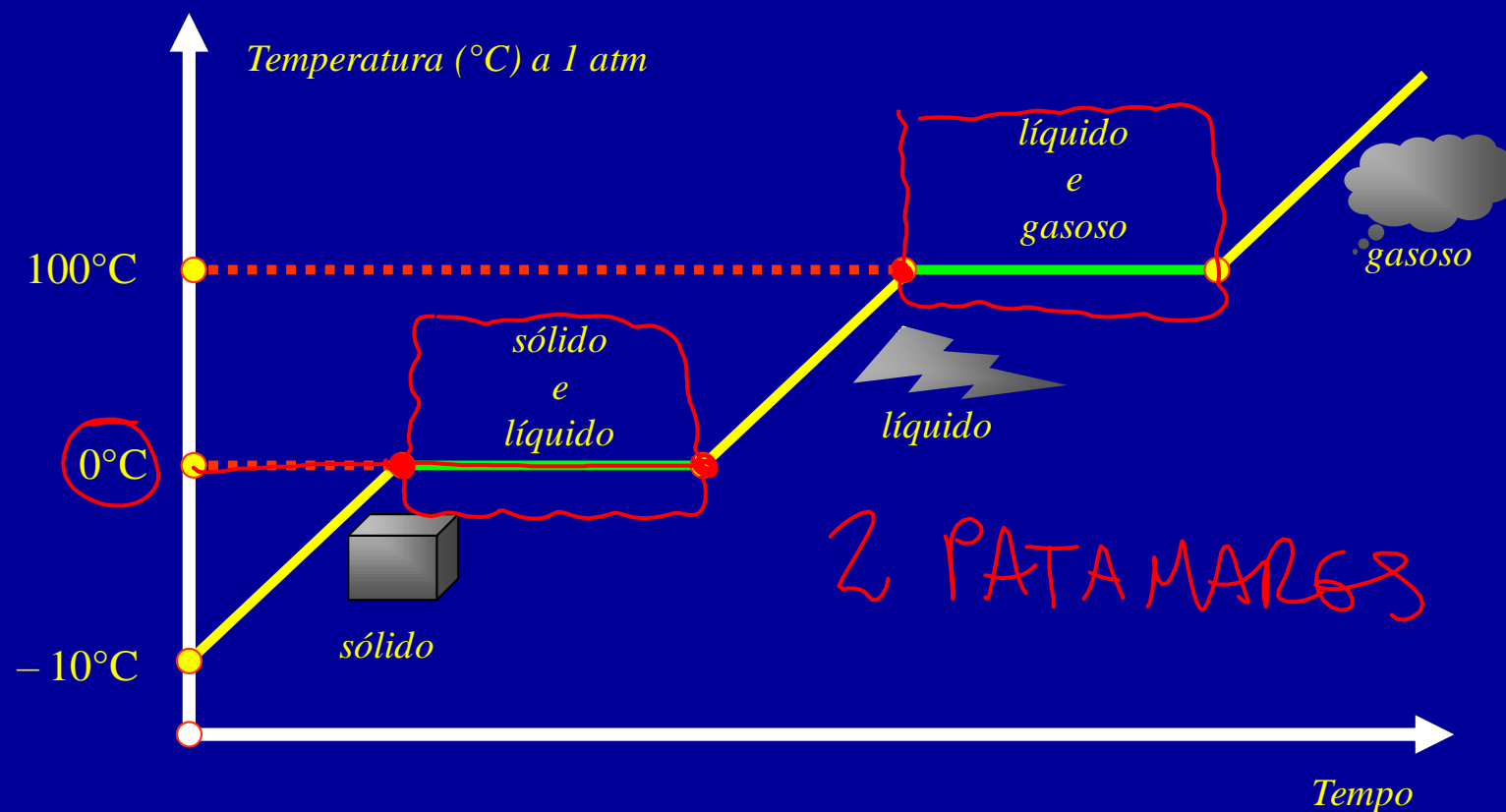
04. No gráfico adiante, de mudança de fase de agregação de uma substância, provocada pelo aumento de temperatura, o nome correto das transformações ocorridas nos intervalos X e Y são:



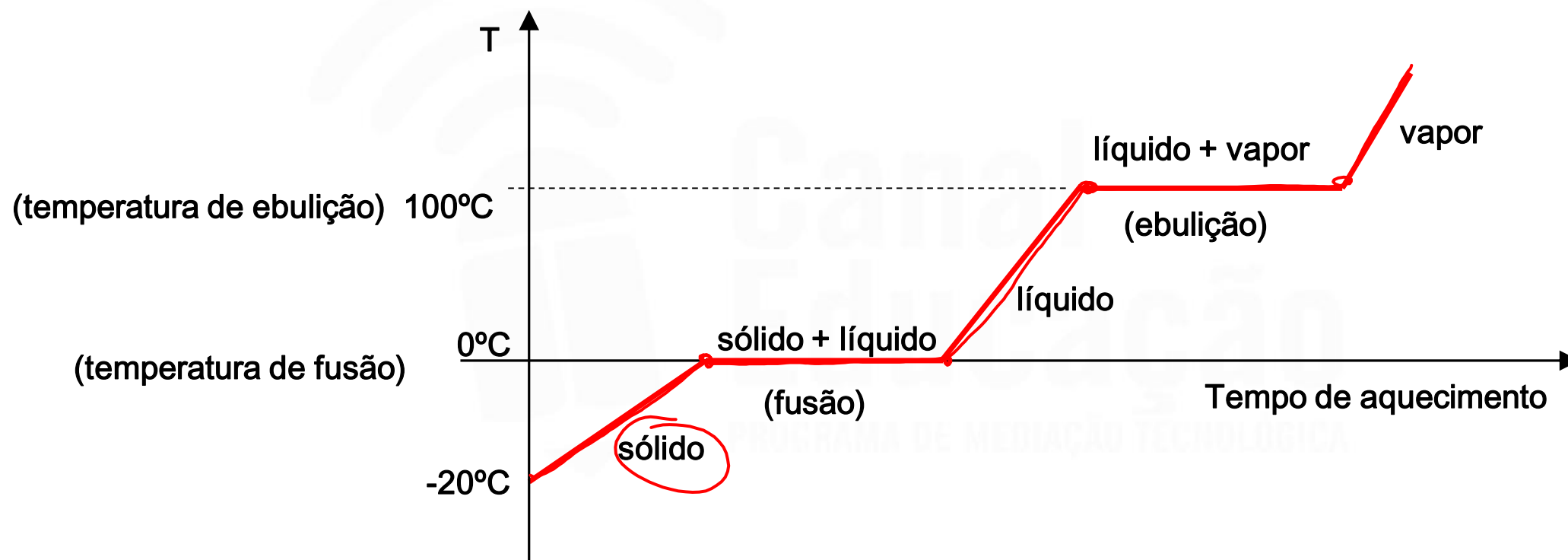
X: FUSÃO  
Y: VAPORIZAÇÃO

# DIAGRAMA DE MUDANÇA DE ESTADO FÍSICO

## ÁGUA PURA



# Gráfico de Substância Pura





**DICA do Canal  
Educação!**



**FENÔMENO FÍSICO**  
**NÃO FORMA NOVAS SUBSTÂNCIAS**

**FENÔMENO QUÍMICO**  
**FORMA NOVAS SUBSTÂNCIAS**

# TRANSFORMAÇÕES DA MATÉRIA

## TRANSFORMAÇÃO FÍSICA

A matéria não perde suas propriedades elementares.



Ex.: mudança de estado físico

## TRANSFORMAÇÃO QUÍMICA

A matéria altera a sua natureza.



Ex.: queima de madeira

**05. Nos exemplos abaixo coloque (F) para fenômeno físico e (Q) para fenômeno químico.**

- a) (F) Fracionamento do petróleo
- b) (Q) Fermentação do leite
- c) (Q) digestão dos alimentos
- d) (F) derretimento de uma barra de gelo
- e) (Q) enegrecimento de um objeto de prata
- f) (F) sublimação da naftalina





- g) (F) obtenção de sal nas salinas
- h) (F) obtenção de sal nas salinas
- i) (F) filtração do café
- j) (F) passagem de corrente elétrica num fio de cobre
- k) (F) condensação da água
- l) (F) ebulição da água
- m) (Q) combustão da gasolina.

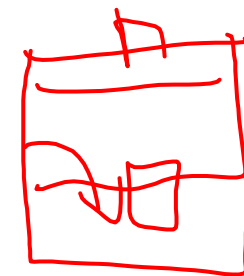
## 06. Considere a mistura abaixo:

~~ÁGUA~~ + ~~ÁLCOOL~~ + ~~GELO~~ + GRANITO + ~~VAPOR DE ÁGUA~~

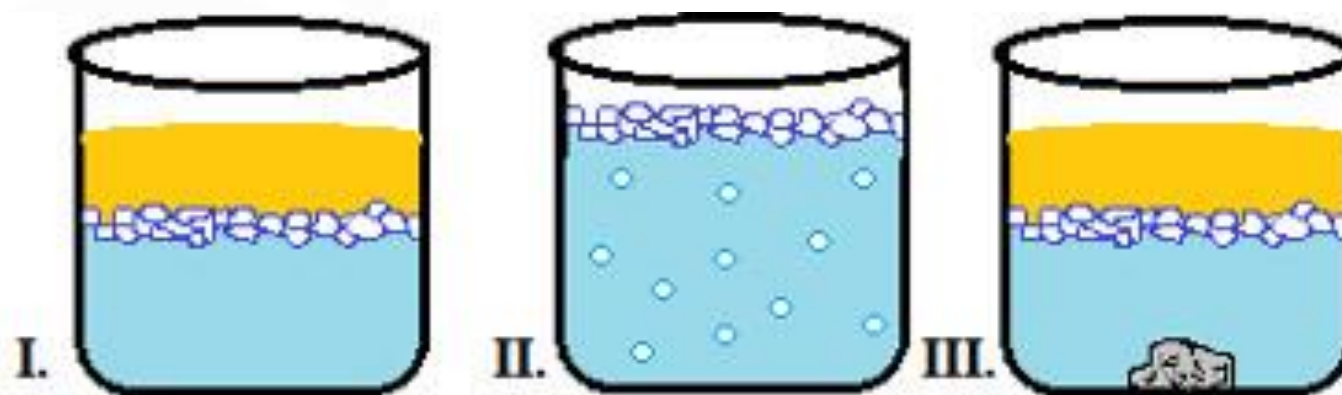
Podemos afirmar que o número de fases e o número de componentes são, respectivamente, iguais a:

6 FASES

	FASES	COMPONENTES
a)	5	6
<del>b)</del>	<u>6</u>	<u>5</u>
c)	6	4
d)	4	3
e)	6	6



**11. Observe a representação dos sistemas I, II e III e seus componentes. O número de fases em cada um é, respectivamente:**



I- óleo, água e gelo.      II- água gaseificada e gelo.

III- água salgada, gelo, óleo e granito.

a) 3,2,6.    b) 3,3,4.    c) 2,2,4.    d) 3,2,5.    e) 3,3,6.