

**1^a
SÉRIE**

CANAL SEDUC-PI1



PROFESSOR (A):



DISCIPLINA:



CONTEÚDO:



TEMA GERADOR:



DATA:

**FELIPE
ROSAL**

QUÍMICA

REVISÃO

**PAZ NA
ESCOLA**

11.04.2019

ROTEIRO DE AULA

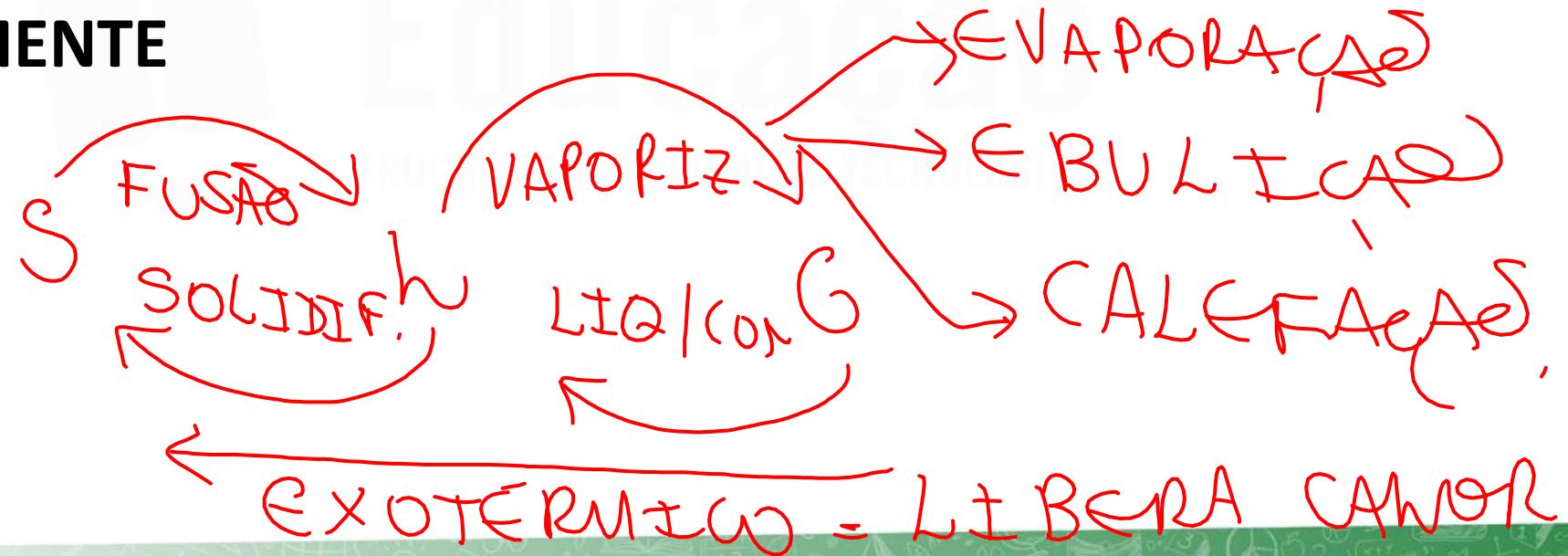
01. Considere as seguintes afirmações:

- I. Na fusão de substâncias sólidas há liberação de calor; **F**
- ✓ II. Condensação e Solidificação são considerados processos exotérmicos;
- ✗ III. Na evaporação, ebulação 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



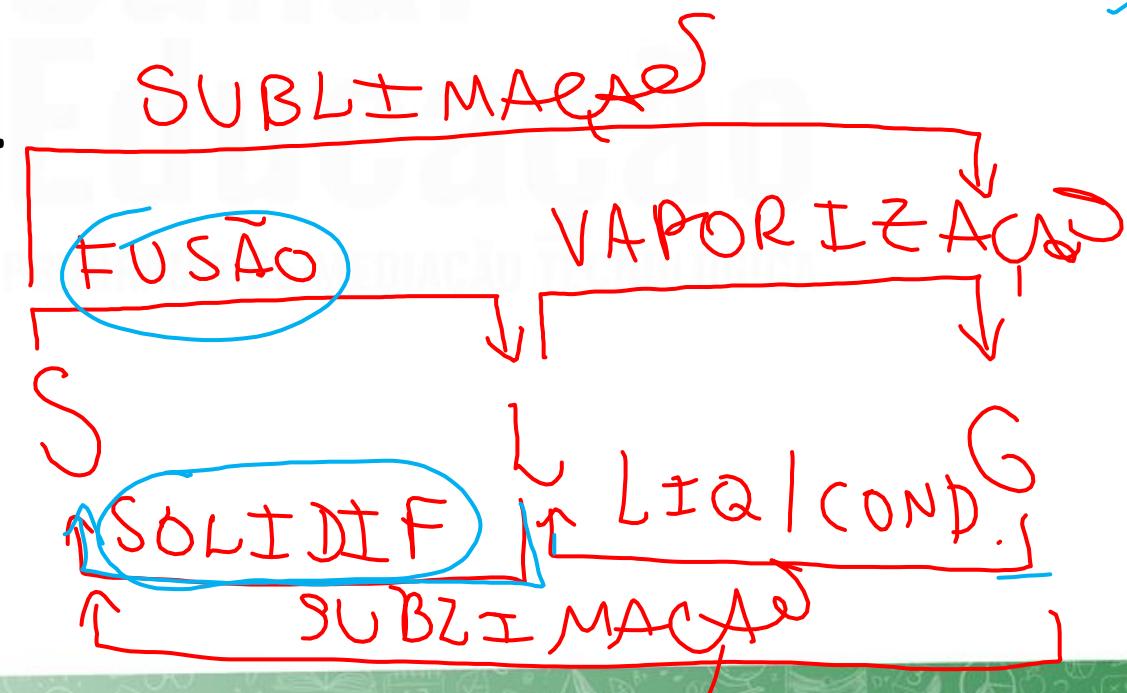
02. Podemos classificar, como processo endotérmico e exotérmico, respectivamente, as mudanças de estado:

~~EXO~~

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

EXOTÉRMICOS = LIBERAM

ENDOTÉRMICOS = ABSORVE

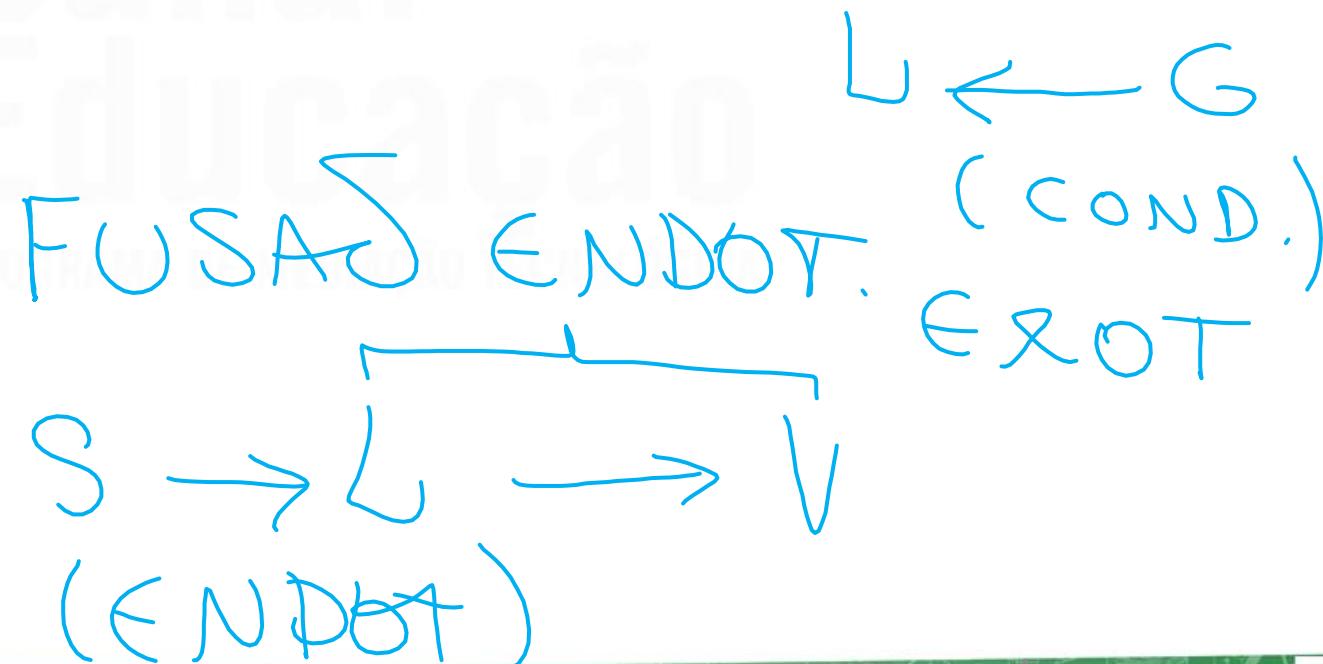


03. Considere as afirmações abaixo:

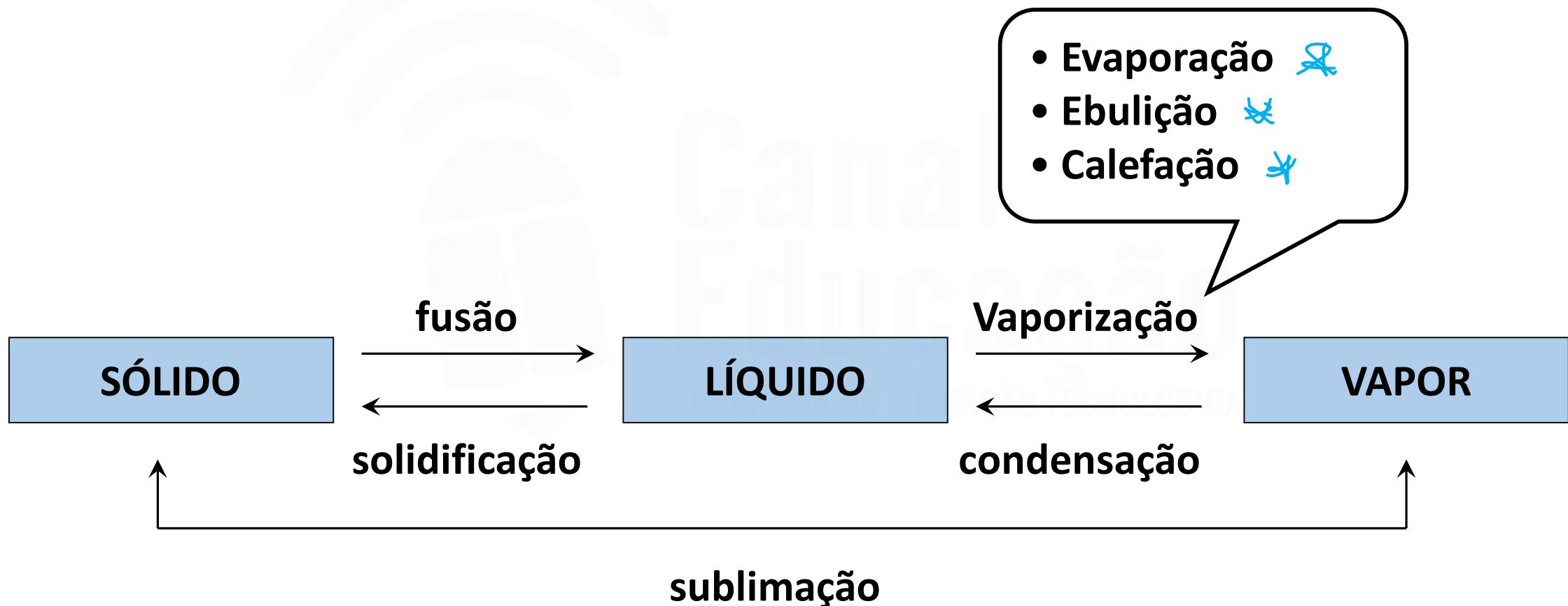
- I. A sublimação da naftalina é um processo exotérmico.
- II. A condensação do vapor d'água é um processo exotérmico.
- III. A fusão do gelo é um processo endotérmico.
- IV. A evaporação da água é um processo exotérmico.

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

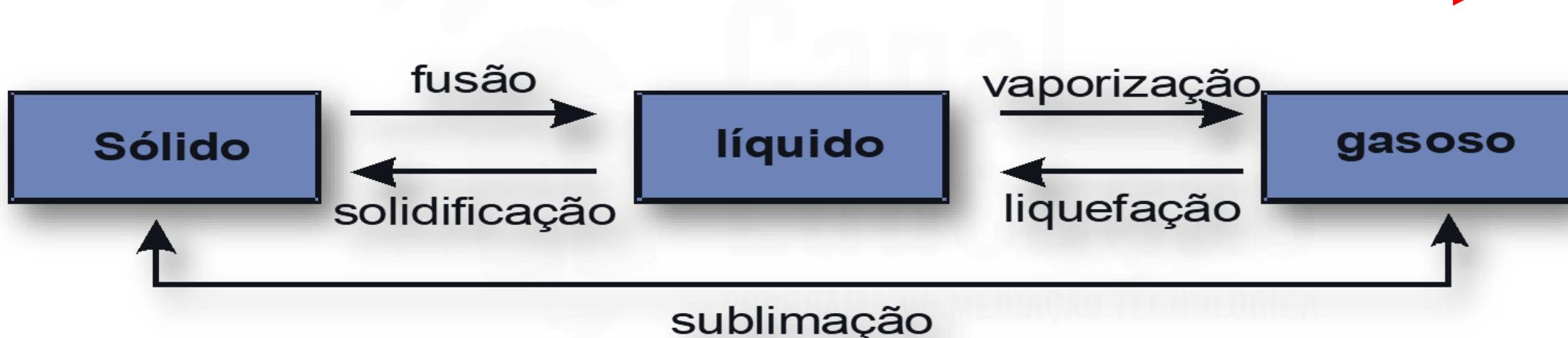




DICA do Canal Educação!



ABSORVE CALOR (PROCESSO ENDOTÉRMICO)



LIBERA CALOR (PROCESSO EXOTÉRMICO)

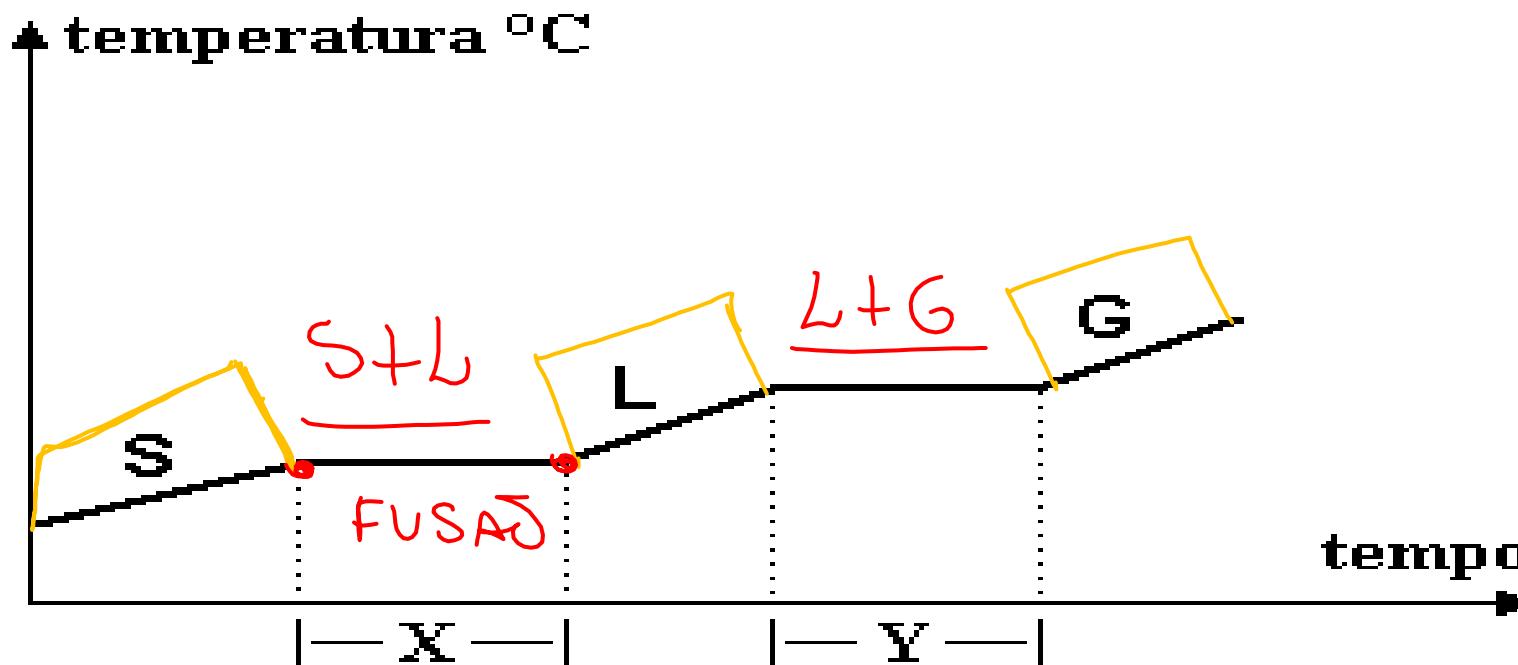


DICA do Canal Educação!



- **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

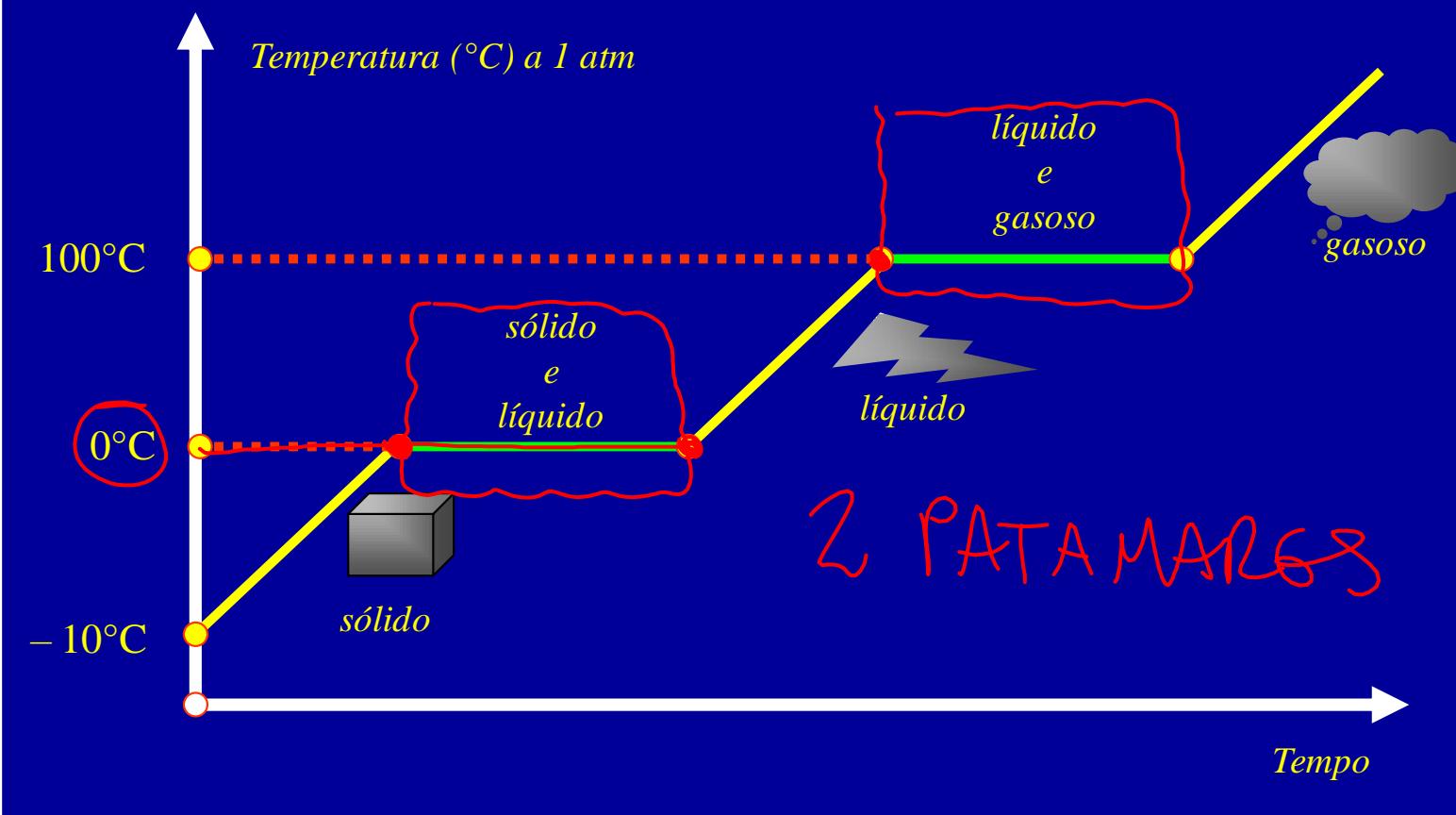
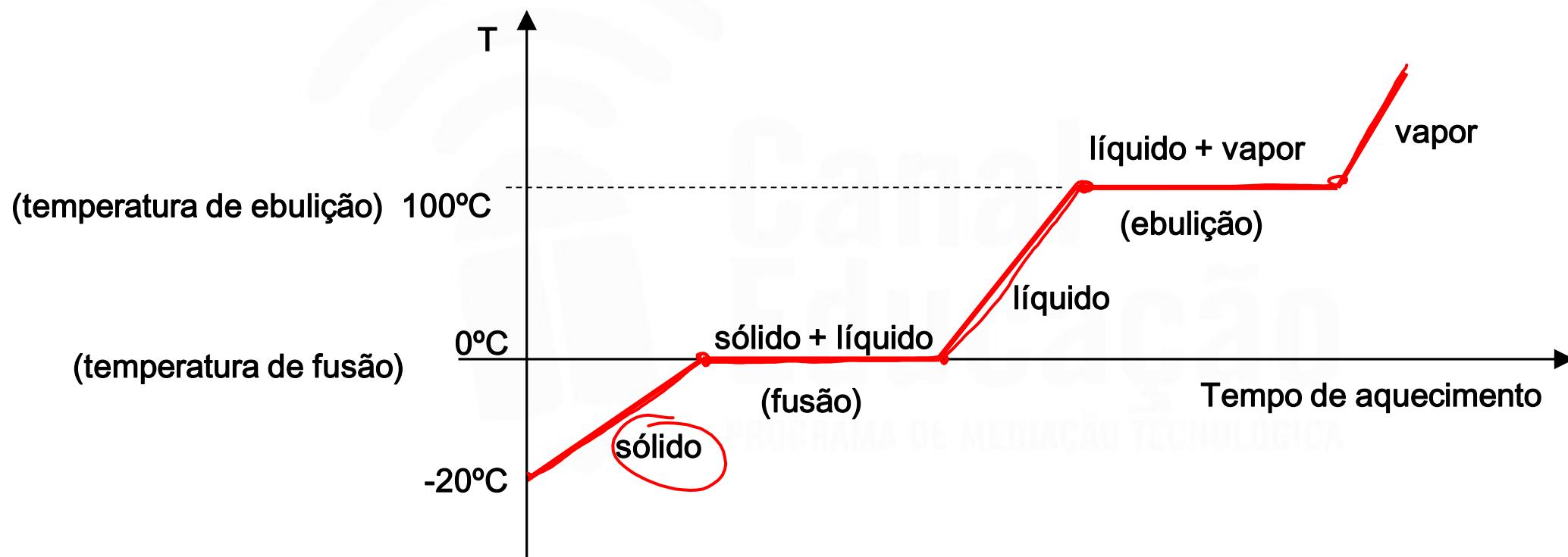


Gráfico de Substância Pura





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.

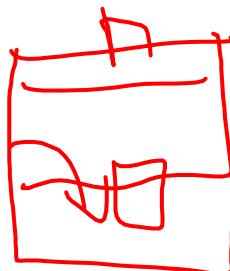
06. Considere a mistura abaixo:

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

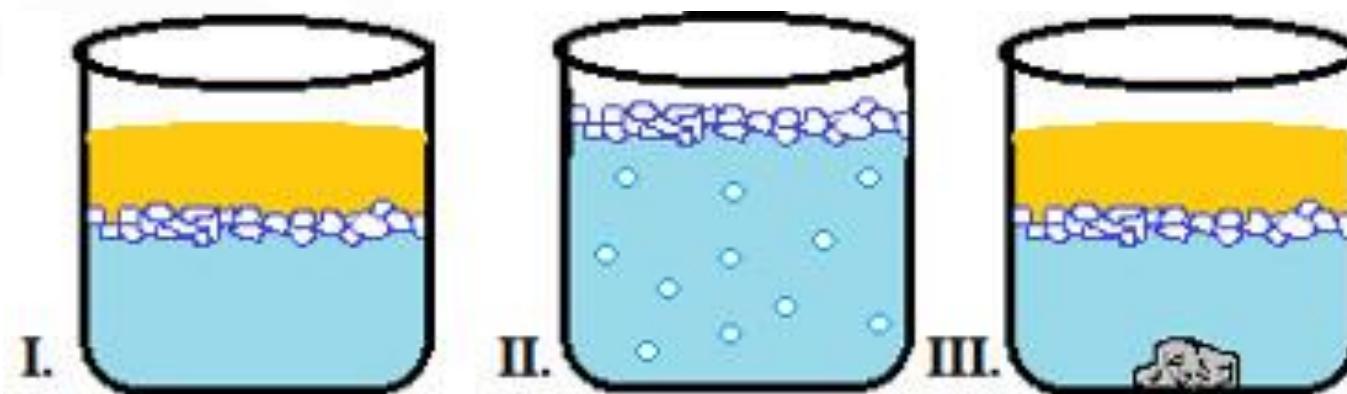
Podemos afirmar que o número de fases e o número de componentes são, respectivamente, iguais a:

6 FASES

	FASES	COMPONENTES
a)	5	6
b)	6	5
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.