

**1<sup>a</sup>  
SÉRIE**

**CANAL SEDUC-PI1**



PROFESSOR (A):



DISCIPLINA:



CONTEÚDO:



TEMA GERADOR:



DATA:

**FELIPE  
ROSAL**

**QUÍMICA**

**REVISÃO**

**PAZ NA  
ESCOLA**

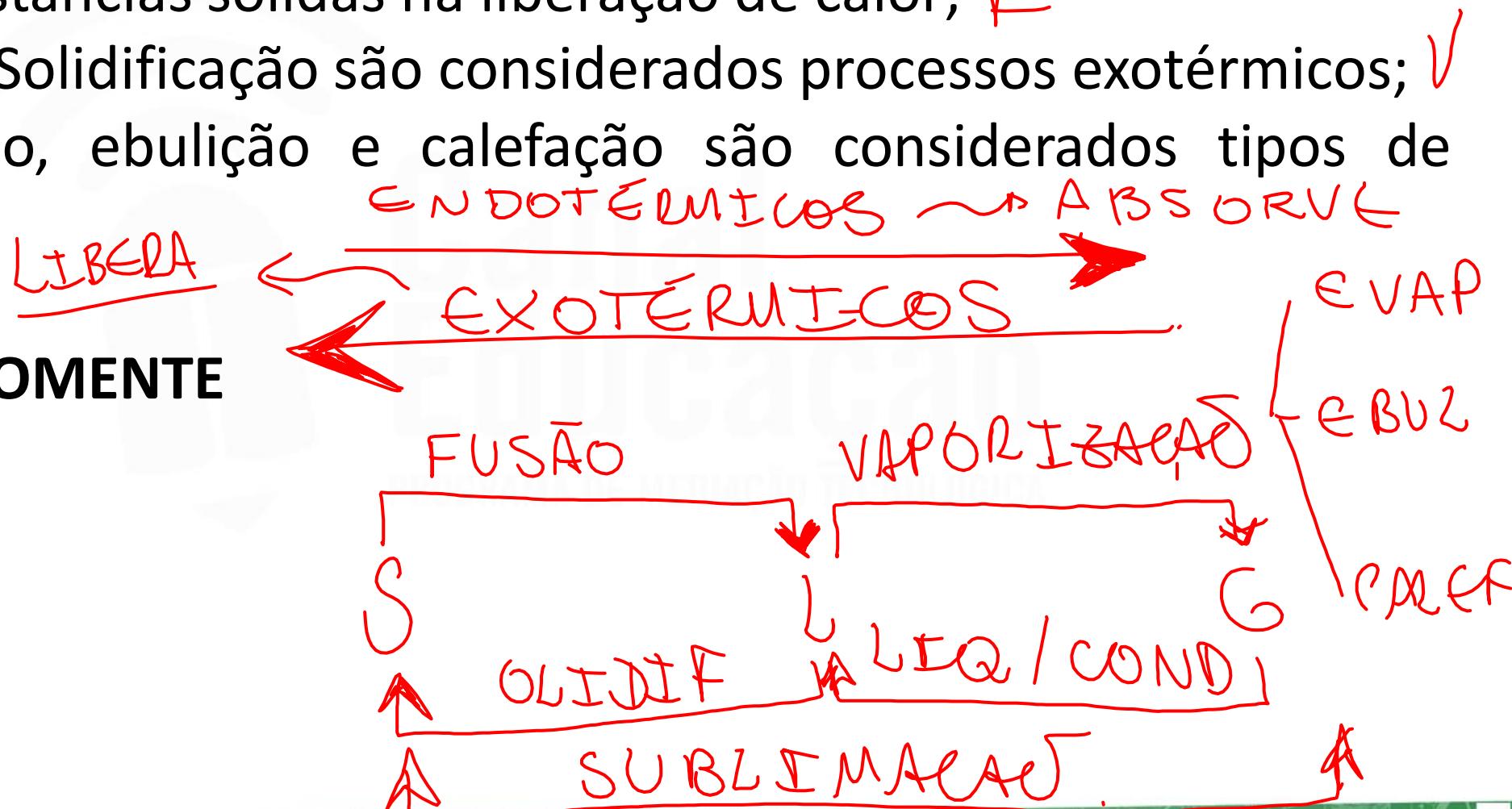
**11.04.2019**

## 01. Considere as seguintes afirmações:

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

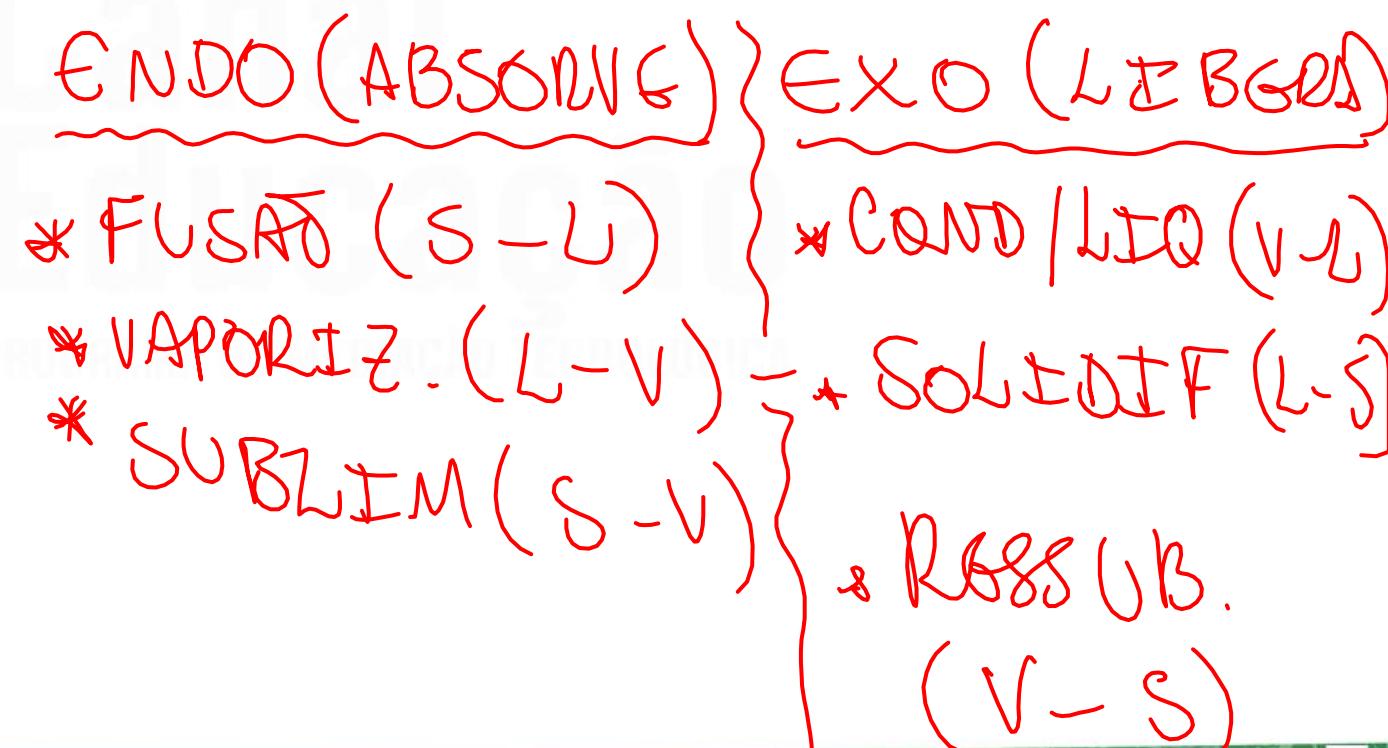
São verdadeiras SOMENTE

- a) +
- 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:

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



### 03. Considere as afirmações abaixo:

- I. A sublimação da naftalina é um processo exotérmico. F ✓ ( $S \rightarrow V$ )
- II. A condensação do vapor d'água é um processo exotérmico. ✓ ( $V \rightarrow L$ )
- III. A fusão do gelo é um processo endotérmico. ✓ ( $S \rightarrow L$ )
- IV. A evaporação da água é um processo exotérmico. ✓ ( $L \rightarrow V$ )

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

## 04. Nos exemplos abaixo coloque (F) para fenômeno físico e (Q) para fenômeno químico.

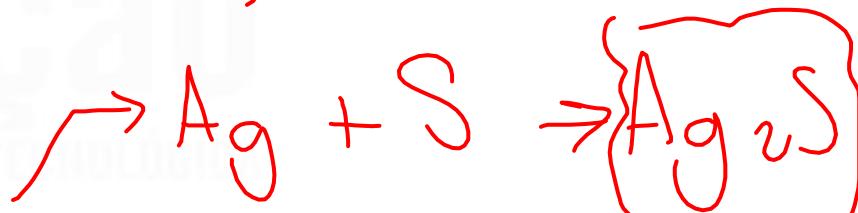
a) (F) Fracionamento do petróleo

F (NÃO FORMA NOVA SUBSTÂNCIA)

b) (Q) Fermentação do leite

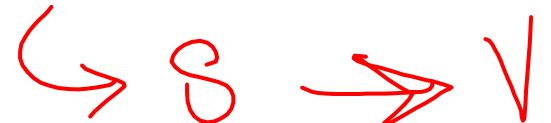
c) (Q) digestão dos alimentos

d) (F) derretimento de uma barra de gelo



e) (Q) enegrecimento de um objeto de prata

f) (F) sublimação da naftalina



Q (FORMA NOVA SUBST.)

- 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) ebulação da água
- m) (Q) combustão da gasolina.



→ 1 FASE

## 05. 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:

ENXERGA → 3 FASES  
TU DO DA MISTURA → 3 COMPONENTES

	FASES	COMPONENTES
a)	5	6
b)	6	5
c)	6	4
d)	4	3
e)	6	6

