

**1ª
SÉRIE**

CANAL SEDUC-PI1



PROFESSOR (A):

**FELIPE
ROSAL**



DISCIPLINA:

QUÍMICA



CONTEÚDO:

REVISÃO



TEMA GERADOR:

**PAZ NA
ESCOLA**

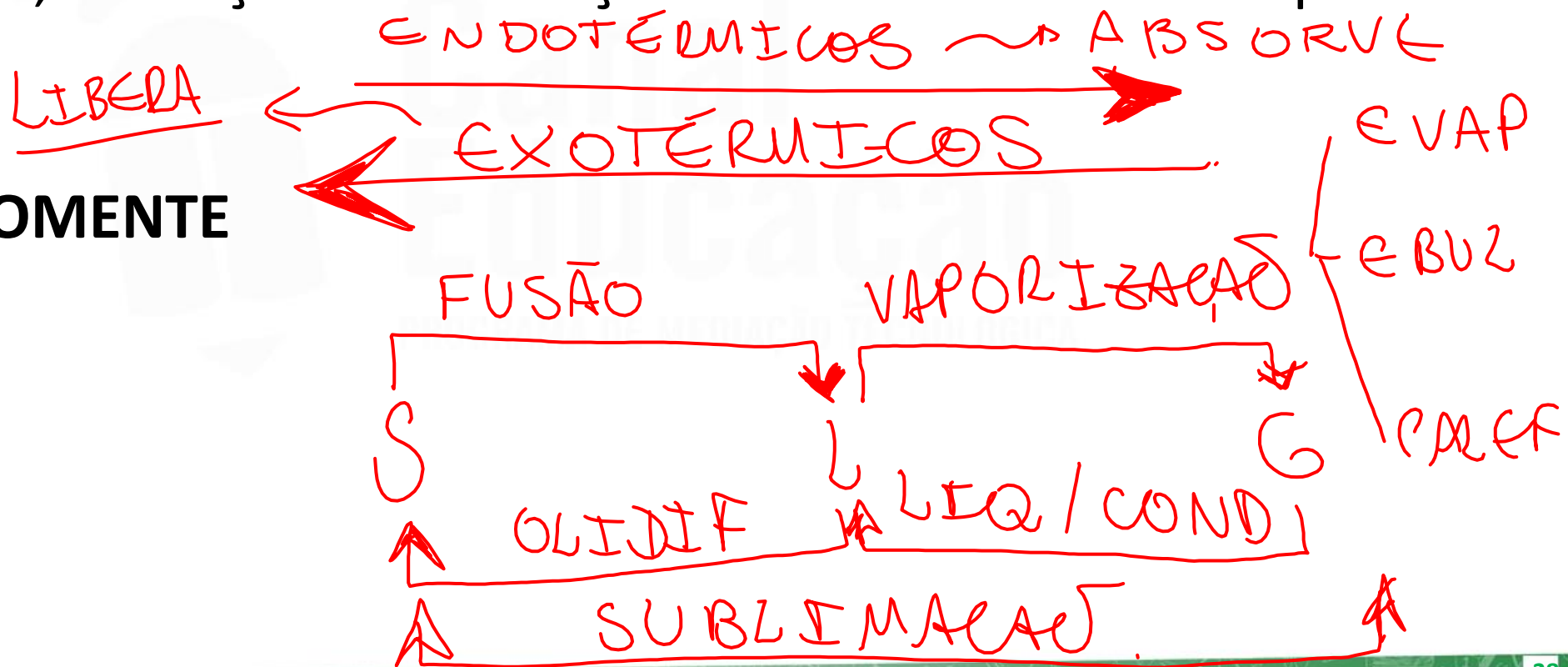


DATA:

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; \checkmark
- III. Na evaporação, ebulição e calefação são considerados tipos de vaporização.



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:

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

ENDO (ABSORVE) } EXO (LIBERA)
 * FUSÃO (S-L) } * COND/LIQ (V-L)
 * VAPORIZ. (L-V) } * SOLIDIF (L-S)
 * SUBLIM (S-V) } * RESUB. (V-S)

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~~

$(S \rightarrow V)$

F

$(V \rightarrow L)$

$(S \rightarrow L)$

$(L \rightarrow V)$

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

a) (F) Fracionamento do petróleo

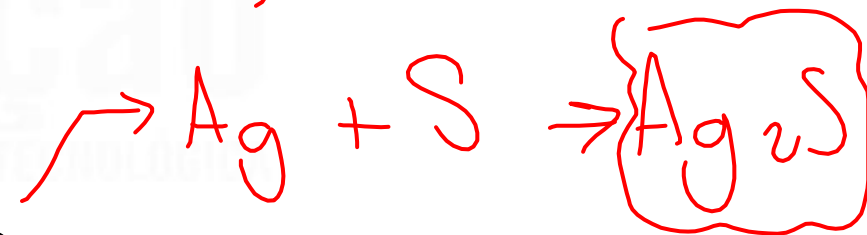
F (NÃO FORMA NOVA SUBSTÂNCIA)

b) (Q) Fermentação do leite

c) (Q) digestão dos alimentos

d) (F) derretimento de uma barra de gelo

$\rightarrow S \rightarrow L$



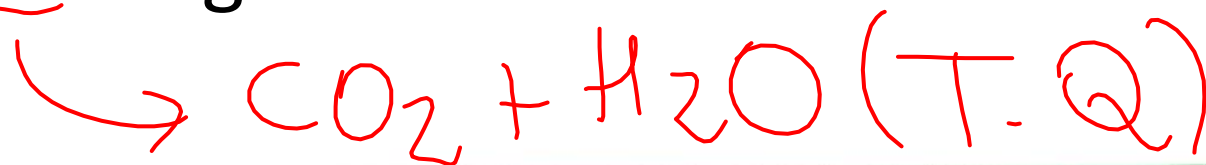
e) (Q) enegrecimento de um objeto de prata

f) (F) sublimação da naftalina

Q (FORMA NOVA SUBST.)

$\rightarrow S \rightarrow V$

- 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.



→ 1 FASE

05. Considere a mistura abaixo:

ÁGUA + ÁLCOOL + GELO + GRANITO + VAPOR DE ÁGUA

→ 3 FASES

→ 3 COMPONENTES

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

→ ENERGIA

→ TUDO DA MISTURA

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

