

**1ª
SÉRIE**

CANAL SEDUC-PI1



PROFESSOR (A):

FELIPE ROSAL Química Geral



DISCIPLINA:

**Introdução ao
estudo da
matéria**



CONTEÚDO:

Paz na escola



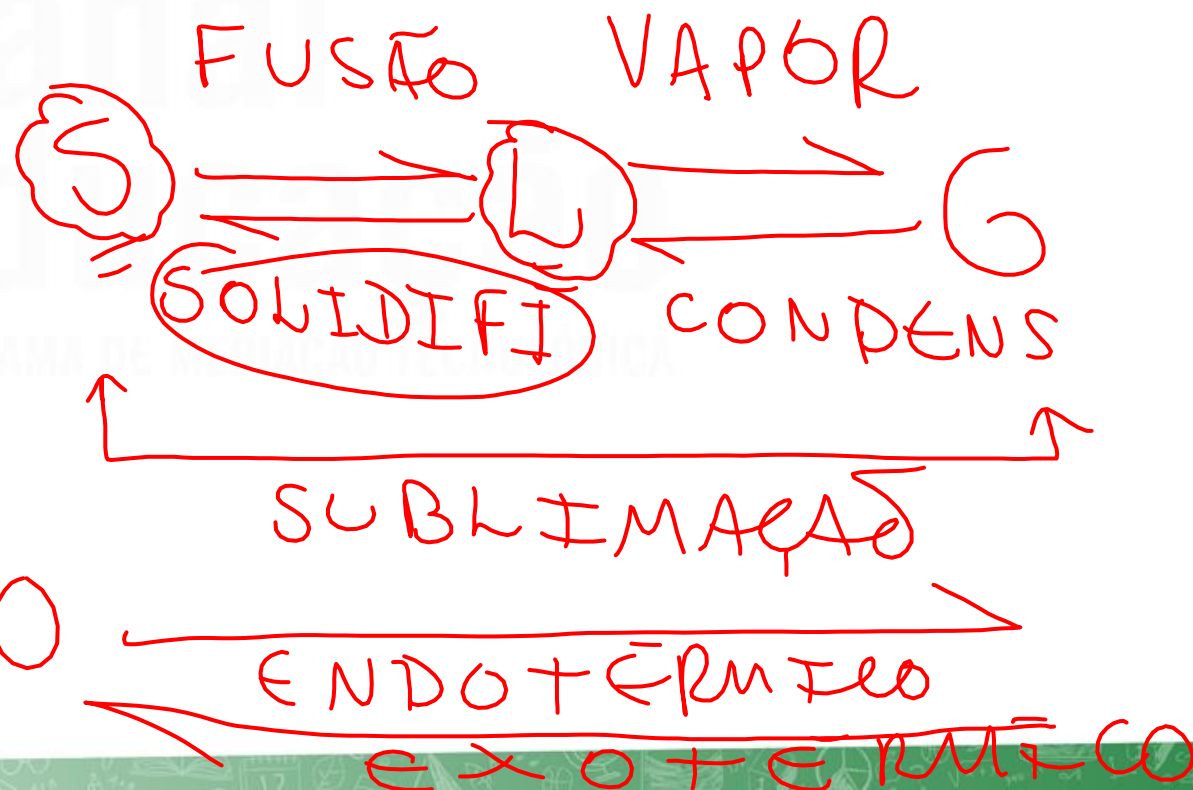
TEMA GERADOR:

EXERCÍCIOS DE CLASSE

1) 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.

FICOU PARA CASA

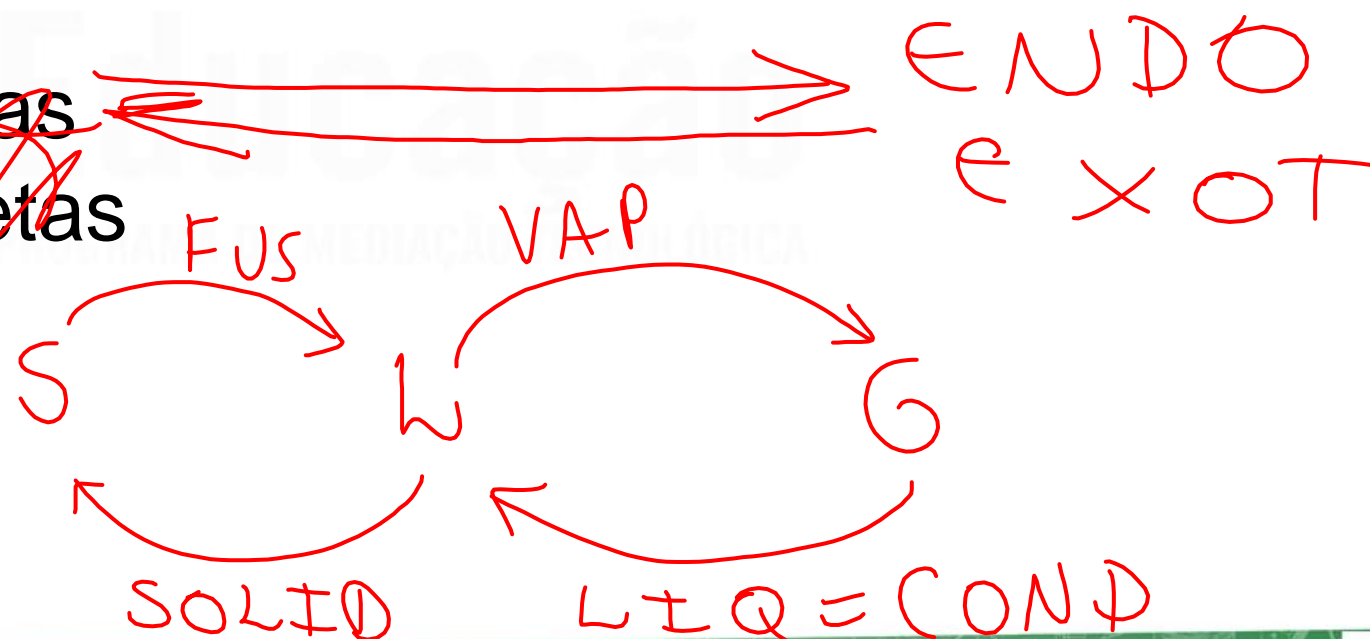


02. Considere as afirmações abaixo:

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

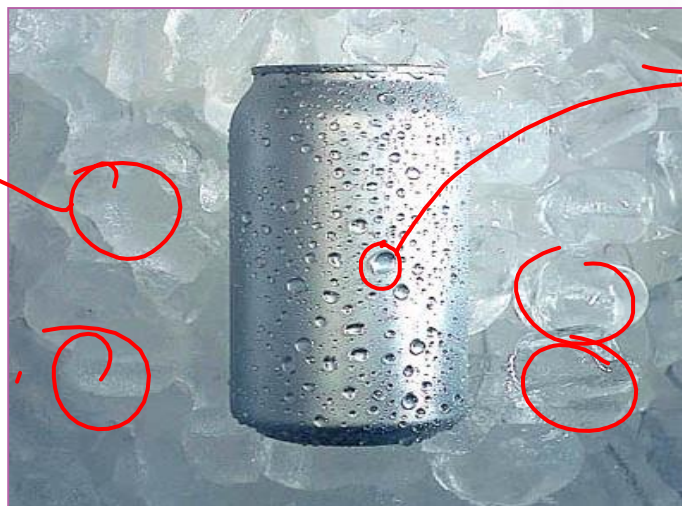
Assinale a alternativa **correta**:

- ~~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~~



TRANSFORMAÇÕES DA MATÉRIA

Transformação Física
A matéria não perde suas propriedades elementares.



$H_2O_{(g)}$ \rightarrow $H_2O_{(l)}$

Ex.: mudança de estado físico

\rightarrow TRANSFORMAÇÃO FÍSICA

Transformação Química
A matéria altera a sua natureza.



Ex.: queima de madeira

FENÔMENO QUÍMICO

A composição da matéria é alterada, sua composição antes de ocorrer o fenômeno é totalmente diferente.

FENÔMENO QUÍMICO

Não Forma novas substâncias

EXEMPLOS DE FENÔMENOS QUÍMICOS

Açúcar sendo aquecido



EXEMPLOS DE FENÔMENOS QUÍMICOS

Dissolução de um comprimido efervescente em água



Queima de papel



EXEMPLOS DE FENÔMENOS QUÍMICOS

Queima da parafina.



Prego enferrujado
(ferro + oxigênio).



EXEMPLOS DE FENÔMENOS QUÍMICOS

Leite transformado em coalhada pela ação de microorganismos.



FENÔMENO FÍSICO – A composição da matéria é preservada, ou seja, permanece a mesma antes e depois do fenômeno embora possa ter sua aparência modificada.

FENÔMENO FÍSICO
Não forma novas substâncias