



# CANAL SEDUC-PI4



PROFESSOR (A):

**FELIPE  
ROSAL**



DISCIPLINA:

**QUÍMICA**



AULA Nº:

**06**



CONTEÚDO:

**MISTURA COMUM**

**16/04/2020**



DATA:

**NA AULA ANTERIOR**

## Sistemas Materiais

Substância Pura

Simples

Composta

Mistura

Homogênea

Heterogênea



## ROTEIRO DE AULA

### **Conteúdos:**

- Substâncias e misturas

### **Objetivo da aula:**

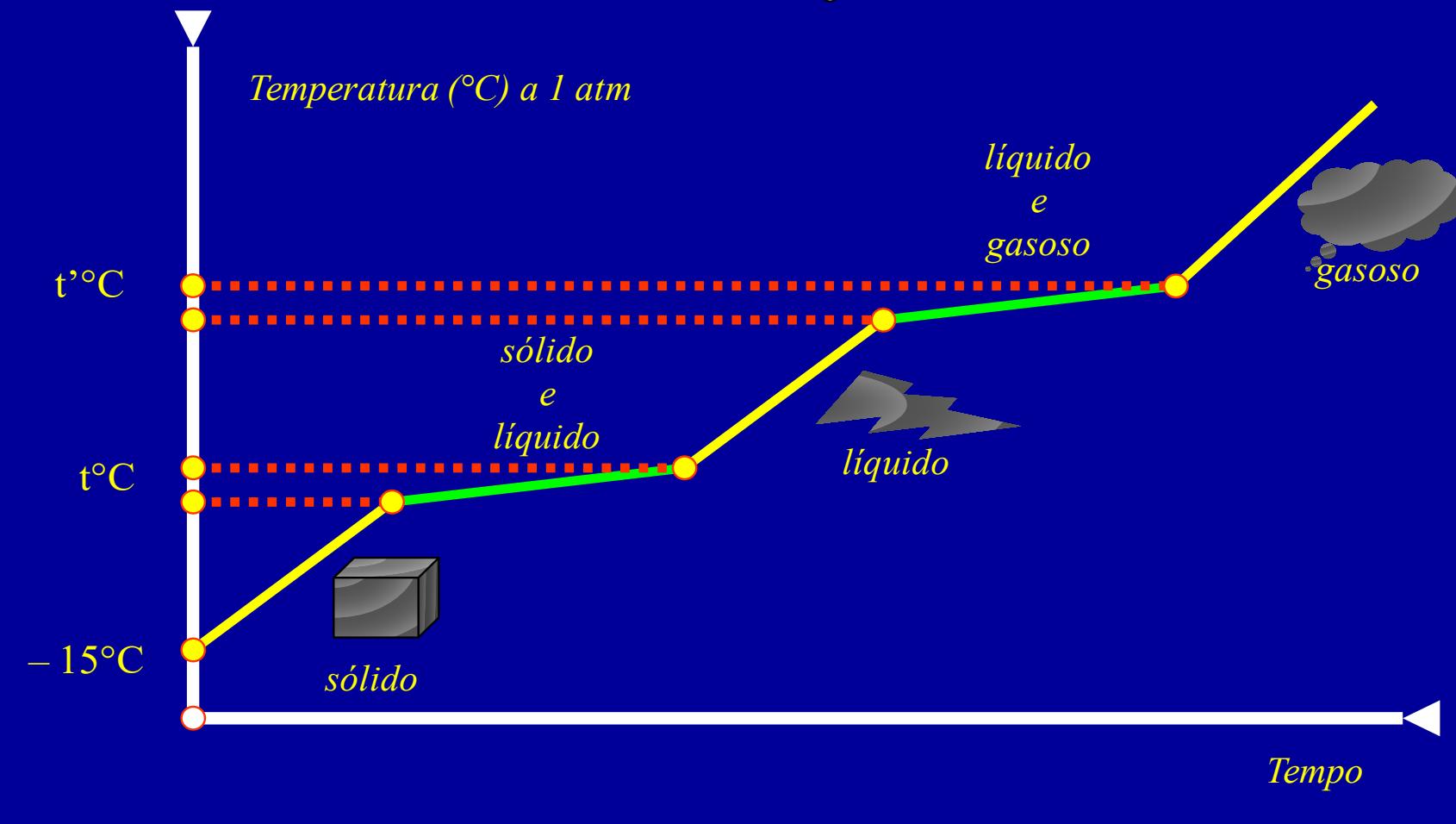
- Apresentar as diferenças entre substâncias e misturas, bem como classificar as misturas homogêneas e heterogêneas e inserir no cotidiano do aluno.

# MISTURA COMUM

- Misturas comuns apresentam temperatura de fusão e de ebulição variáveis.
- As misturas são polifásicas

# DIAGRAMA DE MUDANÇA DE ESTADO FÍSICO

## ÁGUA + AÇÚCAR



# DICA CANAL EDUCAÇÃO

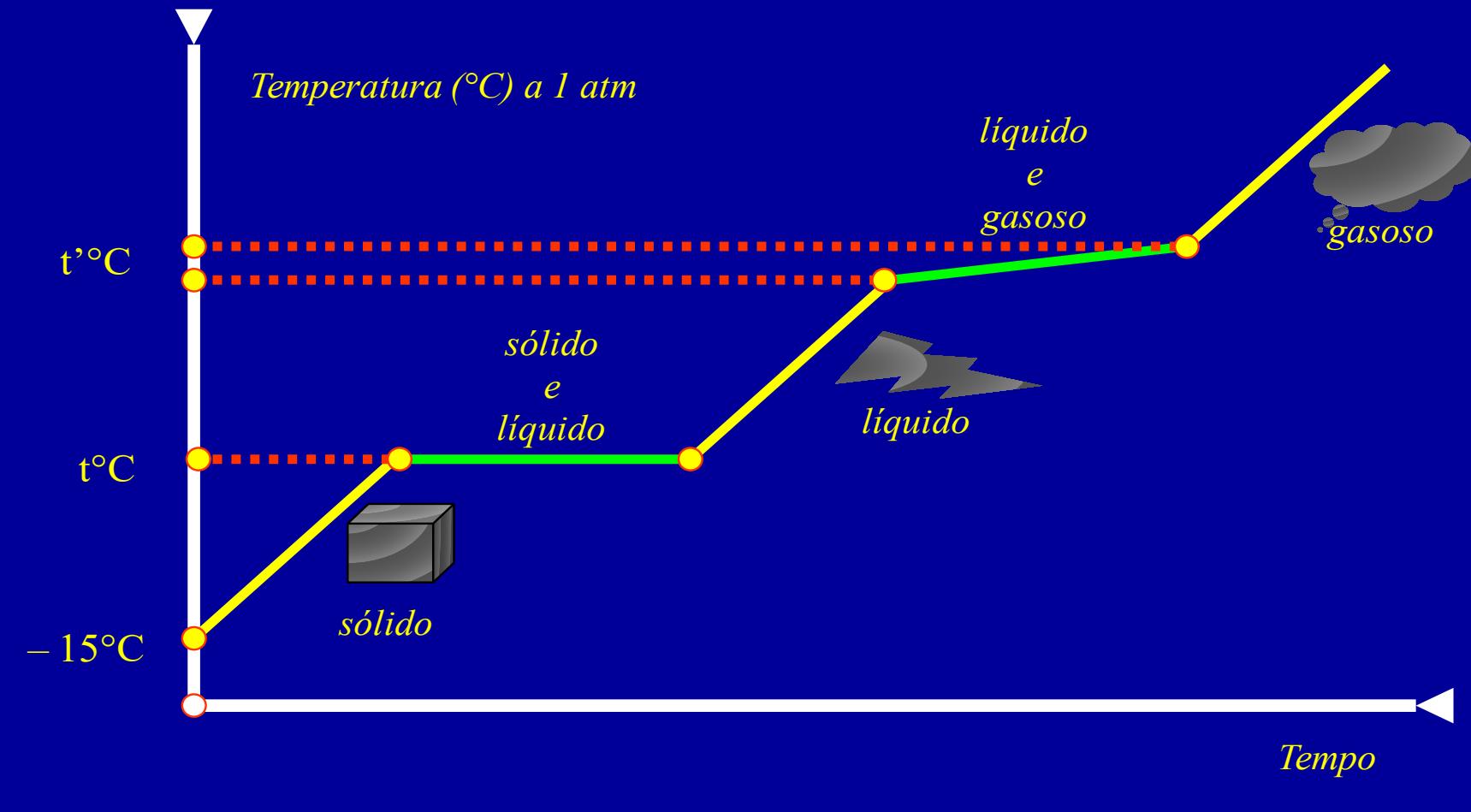
## MISTURA EUTÉTICA

- apresentam temperatura de fusão constante e temperatura de ebulação variável.

PROGRAMA DE MEDAÇÃO TÉRMICA

# DIAGRAMA DE MUDANÇA DE ESTADO FÍSICO

## MISTURAS EUTÉTICAS



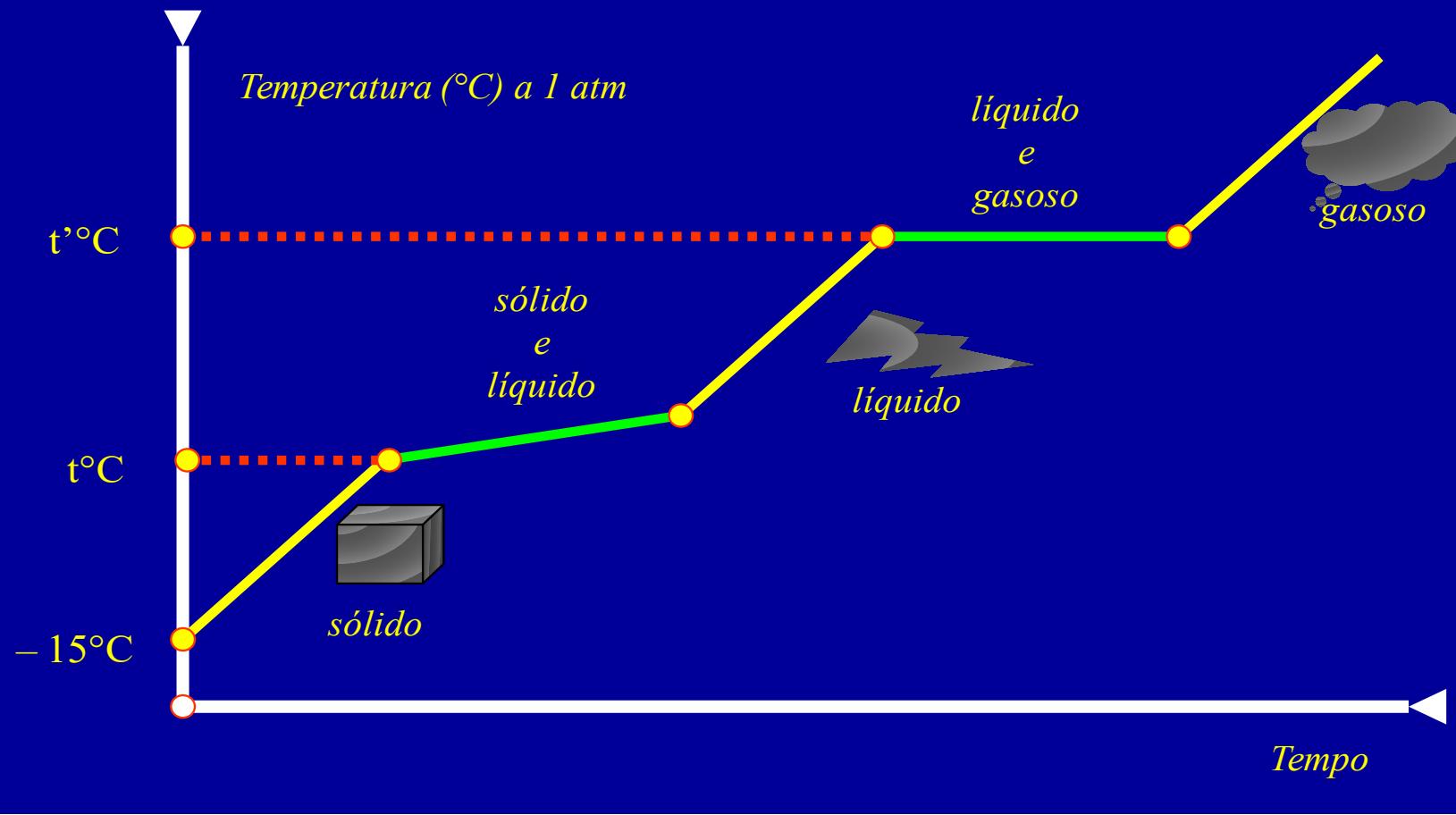
## DICA CANAL EDUCAÇÃO

### MISTURA AZEOTRÓPICA

- Apresentam temperatura de fusão variável e temperatura de ebulação constante.

# DIAGRAMA DE MUDANÇA DE ESTADO FÍSICO

## MISTURAS AZEOTRÓPICAS





# CANAL SEDUC-PI4



PROFESSOR (A):

**FELIPE  
ROSAL**



DISCIPLINA:

**QUÍMICA**



AULA Nº:

**06**



CONTEÚDO:

**MISTURA COMUM**

**16/04/2020**



DATA:

# MISTURA ≠ SISTEMA

➤ Sistema – Objeto de nossa observação.

**Sistema Homogêneo**

- Substância Pura. Ex.: água
- Mistura Homogênea. Ex.: água + sal

**Sistema Heterogêneo**

- Substância pura em mais de um estado físico. Ex.: água + gelo.
- Mistura Heterogênea. Ex.: água + óleo

## DICA-CANAL EDUCAÇÃO

**SISTEMA HOMOGÊNEO**  
(uma fase)

**SUBSTÂNCIA PURA:**  
um componente  
**MISTURA HOMOGÊNEA:**  
mais de um componente.

**SISTEMA HETEROGÊNEO**  
(mais de uma fase)

**SUBSTÂNCIA PURA:**  
um componente em diferentes estados  
físicos.  
**MISTURA HETEROGÊNEA:**  
mais de um componente

# DICA CANAL EDUCAÇÃO

## CLASSIFICAÇÃO DA MATÉRIA

SISTEMAS HOMOGÊNEOS

SUBSTÂNCIAS PURAS

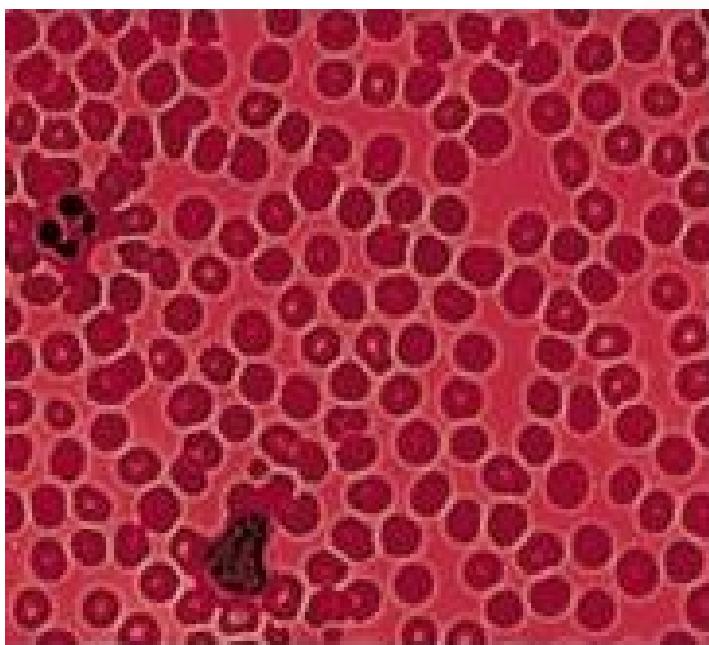
MISTURAS DE UMA FASE

SISTEMAS HETEROGÊNEOS

MISTURAS DE MAIS DE UMA FASE

SUBSTÂNCIAS EM MUDANÇA DE ESTADO

## ➤ Exemplos Especiais!



**SANGUE**

(AO MICROSCÓPIO ELETRÔNICO)



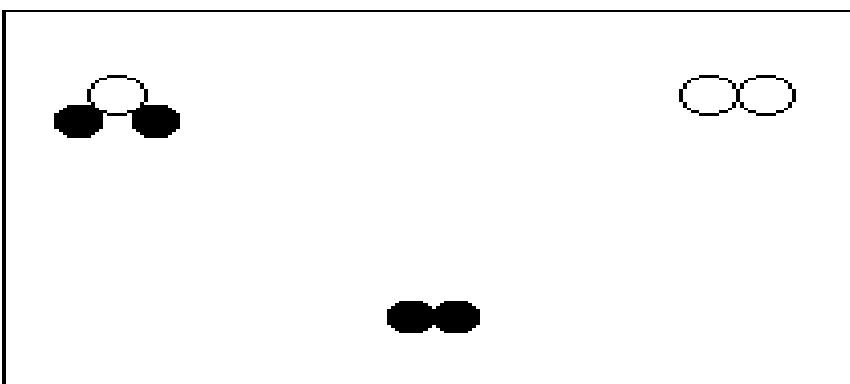
**LEITE**



**GRANITO**

## ATIVIDADE

01. Relativamente às substâncias moleculares esquematizadas na figura, podemos afirmar que:

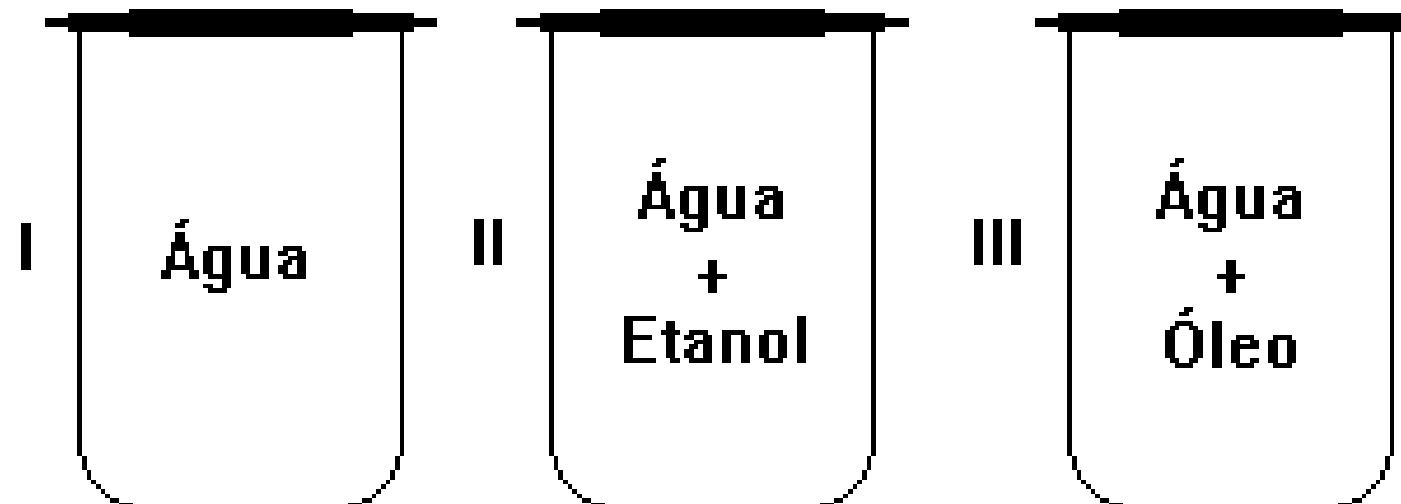


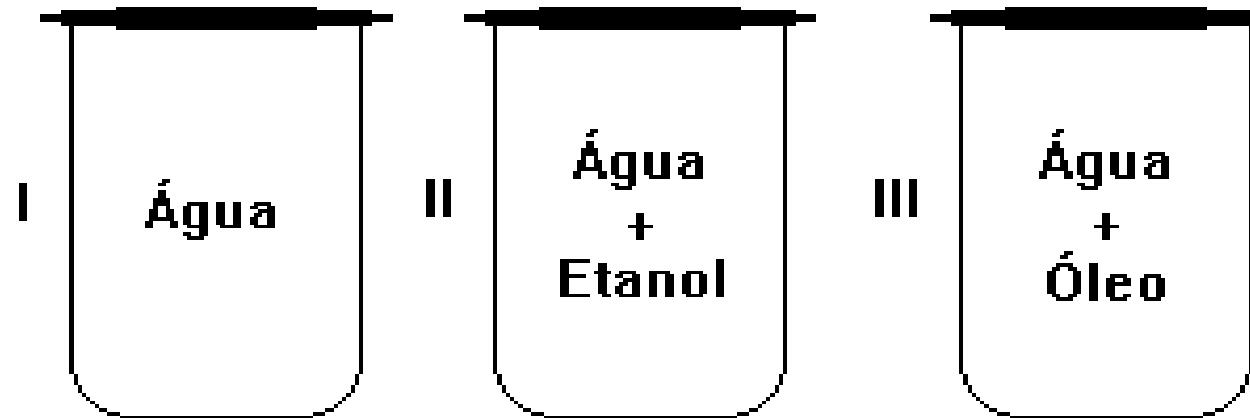
- a) todas são compostas.
- b) todas são moléculas monoatômicas.
- c) todas são formadas por átomos que possuem o mesmo número atômico.
- d) somente uma delas é formada por átomos de elementos químicos diferentes.
- e) somente uma delas é formada por átomos de mesmo elemento químico.



## ATIVIDADE PARA CASA

01. Considere os seguintes sistemas:





**Os sistemas I, II e III correspondem, respectivamente, a:**

- a) substância simples, mistura homogênea, mistura heterogênea.
- b) substância composta, mistura heterogênea, mistura heterogênea.
- c) substância composta, mistura homogênea, mistura heterogênea.
- d) substância simples, mistura homogênea, mistura homogênea.
- e) substância composta, mistura heterogênea, mistura homogênea.

**NA PRÓXIMA AULA**

# **ANÁLISE IMEDIATA**

Canal  
educação  
PROGRAMA DE MEDIÇÃO TECNÍCA