



EJA

CANAL SEDUC-PI4



PROFESSOR (A):

**FELIPE
ROSAL**



DISCIPLINA:

QUÍMICA



AULA Nº:

06



CONTEÚDO:

MISTURA COMUM



DATA:

16/04/2020

NA AULA ANTERIOR

Sistemas Materiais

Substância Pura

Mistura

Simplex

Composta

Homogênea

Heterogênea



ROTEIRO DE AULA

Conteúdos:

- Substâncias e misturas

Objetivo da aula:

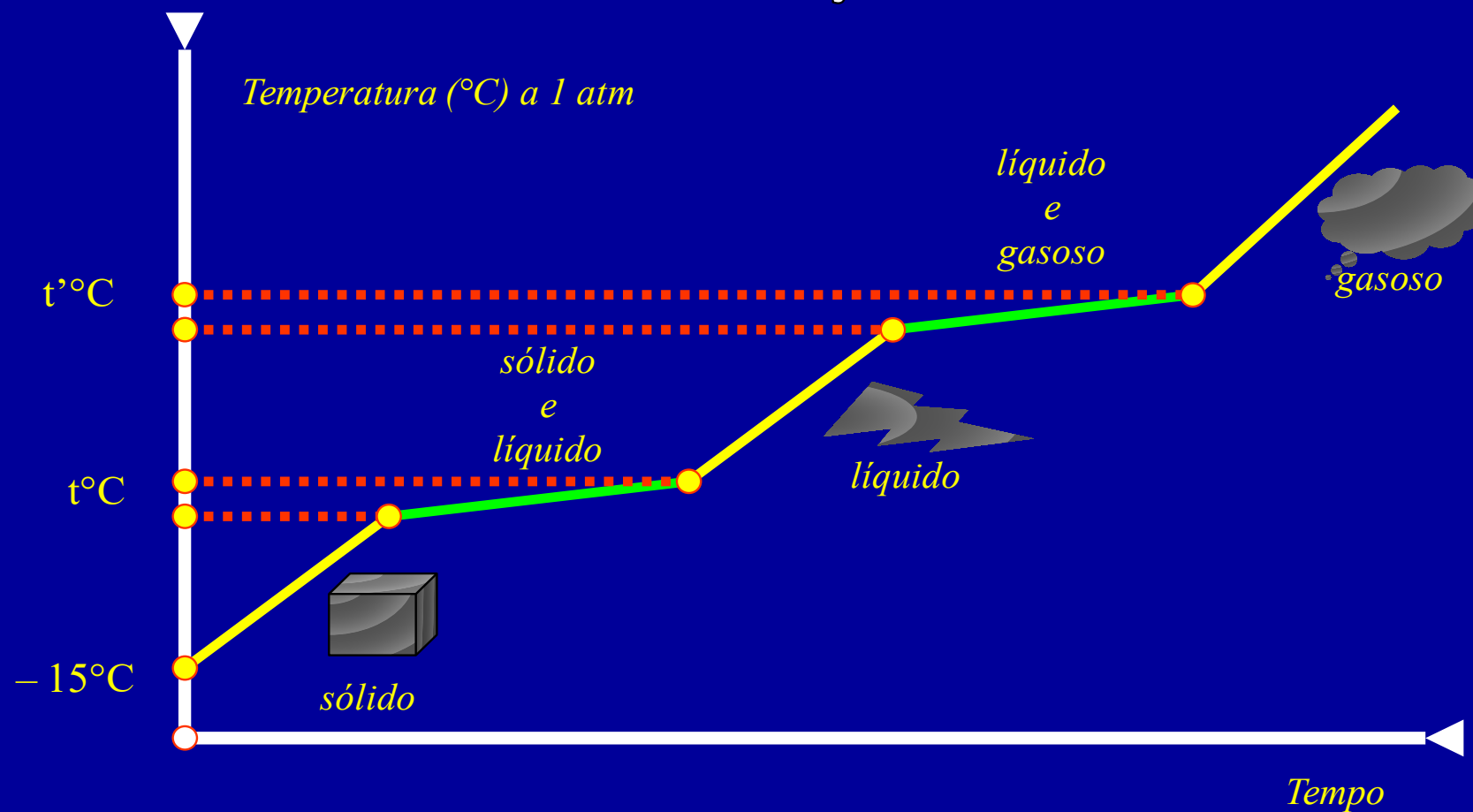
- Apresentar as diferenças entre substâncias e misturas, bem como classificar as misturas homogêneas e heterogêneas e inserir no cotidiano do aluno.

MISTURA COMUM

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

DIAGRAMA DE MUDANÇA DE ESTADO FÍSICO

ÁGUA + AÇÚCAR



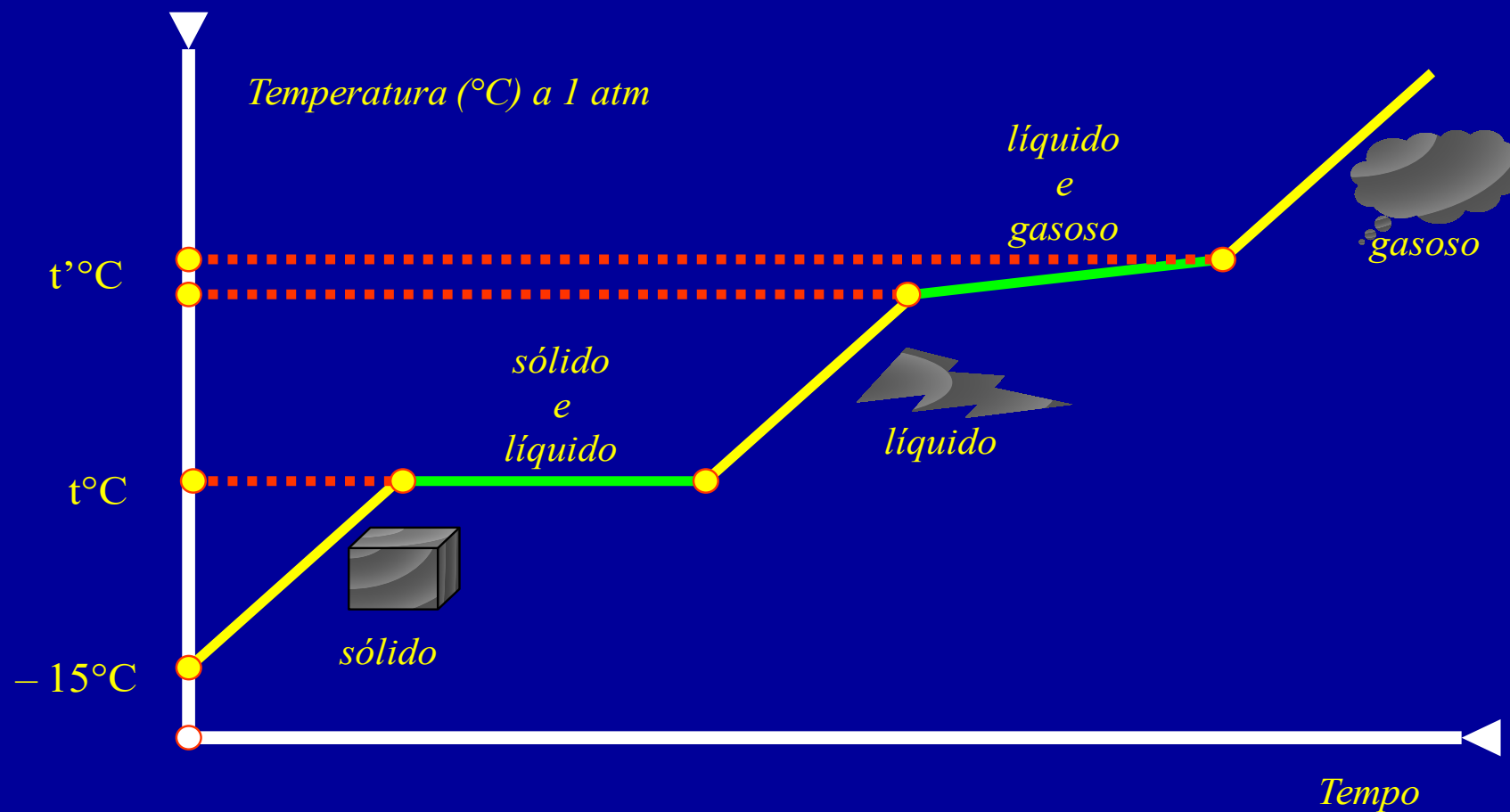
DICA CANAL EDUCAÇÃO

MISTURA EUTÉTICA

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

DIAGRAMA DE MUDANÇA DE ESTADO FÍSICO

MISTURAS EUTÉTICAS



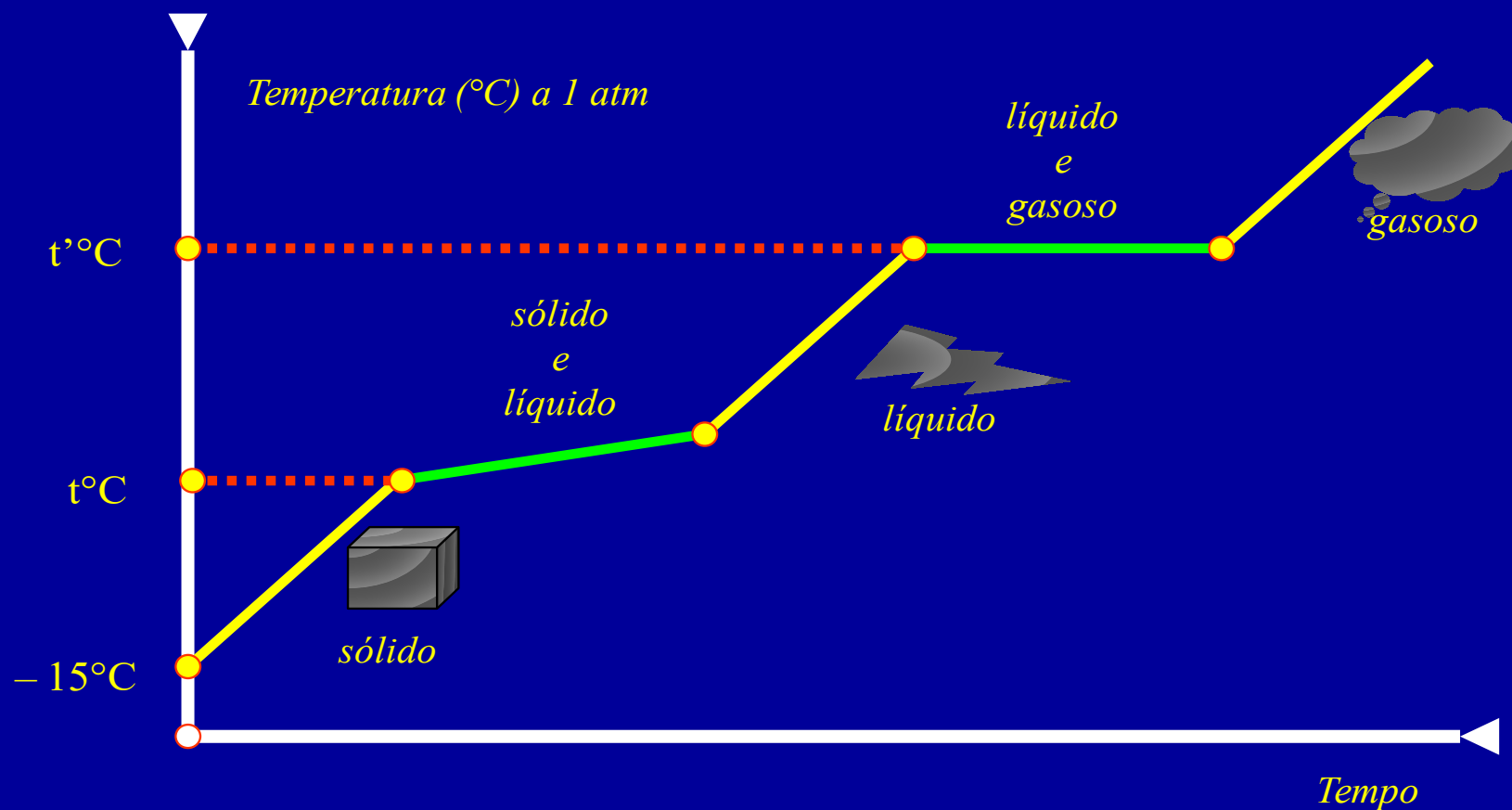
DICA CANAL EDUCAÇÃO

MISTURA AZEOTRÓPICA

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

DIAGRAMA DE MUDANÇA DE ESTADO FÍSICO

MISTURAS AZEOTRÓPICAS





EJA

CANAL SEDUC-PI4



PROFESSOR (A):

**FELIPE
ROSAL**



DISCIPLINA:

QUÍMICA



AULA Nº:

06



CONTEÚDO:

MISTURA COMUM



DATA:

16/04/2020

MISTURA \neq 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

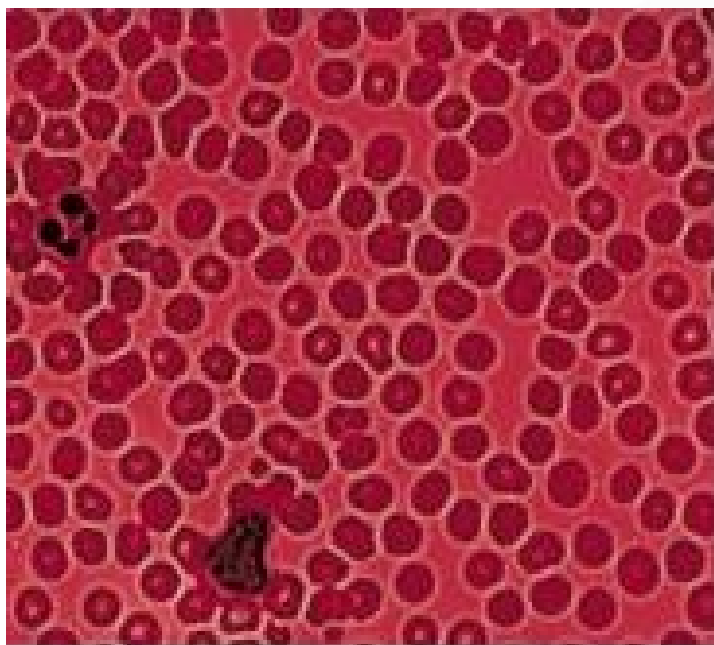
MISTURAS DE UMA
FASE

SISTEMAS
HETEROGÊNEOS

MISTURAS DE
MAIS DE UMA
FASE

SUBSTÂNCIAS
EM MUDANÇA
DE ESTADO

➤ Exemplos Especiais!



SANGUE

(AO MICROSCÓPIO ELETRÔNICO)



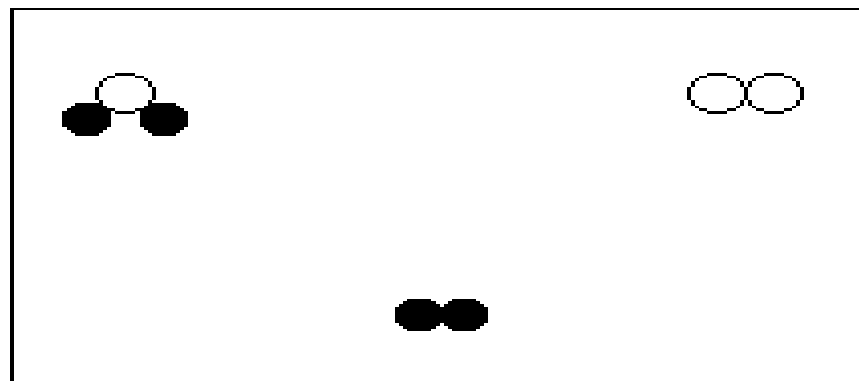
LEITE



GRANITO

ATIVIDADE

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

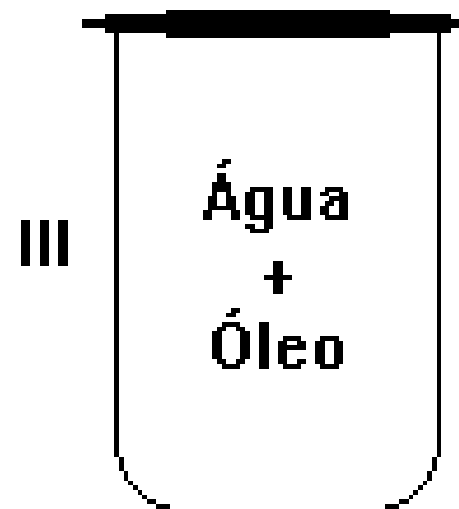
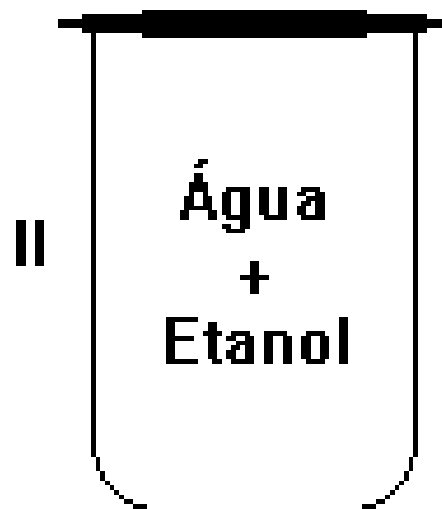
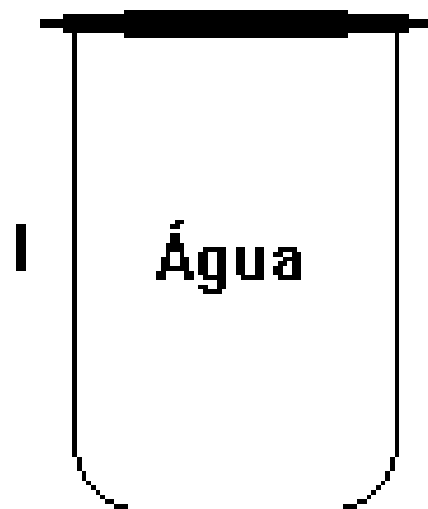


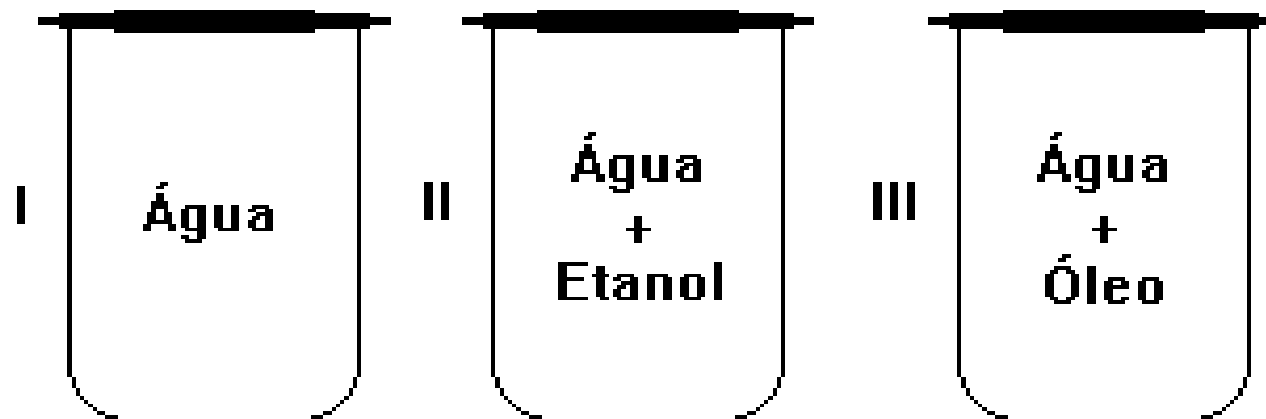
- a) todas são compostas.
- b) todas são moléculas monoatômicas.
- c) todas são formadas por átomos que possuem o mesmo número atômico.
- d) somente uma delas é formada por átomos de elementos químicos diferentes.
- e) somente uma delas é formada por átomos de mesmo elemento químico.



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

