



## CANAL SEDUC-PI1



PROFESSOR (A):



DISCIPLINA:



CONTEÚDO:



TEMA GERADOR:



DATA:

**FELIPE ROSAL**

**QUÍMICA**

**SUBSTÂNCIAS E  
MISTURAS**

**PAZ NA ESCOLA**

**04/04/2019**

# DICA CANAL EDUCAÇÃO

## MISTURA EUTÉTICA

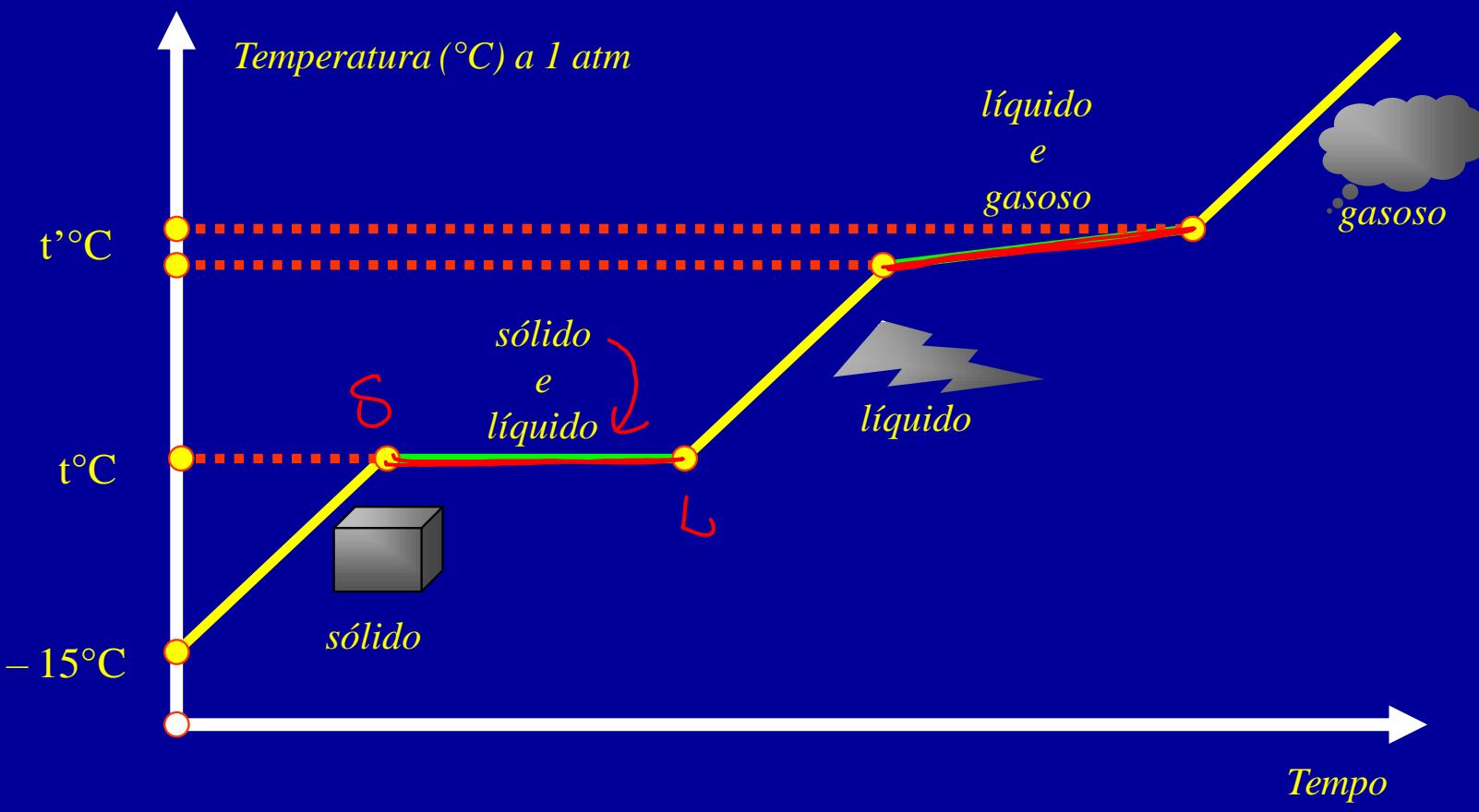
- apresentam temperatura de fusão constante e temperatura de ebulação variável.

FUSÃO ( $S + L$ )  
(CONSTANTE)

EBULIÇÃO ( $L + V$ )  
(VARIÁVEL)

# DIAGRAMA DE MUDANÇA DE ESTADO FÍSICO

## MISTURAS EUTÉTICAS



# DICA CANAL EDUCAÇÃO

## MISTURA AZEOTRÓPICA

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

OBS: ↗ EUTÉTICA

FUSÃO (CONSTANTE)

EBULIÇÃO (VARIÁVEL)

# DIAGRAMA DE MUDANÇA DE ESTADO FÍSICO

## MISTURAS AZEOTRÓPICAS



# 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)

↳ ASPECTO VISUAL

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

↳ + DE 1 ASPECTO VISUAL

**SUBSTÂNCIA PURA:**

um componente

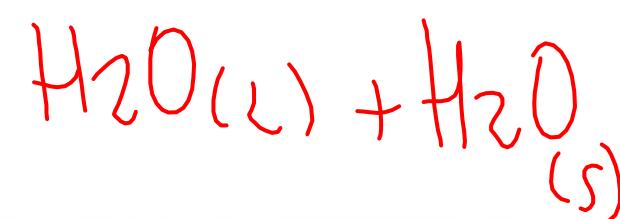
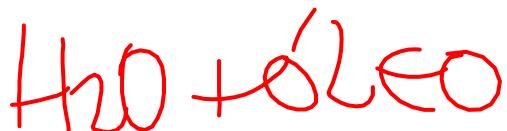
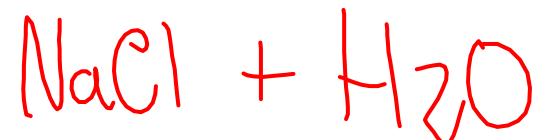
**MISTURA HOMOGÊNEA:**  
mais de um componente.

**SUBSTÂNCIA PURA:**

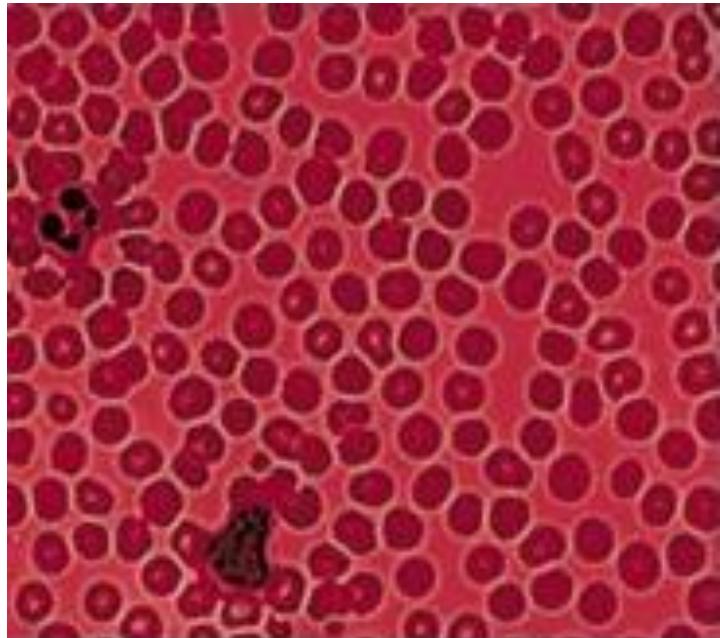
um componente em diferentes estados físicos.

**MISTURA HETEROGÊNEA:**  
mais de um componente

# DICA CANAL EDUCAÇÃO



## ➤ Exemplos Especiais!



**SANGUE**

(AO MICROSCÓPIO ELETRÔNICO)

- ↳ HEMÁCIAS
- ↳ LEUCÓCITOS
- ↳ PLASMA



**LEITE**

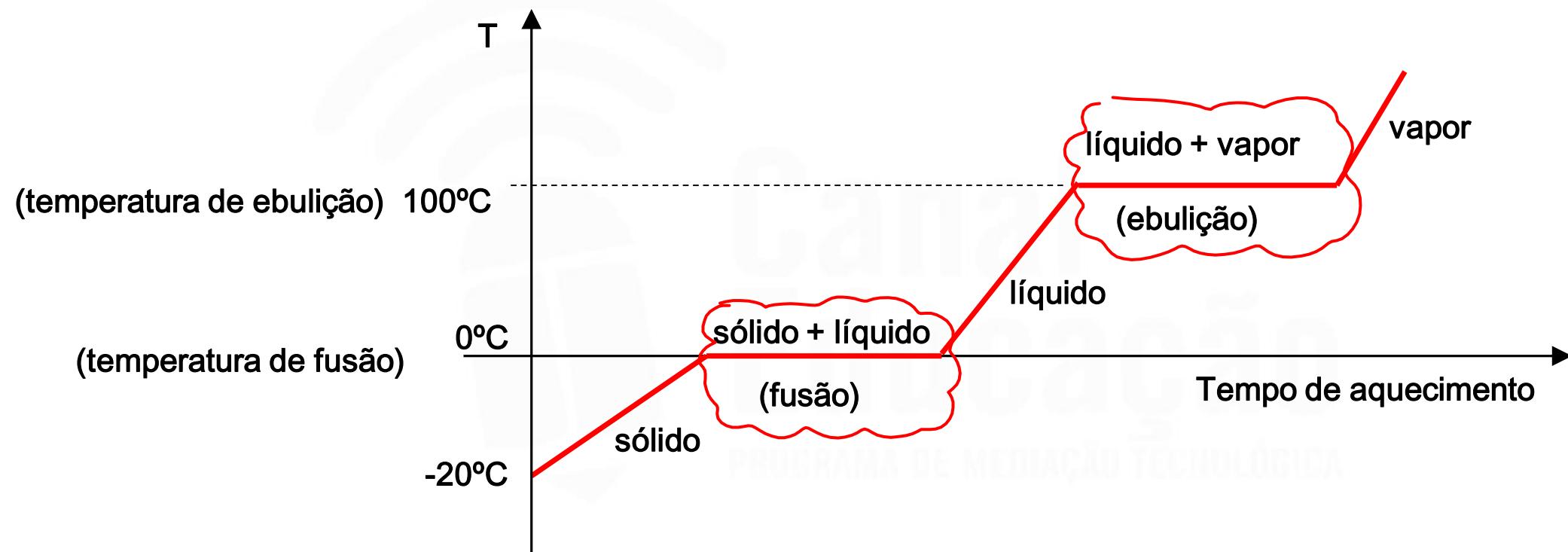
- ↳ LEITE,
- ↳ GORDURA



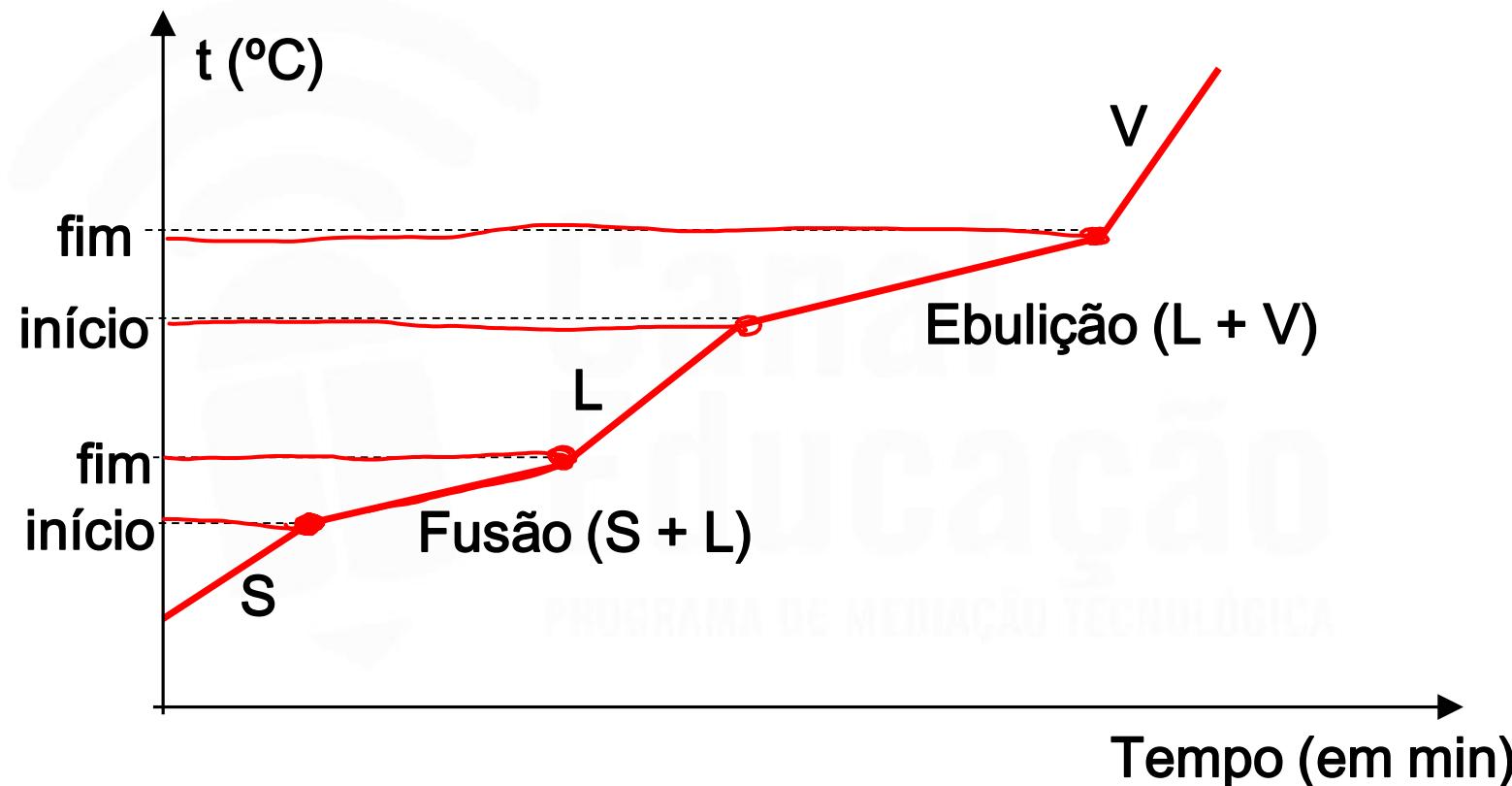
**GRANITO**

- ↳ MICA
- ↳ QUARTZO
- ↳ FELDSPATO

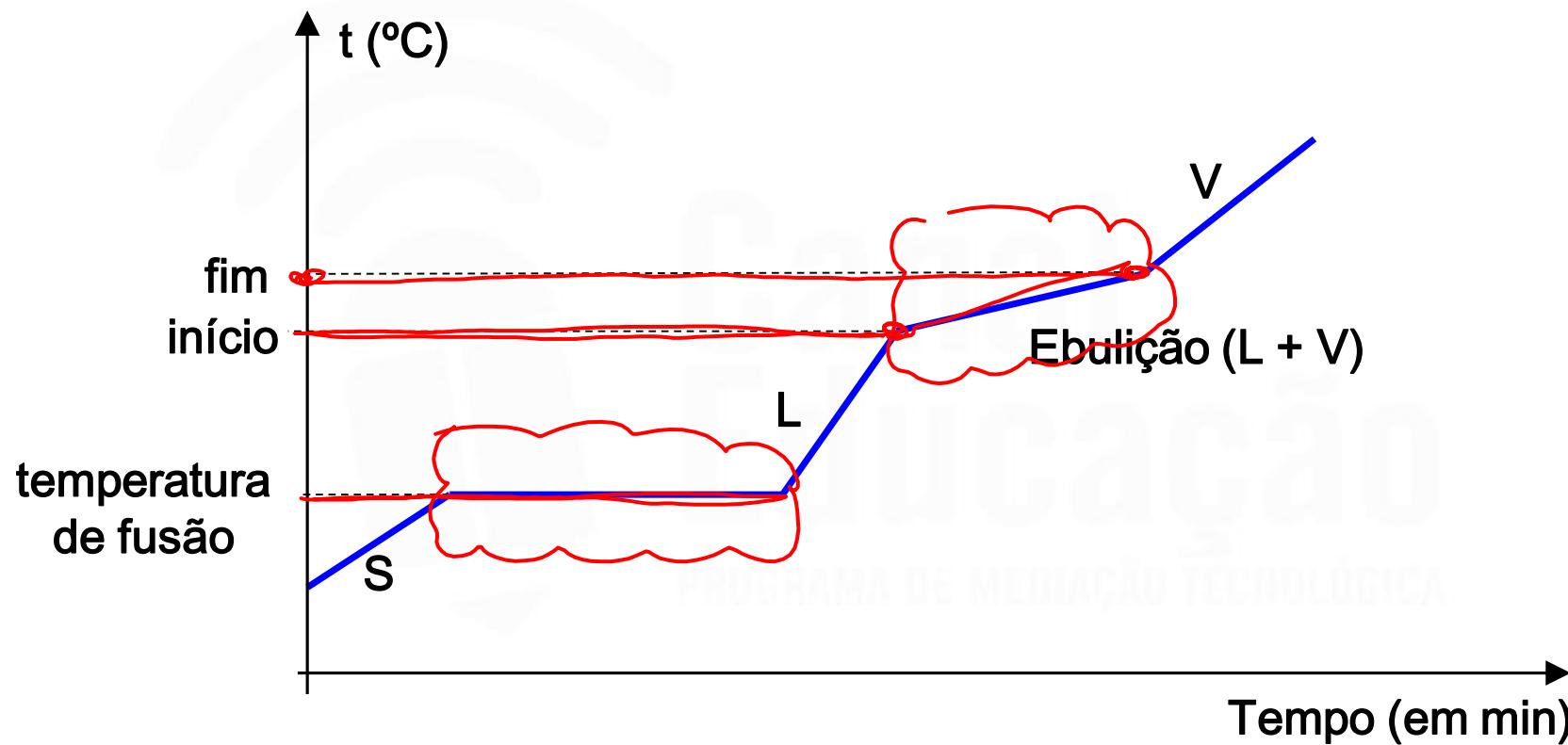
# Gráfico de Substância Pura



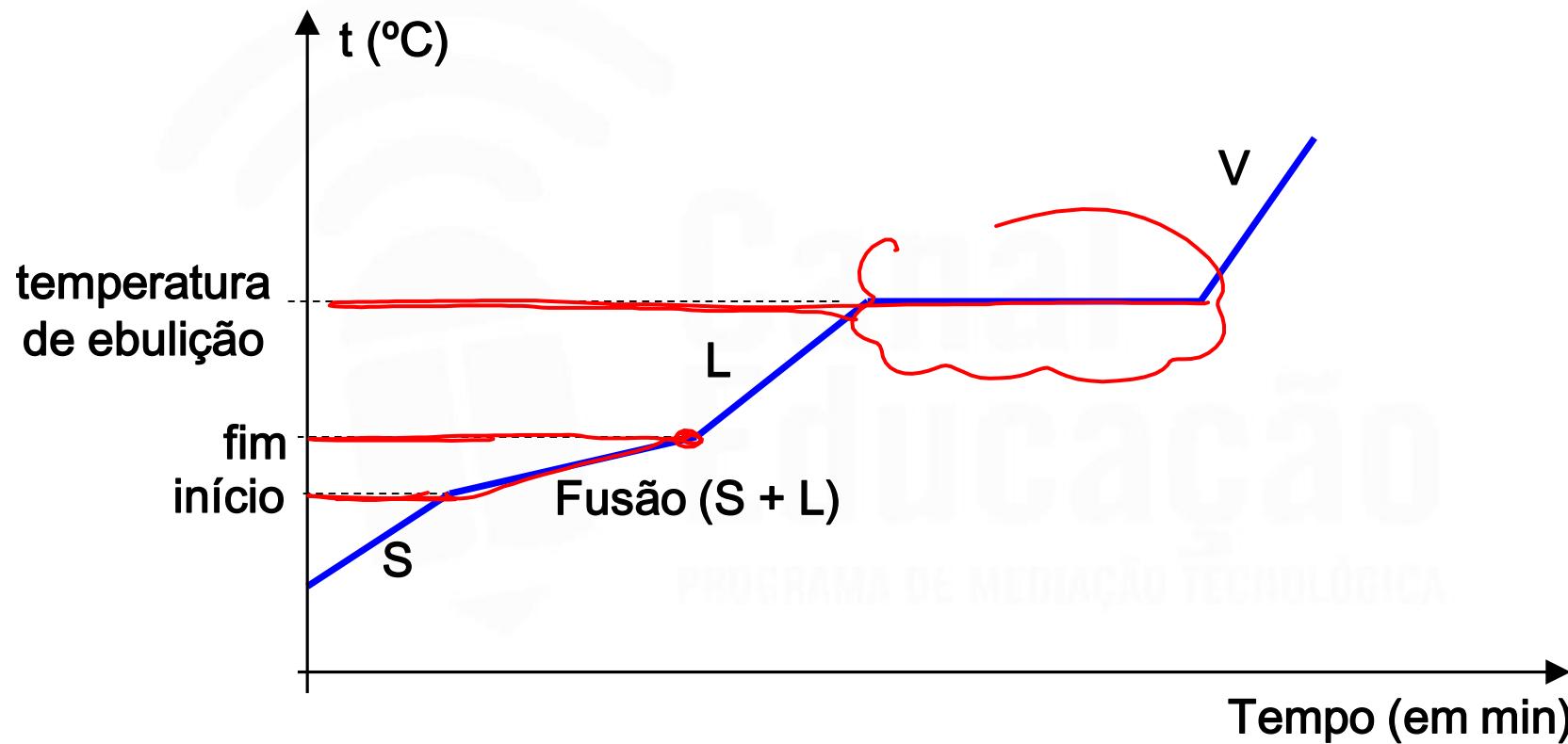
# Gráfico de Mistura Comum



# Gráfico de Mistura Eutética

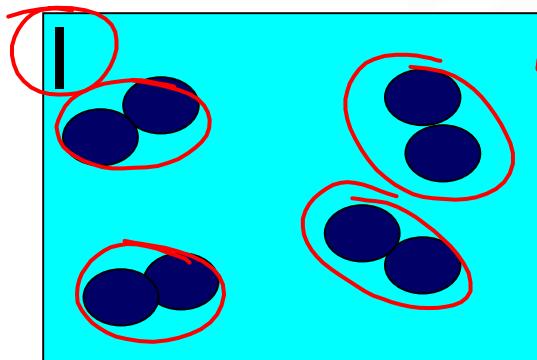


# Gráfico de Mistura Azeotrópica

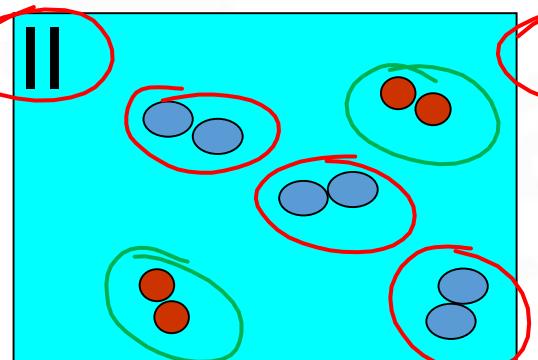


# EXERCÍCIOS DE FIXAÇÃO

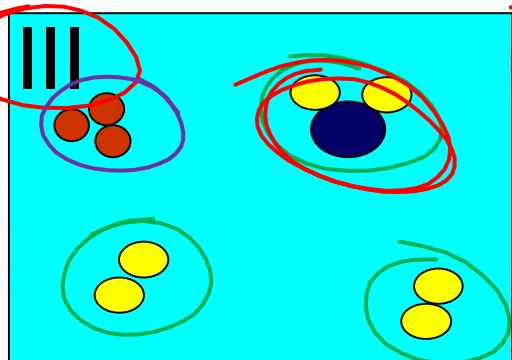
01. Considere os sistemas a seguir, em que os átomos são representados por esferas:



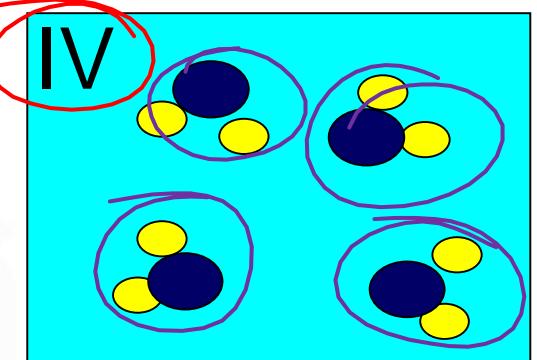
SUBST. PURA



MISTURA

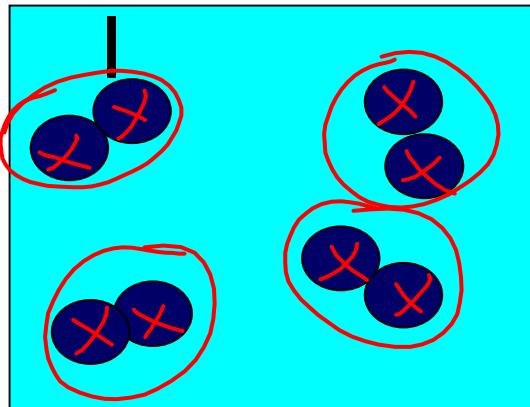


MISTURA

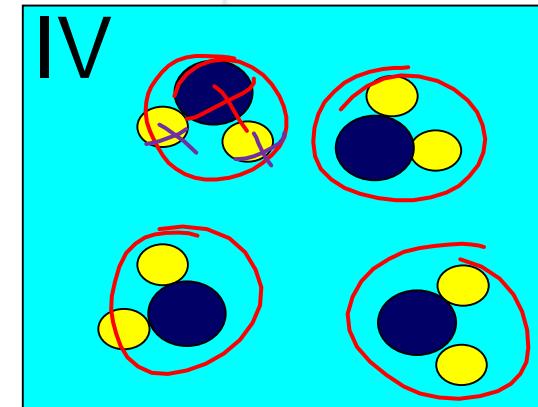
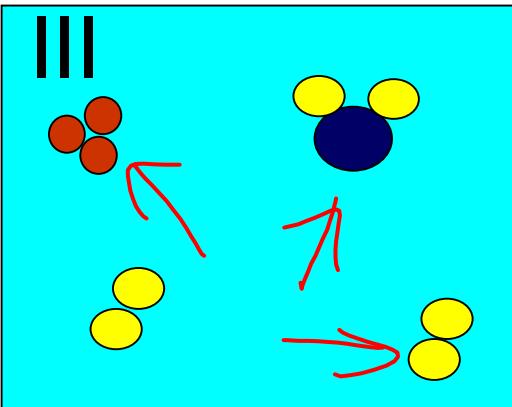
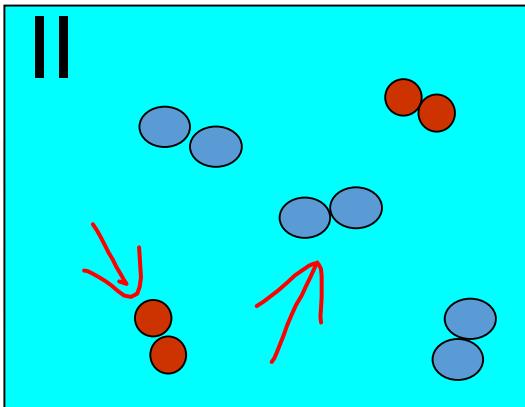


SUBST. PURA

SUBST. PUDA



MISTURA



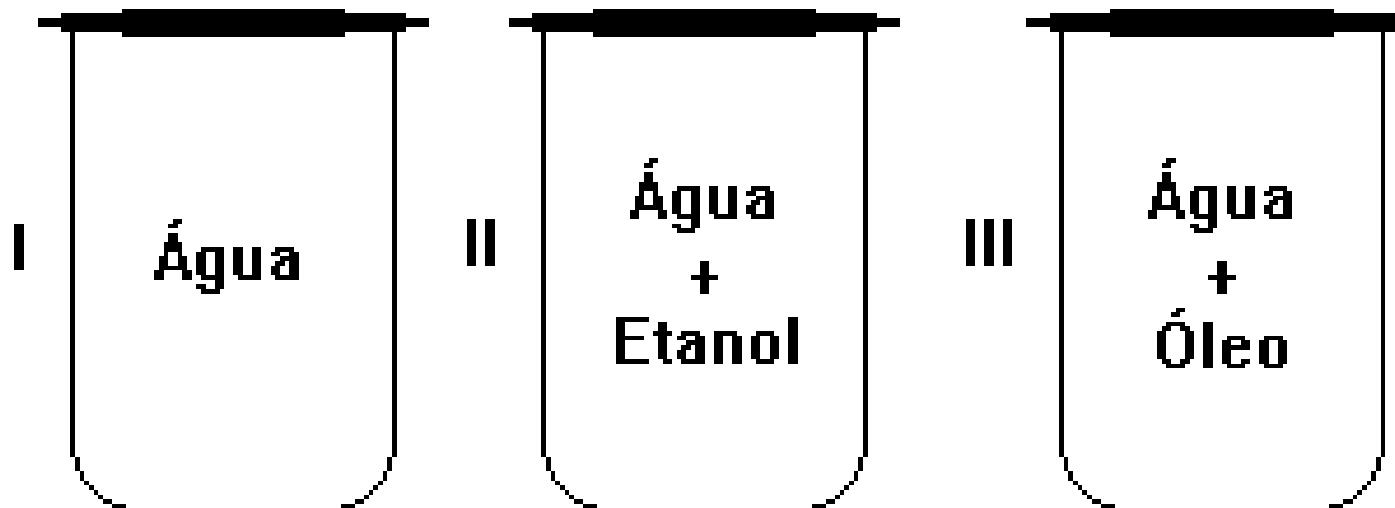
Determine onde encontramos:

MISTURA

SUBST. PUPS

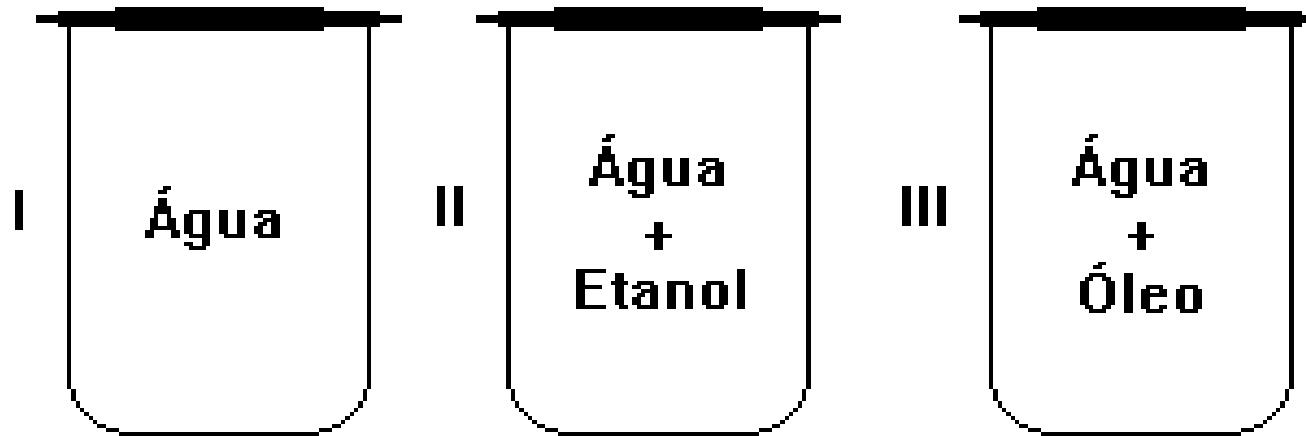
- a) Substância pura; I / IV
- b) Mistura; I / II
- c) Somente substância simples; I
- d) Somente substância composta. II

## 02. Considere os seguintes sistemas:



Água + Etanol → Álcool etílico

Água + Óleo → Óleo emulsionado



**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.