

**1ª
SÉRIE**

CANAL SEDUC-PI1



PROFESSOR (A):

FELIPE ROSAL



DISCIPLINA:

QUÍMICA



CONTEÚDO:

**SUBSTÂNCIAS E
MISTURAS**



TEMA GERADOR:

PAZ NA ESCOLA



DATA:

21.03.2019

ROTEIRO DE AULA

DATA:

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.

Sistemas Materiais

Substância Pura

Simplex

Composta

Mistura

Homogênea

Heterogênea

Ch

SUBSTÂNCIA PURA

Apresenta características químicas e físicas constantes.

São representadas por fórmulas

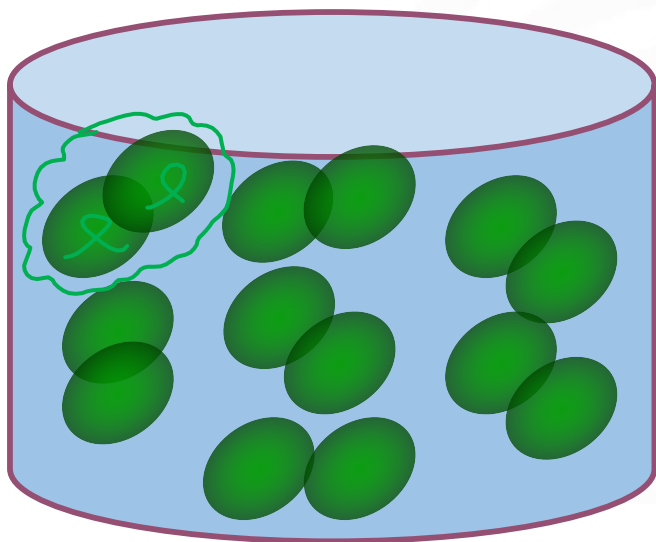
Nas mudanças de estado físico a temperatura permanece constante.

➤ **Substância Pura Simples:** São formadas por átomos de um mesmo elemento químico. Exs: He, O₂, O₃, S₈

➤ **Substância Pura Composta:** São formadas por elementos químicos diferentes. Ex: H₂SO₄ CO₂ Fe

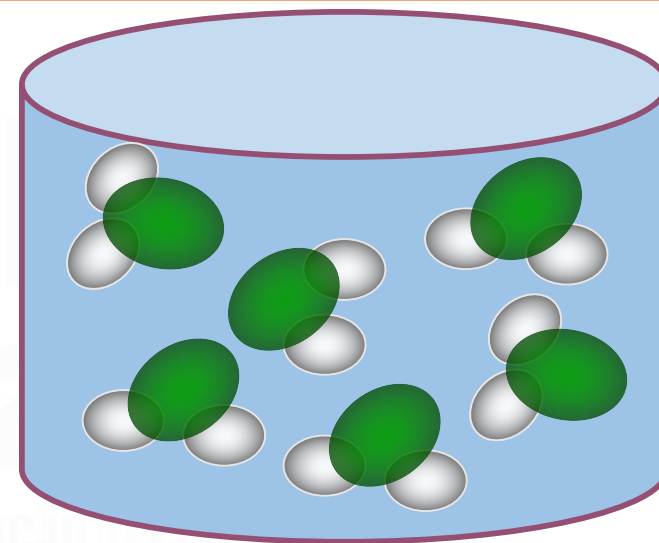
As substâncias puras podem ser classificadas em:
SIMPLES e COMPOSTA

SUBSTÂNCIA SIMPLES



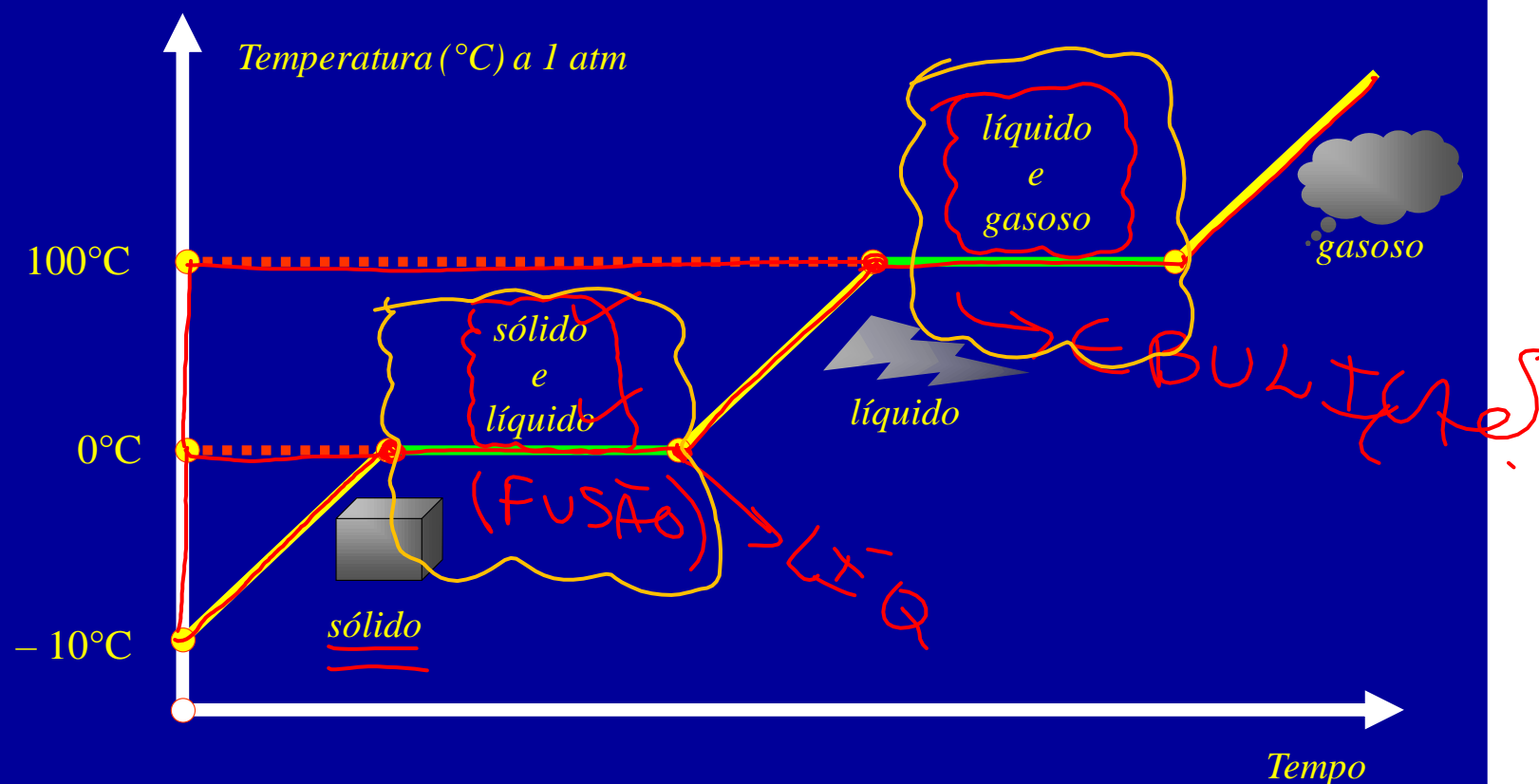
É constituída por um único tipo de elemento químico

SUBSTÂNCIA COMPOSTA



É constituída por mais de um tipo de elemento químico

DIAGRAMA DE MUDANÇA DE ESTADO FÍSICO SUBSTÂNCIA PURA



MISTURAS

Não apresenta características químicas e físicas constantes.
Nas mudanças de estado físico a temperatura varia.

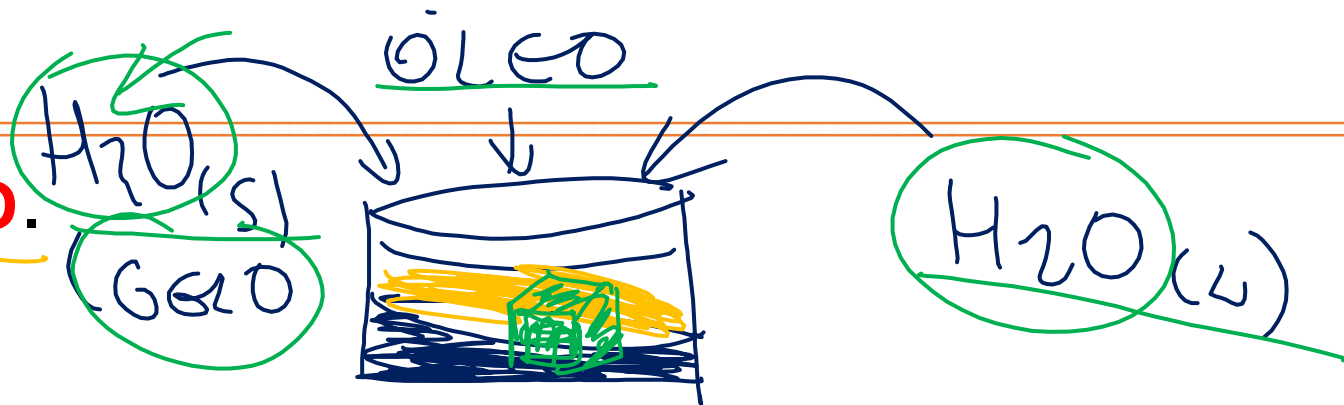
➤ **FASE DE UMA MISTURA:** São as porções que compõem a mistura. → ASPECTO VISUAL

➤ **COMPONENTES DE UMA MISTURA:** São as substâncias que compõem a mistura.

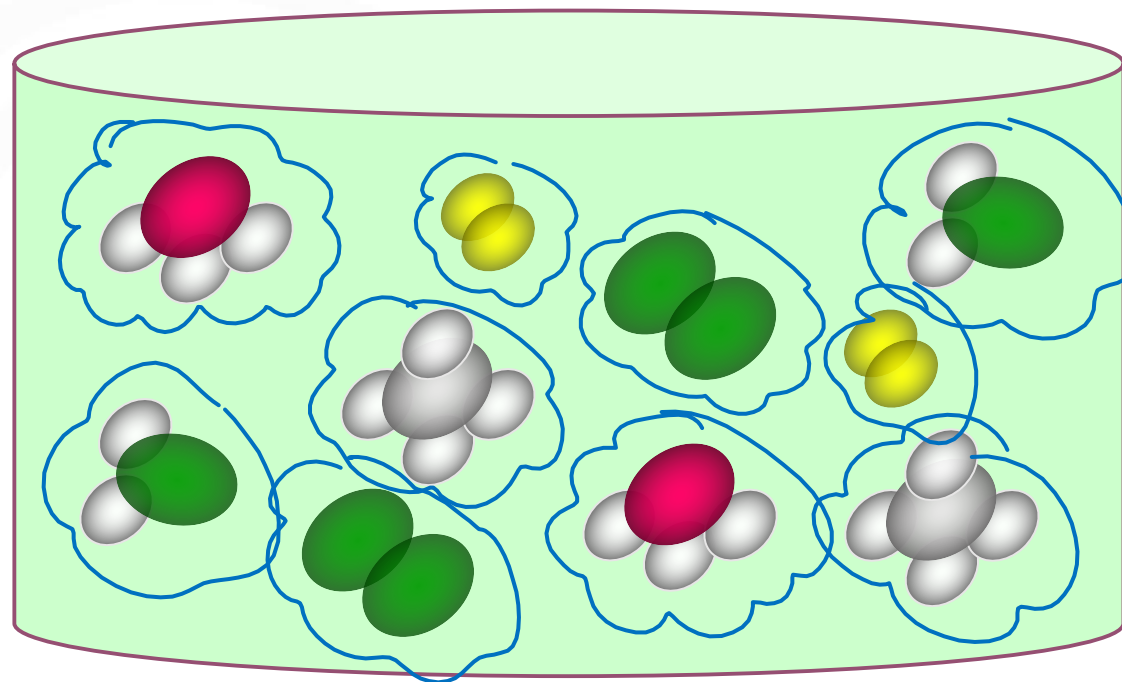
➤ **EX: água + óleo + gelo.**

➤ N° de fases: 3

➤ N° de componentes: 2



Se a matéria for constituída por mais de um tipo de molécula teremos uma MISTURA

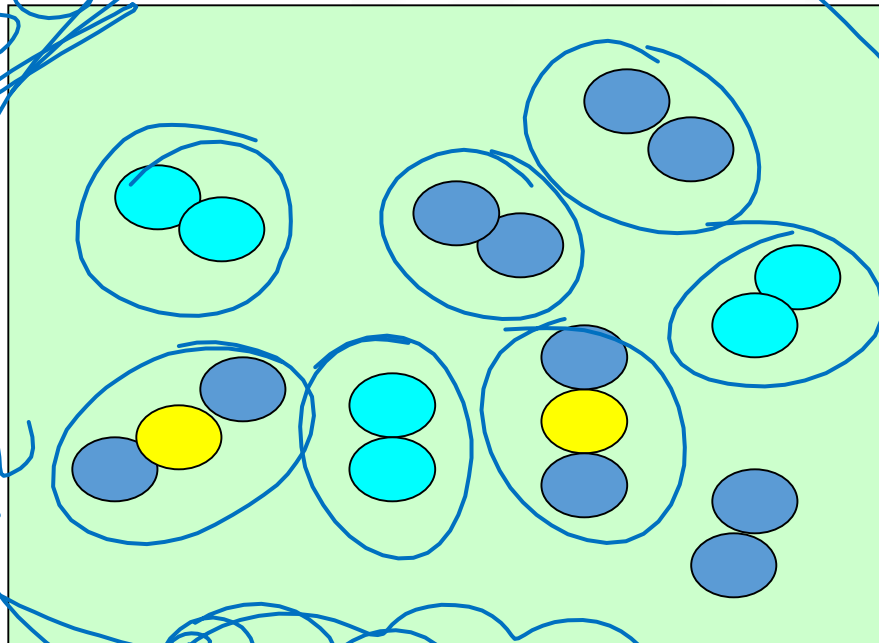


Estas misturas podem ser HOMOGÊNEAS ou HETEROGÊNEAS

MISTURAS

ASPECTO
FÍSICO VISUAL

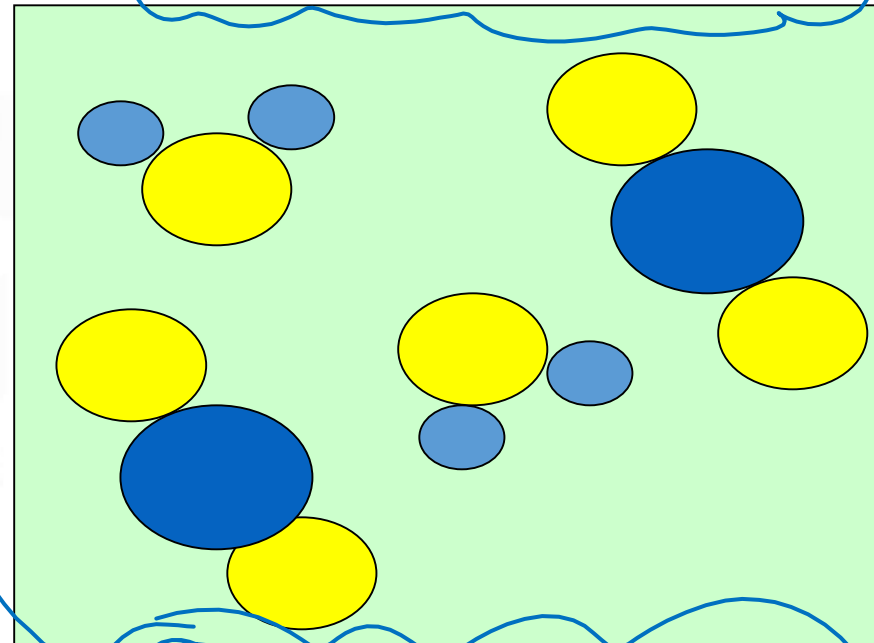
AR



HOMOGÊNEA

DIFERENTE

ÁGUA + AREIA



HETEROGÊNEA