

**1^a
SÉRIE**

CANAL SEDUC-PI1



PROFESSOR (A):



DISCIPLINA:



CONTEÚDO:



TEMA GERADOR:



DATA:

FELIPE ROSAL

QUÍMICA

**SUBSTÂNCIAS E
MISTURAS**

PAZ NA ESCOLA

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

Mistura

Simples

Composta

Homogênea

Heterogênea



SUBSTÂNCIA PURA

Apresenta características químicas e físicas constantes.

São representadas por fórmulas

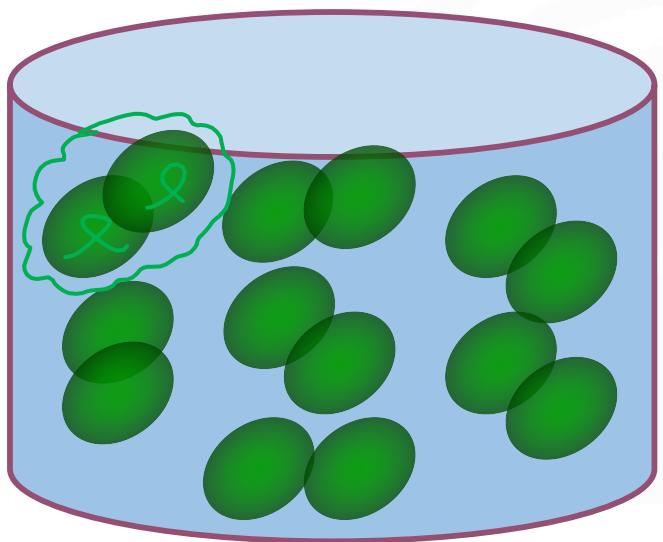
Nas mudanças de estado físico a temperatura permanece constante.

➤ **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

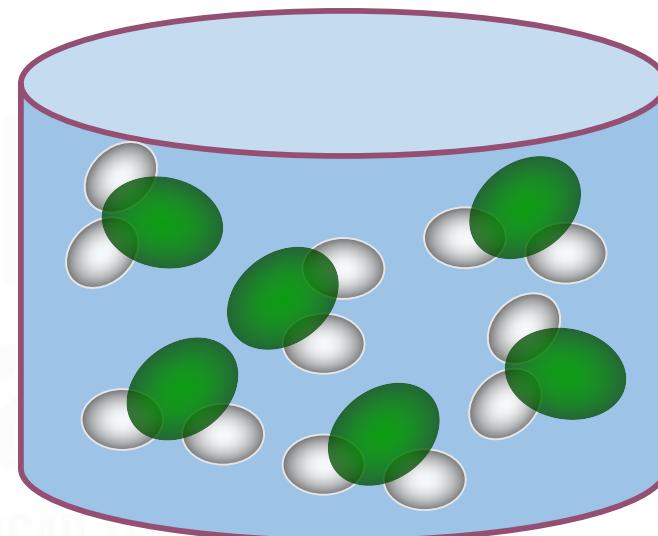
As substâncias puras podem ser classificadas em:
SIMPLES e COMPOSTA

SUBSTÂNCIA SIMPLES



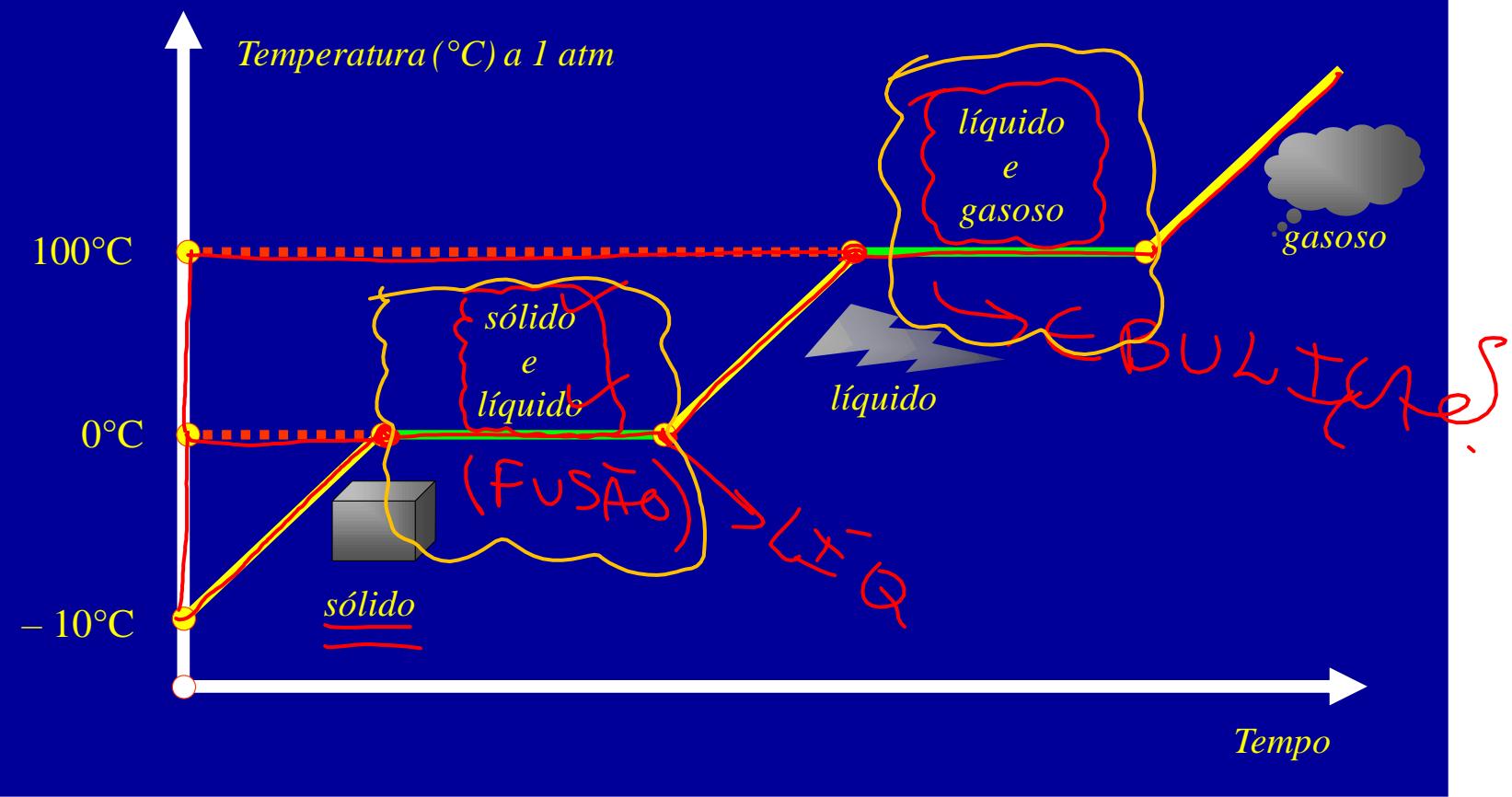
É constituída por um único tipo de elemento químico

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.

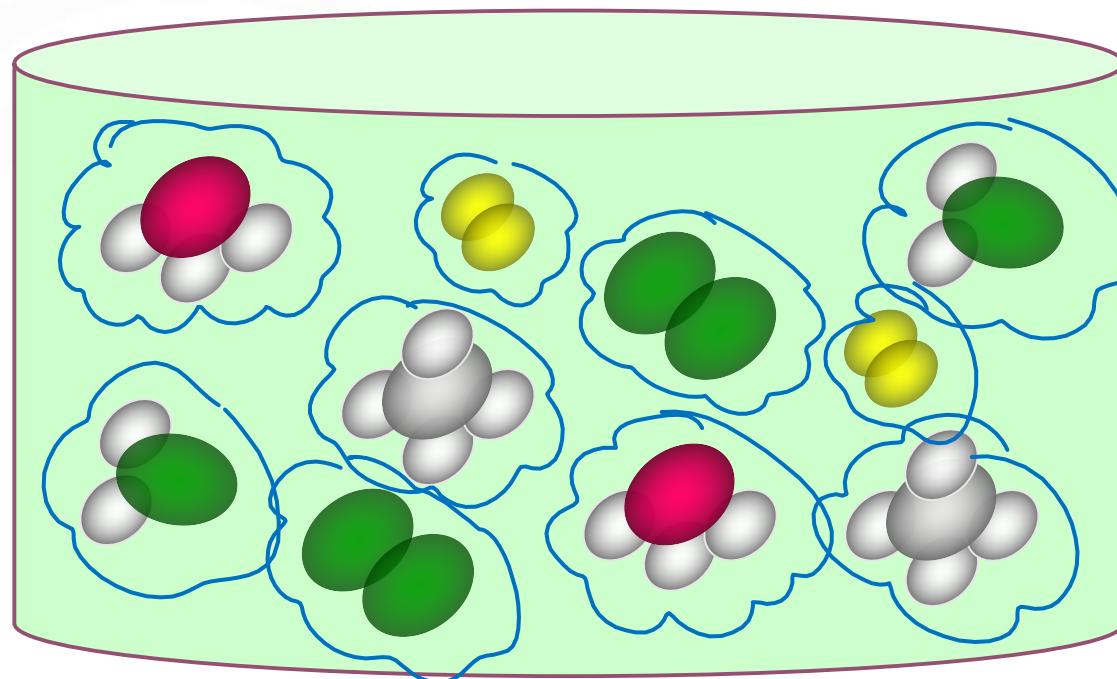
➤ EX: água + óleo + gelo.

➤ N° de fases: 3

➤ N° de componentes: 3

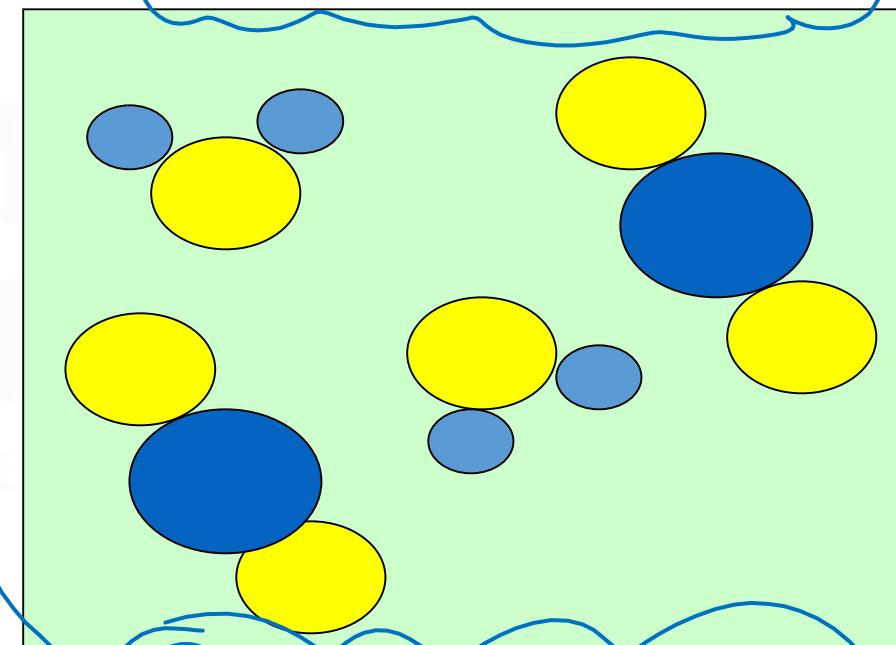
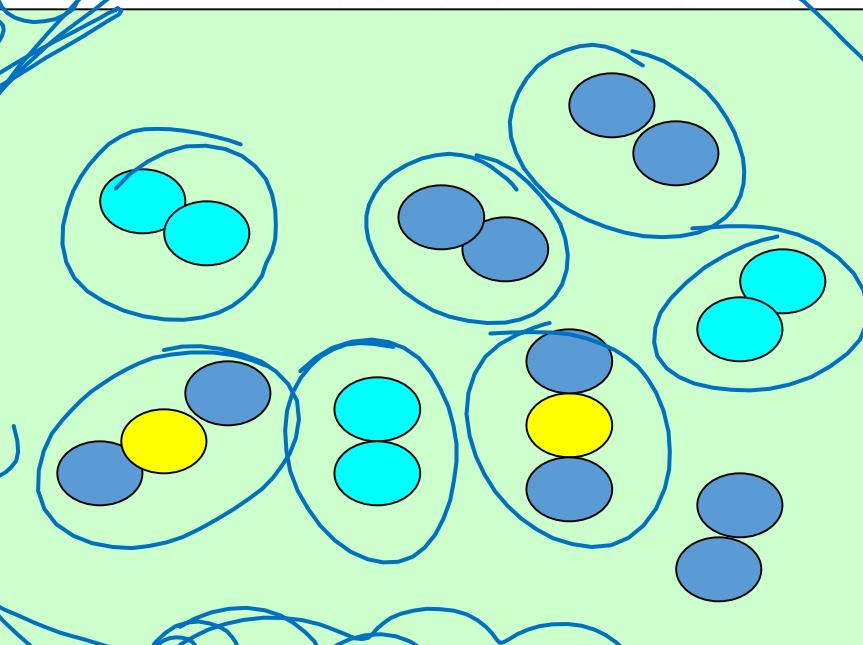


Se a matéria for constituída por mais de um tipo de molécula teremos uma **MISTURA**



Estas misturas podem ser
HOMOGÊNEAS ou HETEROGÊNEAS

MISTURAS



HOMOGÊNEA

HETEROGÊNEA