



**Dúvidas, sugestões e
reclamações:**
Isabel.cyrne@universo.univates.br

QUÍMICA

Prof. Isabel Cyrne

Principais tópicos ENEM:

1. Estados físicos, sistemas e misturas (11%)
2. Forças intermoleculares (11%)
 - ordem de força
3. Eletroquímica (9%)
 - pilhas x eletrólise
4. Leis ponderais e estequiometria (9%)
5. Polímeros (6%)
 - adição x condensação



ESTADOS FÍSICOS

OS 3 ESTADOS FÍSICOS

Sólido	Líquido	Gasoso
		
FORMA ✓ VOLUME ✓	FORMA ✗ VOLUME ✓	FORMA ✗ VOLUME ✗

| Estados Físicos da Matéria

| Sólido

Forma e Volume definidos.

| Líquido

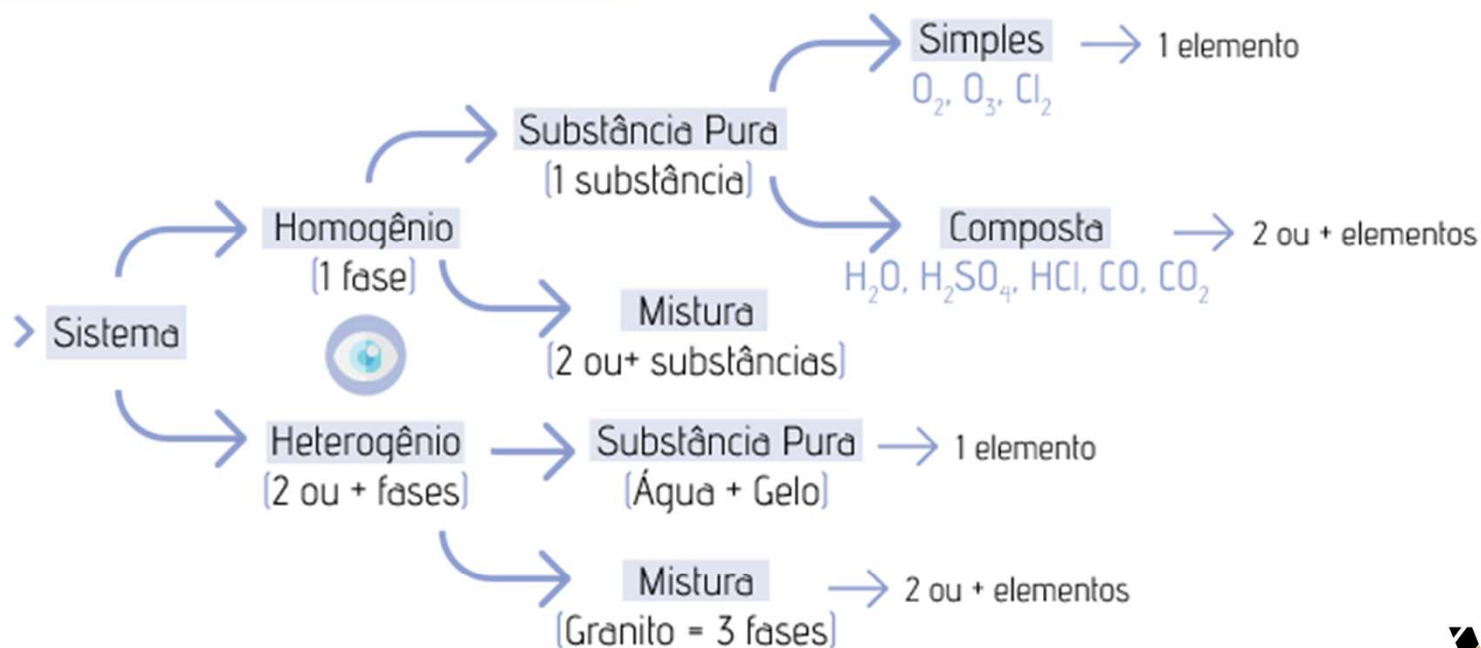
Forma indefinida e Volume definido.

| Gás

Forma e Volume indefinidos.



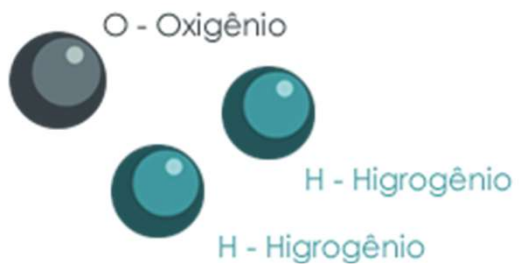
Classificação dos Sistemas



| Elemento x Substância

| Elemento

Átomo de um único elemento químico.



Química¹⁰ | @quiquimica

| Substância

Formada a partir da união de 2 ou mais elementos.



Molécula de Água



| umfuturomed.com | [@umfuturomed](https://www.instagram.com/umfuturomed)

VEST
VATES
CURSINHO POPULAR

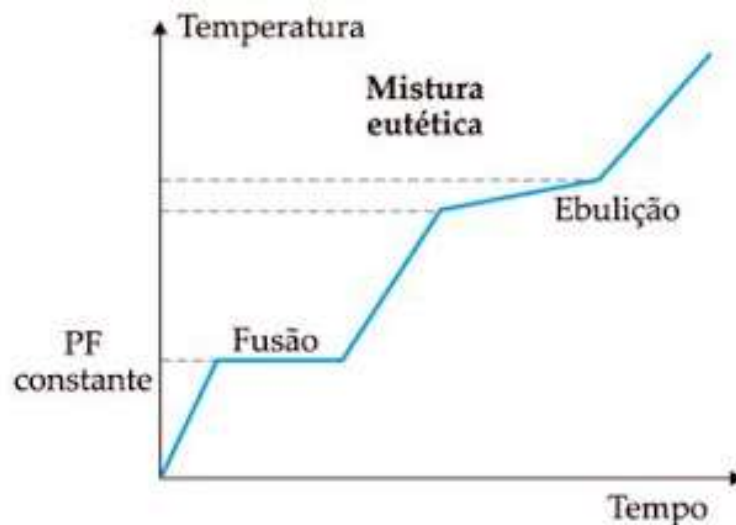
→ Substâncias puras tendem à manterem-se constantes em seus pontos de fusão e ebulição.

→ Já as misturas comuns, tem ambos os pontos com certa variação.

→ Porém existem 2 exceções: MISTURA AZEOTRÓPICA E MISTURA EUTÉTICA

MISTURA EUTÉTICA

Se comporta como uma substância pura no ponto de fusão, ou seja, temperatura se mantém constante durante a passagem do sólido para o líquido, por outro lado, o ponto de ebulição apresenta variação. Por exemplo as ligas metálicas, bronze (cobre e estanho) e o latão (cobre e zinco).



MISTURA AZEOTRÓPICA

Se comporta como uma substância pura no ponto de ebulição, ou seja, sua temperatura durante a passagem do líquido para o vapor é constante, e variável durante seu ponto de fusão.

