



**EJA**

**CANAL SEDUC-PI4**



PROFESSOR (A):

**CAIO BRENO**



DISCIPLINA:

**FÍSICA**



AULA Nº:

**08**



CONTEÚDO:

**ESTUDO  
DOS GASES**



DATA:

**22/05/2020**

## ROTEIRO DE AULA

### Apresentação

### Estudo dos gases

- Gás x Vapor
- Grandezas associadas aos gases
- Propriedades dos gases
- Características físicas dos gases
- Pressão atmosférica

### Atividades de sala



Gás

≠

Vapor



Exemplo:

Bolhas formadas ao aquecermos a água,



e as existentes no interior de um copo de refrigerante.

## Explicação:

# VAPOR (água)

- Pode ser liquefeito por uma simples diminuição de temperatura **ou** aumento da pressão.
- A bolha só subirá para a superfície quando a pressão do vapor dentro dela se torna igual à pressão atmosférica.



## Explicação:

### GÁS (refrigerante)

- O gás utilizado na gaseificação de bebidas é o  $CO_2$ .
- O  $CO_2$  dissolve-se no líquido devido ao aumento na pressão e diminuição da temperatura.



# Grandezas associadas aos gases

O estado físico de um gás qualquer pode ser descrito a partir de quatro grandezas:

- a) PRESSÃO ( $p$ ):
- b) VOLUME ( $V$ ):
- c) TEMPERATURA ( $T$ ):
- d) Quantidade de matéria ( $n$ ).



# PROPRIEDADES DOS GASES

- A maioria dos gases são compostos moleculares, com exceção dos gases nobres (formados por átomos isolados);
- No estado gasoso as moléculas encontram-se muito mais separadas uma das outras do que nos estados sólidos e líquidos;



FONTE: Imagem da internet



# PROPRIEDADES DOS GASES

