



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



FONTE: Imagens da internet

Exemplo:

Bolhas formadas ao aquecermos a água,



e as existentes no interior de um copo de refrigerante.

FONTE: Imagens da internet

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.



FONTE: Imagem da internet

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.



FONTE: Imagem da internet

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).



FONTE: Imagem da internet

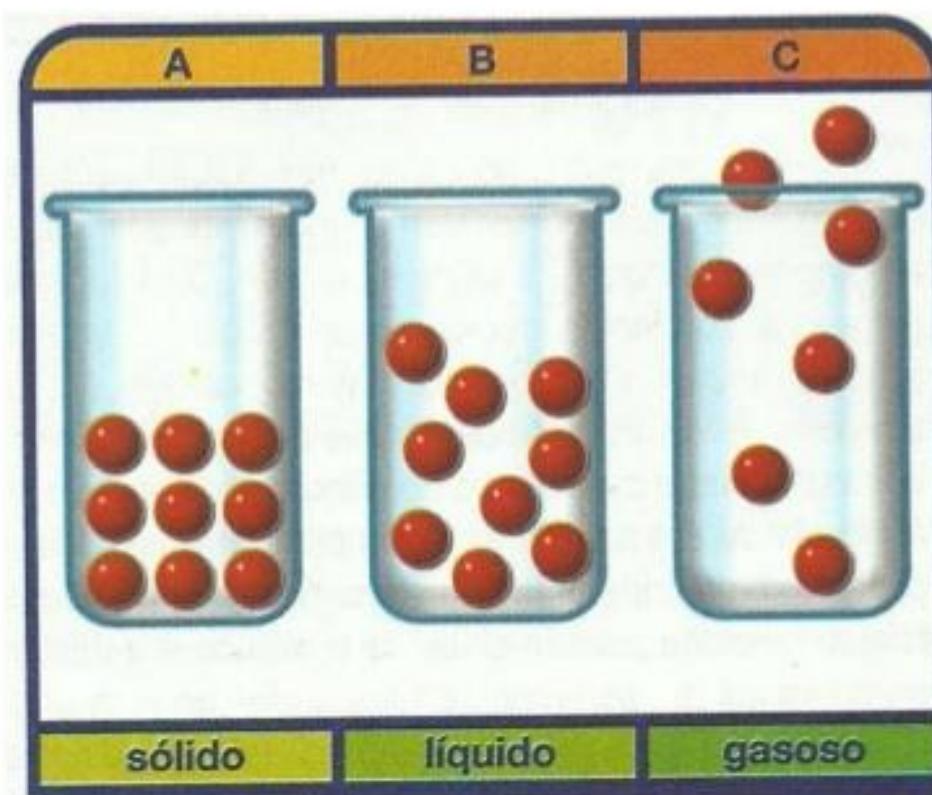
PROPRIEDADES DOS GASES

- 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



FONTE: Imagem da internet