



EJA

CANAL SEDUC-PI4



PROFESSOR (A):

CAIO BRENO



DISCIPLINA:

FÍSICA



AULA Nº:

08



CONTEÚDO:

**ESTUDO
DOS GASES**



DATA:

05/06/2020

ATIVIDADE

3) (Unisa–SP) Observando o comportamento de um sistema gasoso, podemos afirmar que:

I. A pressão de um gás é o resultado das colisões das moléculas com as paredes do recipiente.

II. A energia cinética média das moléculas de um gás é diretamente proporcional à temperatura absoluta.

III. Volume, pressão e temperatura são chamados variáveis de estado.

IV. As moléculas se movimentam sem colidirem com as paredes do recipiente que as contém.

ATIVIDADE

Estão corretas as afirmativas:

- a) somente I
- b) somente II
- c) I e II
- d) II, III e IV
- e) I, II e III

E



ATIVIDADE

- 4) Qual das alternativas a seguir não corresponde a uma propriedade de qualquer substância no estado gasoso?
- a) Densidade inferior à dos líquidos obtidos por condensação.
 - b) Dilatabilidade.
 - c) Difusibilidade.
 - d) Ductibilidade.
 - e) Compressibilidade.

E



ATIVIDADE

E

5) **Assinale a alternativa que melhor define o que seria um gás.**

- a) Gás é um fluido que não possui as propriedades de compressibilidade e expansibilidade, portanto ocupa somente uma porção do volume em que está contido.
- b) Gás é um líquido cujas moléculas que o constituem estão bastante espaçadas umas das outras.
- c) Gás é um fluido que apresenta somente a propriedade de expansibilidade.
- d) Gás é um fluido que sofre ação da gravidade e não possui propriedades de compressibilidade.
- e) Gás é um fluido que possui as propriedades de compressibilidade e expansibilidade e que tende a ocupar todo o espaço onde está contido.