



EJA

CANAL SEDUC-PI4



PROFESSOR (A):

CAIO BRENO



DISCIPLINA:

FÍSICA



AULA Nº:

12



CONTEÚDO:

**EXERCÍCIOS DE
REVISÃO**



DATA:

19/06/2020

ROTEIRO DE AULA

- ❑ **Apresentação**
- ❑ **Exercícios de Revisão**
 - Estudo dos gases
 - Termodinâmica

Canal
Educação
PROGRAMA DE MEDIAÇÃO TECNOLÓGICA

ATIVIDADE

E

- 1) 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.

ATIVIDADE

2) (UEPG-GO) A respeito do funcionamento da panela de pressão, assinale o que for correto.

01) De acordo com a lei dos gases, as variáveis envolvidas no processo são pressão, volume e temperatura. **V**

02) O aumento da pressão no interior da panela afeta o ponto de ebulição da água. **V**

04) A quantidade de calor doado ao sistema deve ser constante, para evitar que a panela venha a explodir. **F**

08) O tempo de cozimento dos alimentos dentro de uma panela de pressão é menor porque eles ficam submetidos a temperaturas superiores a 100 °C. **V**

V-V-F-V

ATIVIDADE

3) (PUC-RS) De acordo com a Lei de Robert Boyle (1660), para proporcionar um aumento na pressão de uma determinada amostra gasosa numa transformação isotérmica, é necessário:

- a) aumentar o seu volume.
- b) diminuir a sua massa.
- c) aumentar a sua temperatura.
- d) diminuir o seu volume.
- e) aumentar a sua massa

D

