



# Instituto de Educação São Gonçalo

"Construindo a Educação pelos Caminhos do Amor"

Parceria  
Pedagógica



Disciplina: Química

Data: / / 2020

Turma: 2ª Série

Educador(a): Ana Maria

Curso: E. Fund I ( ) E. Fund. II ( ) E. Médio ( )

Nº.:

Educando(a):

Ciente:

## Instruções

Desenvolvam as atividades para serem entregues no retorno às aulas de modo que os professores as avaliem.

Tendo a possibilidade, imprimir as tarefas para realizá-las.

Caso não possa imprimir, fazer em qualquer tipo de papel só enumerando os exercícios, sem precisar copiar os enunciados e figuras.

---

Densidade absoluta ou massa específica é a relação entre a massa do gás e o volume que este gás ocupa submetido pressão e temperatura.

Quando o gás se encontra na CNTP podemos utilizar a fórmula:

$$D = \frac{m}{22,4} \quad m = \text{massa molar} \quad d = \text{densidade g/l}$$

Quando o gás se encontra fora da CNTP podemos utilizar:

$$D = \frac{PM}{RT} \quad M = \text{massa molar.}$$

Exercícios:

1) Calcular a densidade absoluta do gás O<sub>2</sub> que se encontra fora da CNTP a 20°C e 2 atm.

2) Calcule a densidade do gás etano em CNTP.

Obs: C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>. MA (:C=12 H=1)

3) Calcule a densidade absoluta de hidrogênio  $H_2$  a  $30^\circ C$  e  $5 \text{ atm}$ .  $M_A (H=1)$

Obs: (fora da CNTP)

4) Fazer apostila página 27 (n°1até n°4)