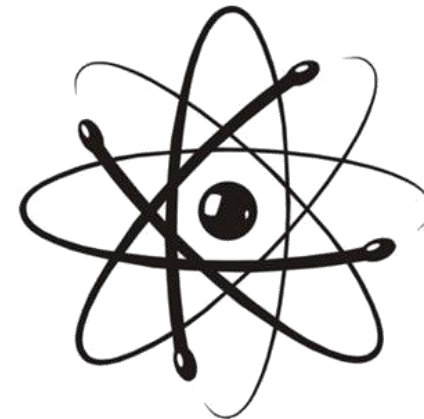


# Densidade dos Gases

**Prof. Francis Isotton**  
Química



# Densidade Gasosa

## Densidade Absoluta

É a relação entre a massa eo volume ocupado pelo gás em determinadas condições de temperatura e pressão.

$$d = \frac{m}{V}$$

ou

$$d = \frac{P \cdot Mm}{R \cdot T}$$

Nas CNTP:

$$d = \frac{Mm}{22,4}$$

# Densidade Gasosa

---

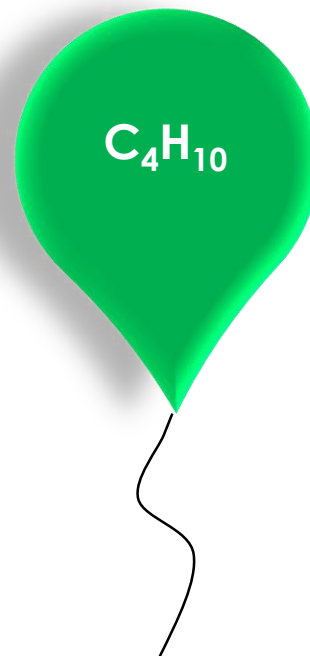
## Densidade Relativa

É a relação entre as densidade absolutas de dois gases, medidas nas mesmas condições de temperatura e pressão.

$$d_{1,2} = \frac{Mm_1}{Mm_2}$$

# Densidade Gasosa

*Comparação com o ar atmosférico.*



Módulo 18

342, 343, 344,

345, 348.

Agenda 2020