

# Notas de Leitura em Química

2025-05-08

## Índice

<b>Estrutura do Átomo</b>	<b>2</b>
Introdução . . . . .	2
Modelos Históricos do Átomo . . . . .	2
Modelo de Dalton (1803) . . . . .	2
Modelo de Thomson (1897) . . . . .	2
Modelo de Rutherford (1911) . . . . .	2
Modelo de Bohr (1913) . . . . .	2
Modelo Quântico (1926 – ...) . . . . .	3
Ilustração com Python: Níveis de Energia no Modelo de Bohr . . . . .	3
Estrutura Atual do Átomo . . . . .	4
Considerações Didáticas . . . . .	4
<b>Estequiometria</b>	<b>4</b>
Introdução . . . . .	4
Leis Fundamentais . . . . .	5
Equações Químicas e Balanceamento . . . . .	5
Cálculos Estequiométricos . . . . .	5
Exemplo com Python: Massa de Produto . . . . .	5
Aplicações . . . . .	5
Considerações Didáticas . . . . .	6
<b>Lei de Dalton da Pressão Parcial</b>	<b>6</b>
Introdução . . . . .	6
Fundamentos . . . . .	6
Exemplo com Python: Pressão Parcial . . . . .	6
Aplicações . . . . .	7
Considerações Didáticas . . . . .	7

# Estrutura do Átomo

“A estrutura do átomo é um dos pilares da ciência moderna.”  
— Niels Bohr

## Introdução

A compreensão da estrutura atômica é essencial para o estudo da matéria. Esta nota de leitura resume os principais modelos atômicos propostos ao longo da história da ciência.

## Modelos Históricos do Átomo

### Modelo de Dalton (1803)

- O átomo seria uma esfera maciça, indivisível e indestrutível.
- Cada elemento químico possui átomos com massa e propriedades únicas.

### Modelo de Thomson (1897)

- Descoberta do elétron.
- Modelo conhecido como “pudim de passas”: uma esfera positiva com elétrons incrustados.

### Modelo de Rutherford (1911)

- Experimento da lâmina de ouro.
- Descoberta do núcleo atômico: pequeno, denso e positivo.
- Átomos compostos majoritariamente por espaço vazio.

### Modelo de Bohr (1913)

- Elétrons em órbitas circulares com energia quantizada.
- Explica linhas espectrais do hidrogénio.

## Modelo Quântico (1926 – ...)

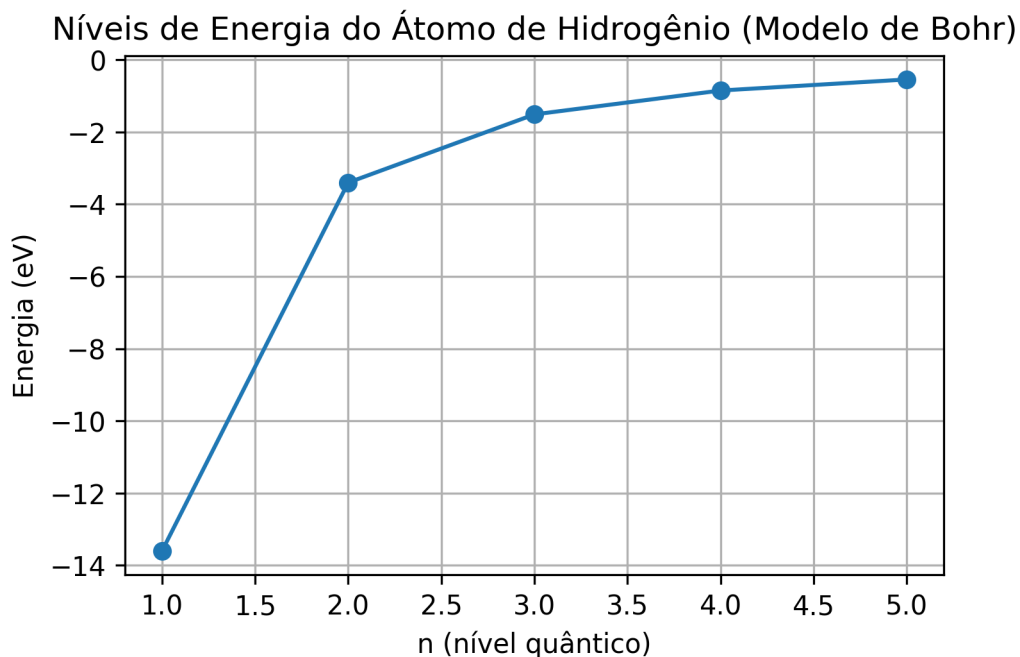
- Elétrons descritos por funções de onda (Schrödinger).
- Princípio da Incerteza (Heisenberg): impossível conhecer simultaneamente a posição e a velocidade do elétron.
- Orbitais: regiões com maior probabilidade de encontrar um elétron.

## Ilustração com Python: Níveis de Energia no Modelo de Bohr

```
import matplotlib.pyplot as plt
import numpy as np

n = np.arange(1, 6)
energia = -13.6 / n**2

plt.figure()
plt.plot(n, energia, marker='o')
plt.xlabel('n (nível quântico)')
plt.ylabel('Energia (eV)')
plt.title('Níveis de Energia do Átomo de Hidrogênio (Modelo de Bohr)')
plt.grid(True)
plt.show()
```



### Estrutura Atual do Átomo

- Núcleo: prótons e nêutrons.
- Eletrosfera: nuvem de elétrons distribuídos em níveis de energia.
- Número atômico ( $Z$ ) determina o elemento.
- Massa atômica ( $A$ ) corresponde à soma de prótons e nêutrons.

### Considerações Didáticas

- Importância de usar analogias para explicar os modelos.
- Interligação com conteúdos de química e física moderna.

## Estequiometria

### Introdução

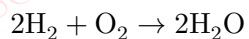
A estequiometria é a parte da química que estuda as relações quantitativas em reações químicas, baseando-se na Lei de Conservação da Massa.

## Leis Fundamentais

- **Lei de Lavoisier:** “Na natureza nada se cria, nada se perde, tudo se transforma.”
- **Lei de Proust:** proporções constantes na composição de compostos.

## Equações Químicas e Balanceamento

- O balanceamento assegura que o número de átomos de cada elemento seja o mesmo nos reagentes e produtos.



## Cálculos Estequiométricos

- Conversões mol massa volume (gases).
- Rendimento da reação, reagente limitante e excesso.

## Exemplo com Python: Massa de Produto

```
m_molar_H2 = 2.02
m_molar_O2 = 32.00
m_molar_H2O = 18.02

massa_H2 = 4.04 # g
mol_H2 = massa_H2 / m_molar_H2
mol_H2O = mol_H2 # proporção 1:1
massa_H2O = mol_H2O * m_molar_H2O

print(f"Massa de água formada: {massa_H2O:.2f} g")
```

Massa de água formada: 36.04 g

## Aplicações

- Indústria: controle de qualidade e formulações.
- Meio ambiente: quantificação de poluentes.

## Considerações Didáticas

- Utilização de diagramas e analogias com receitas.
- Importância da prática com exercícios variados.

## Lei de Dalton da Pressão Parcial

### Introdução

A Lei de Dalton afirma que, numa mistura de gases ideais, a pressão total é igual à soma das pressões parciais de cada componente.

$$P_{total} = P_1 + P_2 + \dots + P_n$$

### Fundamentos

- A pressão parcial de um gás é proporcional ao número de mols:

$$P_i = \chi_i \cdot P_{total}$$

onde  $\chi_i$  é a fração molar do gás  $i$ .

### Exemplo com Python: Pressão Parcial

```
P_total = 1.00 # atm
mol_O2 = 2
mol_N2 = 3
mol_total = mol_O2 + mol_N2

chi_O2 = mol_O2 / mol_total
P_O2 = chi_O2 * P_total

print(f"Pressão parcial do O2: {P_O2:.2f} atm")
```

Pressão parcial do O2: 0.40 atm

## Aplicações

- Misturas respiratórias (mergulho, medicina).
- Processos industriais e atmosferas controladas.

## Considerações Didáticas

- Uso de modelos com balões e frações.
- Relação com o comportamento de gases ideais.

Atkins, P., & Jones, L. (2010). *Princípios de Química: Questionando a Vida Moderna e o Meio Ambiente*. Bookman.

Autor, A. (2025). *Exemplo de Referência*. Editora Exemplo.

Oliveira, M. C. (2017). *Introdução à Química Geral e Inorgânica*. Lidel.

Tipler, P. A., & Mosca, G. (2009). *Física para Cientistas e Engenheiros*. LTC.