1. **Unidade de massa atômica**
* Unidade de medida pequena o suficiente para determinar a massa de átomos.
* Unidade: unidade de massa atômica (u ou Da).
* Definição:



**OBS:** Isótopos: átomos de um mesmo elemento químico que possuem a mesma quantidade de prótons (mesmo Z), mas diferenciam-se pelo número de massa (A = Z + n).

1. **Massa atômica**

****

1. **Massa molecular**

É a massa de 1 molécula, medida em u (ou Da). Calcula-se através da soma das massas atômicas.



**OBS. 2:** Valores das massas atômicas são fornecidos ou encontrados na tabela periódica.

1. **Massa Molar**

Numericamente igual à massa molecular, mas a unidade é g/mol.

LINHA DA VERDADE:

 

**OBS. 3**: Quantidade de matéria (fórmula):



1. **Relação entre quantidades de moléculas e quantidade de átomos**

Descobrir a quantidade de moléculas e, utilizando a fórmula molecular, relacionar com a quantidade de átomos.

**ORIENTAÇÃO DE ESTUDOS**

Livro 1 – cap. 1 – Frente 3 – Teoria atômico molecular

Propostos: 1, 2, 3, 6, 7, 8, 11, 15, 16,18, 21, 22, 24, 27, 29, 30.

Complementares: 2, 8, 13, 17, 21, 24 ,32.