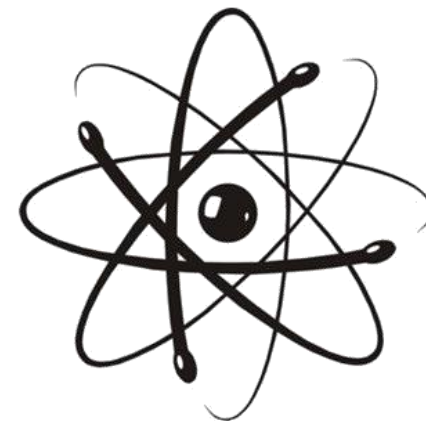


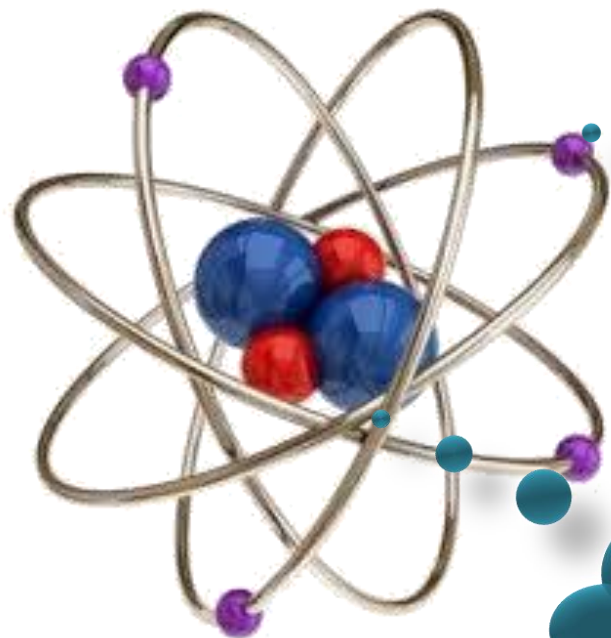
PROPRIEDADES ATÔMICAS

Prof. Francis Isotton
Química



Partículas Fundamentais

Estrutura Básica da Matéria



Eletrosfera:
Elétrons

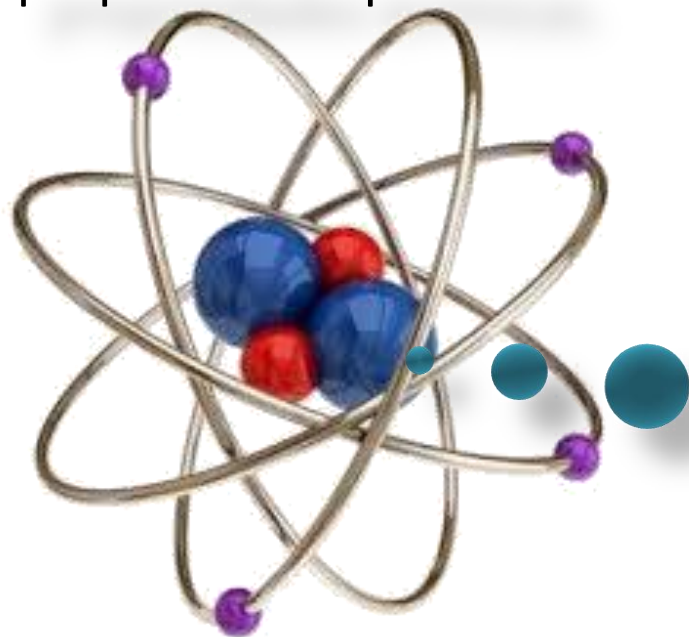
Núcleo:
Prótons
Nêutrons

Partícula	Símbolo	Carga (C)	Massa relativa	Massa (kg)
Elétron	e^-	$-1,6022 \cdot 10^{-19}$	1/1836	$9,106 \cdot 10^{-31}$
Próton	p ou H^+	$+1,6022 \cdot 10^{-19}$	1	$1,67 \cdot 10^{-27}$
Nêutron	n	0	1	$1,67 \cdot 10^{-27}$

Partículas Fundamentais

Número Atômico

Número atômico (Z) é a identidade do átomo, além de determinar suas propriedades químicas.

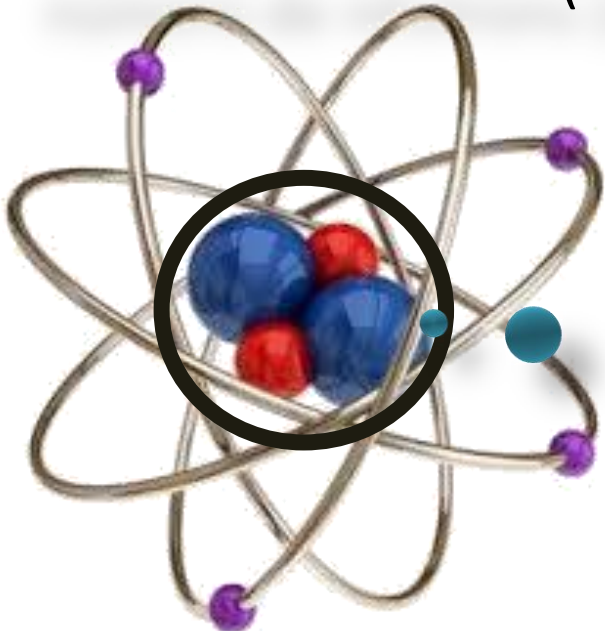


Núcleo:
2 Prótons
 $Z = 2$

Partículas Fundamentais

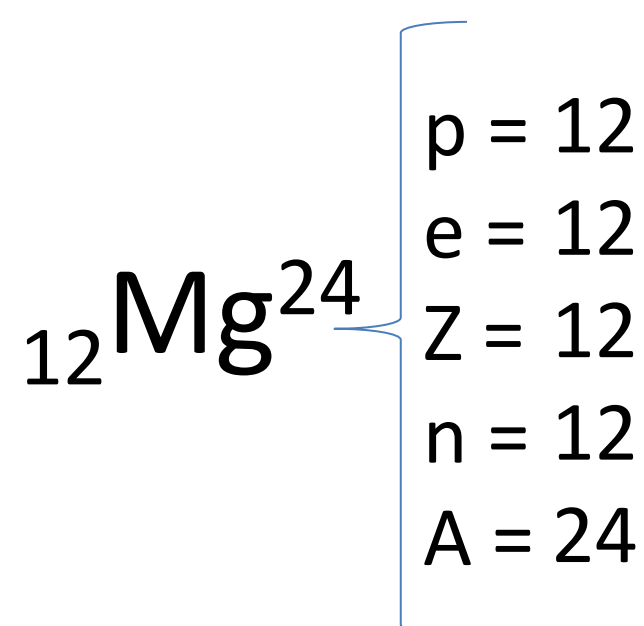
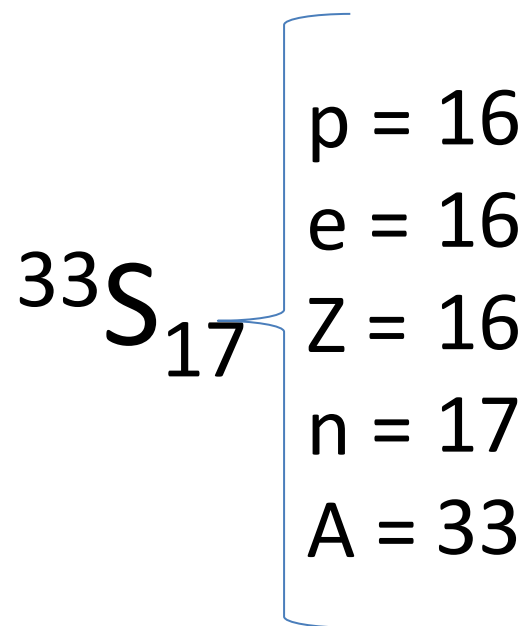
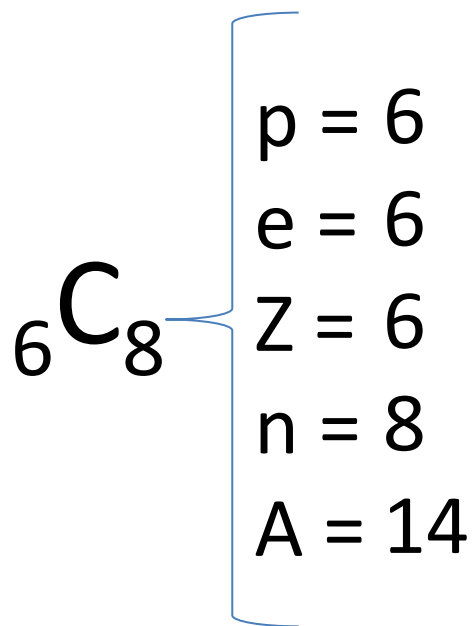
Número de Massa (A)

É o número que indica a soma do número de prótons (Z) com o número de nêutrons (n), existentes no núcleo de um átomo.



Massa
Atômica:
 $2 p + 2 n$
 $A = 4$

Partículas Fundamentais (determinação)



Íons ($p \neq e$)

Cátion: Espécie que perdeu elétron: X^+ . (Oxidou)

Ânion: Espécie que ganhou elétron: Y^- . (Reduziu)

Partículas Fundamentais (determinação)

