

Átomo



Número atômico (Z): é o número que indica a quantidade de prótons existentes no núcleo de um átomo.

Número de massa (A): é a soma do número de prótons (p) com o número de nêutrons (n) presentes no núcleo de um átomo.

$$Z = p = e$$

$$A = p + n$$

A = número de massa
Z = número atômico
P = prótons
E = elétrons
N = nêutrons

Exercício Resolvido



A = 23
Z = 11
P = 11
E = 11
N = 12