

NÚMERO ATÔMICO (Z)

Indica a quantidade de prótons no núcleo.

Para átomos neutros,
PRÓTONS = ELÉTRONS

NÚMERO DE MASSA (A)

Corresponde à soma de prótons e nêutrons.

$$A = p + n$$

Íons

Átomos que ganham ou perdem elétrons, portanto

$$p \neq e^-$$

* CÁTIONS

- íon positivo
- perdeu elétrons



* ÂNIONS

- íon negativo
- ganhou elétrons

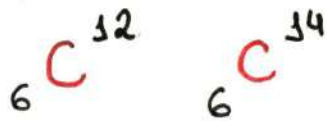


PARTÍCULAS ATÔMICAS

SEMELHANÇAS ATÔMICAS:

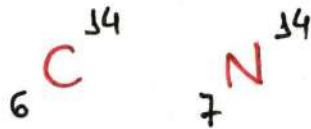
1) Isótopos

Prótons =
Massa \neq



2) Isóbaros

Prótons \neq
Massa =



3) Isótonos

Prótons \neq
Massa \neq
Nêutrons =



4) Isoeletrônicos

Elétrons =

