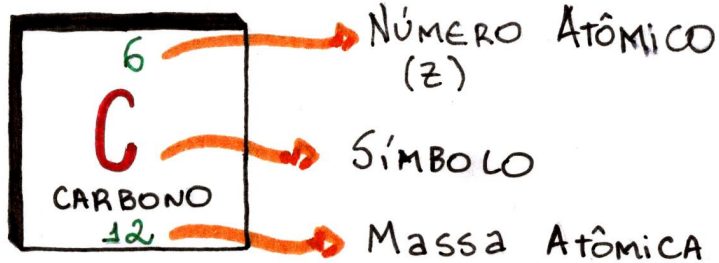
ATOMÍSTICA

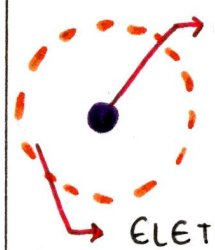
SEMELHANÇA ATÔMICA

- ISÓTOPOS : = Prótons
- ISÓTONOS : = Nêutrons
- ISÓBAROS : = Massa (A)
- ISOELETRÔNICOS: = Elétrons

Representação dos Elementos Químicos



ESTRUTURA ATÔMICA



$A = Z + n$

- n → nêutrons
- Z → Nº Atômico (Prótons)
- A → Massa

* A massa do átomo concentra-se no NÚCLEO

ÍONS

PRÓTONS ≠ ELÉTRONS

CÁTIONS	ÂNIONS
K	Br
perde 1 e^-	ganha 1 e^-
K^+	Br^-
- Excesso de prótons	- Excesso de elétrons

MODELOS ATÔMICOS