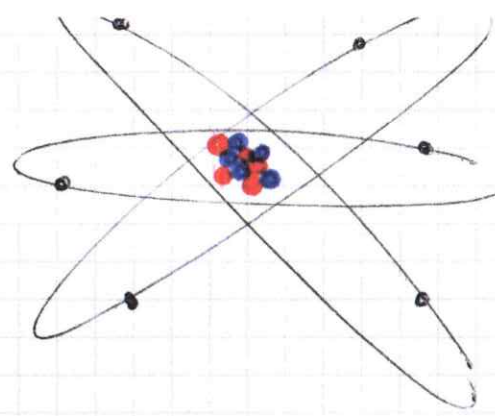


La charge d'un électron est
 $-e = -1,6 \times 10^{-19} \text{ C}$

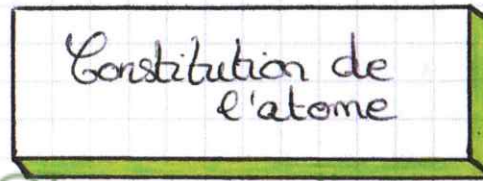
* $q_{\text{noyau}} = Z \times e$

* $q_{e^-} = -Z \times e$

* $q_{\text{atome}} = 0$



Cortège
électronique



@lapommedisaac

Le noyau

Représentation
symbolique

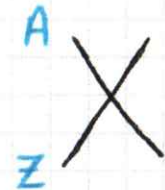
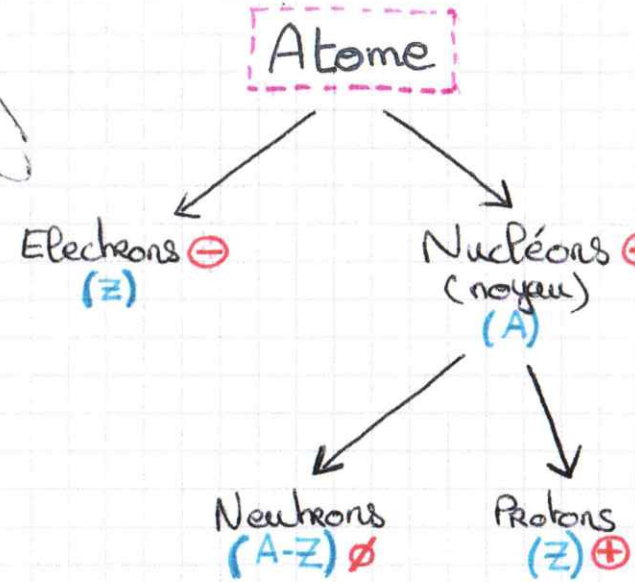
Le noyau concentre l'essentiel de la
 masse de l'atome

$$m = Z \times m_{\text{proton}} + (A - Z) \times m_{\text{neutron}}$$

MAIS $m_{\text{proton}} \approx m_{\text{neutron}}$

donc le $\oplus$ souvent on fera:

$$m = A \times m_{\text{nucléon}}$$



A : nombre de nucléons
 = nombre de masse

Z : nombre de protons
 = nombre de charge
 = numéro atomique