

Les Atomes clipédia 4

<https://www.youtube.com/watch?v=IclY72KZjys&t=99s>

Peser les atomes :



PROTON



NEUTRON

} NUCLÉONS

(1 u.m.a. = 1)



il suffit de compter les nucléons ...

C



6 Protons (Z) + 6 Neutrons (Nn⁰)

12 Nucléons = nombre de masse (A)



masse atomique du Carbone : 12 u.m.a.

Numéro atomique = Z

$$N p^+ = N e^-$$

→ 6

Nombre de masse = A (u.m.a)

$$N p^+ + N n^0$$

C

Carbone

12

(à suivre ...)