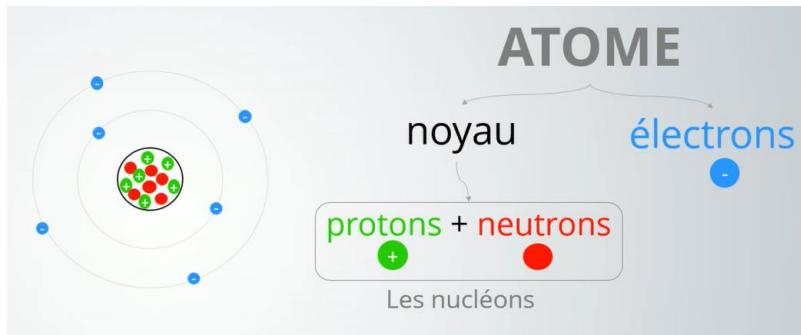


# Qu'est quoi, un ATOME ?



1  
1 H  
hydrogène

12  
6 C  
carbone

16  
8 O  
oxygène

A periodic table of elements showing the number of mass (A), symbol (X), and name of each element.

Composition de l'atome d'oxygène :

**16 nucléons** → protons + neutrons = **16**

$$\text{neutrons} = A - Z \\ = 16 - 8 = 8 \text{ neutrons}$$

<sup>16</sup><sub>8</sub> O  
oxygène

<sup>A</sup><sub>Z</sub> X

La composition d'un noyau est indiquée par :

<sup>A</sup><sub>Z</sub> X

X : symbole de l'atome

A : nombre de masses = nombre nucléons

Z : numéro atomique = nombre de protons

**8 protons** → Autant de protons que d'électrons dans un atome

↓  
l'atome d'oxygène contient **8 électrons**