

Antisèche de Physique

Anya Voeffray *

Septembre 2024 - Juillet 2026

$$M_{\text{escapacité en physique}} = \frac{\textit{Motivation} \cdot \textit{Capacités en sciences}}{\textit{Année depuis le dernier cours de chimie}} \quad (1)$$

*thanks to hours of (stu)dying

1 Atomes, éléments chimiques et tableau périodique

1.1 L'atome

Définition de l'atome

L'*atome* est la particule d'un élément qui forme la plus petite quantité susceptible de se combiner. C'est le constituant fondamental de la matière.

1.1.1 Caractéristiques de l'atome

L'atome est constitué de plusieurs particules élémentaires:

- Proton $[p^+]$ → Une particule chargée positivement. Elle se trouve dans le noyau
- Electron $[e^-]$ → Une particule chargée négativement. Elle gravite autour du noyau
- Neutron $n - n^0$ → Une particule sans charge électrique qui vient annuler celle des p^+ .

Le noyau de l'atome est formé de nucléons, c'est à dire de neutrons et de protons. L'enveloppe électronique ou sphère électronique contient les électrons