

Composition

Un noyau autour duquel tournent des électrons

dans le noyau il y a des protons et des neutrons

nucléons = protons + neutrons

le noyau est 100 000 fois plus petit que l'atome

charge électrique

le proton est chargé positif
l'électron est chargé négatif

le neutron n'a pas de charge (neutre)

Atome est NEUTRE => autant de protons que d'électrons

Math

puissance de 10 :

$$\frac{10^a}{10^b} = 10^{a-b}$$

CHAPITRE I : L'ATOME

la matière est faite d'atomes ou de molécules

la densité

masse volumique de l'eau : 1.00 g/cm³

$$d_a = \frac{\rho_a}{\rho_{\text{eau}}}$$

La masse volumique

chaque matériau a une masse volumique différente qui permet de l'identifier.

rhô

$$\rho = \frac{m}{V}$$