

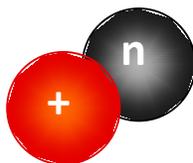
Schéma de noyaux d'atomes

Les noyaux des isotopes de l'hydrogène



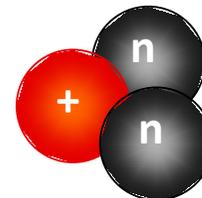
${}^1_1\text{H} = \text{p}$ (proton)

Le noyau est constitué d'un proton
99,986 %



${}^2_1\text{H} = \text{d}$ (deutérium)

Hydrogène lourd ou deutérium.
Le noyau est constitué d'un
proton et d'un neutron (d).
0,014 %



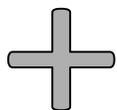
${}^3_1\text{H} = \text{t}$ (tritium)

Hydrogène hyperlourd ou tritium.
Le noyau est constitué d'un proton
et de deux neutrons (t).
Quantités infimes.

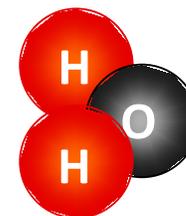
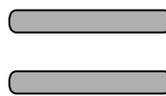
L'eau par exemple se compose de: (formule abrégée: H_2O)



2 atomes
d'hydrogène



1 atome
d'oxygène



1 molécule
d'eau