

Découverte Scientifique

Rutherford A découvert le noyau atomique (feuille d'or avec particules)

Chadwick A découvert le neutron

Thompson A découvert le rapport charge/masse de l'électron (tube à rayon cathodique et modèle plum pudding)

Millikan A découvert la masse et la charge de l'électron (oil drop experiment)

Dalton Théorie atomique de Dalton (loi de conservation de la masse; loi des proportions définies; loi des proportions multiples)

De Broglie Propose la dualité onde particule de la matière

Einstein Proposé la dualité onde/particule de la lumière

Basic Principles

Masse atomique (u) Masse d'un atome Masse atomique moyenne = sommes des isotopes et masse atomique des isotopes

Masse molaire (M) Masse d'une mole $M = m \text{ is} + n \text{ is}$ n is nbre de moles

R 0.08206

1 atm 101 325 Pa

Na 6.022×10^{23}

Masse volumique $\rho = \text{masse} \div \text{volume}$



By **Duneljf2022**

cheatography.com/duneljf2022/

Not published yet.

Last updated 8th December, 2022.

Page 1 of 1.

Sponsored by **CrosswordCheats.com**

Learn to solve cryptic crosswords!

<http://crosswordcheats.com>