

### 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       $M = m \text{ is} + n \text{ is}$        $n \text{ is}$       de moles

R      0.08206

1 atm      101 325 Pa

Na       $6.022 \times 10^{23}$

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



By **Duneljf2022**

[cheatography.com/duneljf2022/](https://cheatography.com/duneljf2022/)

Not published yet.

Last updated 8th December, 2022.

Page 1 of 1.

Sponsored by **ApolloPad.com**

Everyone has a novel in them. Finish Yours!

<https://apollopad.com>