

La découverte de Thomson au sujet de l'atome

Tard dans le 19^e siècle (les années 1800), les scientifiques ont fait des découvertes importantes au sujet de la structure de l'atome. JJ Thomson a découvert l'existence d'une particule avec une charge négative, qu'il a nommé électron.

Mais il a aussi noté que ces charges négatives étaient balancées par des charges positives nommées protons, et il a été le premier à proposer l'idée des protons. Il a aussi proposé les idées suivantes, au sujet des particules:

- 1) tout atome contient les protons et les électrons
- 2) Tous les protons sont identiques. Tous les électrons sont identiques. Mais les électrons sont différents des protons
- 3) Un électron est négatif et un proton est positif.
- 4) Un électron possède la même charge qu'un proton, mais les charges sont opposées.
- 5) Un proton a beaucoup plus de masse qu'un électron.

Thomson a nommé les protons et les électrons des particules subatomiques (parce qu'elles étaient plus petites que les atomes). Son modèle était nommé le "modèle muffin" parce que l'atome était comme un muffin chargé positivement, ensuite rempli de charges négatives, juste comme des raisins secs.

