

Les différents modèles de l'atome dans l'Histoire...

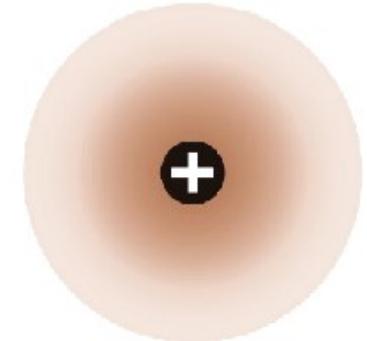
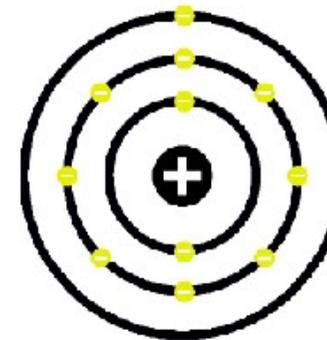
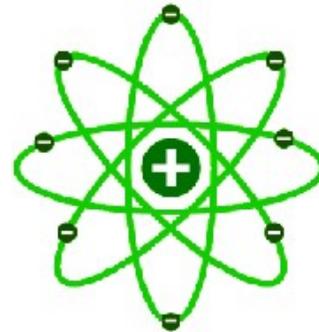
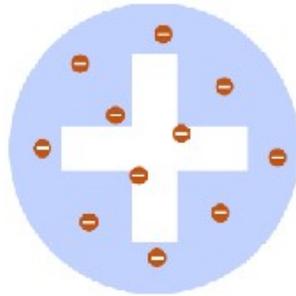
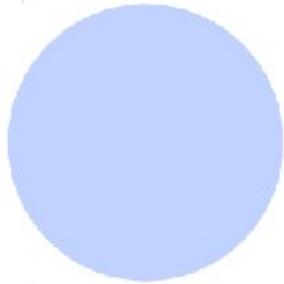
MODELE DE
SPHERE SOLIDE

raisins
dans un cake

MODELE NUCLIERE

MODELE PLANAIRE

MODELE QUANTIQUE



JOHN DALTON

J.J. THOMSON

ERNEST RUTHERFORD

NIELS BOHR

ERWIN SCHRODINGER



1803



1904



1911



1913



1926

Particules indivisibles « atomos » qui signifie indivisible en grec. (grain de matière, grain de poussière...)

Après DELTON pensé que les atomes sont représentés par des sphères.

Il imagine l'atome comme une sphère remplie d'une substance électriquement positive et fourrée d'électrons négatifs "comme des raisins dans un cake".

L'atome est surtout constitué de vide. Au centre de l'atome doit se trouver une masse importante positive (que Rutherford appela noyau). Ce noyau doit être extrêmement petit et dense. L'atome est neutre, il y a autant de charges positives que de charges négatives

Son travail s'inspira du modèle nucléaire de l'atome de Rutherford, dans lequel l'atome est considéré comme un noyau compact entouré d'un nuage d'électrons. Les charges négatives gravitent autour du noyau comme les planètes autour du soleil

Un noyau central entouré d'électrons en mouvement. Les électrons n'ont pas un trajet bien défini mais une certaine probabilité de présence.

