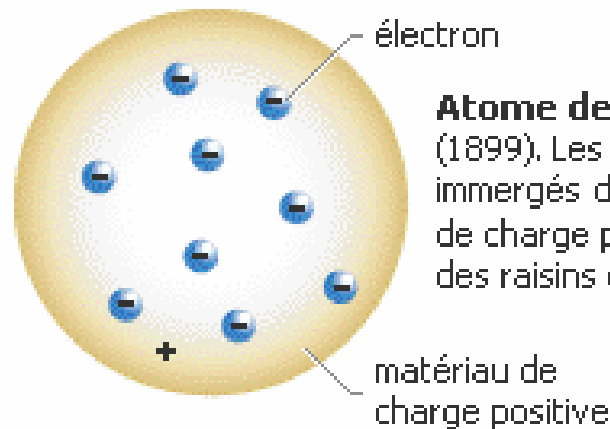
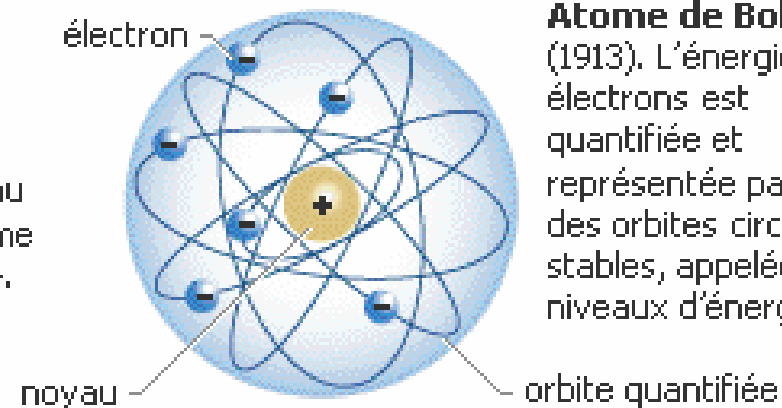


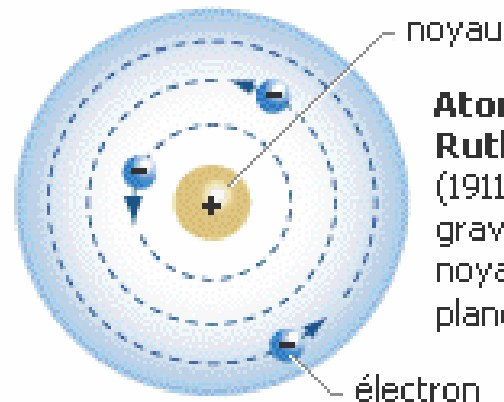
HISTOIRE DU MODEL ATOMIQUE



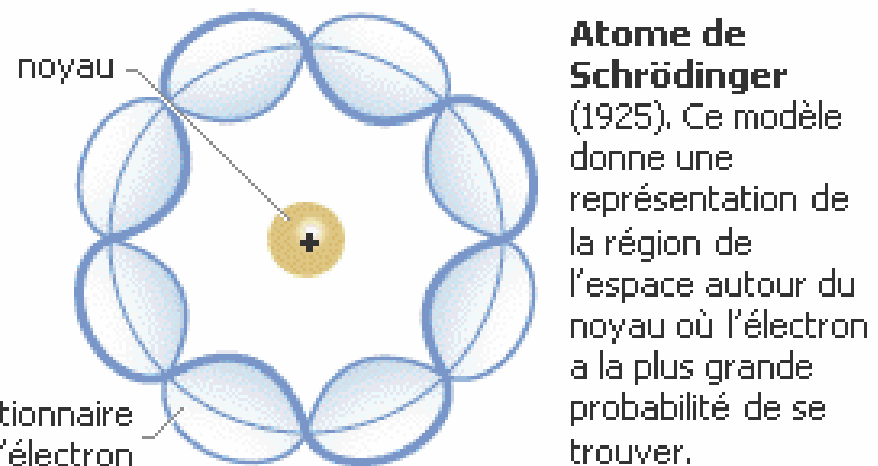
Atome de Thomson
(1899). Les électrons sont immergés dans un matériau de charge positive, « comme des raisins dans un cake ».



Atome de Bohr
(1913). L'énergie des électrons est quantifiée et représentée par des orbites circulaires stables, appelées niveaux d'énergie.



Atome de Rutherford
(1911). Les électrons gravitent autour du noyau, comme les planètes autour du Soleil.



Atome de Schrödinger
(1925). Ce modèle donne une représentation de la région de l'espace autour du noyau où l'électron a la plus grande probabilité de se trouver.