

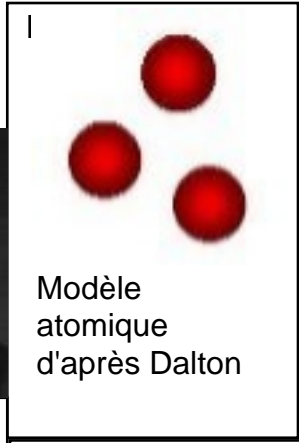
Démocrite
-460
-370



La matière est constituée de particules indivisibles et infiniment petites



Dalton
1810



Modèle atomique d'après Dalton
Les atomes sont des sphères indivisibles et incassables et il y a du vide entre les atomes



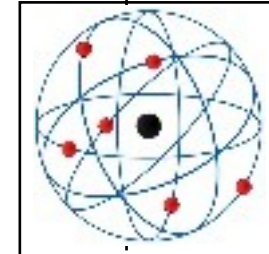
Thomson
1897



Découverte des électrons. Les électrons sont immergés dans un matériau de charge positive "comme des raisins dans un cake"



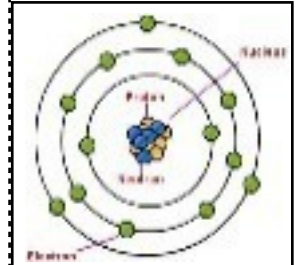
Bohr
1913



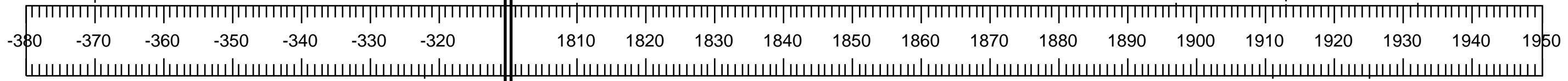
Trajets des électrons dans l'atome: orbites circulaires stables, appelés niveaux d'énergie



Chadwick
1932



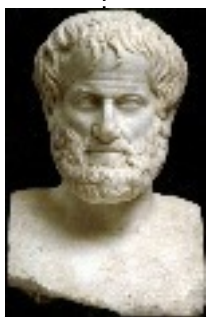
Le noyau contient des proton et des neutrons.



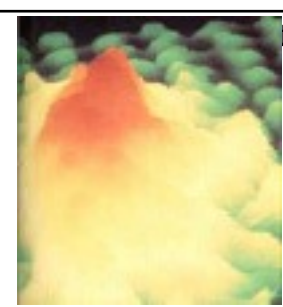
[-310.....1800]



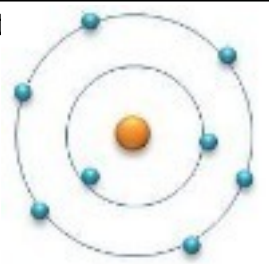
Quatre éléments fondamentaux: terre, air, eau et feu
Quatre forces mystérieuses: humide, froid, sec, chaud
La matière est continue: elle est divisible à l'infini. Le vide n'existe pas.



Aristote -384
-322



Atome d'or déposé sur du graphite par Rutherford



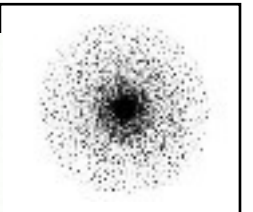
Il y a du vide dans un atome. Découverte du noyau. Les électrons gravitent autour du noyau comme les planètes autour du Soleil



Rutherford
1911



Schrödinger
1925



Un nuage électroniques entour le noyau. Schrödinger rejeter la notion de "trajectoire" des électrons.