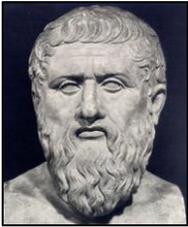
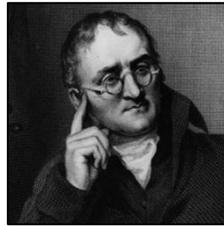


# CH1-2 ACTIVITE PETITE HISTOIRE DU MODELE DE L'ATOME – FRISE CORRECTION



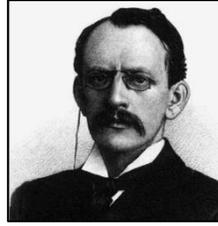
Démocrite

IV siècle avant J.C



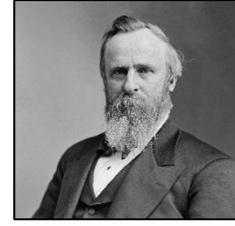
John Dalton

1805



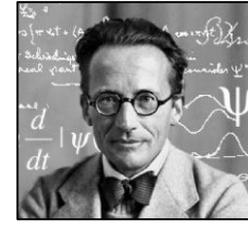
J.J.Thomson

1904



Ernest Rutherford

1910



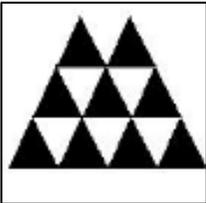
Erwin Schrödinger

1926

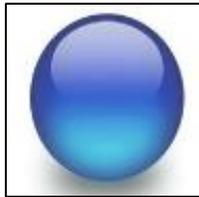


James Chadwick

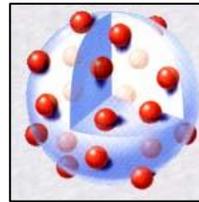
1932



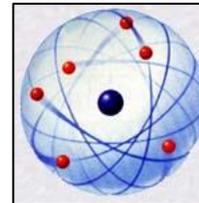
La matière est constituée de petits corpuscules invisibles à l'œil appelé « atomos ». Chaque corpuscule est plein, incassable et possède une forme propre à lui.



La théorie de l'atome est reprise avec la proposition du premier modèle pour décrire ces particules : la « boule de billard ».

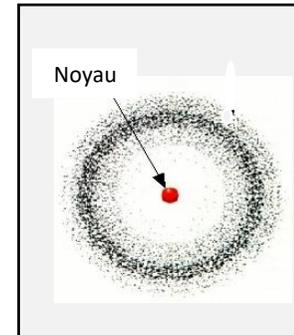


Découverte d'un composant de l'atome : l'électron, de charge négative. Le modèle évolue : L'atome est sphérique, plein et électriquement neutre avec une sphère chargée positivement parsemée d'électrons. C'est le modèle du « Plum Pudding ».

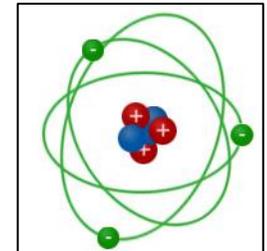


Une expérience va montrer que l'atome est essentiellement fait de vide. Le modèle de l'atome prend alors une allure planétaire : il est constitué :

- d'un noyau qui contient toutes les charges positives (nommées protons) et presque toute la masse,
- et des électrons autour du noyau, occupant un large espace.



La position des électrons autour du noyau n'est pas définie par une trajectoire, mais par la probabilité de les trouver dans un espace déterminé autour de celui-ci.



Découverte d'une nouvelle particule dans le noyau : le neutron, électriquement neutre. Le modèle de l'atome s'affine.

