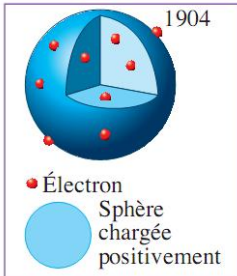


1 L'atome, des philosophes grecs Aux scientifiques du XX^e siècle

1. **Insécable** : qui ne peut être séparé en plusieurs « éléments ».
Immuable : qui ne change pas, qui reste constant.

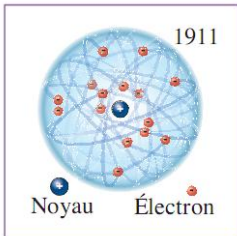
2. La **découverte de l'électron** par John Joseph THOMSON en 1897, montre que l'atome n'est pas insécable.

3.



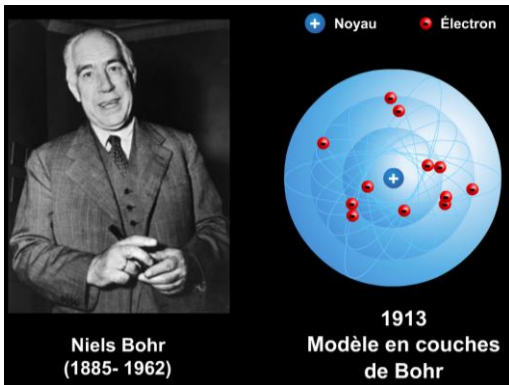
doc. 4 John Joseph THOMSON.

Modèle de Thomson : la charge positive est répartie dans une sphère qui occupe tout le volume de l'atome.

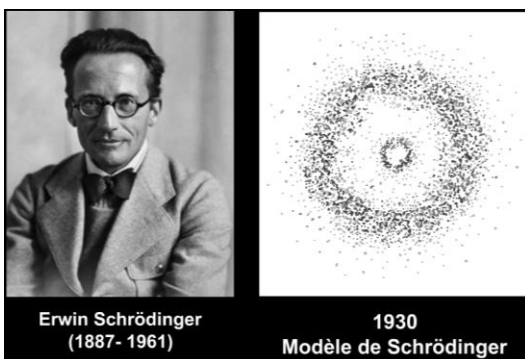


doc. 5 Ernest RUTHERFORD.

Modèle de Rutherford: la charge positive est concentrée dans un petit noyau au centre de l'atome.



4. **Modèle de Bohr 1913** : les électrons ne sont pas répartis au hasard, mais sont disposés sur des couches électroniques autour du noyau.



Modèle de Schrödinger 1930 : les électrons n'ont pas d'orbite définie autour du noyau mais ont une probabilité de présence au sein d'un nuage électronique.