

De Broglie, Louis:  
dit que chaque particule à une onde  
**1923**

Moseley, Henry:  
lois de Moseley  
**1913**

Sommerfeld, Arnold:  
Orbite elliptique  
**1916**

Van den Broek Antonius Johannes:  
1er savoir emplacement des éléments  
**1911**

Higgs, Peter :  
démontre l'atome 0 et  
qui a une masse non-nulle  
**1964**

Thomson, Joseph:  
modèle atomique  
**1904**

Rutherford, Ernst:  
modèle atomique  
**1911**

Mendeleïev, Dmitri:  
tableau périodique  
**1869**

Becquerel, Henri:  
découvre la radioactivité naturelle  
**1896**

Röntgen, Wilhelm :  
découvre rayon X  
**1895**

Jensen, William B:  
découvre lathane, luthénium  
**1974**

Perrier et autres:  
découvre technétium  
**1937**

Priestley, Joseph:  
découvre l'oxygène  
**1774**

Bohr, Niels:  
modèle atomique  
**1913**

Brandt, Henning:  
découvre le phosphore  
**1669**

Schrödinger, Erwin:  
Créer une équation  
**1926**

Paul-Émile Lecoq:  
découvre le Gallium  
**1875**

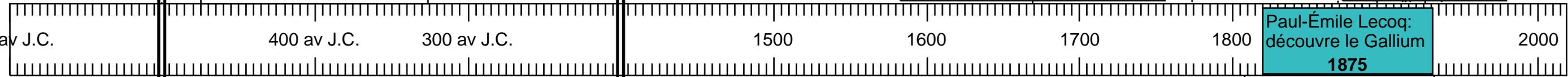
Dalton, John:  
modèle atomique  
**1808**

Chadwick, James:  
découvre neutron  
**1932**

découvre le fer  
**600 av J.C.**

Aristote :  
modèle atomique  
**340 av J.C.**

Démocrite:  
modèle atomique  
**400 av J.C.**



[600 av J.C.....500 av J.C.]

[200 av J.C.....1400]

Antiquité  
**700 av J.C. à 476**

Moyen-Âge  
**476 à 1492**

Époque moderne  
**1492 à 1789**

Époque contemporaine  
**1789 à 2018**