







Il était une fois l'atome- Correction

1 Qui a dit ?

Date	Scientifique	Phrase
1910	 Rutherford	3 <i>J'ai prouvé expérimentalement que l'atome est essentiellement composé de vide et je compare les atomes au système solaire : l'atome est constitué d'un noyau autour duquel les électrons gravitent</i>
-420	 Démocrite	4 <i>Je pense que la matière est formée de grains matière indivisibles que j'appelle "Atomos"</i>
-384	 Aristote	5 <i>J'affirme que la matière est formée de 4 éléments : le feu, l'eau, l'air et la terre</i>
De nos jours	 Schrodinger	1 <i>Je suis le premier à proposer un modèle tout nouveau, l'atome contient en son centre un noyau autour duquel des les électrons bougent dans les sens formant un nuage électronique</i>
1881	 Thomson	6 <i>Je propose un modèle de l'atome ressemblant à une espèce de gâteau aux raisins : l'atome est une boule fourrée de particules chargées négativement :les électrons</i>
1805	 Dalton	2 <i>Les atomes existent !!Mais je ne peux pas le prouver !!</i>

2 Frise chronologique



Démocrite

Aristote

-420

-384

Atomos

4 éléments
(eau, air,
feu, terre)

Unité
Indivisible



Dalton

1805

Atomes



Thomson

1881

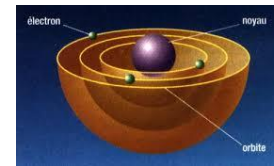
Pudding
de
Thomson



Rutherford

1910

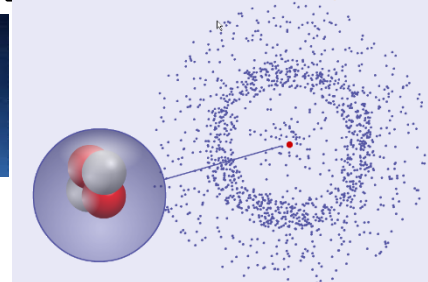
Modèle
planétaire



Schrodinger

De nos jours

Modèle
probabiliste



3 La théorie atomique n'a cessé d'évoluer au fil des siècles au fur et à mesure des découvertes scientifiques et de l'évolution des mentalités.

4 On considèrera qu'un atome contient en son centre un noyau avec des protons et des neutrons autour duquel se déplacent des électrons dans tous les sens formant un nuage électronique. Les protons sont chargés positivement, les électrons sont négativement, l'atome lui est neutre.