

La Longue Histoire de l'Atome  
en 6 dates

Date						
Fait historique						
illustration						

Reconstruire l'histoire de l'atome sur la feuille en découpant...

Pour chaque date, coller en colonne le fait historique, puis en dessous l'illustration correspondante.

**Les 6 faits**

**Les 6 dates**

**Les 6 illustrations**

<p>A la fin du 19<sup>e</sup> siècle, le physicien Anglais <b>J.J. THOMSON</b> identifie l'électron et ouvre la voie à l'électronique.</p>	<p>« On ne peut pas définir de trajectoire pour un électron en mouvement autour du noyau. Les électrons forment un nuage électronique autour du noyau », affirme le physicien autrichien <b>SCHRÖDINGER</b></p>
<p>Le créateur incontesté de la théorie atomique est l'Anglais <b>John DALTON</b>. Il représente les atomes par des symboles et leur attribue une masse</p>	<p><b>ARISTOTE</b> affirme que la matière est constituée de quatre éléments : le feu, l'air, la terre, et l'eau ; l'idée de l'atome est abandonnée. Son prestige est tel qu'il faudra attendre le début du XIX<sup>e</sup> siècle pour que cette idée réapparaisse</p>
<p><b>Ernest RUTHERFORD</b>, physicien et chimiste anglais, propose un modèle planétaire de l'atome : les électrons tournent autour du noyau comme des planètes autour d'une étoile.</p>	<p>Les philosophes grecs, <b>LEUCIPPE</b> et <b>DÉMOCRITE</b>, considèrent que la matière ne peut être divisée à l'infini, mais qu'elle est constituée de particules minuscules : les atomes (du grec <b>atomos</b> qui signifie "indivisible").</p>

**384-322 avant J.-C.**

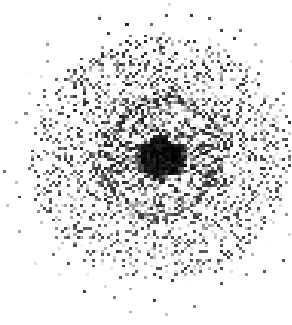
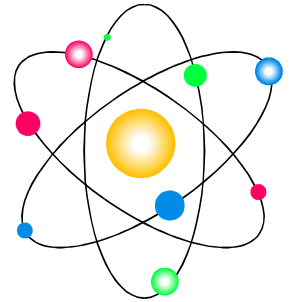
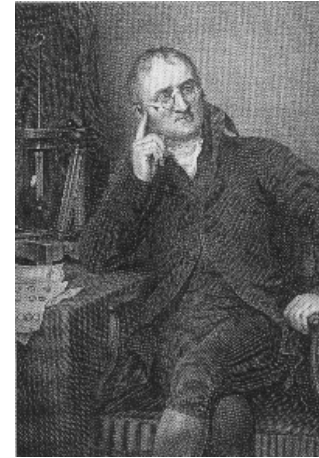
**1933**

**1805**

**1910**

**A la fin du V<sup>e</sup> siècle avant J.-C.**

**1881**



Voici mes caractéristiques :  
Charge =  $-1,6 \cdot 10^{-19} C$

**e<sup>-</sup>**

LE PLUS DRÔLE, C'EST QUE LES IDÉES D'ARISTOTE SERONT EMPLOYÉES PENDANT PLUS DE 20 SIÈCLES...

... AVANT QU'ON S'APERÇOIVE QU'ELLES ÉTAIENT FAUSSES!



FRAPAR.