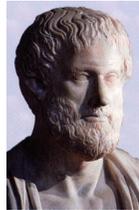
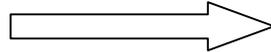
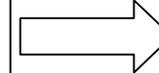


# LA LONGUE HISTOIRE DE L'ATOME

**384-322 avant JC** : Les philosophes grecs, **Leucippe** et **Démocrite**, considèrent que la matière ne peut être divisée à l'infini, mais qu'elle est constituée de particules minuscules : les atomes (du grec *atomos* qui signifie indivisible)



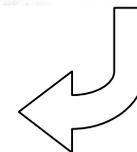
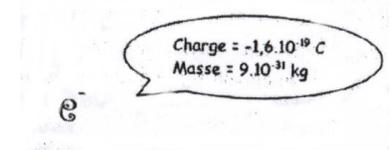
**IV<sup>e</sup> siècle avant JC** : Aristote affirme que la matière est constituée de quatre éléments : le feu, la terre, l'air et l'eau ; l'idée de l'atome est abandonnée. Le prestige d'Aristote est tel qu'il faudra attendre le début du XIX<sup>e</sup> siècle pour que l'idée d'atome revienne.



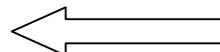
**1810** : le créateur incontesté de la théorie atomique est l'Anglais John Dalton. Il représente les atomes par des symboles et leur attribue une masse.



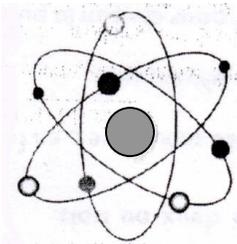
**1881** : Le physicien anglais JJ Thomson identifie l'électron et ouvre la voie électronique. Il reçoit le prix Nobel de Physique en 1906.



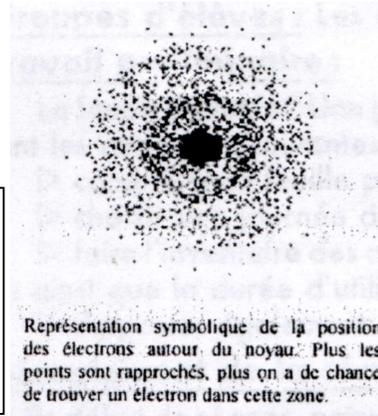
**1908** : Ernest Rutherford, physicien et chimiste anglais découvre l'existence du noyau de l'atome. Il reçoit le prix Nobel de Physique en 1908.



**1922** : Niels Bohr, un physicien danois, reçoit le prix Nobel de Physique pour son modèle planétaire de l'atome : tous les électrons tournent autour du noyau comme des planètes autour d'une étoile.

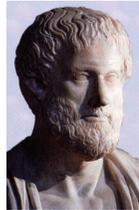
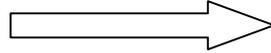


**1929** : un physicien français, Louis De Broglie reçoit le prix Nobel. Dans son modèle, la position de l'électron ne peut pas être connue avec précision. Ce modèle est confirmé par Schrödinger, un physicien autrichien en 1933 ; il affirme : « on ne peut pas définir de trajectoire pour un électron en mouvement autour du noyau. Les électrons forment un nuage autour du noyau ».

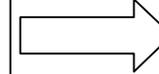


# LA LONGUE HISTOIRE DE L'ATOME

**384-322 avant JC** : Les philosophes grecs, **Leucippe** et **Démocrite**, considèrent que la matière ne peut être divisée à l'infini, mais qu'elle est constituée de particules minuscules : les atomes (du grec *atomos* qui signifie indivisible)



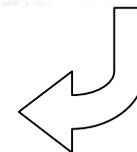
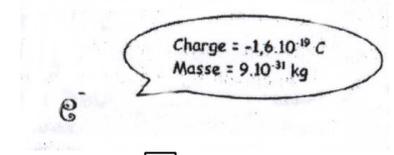
**IV<sup>e</sup> siècle avant JC** : Aristote affirme que la matière est constituée de quatre éléments : le feu, la terre, l'air et l'eau ; l'idée de l'atome est abandonnée. Le prestige d'Aristote est tel qu'il faudra attendre le début du XIX<sup>e</sup> siècle pour que l'idée d'atome revienne.



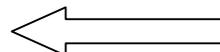
**1810** : le créateur incontesté de la théorie atomique est l'Anglais John Dalton. Il représente les atomes par des symboles et leur attribue une masse.



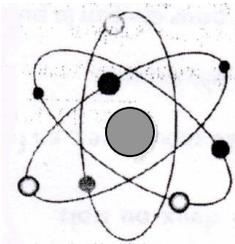
**1881** : Le physicien anglais JJ Thomson identifie l'électron et ouvre la voie électronique. Il reçoit le prix Nobel de Physique en 1906.



**1908** : Ernest Rutherford, physicien et chimiste anglais découvre l'existence du noyau de l'atome. Il reçoit le prix Nobel de Physique en 1908.



**1922** : Niels Bohr, un physicien danois, reçoit le prix Nobel de Physique pour son modèle planétaire de l'atome : tous les électrons tournent autour du noyau comme des planètes autour d'une étoile.



**1929** : un physicien français, Louis De Broglie reçoit le prix Nobel. Dans son modèle, la position de l'électron ne peut pas être connue avec précision. Ce modèle est confirmé par Schrödinger, un physicien autrichien en 1933 ; il affirme : « on ne peut pas définir de trajectoire pour un électron en mouvement autour du noyau. Les électrons forment un nuage autour du noyau ».

