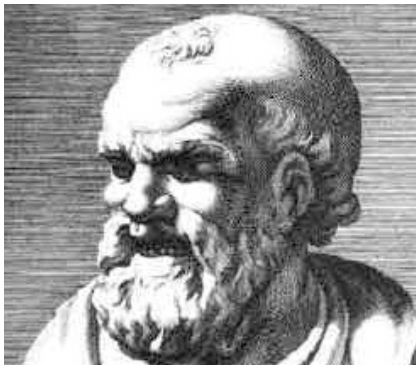




### Le modèle de l'atome à travers le temps



**Démocrite**



**Erwin Schrödinger**

Des électrons négatifs se répartissent à l'intérieur d'un noyau positif, de la même façon que les pruneaux se dispersent dans un cake.

La matière ne peut pas être divisée infiniment : elle est faite de grains insécables appelés atomes.

Il faut abandonner le concept de trajectoire de l'électron. Celui-ci est délocalisé dans le nuage électronique : on parle de probabilité de présence de l'électron autour du noyau.

Les électrons tournent autour d'un noyau positif, comme les planètes du système solaire tournent autour de notre étoile, le Soleil.



**Joseph John Thomson**



**Niels Hendrik Bohr**

#### Des modèles

modèle quantique

Modèle du « plum pudding »

naissance de l'atome

modèle planétaire

#### Des dates

1913

1926

430 av. J.-C.

1904

#### Pistes de réflexion

1. Trouver les années de naissance des quatre personnages, en effectuant éventuellement des recherches sur internet.
2. Sachant que ces personnages ont énoncé leurs phrases dans le même ordre que leurs années de naissance, attribuer à chacun l'une des quatre dates proposées.
3. Restituer à chaque personnage les bonnes paroles.
4. Associer le titre qui correspond à chacun des modèles.