
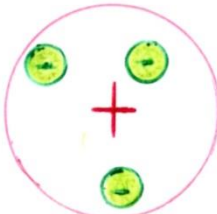
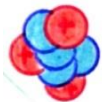


# 15

## De nouvelles particules

Au début du 19<sup>ème</sup> siècle, il était acquis que les atomes étaient de microscopiques billes de matière.

Vers 1900, les découvertes se succèdent et révolutionnent le modèle atomique :

<b>1897</b>	Joseph John Thomson	La découverte de l'électron
Les atomes sont constitués d'une pâte positive avec des grains négatifs. Le pudding aux électrons	 <p>"pâte" positive électron</p> <p>Le modèle de l'atome de lithium d'après Thomson</p>	
<b>1911</b>	Ernest Rutherford	La découverte du noyau atomique
Les électrons tournent dans un espace vide autour d'un noyau positif qui concentre la masse de l'atome	 <p>+ noyau positif électron</p> <p>Le modèle de l'atome de lithium d'après Rutherford</p>	
<b>1932</b>	James Chadwick	La découverte du neutron
Le noyau atomique est lui-même constitué de deux types de particules : des protons positifs et des neutrons.	 <p>Le modèle du noyau de l'atome de lithium</p> <p>proton neutron</p>	