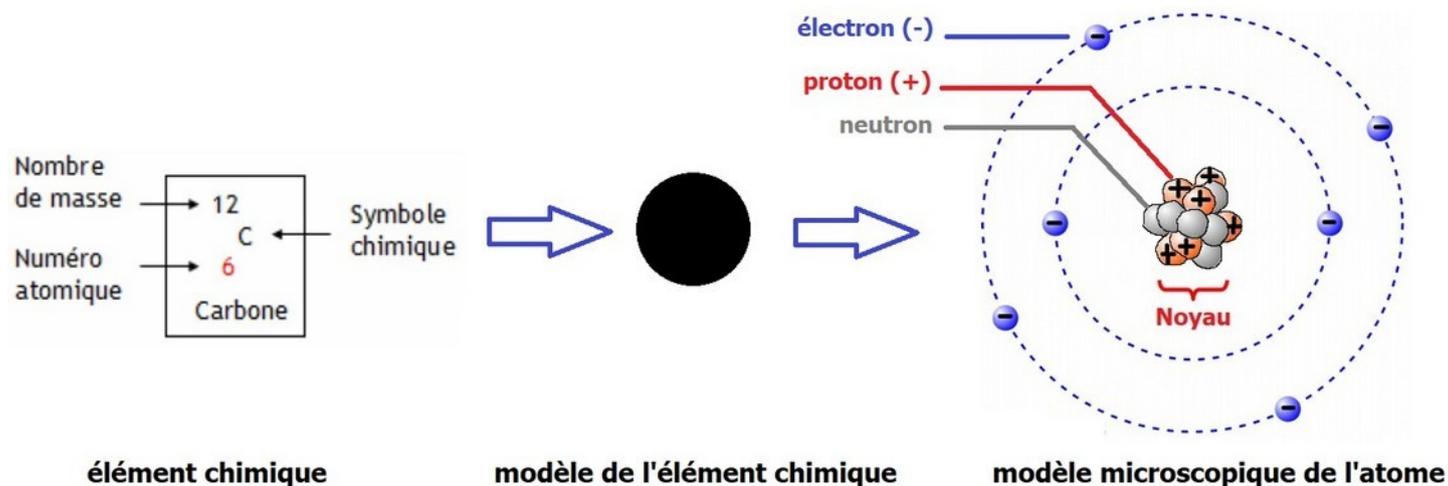


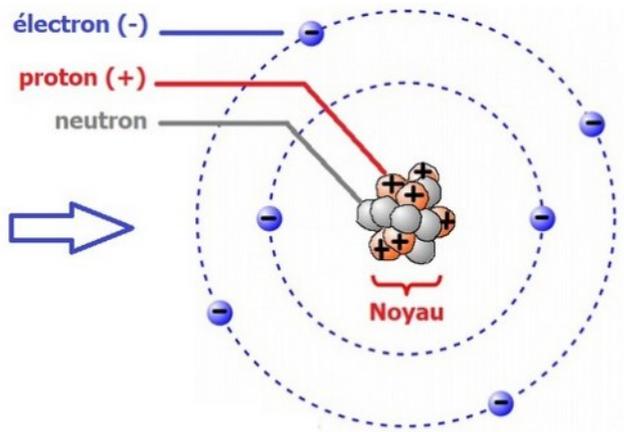
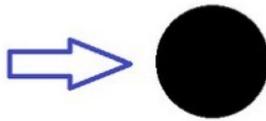
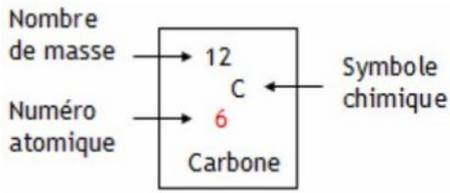
Synthèse PC3-A1 Le modèle de l'atome



- Le **numéro atomique** correspond au **nombre de protons**.
- **La charge électrique totale d'un atome est nulle, il est électriquement neutre.**
- Conséquence, un atome possède autant de protons que d'électrons.
- Le diamètre d'un atome est voisin de $0,1 \text{ nm} = 0,000\ 000\ 000\ 1 \text{ m} = \dots\dots\dots \text{ m}$

Pour préparer la seconde :

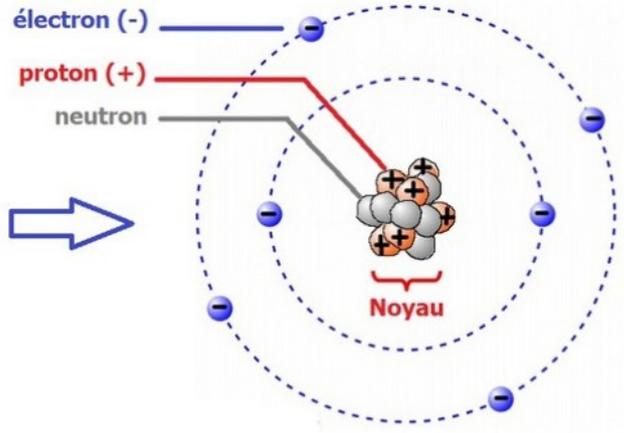
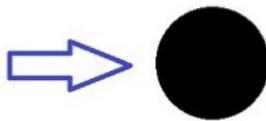
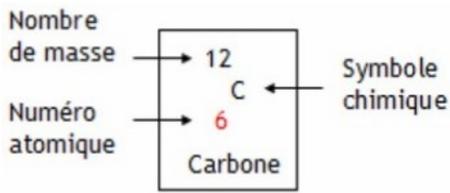
- électron, proton et neutron sont des particules subatomiques (à l'intérieur de l'atome).
- Le nombre de masse correspond aux nombre de particule dans le noyau.
- Le noyau est 100 000 fois plus petit que l'atome \Rightarrow un atome c'est essentiellement du vide !



élément chimique

modèle de l'élément chimique

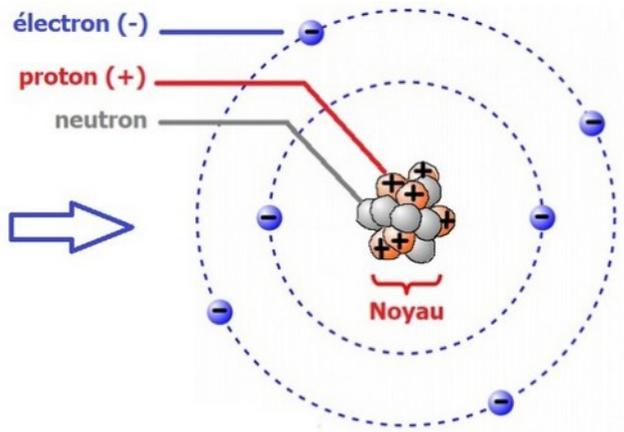
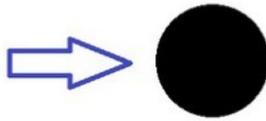
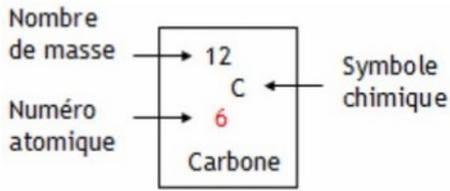
modèle microscopique de l'atome



élément chimique

modèle de l'élément chimique

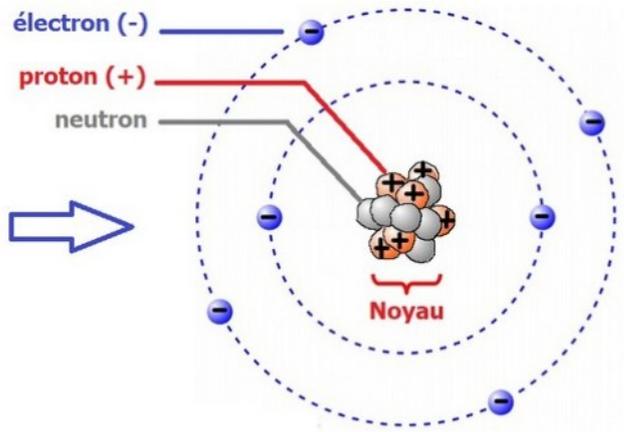
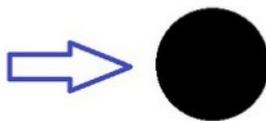
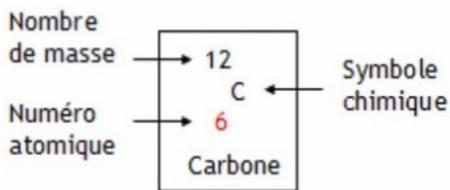
modèle microscopique de l'atome



élément chimique

modèle de l'élément chimique

modèle microscopique de l'atome



élément chimique

modèle de l'élément chimique

modèle microscopique de l'atome