

# Ch 1

# Structure de l'atome – Activité 1



## Evolution du modèle de l'atome – Animation

### Appréciation :

D1-3	Lire et comprendre l'écrit	NA	EA	A	Expert
D2-3	Rechercher et traiter l'information et s'initier aux langages des médias	NA	EA	A	Expert
D5-1	Situer et se situer dans le temps et l'espace	NA	EA	A	Expert



### Histoire de l'atome

#### 1. L'antiquité

a. De quoi est faite la matière pour Démocrite ? A quelle époque de l'histoire ?

.....  
 .....

b. Que signifie le mot « atomos » en grec ?

.....  
 .....

#### 2. Le premier modèle atomique

a. Qu'apporte Dalton au modèle atomique ? A quelle date décrit-il ce modèle ?

.....  
 .....

b. A quoi peut-on comparer le modèle de Dalton ?

.....

#### 3. Le modèle de Thomson

a. Qu'ajoute Thomson dans son modèle ? En quelle année ?

.....  
 .....

b. A quoi Thomson compare-t-il la structure de l'atome ? Pourquoi ?

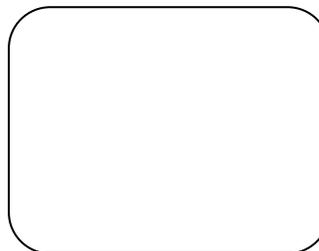
.....  
 .....

#### 4- Le modèle de Rutherford

a. Qu'ajoute Rutherford dans son modèle ? En quelle année ?

.....  
.....

b. Représenter le modèle de l'atome de Rutherford



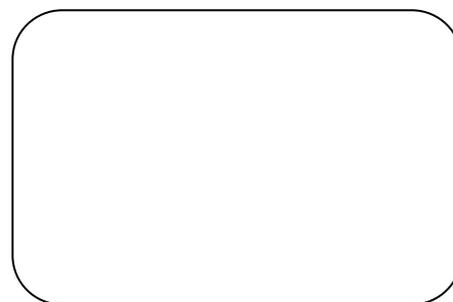
c. Qu'ajoute Chadwick au modèle de Rutherford ?

.....

#### 5- La théorie moderne

Copier et commenter le modèle de l'atome de Schrödinger

.....  
.....  
.....  
.....



L'atome est constitué d'un ..... chargé positivement entourés d'..... chargés .....

Le noyau de l'atome est composé de ..... chargés ..... et de ..... non chargés.

C'est un édifice ..... (la charge du noyau compense la charge des électrons)

L'atome est essentiellement constitué de .....

