

## Le noyau atomique

**Avant de commencer :** Quelle est la masse d'un nucléon (proton ou électron) ? .....

**TP 1 à 5 :**

En utilisant le tableau de classification périodique mis à disposition par ton professeur, complète le tableau ci-dessous.

N° TP	Elément	Symbole	Nombre d'électrons	Nombre de nucléons	Nombre de protons	Nombre de neutrons	Masse en kg exprimée en notation scientifique
1							
2							
3							
4							
5							

**TP 6 :**

Représentation :	A	B	C
Nombre d'électrons :			
Nombre de protons :			
Nombre de neutrons :			
Nombre de nucléons :			

Que peut-on dire de ces 3 représentations ?  
 Laquelle correspond à l'élément le plus lourd ? Pourquoi ?  
 De quel élément s'agit-il ?

**TP 7 :**

Représentation :	A	B	C	D	E
Nombre d'électrons :					
Nombre de protons :					
Nombre de neutrons :					
Nombre de nucléons :					

Pour chaque cas, compare leur numéro atomique, leur nombre de masse.  
 Dans quel cas s'agit-il d'isotopes ? De quel élément ?  
 Quel est son symbole ?

<b>TP :</b>	<b>1</b>	<b>2</b>	<b>3</b>	<b>4</b>	<b>5</b>	<b>6</b>	<b>7</b>
<i>Notation :</i>	<i>3 pts</i>	<i>3 pts</i>	<i>3 pts</i>	<i>3 pts</i>	<i>3 pts</i>	<i>3 pts</i>	<i>4 pts</i>