

Classe de 2de	Physique Chimie	Chapitre n°
Nom :	Partie : Alchimie et chimie	activités
Prénom :	L'atome	

Copier dans **vos documents** le répertoire **entitésmonoatomiques**

Dans ce répertoire cliquer sur

Entité chimiques monoatomiques.html

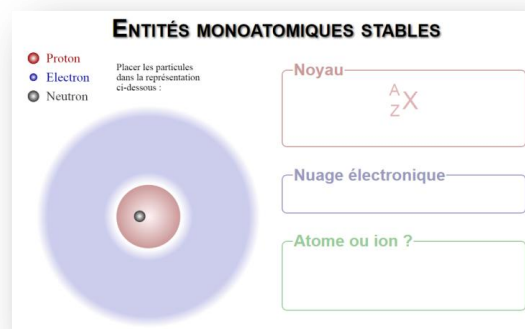
Prise en main de l'animation :

Fabriquer un atome ayant un seul proton dans son noyau.

De quel élément s'agit-il ? Quel est son symbole chimique ?

Ce noyau existe-t-il dans la nature ?

Ce noyau est il stable ou instable ?



Noter le ici !

Le 1er élément :

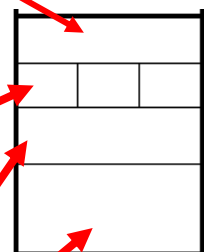
1) Ajouter autant d'électron(s) que de protons pour avoir la **forme atomique**.

2) **A partir de la forme atomique**, ajouter un ou plusieurs neutrons dans le noyau. Trouver autres les noyaux qui existent et les noyaux stables pour cet élément.

Noter les sous la forme A_ZX

3) Noter la répartition des électron(s) dans les couches et sous couches du nuage électronique

4) **A partir de la forme atomique** d'un noyau stable, ajouter ou enlever un ou plusieurs électrons et trouver les ions (formes ioniques) qui existent.



Généralisation :

Refaire les étapes 1 à 4 pour différents nombres de protons dans le noyau (de 2 à 18) et remplir le tableau donné en annexe. **On ne notera que les noyaux stables.**

Questions :

Que peut-on dire sur le nombre de neutrons d'un élément chimique ? (Observer que ceux qui existent !)

Observer la couche externe des ions qui existent. Que peut-on dire ? Trouver un moyen de prédire les ions que peut former un élément chimique.

Jeu

Dans le sous répertoire **JeuAtome**, lancer l'animation **Build-an-atom**.

Cliquer sur l'onglet **Game**. Choisir le jeu. (les neutrons sont en rouge)

A vous de jouer ! Montrer votre score au professeur pour chaque niveau.

