

## Activité : Représentation d'un atome

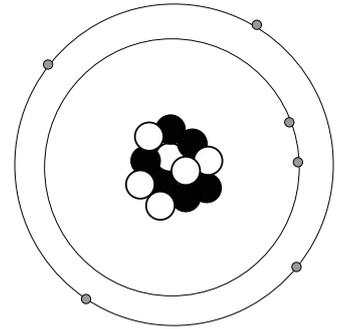
proton : ● neutron : ○ électron : •

Exemple de l'atome de carbone :  ${}^{12}_6\text{C}$

$A=12$ ,  $Z=6$  et  $N=A-Z=6$ .

Le noyau de l'atome de carbone contient 6 protons et 6 neutrons.

Et l'atome a un nuage électronique avec 6 électrons.



En vous inspirant de l'exemple ci-dessus représentez :

1 - l'atome d'hydrogène  ${}^1_1\text{H}$

2 - l'atome d'oxygène  ${}^{16}_8\text{O}$

3 - l'ion fluorure  $\text{F}^-$  ( $A=19$  et  $Z=9$ )