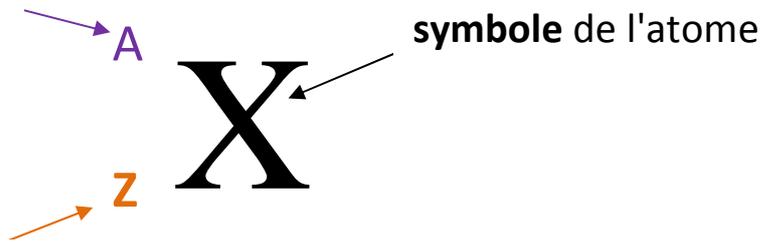


CHIMIE Obis : les atomes et leur classification

nombre de masse de l'atome
(nombre de particules dans le noyau)



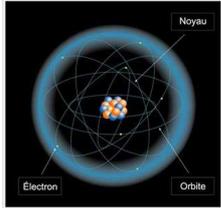
numéro atomique

(nombre de protons = nombre d'électrons)

il y a autant d'électrons que de protons
Nombre de masse A - numéro atomique Z = nombre de neutrons

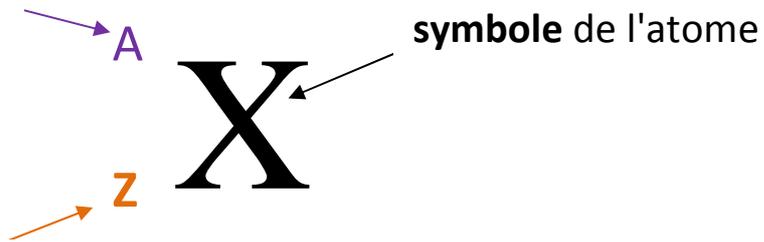
Complète le tableau suivant :

Nom de l'élément	Symbole	Nombre de protons	Nombre d'électrons	Nombre de neutrons
Carbone	12 6 C		 - =
Azote	14 7 C		 - =
Sodium	23 11 Na		 - =



CHIMIE Obis : les atomes et leur classification

nombre de masse de l'atome
(nombre de particules dans le noyau)



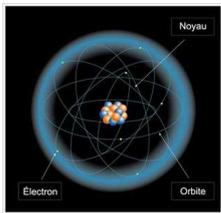
numéro atomique

(nombre de protons = nombre d'électrons)

il y a autant d'électrons que de protons
Nombre de masse A - numéro atomique Z = nombre de neutrons

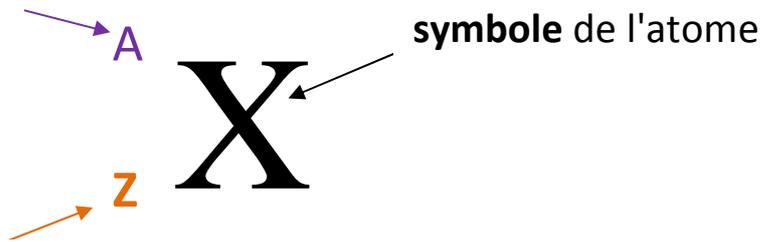
Complète le tableau suivant :

Nom de l'élément	Symbole	Nombre de protons	Nombre d'électrons	Nombre de neutrons
Aluminium	27 Al 13		 - =
Phosphore	31 P 15		 - =
Chlore	35 Cl 17		 - =



CHIMIE Obis : les atomes et leur classification

nombre de masse de l'atome
(nombre de particules dans le noyau)



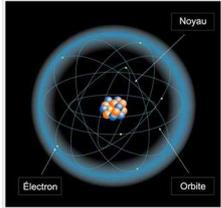
numéro atomique

(nombre de protons = nombre d'électrons)

il y a autant d'électrons que de protons
Nombre de masse A - numéro atomique Z = nombre de neutrons

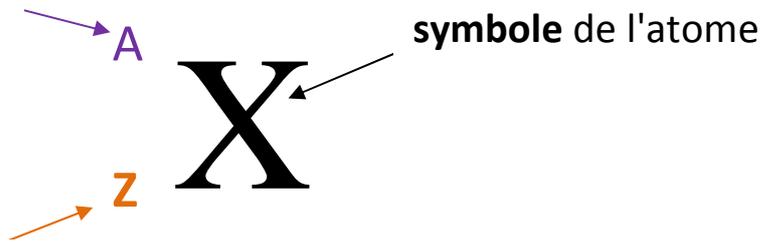
Complète le tableau suivant :

Nom de l'élément	Symbole	Nombre de protons	Nombre d'électrons	Nombre de neutrons
Lithium	⁷ Li ₃		 - =
Soufre	³² S ₁₆		 - =
Plomb	²⁰⁸ Pb ₈₂		 - =



CHIMIE Obis : les atomes et leur classification

nombre de masse de l'atome
(nombre de particules dans le noyau)



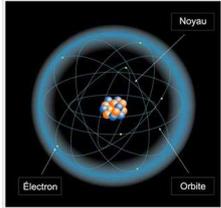
numéro atomique

(nombre de protons = nombre d'électrons)

il y a autant d'électrons que de protons
Nombre de masse A - numéro atomique Z = nombre de neutrons

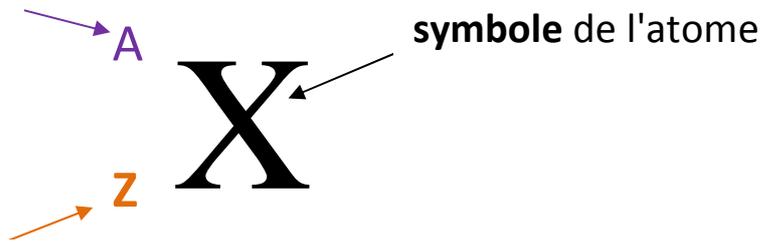
Complète le tableau suivant :

Nom de l'élément	Symbole	Nombre de protons	Nombre d'électrons	Nombre de neutrons
Oxygène	16 8 O		 - =
Hydrogène	1 1 H		 - =
Fer	56 26 Fe		 - =



CHIMIE Obis : les atomes et leur classification

nombre de masse de l'atome
(nombre de particules dans le noyau)



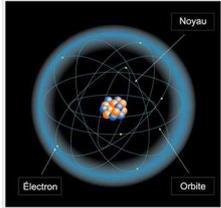
numéro atomique

(nombre de protons = nombre d'électrons)

il y a autant d'électrons que de protons
Nombre de masse A - numéro atomique Z = nombre de neutrons

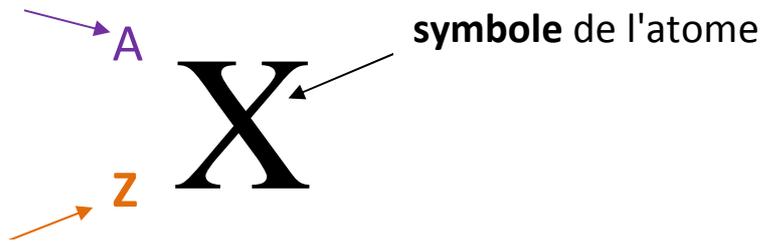
Complète le tableau suivant :

Nom de l'élément	Symbole	Nombre de protons	Nombre d'électrons	Nombre de neutrons
Chrome	52 Cr 24		 - =
Silicium	28 Si 14		 - =
Brome	79 Br 35		 - =



CHIMIE Obis : les atomes et leur classification

nombre de masse de l'atome
(nombre de particules dans le noyau)



numéro atomique

(nombre de protons = nombre d'électrons)

il y a autant d'électrons que de protons
Nombre de masse A - numéro atomique Z = nombre de neutrons

Complète le tableau suivant :

Nom de l'élément	Symbole	Nombre de protons	Nombre d'électrons	Nombre de neutrons
Fluor	19 9 F		 - =
Béryllium	9 4 Be		 - =
Calcium	40 20 Ca		 - =