

# LA MASSE ATOMIQUE, ET LA

## RELATION AUX PROTONS,

Feuille 7.A

## NEUTRONS ET NOMBRE ATOMIQUE

La masse atomique d'un élément est la somme des montants de protons et neutrons dans le noyau d'un atome d'un élément.  
Remplissez l'information manquante.

	MASSE ATOMIQUE	MONTANT DE NEUTRONS	MONTANT DE PROTONS	ELEMENT	Nombre Atomique
A.	14	7			
B.	226	138			
C.	12	6			
D.	59	32			
E.	4	2			
F.	7	4			
G.	24	12			
H.	133	78			
I.	16	8			
J.	119	69			
K.	195	117			
L.	238	146			
M.	35	18			
N.	59	31			
O.	108	61			
P.	31	16			

# LES ATOMES ET LES ÉLÉMENTS

## ANNEXE 9 : Exercice sur les atomes

Nom : \_\_\_\_\_

Date : \_\_\_\_\_

**OPTION A : Dans cet exercice, les atomes sont tous neutres.**

1. Chaque rangée de ce tableau représente un atome différent. Remplis les cases vides en utilisant l'information fournie dans les autres cases de la même rangée.

Nombre de protons dans l'atome	Nombre d'électrons dans l'atome	Nombre de neutrons dans l'atome	Masse atomique de l'atome	Numéro atomique de l'atome	Nom de l'élément	Symbole chimique de l'élément
	5		11		bore	
			23	11		Na
79			197		or	
	34	45				Se
1	1		1			
6		6				
	92	146				
			24	12		
18			40			
		110				W
			27		aluminium	
			201	80		
7		7				
33		42				
		8				O

2. Crée à ton tour un exercice du même genre et échange avec un ou une camarade de classe.

protons	électrons	neutrons	masse atomique	numéro atomique	nom de l'élément	symbole chimique

