

## La structure atomique

Correction devoir p.37 #1 (erreur à l'avant dernière ligne)

Notation chimique	Élément	Nombre de protons	Nombre de neutrons
${}_{5}^{11}\text{B}$	Bore	5	6
${}_{82}^{208}\text{Pb}$	Plomb	82	126
${}_{74}^{184}\text{W}$	Tungstène	74	110
${}_{2}^{4}\text{He}$	Hélium	2	2
${}_{94}^{239}\text{Pu}$	Plutonium	94	145
${}_{26}^{56}\text{Fe}$	Fer	26	30
${}_{83}^{209}\text{Bi}$	Bismuth	83	126
${}_{47}^{107}\text{Ag}$	Argent	47	60 Erreur du livre
${}_{10}^{20}\text{Ne}$	Néon	10	10

p. 39 #1 et #3

#1. Numéro atomique (Z) = nombre de protons = nombre d'électrons

Nombre de masse (A) = nombre de protons + neutrons

Élément	Numéro atomique (Z)	Nombre de masse (A)	Nombre de protons	Nombre d'électrons	Nombre de neutrons
Ag	47	108	47	47	61
As	33	75	33	33	42
Br	35	80	35	35	45
Au	79	179	79	79	100
Sn	50	119	50	50	69

#3. a) Les paires suivantes ont le même nombre de :

Protons :  ${}_{9}^{19}\text{F}$  et  ${}_{9}^{18}\text{F}$

Électrons :  ${}_{9}^{19}\text{F}$  et  ${}_{9}^{18}\text{F}$

Neutrons : Aucune

b) Valeur de Z identique :  ${}^{19}_9F$  et  ${}^{18}_9F$

Valeur de A identique :  ${}^3_1H$  et  ${}^3_2H$