

**PHYSIQUE CHIMIE - 2<sup>nde</sup>**

Année Scolaire 2022-2023

Evaluation n°3 - Correction

Lundi 21 novembre 2022

**Exercice 1**

Le Q.C.M. rempli donne :

		VRAI	FAUX
1	Les électrons sont toujours chargés positivement		+
2	La masse d'un atome est négligeable devant celle d'un électron		+
3	${}^{23}_{12}\text{Mg}$ est l'ion formé à partir de ${}^{24}_{12}\text{Mg}$		+
4	L'ion $\text{O}^{2-}$ est un anion, c'est un atome d'oxygène qui a perdu deux électrons.		+
5	La charge du cortège électronique d'un atome est égale à la charge de son noyau.		+

**Exercice 2**

Le tableau rempli donne :

Nom de l'élément	Hélium	Lithium	Aluminium	Zinc	Fluor	Plomb
A	4	7	27	65	19	207
Z	2	3	13	30	9	82
Nombre d'électrons	2	2	13	28	10	80
Nombre de neutrons	2	4	14	35	11	125
Atome ou ion ?	atome	ion	atome	ion	ion	ion
Représentation du noyau	${}^4_2\text{He}$	${}^7_3\text{Li}$	${}^{27}_{13}\text{Al}$	${}^{65}_{30}\text{Zn}$	${}^{19}_9\text{F}$	${}^{207}_{82}\text{Pb}$
Représentation de l'atome ou de l'ion	He	$\text{Li}^+$	Al	$\text{Zn}^{2+}$	$\text{F}^-$	$\text{Pb}^{2+}$