

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

Année Scolaire 2022-2023

Evaluation n°3 - correction

Lundi 21 novembre 2023

**Exercice 1****Question :** Le Q.C.M. rempli donne :

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

**Exercice 2**

Le tableau rempli donne :

Nom de l'élément	Hélium	Lithium	Carbone	Fer	Chlore	Mercure
A	4	7	12	56	37	201
Z	2	3	6	26	17	80
Nombre d'électrons	2	2	6	23	18	78
Nombre de neutrons	2	4	6	30	20	121
Atome ou ion ?	atome	ion	atome	ion	ion	ion
Représentation du noyau	${}^4_2\text{He}$	${}^7_3\text{Li}$	${}^{12}_6\text{C}$	${}^{56}_{26}\text{Fe}$	${}^{37}_{17}\text{Cl}$	${}^{201}_{80}\text{Hg}$
Représentation de l'atome ou de l'ion	He	Li <sup>+</sup>	C	Fe <sup>3+</sup>	Cl <sup>-</sup>	Hg <sup>2+</sup>