

**PHYSIQUE CHIMIE - 2nde**

Année Scolaire 2022-2023

Evaluation n°3

Lundi 21 novembre 2022

Indications : Durée 20 minutes - calculatrice autoriséeCompétences évaluées : Analyser - Valider**NOM :****Prénom :****Exercice 1**

On donne ci-dessous une série de proposition.

		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 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.		

Question : Indiquer directement sur le sujet si chaque proposition est vraie ou fausse. On n'oubliera pas d'indiquer nom et prénom sur le sujet. Une bonne réponse apporte un point. Une mauvaise réponse enlève 0,5 point. L'absence de réponse n'apporte et n'enlève aucun point. Si la note finale de l'exercice est négative, le résultat est ramené à 0.

Exercice 2

On considère le tableau suivant :

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

Question : Compléter directement sur le sujet le tableau.