

# PA-C5-CONTROLE – SUJET A

## Exercice 1 : Questions de cours

Cocher la ou les bonnes réponses.

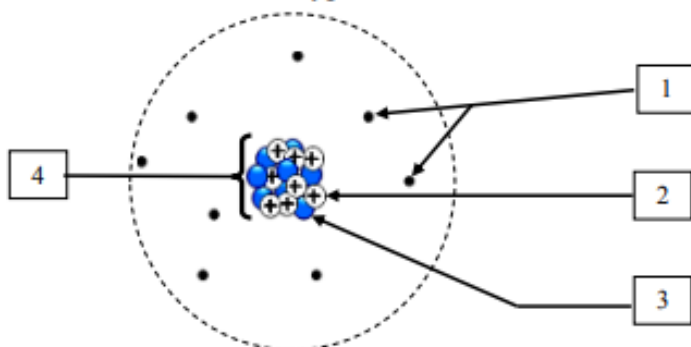
1-Un atome est électriquement :  positif  négatif  neutre

2-Un atome est électriquement neutre, par conséquent il possède autant :

- de protons que d'électrons
- autant de protons que de neutrons
- autant de neutrons que d'électrons

## Exercice 2 : La représentation de l'atome

Document 1 : Un modèle de l'atome d'oxygène



Légender le schéma en indiquant sur votre feuille à quoi correspond chacun des numéros.

## Exercice 3 : Le lithium

Extrait de la classification périodique des éléments

Hydrogène ${}^1_1\text{H}$	$A \quad X$ $Z$						Hélium ${}^4_2\text{He}$
Lithium ${}^7_3\text{Li}$	Béryllium ${}^9_4\text{Be}$	Bore ${}^{11}_5\text{B}$	Carbone ${}^{12}_6\text{C}$	Azote ${}^{14}_7\text{N}$	Oxygène ${}^{16}_8\text{O}$	Fluor ${}^{19}_9\text{F}$	Néon ${}^{20}_{10}\text{Ne}$
Sodium ${}^{23}_{11}\text{Na}$	Magnésium ${}^{24}_{12}\text{Mg}$	Aluminium ${}^{27}_{13}\text{Al}$	Silicium ${}^{28}_{14}\text{Si}$	Phosphore ${}^{31}_{15}\text{P}$	Soufre ${}^{32}_{16}\text{S}$	Chlore ${}^{35}_{17}\text{Cl}$	Argon ${}^{40}_{18}\text{Ar}$

1-Donner le symbole de l'élément lithium.

2-Donner le nombre de protons contenus dans le noyau d'un atome de lithium.

3-Indiquer le nombre de neutrons contenus dans le noyau d'un atome de lithium.

4-Indiquer le nombre d'électron contenu dans l'atome de lithium.

5-Représenter l'atome de lithium.