

# PA-C5-CONTROLE – SUJET B

## Exercice 1 : Questions de cours

Cocher la ou les bonnes réponses.

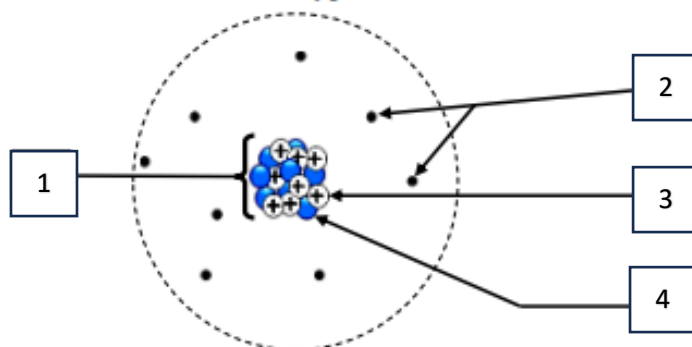
1-Un atome est électriquement :  négatif  neutre  positif

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

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

Extrait de la classification périodique des éléments

Hydrogène ${}^1_1\text{H}$	$\begin{matrix} A & X \\ Z & \end{matrix}$						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 Bore.

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

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

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

5-Représenter l'atome de Bore.