

**Fiche N°3-2**  
**La matière**  
**Les éléments**

# Le noyau des atomes

**6 Composition du noyau**

Voici la notation symbolique de différents noyaux. Donner le nom et la composition de chacun d'eux.

- a.  ${}^{12}_6\text{C}$       b.  ${}^{16}_8\text{O}$       c.  ${}^{35}_{17}\text{Cl}$

C: Carbone(6 protons, 6neutrons)

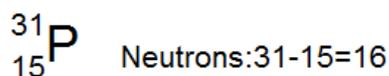
O: Oxygène(8 protons, 8 neutrons)

Cl:Chlore (17protons,18 neutrons)

**7 Notation symbolique d'un noyau atomique**

Le noyau atomique de phosphore, noté P, est constitué de 31 nucléons et de 15 protons.

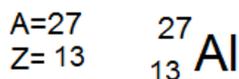
- a. Donner sa représentation symbolique.  
 b. Quel est le nombre de neutrons contenus dans ce noyau ?



**8 A et Z**

Le noyau atomique d'aluminium, noté Al, est constitué de 27 nucléons et 14 neutrons.

- a. Que valent A et Z pour ce noyau ?  
 b. Donner sa représentation symbolique.



**9 Un tableau nucléaire**

Compléter le tableau suivant.

Nom	Symbole	Nucléons	Protons	Neutrons
Lithium	Li		3	4
Sodium	Na	23		12
Soufre	S	32	16	

Nom	Symbole	Nucléons	Protons	Neutrons
Lithium	Li	7	3	4
Sodium	Na	23	11	12
Soufre	S	32	16	16