



DEVOIR SUR LES ATOMES

Exercice 1

1) Ci-contre figure un extrait du tableau périodique :

63	35
Cu	Cl
29	17

a) Quel est le nom de l'élément ayant pour symbole Cu ?

b) Quel est le nom de l'élément ayant pour symbole Cl ?

Pour chacun des éléments, **donner** le nombre d'électrons, de protons et de neutrons.

2) a) **Écrire** le symbole du sodium.

b) **Écrire** le symbole de l'azote.

(D'après sujet de CAP Secteur 2 Session 2004)

Exercice 2

Donner la composition de l'atome d'argent en remplissant le tableau ci-dessous.

Argent	Nombre d'électrons	Nombre de protons	Nombre de neutrons
$^{108}_{47}\text{Ag}$			

(D'après sujet de CAP Secteur 3 Académie de Guadeloupe et Martinique Session 2003)

Exercice 3

Un engrais soluble type « algoflash » porte l'indication suivante N P K, correspondant à des symboles d'éléments chimiques. À l'aide de la classification périodique, **compléter** le tableau ci-dessous :

Nom de l'atome	Symbole de l'atome	Nombre de protons	Nombre de neutrons	Nombre d'électrons
	N			
	P			
	K			

(D'après sujet de CAP Secteur 5 Groupement académique Ouest Session 2004)

Exercice 4

On donne $^{12}_6\text{C}$. **Indiquer** le nombre d'électrons et le nombre de neutrons.

(D'après sujet de CAP Secteur 3 Groupement académique Sud Session 2000)