



## 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. A 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)*