



CONTRÔLE SUR LES ATOMES

Exercice 1

Compléter le tableau suivant :

Nom de l'élément	oxygène		Sodium	
Symbole de l'élément		Cu		N

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

Exercice 2

La pièce d'une barrière est réalisée en aluminium dont le symbole chimique est ${}_{13}^{27}\text{Al}$.
Indiquer quel est le nombre d'électrons dans un atome d'aluminium.

(D'après sujet de CAP Secteur 3 Session 2001)

Exercice 3

Compléter le tableau ci-dessous.

Symboles	Nombre d'électrons	Nombre de protons	Nombre de neutrons
${}_{8}^{16}\text{O}$			
${}_{9}^{19}\text{F}$			

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

Exercice 4

On donne l'écriture suivante ${}_{29}^{63}\text{Cu}$.

A l'aide de la classification périodique des éléments, répondre aux questions suivantes :

- 1) Que représente le symbole Cu ?
- 2) Quelle est la signification du nombre 29.
- 3) Quel est le nombre de neutrons de l'atome de cuivre ?

(D'après sujet de CAP Secteur 1 Académie de Paris-Créteil-Versailles Session 1997)

Exercice 5

Pour entretenir une pelouse, on utilise de l'engrais contenant du potassium K et du phosphore P. La représentation symbolique des atomes de ces éléments figure ci-dessous :



Compléter le tableau suivant :

Symboles	Nombre d'électrons	Nombre de protons	Nombre de neutrons
K			
P			

(D'après sujet de CAP Secteur 1 Groupement Est Session juin 2002)