

# Élémentaire mon cher Watson!

Sciences 9

Nom : \_\_\_\_\_

Date : \_\_\_\_\_ Div : \_\_\_\_\_

Pour chacune des éléments suivants, trouve l'information demandé.

## Exemple : Potassium

Numéro atomique \_\_\_\_\_

Masse atomique \_\_\_\_\_

Nombre de protons \_\_\_\_\_

Nombre de neutrons \_\_\_\_\_

Nombre d'électrons \_\_\_\_\_

## 1. Lithium

Numéro atomique 3

Masse atomique 6,94

Nombre de protons 3

Nombre de neutrons  $7-3 = 4$

Nombre d'électrons 3

## 2. Brome

Numéro atomique 35

Masse atomique 79,90 ou 79,9

Nombre de protons 35

Nombre de neutrons  $80-35 = 45$

Nombre d'électrons 35

## 3. Chrome

Numéro atomique 24

Masse atomique 52

Nombre de protons 24

Nombre de neutrons 28

Nombre d'électrons 24

## 4. Platine

Numéro atomique 78

Masse atomique 195,08 ou 195,1

Nombre de protons 78

Nombre de neutrons 117

Nombre d'électrons 78

## 5. Calcium

Numéro atomique 20

Masse atomique 40,08 ou 40,1

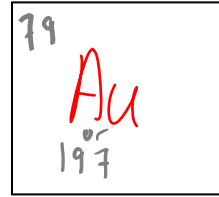
Nombre de protons 20

Nombre de neutrons 20

Nombre d'électrons 20

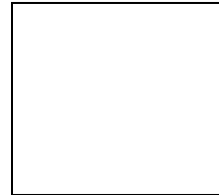
### 6. Or

Numéro atomique 79  
Masse atomique 196,97 ou 197  
Nombre de protons 79  
Nombre de neutrons 118  
Nombre d'électrons 79



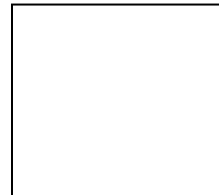
### 7. Aluminium

Numéro atomique 13  
Masse atomique 26,98 ou 27  
Nombre de protons 13  
Nombre de neutrons 14  
Nombre d'électrons 13



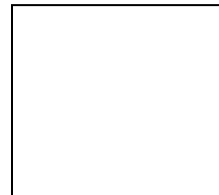
### 8. Cobalt

Numéro atomique 27  
Masse atomique 58,93 ou 58,9  
Nombre de protons 27  
Nombre de neutrons 32  
Nombre d'électrons 27



### 9. Fer

Numéro atomique 26  
Masse atomique 55,85 ou 55,9  
Nombre de protons 26  
Nombre de neutrons 30  
Nombre d'électrons 26



### 10. Plomb

Numéro atomique 82  
Masse atomique 207,2  
Nombre de protons 82  
Nombre de neutrons 125  
Nombre d'électrons 82

