

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

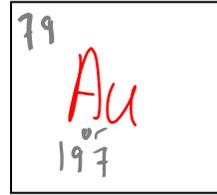
Nombre de protons 20

Nombre de neutrons 20

Nombre d'électrons 20

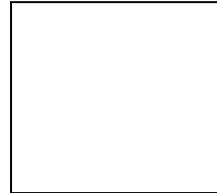
6. Or

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

