

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

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

## Les Atomes dans les Composés

Pour chaque formule

1. Écrivez le numéro de chaque sorte d'atome présent.
2. Quel est la masse moléculaire?

Ex.  $\text{Ca}(\text{OH})_2$

1 atome de calcium, 2 atomes d'oxygène, 2 atomes d'hydrogène

$$\begin{aligned}\text{La masse moléculaire} &= (1 \times 22,99) + (2 \times 16,00) + (2 \times 1,01) \\ &= 22,99 + 32,00 + 2,02 \\ &= \boxed{57,01}\end{aligned}$$

1.  $\text{K}_2\text{O}$

2 atomes de potassium  
1 atome d'oxygène

$$\begin{aligned}\text{La M.M.} &= (2 \times 39,1) + (1 \times 16,00) \\ &= \boxed{94,2}\end{aligned}$$

2.  $\text{NaClO}_3$

1 atome de Sodium  
1 atome de Chlore  
3 atomes d'oxygène

~~La M.M.~~

$$\text{La M.M.} = (1 \times 23,0) + (1 \times 35,5) + (3 \times 16,00)$$

$$= 23,0 + 35,5 + 48$$

$$= \boxed{106,5}$$

3.  $\text{Mg}_3\text{N}_2$

3 atomes de Magnésium  
2 atome d'azote

$$\text{M.M.} = \boxed{100,9}$$

4.  $\text{Sc}(\text{OH})_3$

1 atome de Scandium  
3 atomes d'oxygène  
3 atomes d'hydrogène

$$\text{M.M.} = \boxed{96,0}$$

5.  $\text{Li}_2\text{SO}_4$

2 Atomes de Lithium  
1 Atome de Soufre  
4 Atomes d'Oxygène

$$M.M = 109,9$$

6.  $\text{Cu}(\text{ClO}_2)_2$

1 Atome de Cuivre  
2 Atomes de chlore  
4 Atomes d'Oxygène

$$M.M = 198,5$$

7.  $\text{Ag}_3\text{PO}_4$

3 Atomes d'argent  
1 Atome de Phosphore  
4 Atomes d'Oxygène

$$M.M = 418,7$$

8.  $(\text{NH}_4)_2\text{S}$

2 Atomes d'azote  
8 Atomes d'hydrogène  
1 Atome de Soufre

$$M.M = 68,1$$

9.  $\text{Cd}(\text{MnO}_4)_2$

1 Atome de Cadmium  
2 Atomes de Manganèse  
8 Atomes d'Oxygène

$$M.M = 350,2$$

10.  $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$

• 2 Atomes d'azote  
• 8 Atomes d'hydrogène  
• 2 Atomes de Chrome  
• 7 Atomes d'Oxygène

$$M.M = 252$$