

Nom: \_\_\_\_\_  
Block: \_\_\_ Date: \_\_\_\_\_

## Les Atomes dans les Composés

Pour chaque formule

1. Écrivez le numéro de chaque sorte d'atome présent.

---

**Ex. Ca(OH)<sub>2</sub>**

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

---

**1. K<sub>2</sub>O** - 2 atomes de potassium  
- 1 atome d'oxygène

**2. NaClO<sub>3</sub>** - 1 atome de sodium  
- 1 atome de chlore  
- 3 atomes d'oxygène

**3. Mg<sub>3</sub>N<sub>2</sub>** 3 atomes de magnésium  
2 atomes d'azote

**4. Sc(OH)<sub>3</sub>** 1 atome de scandium  
3 atomes d'oxygène  
3 atomes d'hydrogène

5.  $\text{Li}_2\text{SO}_4$  2 atomes de lithium  
1 atome de soufre  
4 atomes d'oxygène
6.  $\text{Cu}(\text{ClO}_2)_2$  1 atome de cuivre  
2 atomes de chlore  
4 atomes d'oxygène
7.  $\text{Ag}_3\text{PO}_4$  3 atomes d'argent  
1 atome de phosphore  
4 atomes d'oxygène
8.  $(\text{NH}_4)_2\text{S}$  2 atomes d'azote  
8 atomes d'hydrogène  
1 atome de soufre
9.  $\text{Cd}(\text{MnO}_4)_2$  1 atome de cadmium  
2 atomes de manganèse  
8 atomes d'oxygène
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.