

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. Ca(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. K₂O

2. NaClO₃

3. Mg₃N₂

4. Sc(OH)₃

5. Li_2SO_4

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

7. Ag_3PO_4

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

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

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