

Nom : _____

Les oxydes métalliques et les oxydes non métalliques

1. Quel élément réagit avec un métal ou un non métal pour former un oxyde?
2. Qu'est-ce qu'on appelle un composé formé d'un métal combiné avec un oxygène?
3. Qu'est-ce qu'on appelle un composé formé d'un non métal combiné avec un oxygène?
4. Que se produit-il à la solution quand on dissout un oxyde métallique dans l'eau?
5. Que se produit-il à la solution quand on dissout un oxyde non métallique dans l'eau?
6. Qu'est-ce qui est formé quand un oxyde métallique réagit avec l'eau?
7. Qu'est-ce qui est formé quand un oxyde non métallique réagit avec l'eau?
8. Classifie les composés suivants comme étant des oxydes métalliques ou des oxydes non métalliques

(a) Na_2O _____

(e) SO_2 _____

(b) B_2O_3 _____

(f) BeO _____

(c) NO_2 _____

(g) ClO _____

(d) CaO _____

(h) Li_2O _____

9. Indique si une base ou un acide sera produit.

(a) $\text{MgO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ _____

(b) $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ _____

(c) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ _____

(d) $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ _____