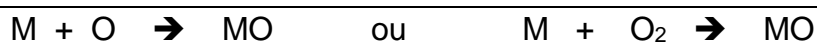




Les grandes réactions en chimie.

1. Combustion d'un métal :

Formule générale :



Etapas pour résoudre les exercices :

1° Noter la formule générale en dessous de l'équation chimique.

2° Copier les éléments au niveau de l'équation chimique des produits ou des réactifs.

4° Vérifier les indices de l'oxyde métallique à l'aide de la méthode du chiasme.

5° Pondérer l'équation chimique en respectant l'ordre des priorités suivant, les métaux, les non-métaux, les hydrogènes et pour finir les oxygènes.

Complète les équations suivantes :

Exercice N°1 :



Exercice N°2 :



Exercice N°3 :





2. Réaction d'un oxyde métallique avec de l'eau.

Formule générale :

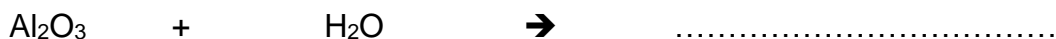


Etapes pour résoudre les exercices :

- 1° Noter la formule générale en dessous de l'équation chimique.
- 2° Copier les éléments au niveau de l'équation chimique des produits ou des réactifs.
- 4° Vérifier les indices de l'oxyde non-métallique à l'aide de la méthode du chiasme.
- 5° Pondérer l'équation chimique en respectant l'ordre des priorités suivant, les métaux, les non-métaux, les hydrogènes et pour finir les oxygènes.

Complète les équations suivantes :

Exercice N°1 :



Exercice N°2 :



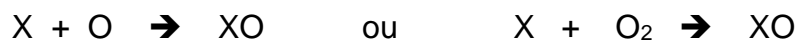
Exercice N°3 :





3. Combustion d'un non-métal :

Formule générale :



Etapas pour résoudre les exercices :

- 1° Noter la formule générale en dessous de l'équation chimique.
- 2° Copier les éléments au niveau de l'équation chimique des produits ou des réactifs.
- 4° Vérifier les indices de l'oxyde non-métallique à l'aide de la méthode du chiasme.
- 5° Pondérer l'équation chimique en respectant l'ordre des priorités suivant, les métaux, les non-métaux, les hydrogènes et pour finir les oxygènes.

Complète les équations suivantes :

Exercice N°1 :



Exercice N°2 :



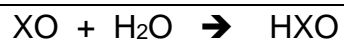
Exercice N°3 :





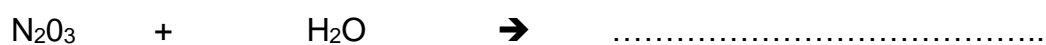
4. Réaction d'un oxyde non-métallique avec de l'eau :

Formule générale :



Complète les équations suivantes :

Exercice N°1 :



Exercice N°2 :



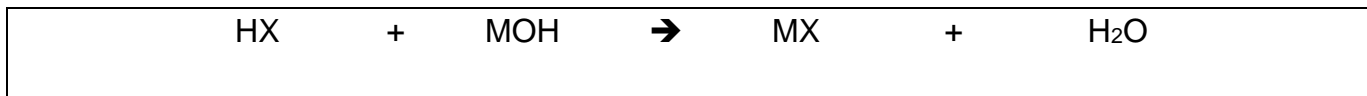
Exercice N°3 :





5. Réaction de neutralisation d'un acide binaire :

Formule générale :



Complète les équations suivantes :

Exercice N°1 :



Exercice N°2



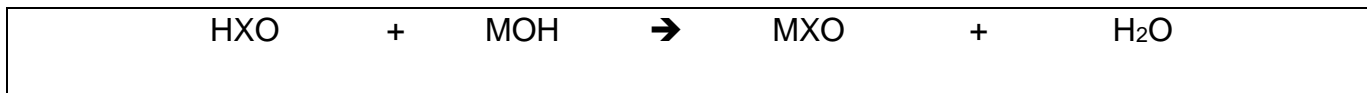
Exercice N°3 :





6. Réaction de neutralisation d'un acide ternaire :

Formule générale :



Complète les équations suivantes :

Exercice N°1 :



Exercice N°2 :



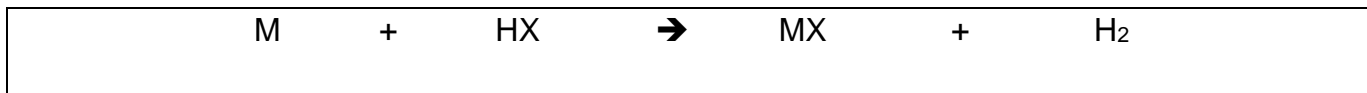
Exercice N°3 :





7. Réaction d'un acide binaire sur certains métaux :

Formule générale :



Complète les équations suivantes :

Exercice N°1 :



Exercice N°2 :



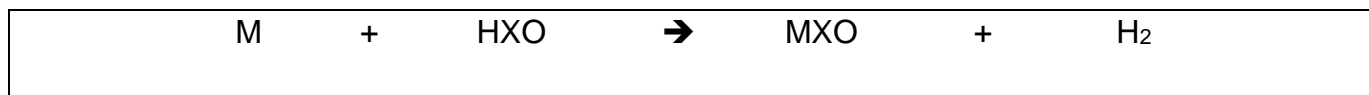
Exercice N°3 :





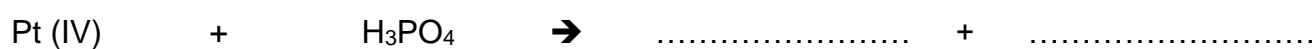
8. Réaction d'un acide ternaire sur certains métaux :

Formule générale :



Complète les équations suivantes :

Exercice N°1 :



Exercice N°2 :



Exercice N°3 :

