

**Section 4 : Réactions et équations chimiques**

**4.1 Écrire une équation chimique**

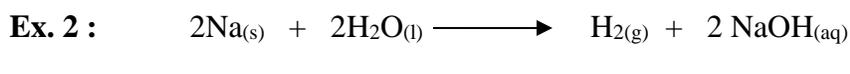
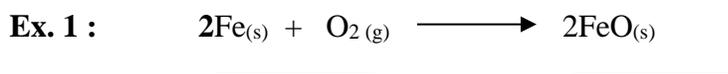
**Réaction chimique(p.620) :** \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

**Équation chimique(p.616) :** \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

**Indique les réactifs et les produits. (p.170)**



❖ **Les réactifs (p.620) :** \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_.

Ils sont **toujours** à la \_\_\_\_\_ de la flèche dans l'équation ; ce sont les substances de \_\_\_\_\_, c'est-à-dire \_\_\_\_\_ qu'elles réagissent .

❖ **Les produits (p.620) :** \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_ . Ils sont **toujours** à la \_\_\_\_\_ de la flèche dans l'équation ; ce sont les \_\_\_\_\_ substances formées au cours de la réaction.

❖ **La flèche horizontale** (  $\longrightarrow$  ) signifie (p.170) : \_\_\_\_\_

❖ Les **coefficients** devant les produits et les réactifs informent sur le nombre de \_\_\_\_\_ qui participent à la réaction. (p.170)

❖ Les **abréviations** suivantes indiquent dans quel \_\_\_\_\_ se trouvent les substances lors de la réaction (tableau 5.5 p.171) :

(aq) = \_\_\_\_\_  
 (s) = \_\_\_\_\_  
 (l) = \_\_\_\_\_

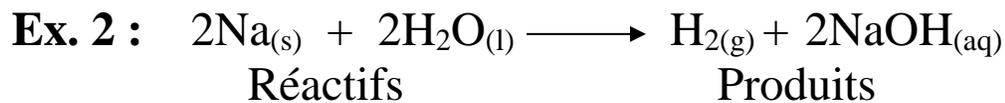
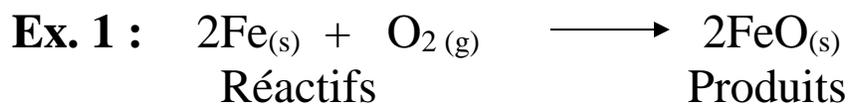
(g) ou  $\uparrow$  = \_\_\_\_\_  
 (ppt) ou  $\downarrow$  = précipité

Section 4 : Réactions et équations chimiques
--

**Réaction chimique :** Processus par lequel de nouvelles substances ayant de nouvelles propriétés sont formées.

**Équation chimique :**

À l'aide de symboles et de formules chimiques, une équation chimique décrit ce qui arrive aux réactifs lors d'une réaction chimique, tout en montrant les nouvelles substances qui sont produites.



❖ Les **réactifs** : substances qui subissent un changement chimique lors d'une réaction chimique.

Ils sont **toujours** à la gauche de la flèche dans l'équation ; ce sont les substances de départ, c'est-à-dire avant qu'elles réagissent.

❖ Les **produits** : substances qui résultent d'un changement chimique lors d'une réaction chimique.

Ils sont toujours à la droite de la flèche dans

l'équation ; ce sont les nouvelles substances formées au cours de la réaction.

- ❖ La **flèche horizontale** (  $\longrightarrow$  ) signifie : donne.
- ❖ Les **coefficients** devant les produits et les réactifs informent sur le nombre de molécules ou atomes qui participent à la réaction.
- ❖ Les **abréviations** suivantes indiquent dans quel état de la matière se trouvent les substances lors de la réaction :
  - (aq) = solution aqueuse  
(dans l'eau)
  - (s) = solide
  - (l) = liquide
  - (g) ou  $\uparrow$  = gazeux
  - (ppt) ou  $\downarrow$  = précipité\*