

Ch 18 –Les essentiels

Différencier changement d'état physique et transformation chimique

1^{er} cas :

dioxygène liquide \longrightarrow dioxygène gazeux

C'est la même espèce chimique avant et après, c'est un _____

2^{ème} cas :

$O_2 + 2 H_2 \longrightarrow H_2O$

Les atomes se sont réorganisés, c'est une _____

Différencier transformation, réaction, équation

Une transformation chimique décrit les modifications qui sont observables dans un milieu réactionnel.

Une réaction chimique explique quelles espèces réagissent ensemble et quel(s) produit(s) se forme(nt).

Une équation symbolise la réaction en utilisant les formules des réactifs et des produits.

Lors d'une réaction chimique, il y a conservation :

-

-

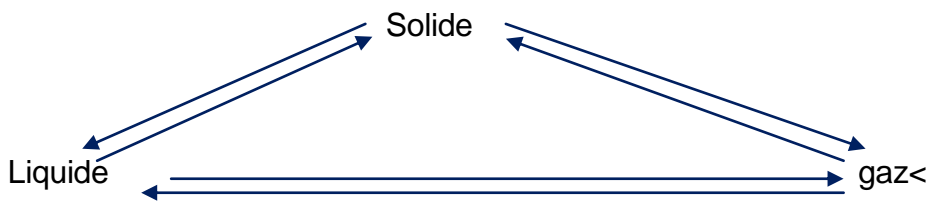
L'équation chimique

Réactifs \longrightarrow **Produits**

Cette équation respecte la conservation des éléments et elle est ajustée par des _____

_____.

Nommer les changements d'états



Les réactions et l'énergie

Certaines réactions libèrent de la chaleur, elles sont _____.

D'autres en absorbent, elles sont _____.

Celles dont les échanges sont nuls, sont _____.