

Une réaction chimique est un phénomène chimique.

1. Quelques conventions de notations :

La façon de représenter les observations réalisées a été définie par convention par les chimistes. Voici ces conventions :



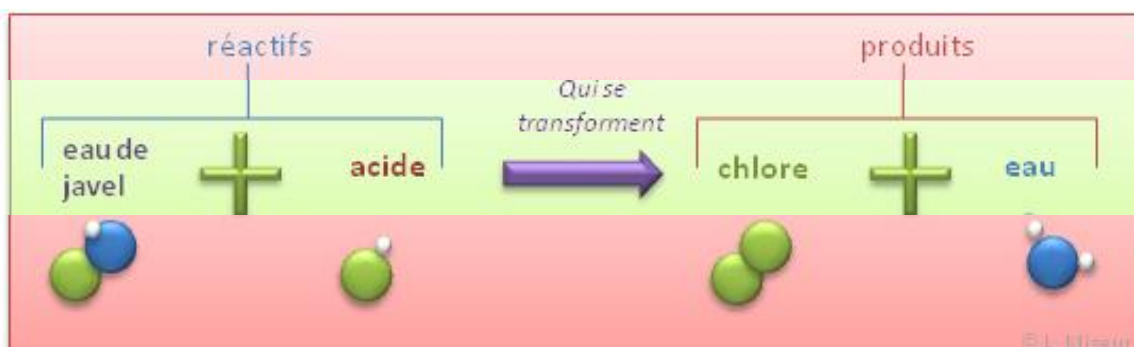
Les composés qui se trouvent à gauche de la flèche, ceux que l'on met en présence avant que la réaction ne se soit

déroulée sont appelés **réactifs**, les composés que l'on récupère après la réaction chimique sont appelés **produits** et sont à droite de la flèche de réaction.



Ce "+" ne signifie pas simplement que l'on additionne les réactifs. Cela signifie que l'on les mets en présence et qu'ils vont réagir entre eux pour se transformer en produits.

Important : Dans une réaction chimique, les corps perdent leur individualité, leur nature est altérée (changée) et il est impossible de les récupérer par des techniques physiques e séparations.



La flèche de réaction signifie bien qu'il y a une transformation, que les réactifs se transforment en produits et que donc les atomes et molécules (corpuscules qui forment la matière) se réorganisent durant une réaction chimique.