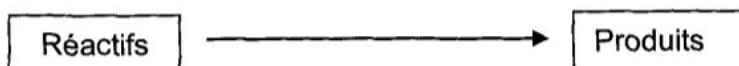


- * Une réaction chimique est une transformation chimique au cours de la quelle des corps disparaissent appelés réactifs et des nouveaux corps apparaissent appelés produits.
- * La réaction chimique peut être représentée par un schéma.



- * Une réaction chimique amorcée est une réaction qui nécessite une intervention extérieure.
- * Une réaction chimique spontanée est une réaction qui se produit d'elle-même (sans intervention extérieure).
- * Une réaction chimique exothermique est une réaction au cours de la quelle il y a élévation de la température (dégagement de la chaleur).
- * Une réaction chimique endothermique est une réaction au cours de la quelle il y a diminution de la température (absorption de la chaleur).
- * Une réaction chimique lente est une réaction dont l'état final est atteint au bout d'une durée relativement longue.
- * Une réaction chimique rapide est une réaction dont l'état final est atteint au bout d'une durée relativement très courte.
- * Un catalyseur est un corps capable d'accélérer une réaction chimique sans être consommé.