

Série d'exercices n°5

(Leçon n°5 : La réaction chimique)

Exercice n°1

Placer les mots suivants dans la bonne place : chimique, physique, produits, réactifs.

- Lors d'une transformation , aucune substance ne disparaît, aucune substance nouvelle n'apparaît, seule l'état physique change
- Lors d'une transformation, des substances disparaissent. Ce sont les
D'autres substances apparaissent. Ce sont les

Exercice n°2

la combustion complète de l'acétone (C_3H_6O) dans le dioxygène donne du dioxyde de carbone et de l'eau.

- 1- quels sont les réactifs de la réaction ?
- 2- quels sont les produits de la réaction ?
- 3- écrire l'équation de la réaction chimique

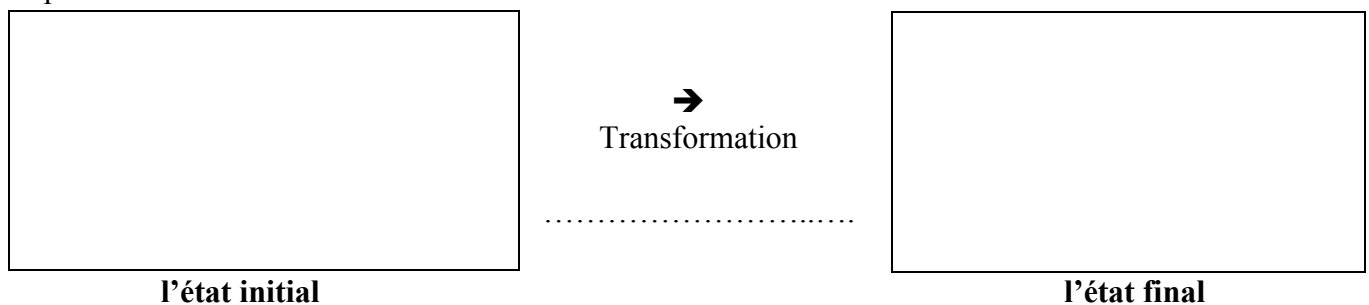
Exercice n°3

Parmi les transformations suivantes, distinguer celles qui sont physiques et celle qui sont chimique :
La solidification de l'eau, la combustion incomplète du butane, la vaporisation de l'eau, la combustion du carbone, la combustion complète.

Transformation physique	Transformation chimique
.....
.....
.....

Exercice n°4

Représenter l'état initial et final de la solidification de l'eau à l'aide de modèle moléculaire



Exercice n°5

Ecrire l'équation de la réaction chimique pour chaque les transformations chimique ci-dessous :

Réactif	produit	l'équation de la réaction chimique
Carbone(C), Dioxygène (O_2), Diazote (N_2)	Carbone(C), Dioxyde de carbone (O_2), Diazote (N_2)
Dihydrogène (H_2), dichlore (Cl_2)	dichlore (Cl_2), chlorure d'hydrogène (HCl)