

## 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 .....

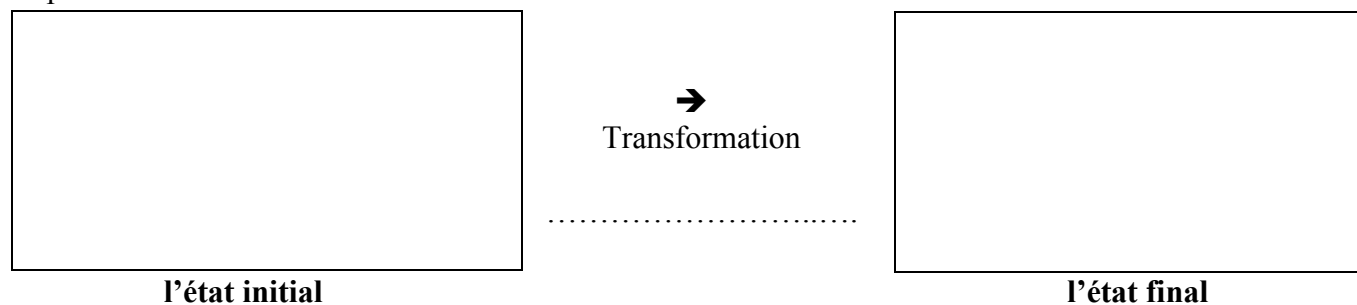
### Exercice n°3

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)	..... .....