

## I. Définitions qu'il faut connaître lorsqu'on parle des transformations chimiques

### 1. Placez les mots suivants face à leur définition :

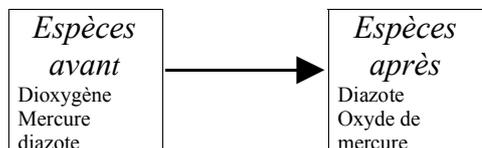
réaction chimique ; réactif ; produit ; système ; état initial ; état final ; équation ; transformation chimique

	Mélange d'espèces chimiques dont certaines peuvent réagir entre elles et se transformer.
	Système avant la transformation chimique.
	Système après la transformation chimique.
	Passage d'un système d'un état initial à un état final.
	Espèce chimique présente dans l'état initial et qui est transformée.
	Espèce chimique présente dans l'état final mais pas dans l'état initial.
	Opération qui permet à une ou plusieurs espèces chimiques (les réactifs) d'être transformées.
	Écriture symbolique de la réaction chimique, indiquant les formules des réactifs et des produits.

### 2. Vérifiez, en complétant le Q.C.M. suivant, si vous avez bien compris ces définitions ...

(plusieurs réponses sont parfois possibles)

① L'écriture ci-dessous correspond à une :



- réaction chimique
- équation chimique
- transformation chimique

② Le mercure et le dioxygène réagissent ensemble pour donner une nouvelle espèce : l'oxyde de mercure.

Ce phénomène est appelé une :

- réaction chimique
- équation chimique
- transformation chimique

③ L'écriture ci-dessous correspond à un :



- système
- état initial
- état final

④ L'écriture  $2 \text{Hg} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{HgO}$  est une :

- réaction chimique
- équation chimique
- transformation chimique
- écriture symbolique de la réaction chimique

⑤ La différence que l'on fait entre une transformation chimique et une réaction chimique :

- Dans une transformation chimique on ne considère que les espèces qui se sont transformées alors que dans une réaction chimique on considère toutes les espèces chimiques présentes.
- Dans une transformation chimique on considère toutes les espèces présentes alors que dans une réaction on ne regarde que les réactifs et les produits.
- Une transformation chimique considère seulement les espèces chimiques qui ne se transforment pas alors que la réaction considère les espèces qui se transforment.

## II. Transformations chimiques

**Au cours d'une transformation chimique, seuls les réactifs se transforment mais leurs éléments se conservent. Ils se combinent seulement différemment.**

Recopier les transformations chimiques ci-dessous et pour chacune d'elles :

- Entourer en rouge les réactifs et en vert les produits.
- Écrire l'équation de la réaction correspondante.
- Indiquer pour chacun des réactifs s'il a complètement disparu ou non.

