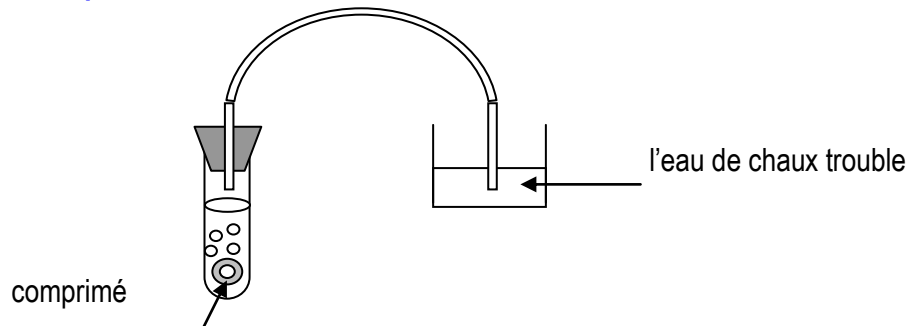


## I- Notion d'une réaction chimique :

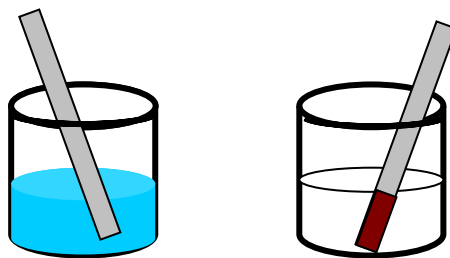
### 1°) Réaction d'un comprimé effervescent avec l'eau :



- Il y a dégagement d'un gaz qui trouble l'eau de chaux : c'est le dioxyde de carbone.
- Le comprimé effervescent réagit avec l'eau pour donner des nouveaux corps (dioxyde de carbone et une solution) : cette transformation s'appelle réaction chimique.
- On schématise cette réaction comme suit :  
$$\text{comprimé effervescent} + \text{eau} \longrightarrow \text{dioxyde de carbone} + \text{solution}$$

### 2°) Réaction du zinc avec une solution de sulfate de cuivre II :

- On plonge une lame de zinc dans une solution de sulfate de cuivre II.



- La lame de zinc se recouvre d'un dépôt rouge de cuivre solide.
- Donc le zinc réagit avec une solution de sulfate de cuivre pour donner deux nouveaux corps (cuivre solide et une solution) : c'est une réaction chimique schématisée par :  
$$\text{Solution de sulfate de cuivre} + \text{Zinc (sd)} \longrightarrow \text{Cuivre (sd)} + \text{solution}$$
- Le zinc et la solution de sulfate de cuivre sont les réactifs de la réaction.
- Le cuivre solide et la solution s'appellent produit de la réaction.

## II- Définition d'une réaction chimique :

### 1°) Définition :

Une réaction chimique est une transformation au cours de laquelle des corps disparaissent et des nouveaux corps apparaissent.

- les corps qui disparaissent sont les réactifs.
- les corps qui apparaissent sont les produits.

### 2°) Exemple :



- le butane et le dioxygène : réactifs.
- le dioxyde de carbone et l'eau : produit.