

## Chapitre 6 : Composés organiques et inorganiques

### ❖ Composés organiques :

Ce sont des composés contenant essentiellement du carbone. Ils peuvent contenir encore de l'hydrogène, de l'oxygène, de l'azote, du phosphore, des halogènes et parfois du soufre.

### ❖ Comment identifier un composé organique d'un composé inorganique

- 1- Un composé inorganique ne contient pas de carbone. Ex :  $\text{NO}_2$ ,  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{NH}_4\text{Cl}$ .....
- 2- Un composé organique contient du carbone. Ex :  $\text{C}_2\text{H}_4$ ,  $\text{CCl}_4$ ,  $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$ .....

### A l'exception :

- a) Du monoxyde et du dioxyde de carbone  $\text{CO}$  et  $\text{CO}_2$ .
- b) Des carbonates. Ex :  $\text{CaCO}_3$ .
- c) Des carbures. Ex :  $\text{CaC}_2$ .
- d) Des cyanures. Ex :  $\text{HCN}$ .

Qui contiennent du carbone mais sont des composés inorganiques ou minéraux.