








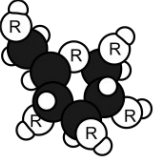
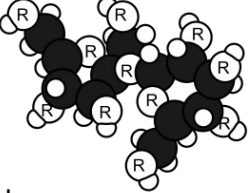
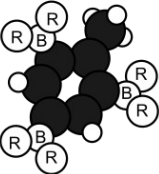


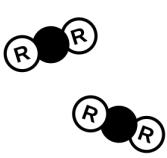
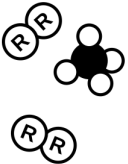

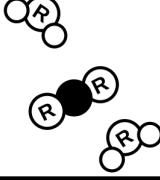
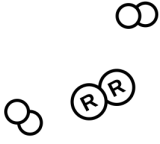
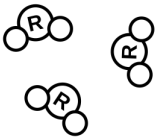



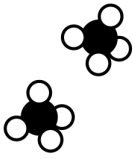

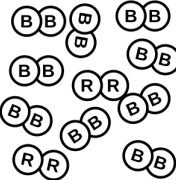
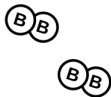

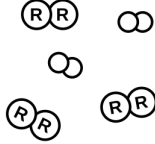
Nom :  
Classe :

**Remarque : Si plusieurs sortes d'atomes composent une molécule, on à l'habitude d'écrire en premier les atomes de carbone, ensuite les atomes d'azote, puis ceux d'hydrogène et enfin ceux d'oxygène. (Ainsi la formule est la même pour tous)**

- Déterminer la formule chimique de chaque molécule du document 1.
- Faire une recherche sur internet à partir de la formule chimique pour trouver le nom de chaque molécule du document 1.
- Compléter les cases vides du document 2 en suivant les 3 exemples.

① 	② 	③ 
Formule : ..... nom : .....	Formule : ..... nom : .....	Formule : ..... nom : .....
④ 	⑤ 	⑥ 
Formule : ..... nom : .....	Formule : ..... nom : .....	Formule : ..... nom : .....
⑦ 	⑧ 	⑨ 
Formule : ..... nom : .....	Formule : ..... nom : .....	Formule : ..... nom : .....
⑩ 	⑪ 	⑫ 
Formule : ..... nom : .....	Formule : ..... nom : .....	Formule : ..... nom : .....

Doc. 1

				
2 CO <sub>2</sub>	2 O <sub>2</sub> + CH <sub>4</sub>	HCl		4 N <sub>2</sub>
				
			H <sub>2</sub>	Cl <sub>2</sub> + H <sub>2</sub>
				
	2 CO			

Doc. 2