
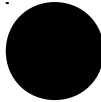
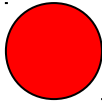

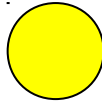
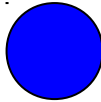
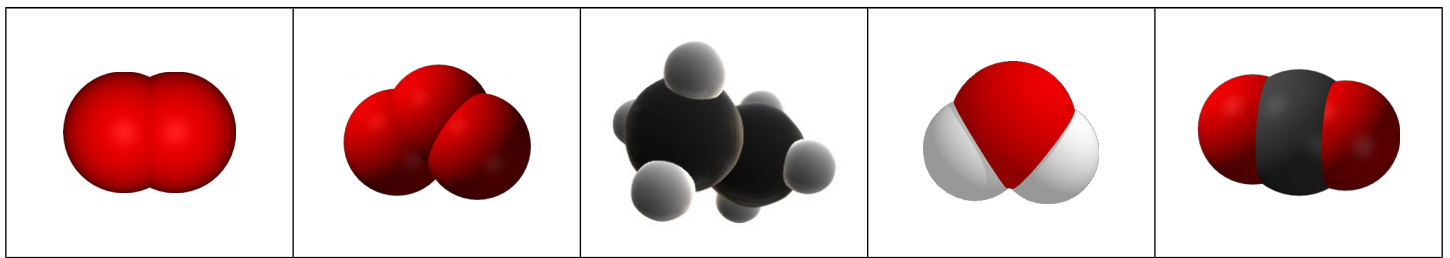


Nom :
Classe :

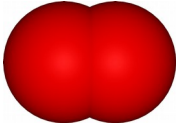
A Un modèle pour décrire les molécules

Atome	Hydrogène	Carbone	Oxygène	Chlore	Soufre	Azote
Symbole	H	C	O	Cl	S	N
Modèle						

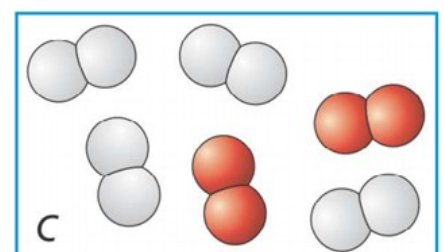
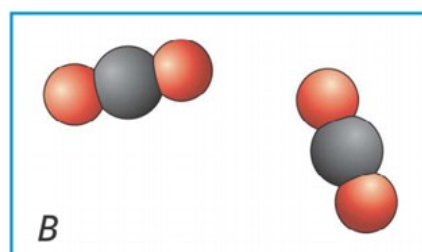
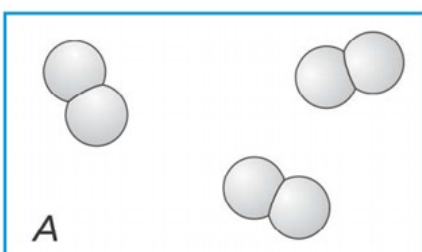
Le schéma ci-dessous représente une molécule de dioxygène, une molécule d'eau, une molécule de dioxyde de carbone, une molécule d'éthane, et une molécule d'ozone.



1. Compléter le tableau suivant, sachant que l'ozone n'est constitué que d'atomes d'oxygène.

Représentation					
Atomes constituant la molécule	3 atomes d'oxygène				
Formule	O ₃				
Nom de la molécule	ozone				

2. Pour chacune de boîtes ci-dessous, indiquer le type et le nombre de molécules contenues dans chaque boîte, et préciser s'il s'agit d'un corps pur, ou d'un mélange.



Boîte	Contenu (ex : 3 molécules de diazote et 1 molécule de méthane)	Corps pur ou mélange ?
A		
B		
C		

B Exercices

3. Compléter les cases vides, en vous aidant des 3 premiers exemples.

2 CO ₂	2 O ₂ + CH ₄	HCl		4 N ₂	
			H ₂		
	2 CO				
				Cl ₂ + H ₂	