

CORRECTION

Représentation des molécules

Les molécules sont des assemblages souvent très complexes de différents atomes.

Pour les représenter, on utilise un code couleur et on représente les atomes sous la forme de petites boules.

Il est aussi possible d'utiliser leur **formule brute**. On récapitule **les différents atomes utilisés**, rangé **dans l'ordre alphabétique de leur symbole** ainsi que **leur nombre respectif** en indice.

Exemple :

Une molécule de sucre (le saccharose) est composée de 22 atomes d'hydrogène, 11 atomes d'oxygène et 12 atomes de carbone.

Sa formule est donc $C_{12}H_{22}O_{11}$

Travail à faire :

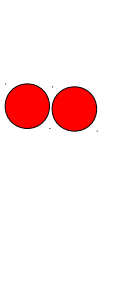
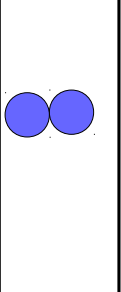
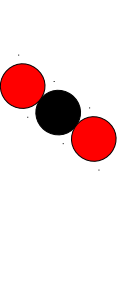
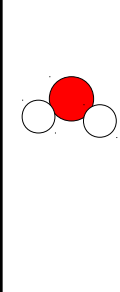
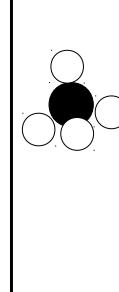
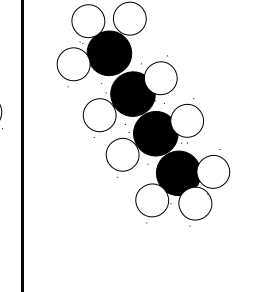
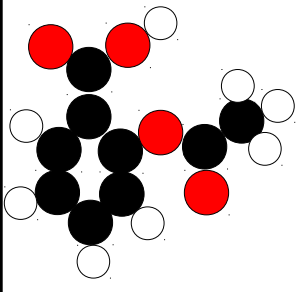
1- Colorier les atomes dans leur couleur correspondante

2- Indiquer dans le tableau le nombre de chaque type d'atome

3- En déduire la formule brute de chaque molécule

Légende :

Nom :	Symbole :	Couleur :
- Carbone	C	Noir
- Oxygène	O	Rouge
- Azote	N	Bleu
- Hydrogène	H	Blanc

Nom	Dioxygène	Diazote	Dioxyde de carbone	Eau	Méthane	Butane	Aspirine
Schéma							
Carbone	0	0	1	0	1	4	9
Oxygène	2	0	2	1	0	0	4
Hydrogène	0	0	0	2	4	10	8
Azote	0	2	0	0	0	0	0
Formule brute	O_2	N_2	CO_2	H_2O	CH_4	C_4H_{10}	$C_9H_8O_4$