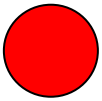
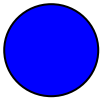
Activité 1: Quelle est donc la formule? Correction

1. Comment appelle-t-on les particules qui constituent une molécule ?

Ce sont des atomes

2. Compléter le tableau ci-dessous regroupant les éléments (atomes) les plus couramment rencontrés dans les espèces chimiques :

Elément	**Carbone**	**Hydrogène**	**Oxygène**	**Azote**
Position dans la classification périodique	**14° colonne 2° ligne**	**1° colonne 1° ligne**	**16 ° colonne 2° ligne**	**15 ° colonne 2° ligne**
Symbole	**C**	**H**	**O**	**N**
Représentation de l'atome				

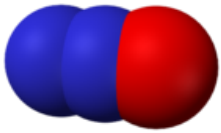
3. L'éthanol peut être utilisé comme antiseptique. La formule chimique de cette molécule est C_2H_6O. Donner sa composition atomique

La molécule d'éthanol est formée de 2 atomes de carbone, 6 atomes d'hydrogène et 1 atome d'oxygène.

4. Donner la composition de la molécule d'acide acétylsalicylique (anti-inflammatoire) sachant que sa formule est : $C_9H_8O_4$.

La molécule d'éthanol est formée de 9 atomes de carbone, 8 atomes d'hydrogène et 4 atome d'oxygène.

5. La molécule d'acide ascorbique que l'on trouve dans la vitamine C contient 8 atomes d'hydrogène, 6 atomes de carbone et 6 atomes d'oxygène. Donner sa formule chimique..



La formule de l'acide ascorbique est : $C_6H_8O_6$.

6 Voici la modélisation d'une molécule de protoxyde d'azote (gaz utilisé comme anestésiant en bloc opératoire). Donner sa formule chimique.

La molécule de protoxyde d'azote est formée de 2 atomes d'azote et 1 atome d'oxygène, sa formule est : N_2O.