

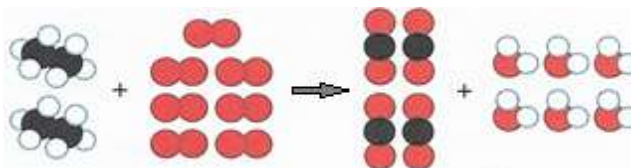
Exercice : Atomes, molécules et transformations chimiques

1) La molécule d'**acide citrique** contient huit atomes d'hydrogène, sept atomes d'oxygène et six atomes de carbone. Ecrire sa **formule chimique**.

2) Ci-contre est donné le modèle de la molécule de **glycine**. Donner sa **composition** (le nom et le nombre des atomes qui la constituent) et écrire sa **formule chimique**.



3) L'**éthane** est un gaz combustible ayant pour formule chimique : **C₂H₆**.
Sa combustion a été modélisée ci-dessous :



- Ecrire le **bilan** de cette combustion. Y indiquer quelles substances jouent le rôle de **réactifs** et de **produits**.
- Ecrire l'**équation de la réaction** de cette transformation chimique.

4) Ajouter (**si besoin**) devant les formules chimiques les **coefficients** permettant d'équilibrer les équations suivantes :

