

**Révisions de chimie**

dioxygène O<sub>2</sub> 20%  
 diazote N<sub>2</sub> 80%





1. Quels sont les noms, leurs formules chimiques et les proportions des deux principaux constituants de l'air







2. Quel est le test qui permet de caractériser de dioxyde de carbone ? *eau chaux*

3. Quel test permet de caractériser l'eau ? *sulfate de cuivre anhydre*

4. Quel test permet de caractériser le dioxygène ? *brûlette incandescente*

5. Compléter le tableau suivant :

Nom	hydrogène	azote	carbone	oxygène
Formule	H	N	C	O
Modèle atomique (avec couleurs!)				

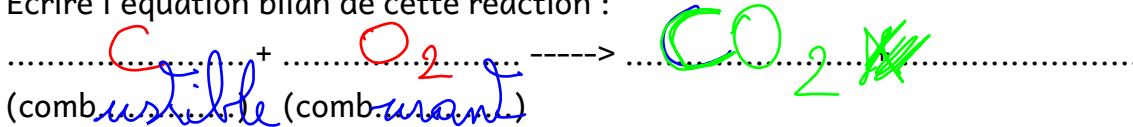
Nom	dihydrogène	diazote	méthane	eau	dioxygène	dioxyde de carbone
Formule	H <sub>2</sub>	N <sub>2</sub>	CH <sub>4</sub>	H <sub>2</sub> O	O <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub>
Modèle moléculaire (avec couleurs!)						

La formule du dioxyde de carbone signifie que *la molécule* est constituée de *2 atomes d'oxygène et 1 atome de carbone.*

6. Le carbone réagit avec le dioxygène pour former du dioxyde de carbone.

Souligner en rouge le(s) réactif(s) et en vert le(s) produit(s).

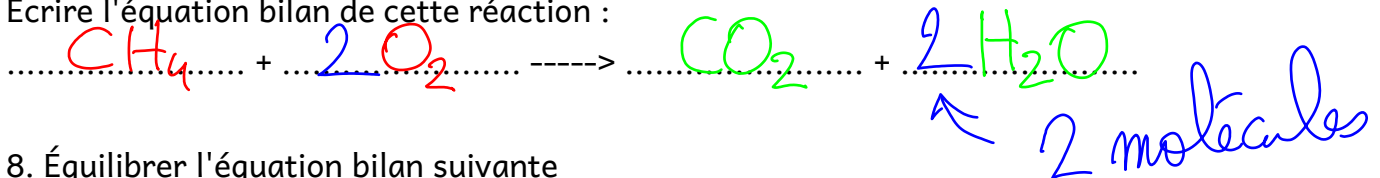
Écrire l'équation bilan de cette réaction :



7. La combustion du méthane dans le dioxygène est une réaction chimique qui s'accompagne de la formation d'eau et de dioxyde de carbone.

Souligner en rouge le(s) réactif(s) et en vert le(s) produit(s).

Écrire l'équation bilan de cette réaction :



8. Équilibrer l'équation bilan suivante

