

Vos exercices d'entraînement :

Exercice 0 :		
1) Quels sont les noms des atomes qui correspondent aux symboles suivants ? - H : ..... - C : ..... - O : ..... - N : ..... - Ca : ..... - Fe : ..... - Mg : .....	1) De quoi sont composés les molécules suivantes ? - CO <sub>2</sub> ..... ..... - H <sub>2</sub> O ..... ..... - O <sub>2</sub> ..... ..... - N <sub>2</sub> ..... .....	
Exercice 1 :		
1) Compléter le texte suivant avec : atomes, majuscule, boule, centaine, lettres, matière, minuscule, modèle, particules, symbole Toute la ..... (inerte et vivante) qui nous entoure est constituée de ..... microscopiques : des ..... Il existe une ..... de types d'atomes différents. A chaque atome correspond un ..... (composé d'une ou deux .....) ; certains d'entre eux sont représentés par une ..... colorée, leur ..... Remarque : Le symbole d'un atome est une lettre ..... suivie éventuellement d'une lettre ..... (ex : Fe pour l'atome de fer) Le symbole d'un ..... n'est pas toujours la première ..... de son nom (ex : N pour azote).		
Exercice 2 :		
1) Compléter le texte suivant avec : atomes, constitue, formule, modèle moléculaire, molécule, nombre. Une ..... est un assemblage d'..... A chaque molécule correspond une .....chimique qui nous renseigne sur le type et le ..... d'atomes qui la ..... Une molécule est représentée par son .....		
2) Compléter le texte suivant avec :alphabetique, consonnes, un, voyelles. Remarques : complète avec : alphabetique, consonnes, un, voyelles. -dans une formule chimique, on ne marque jamais le nombre ..... (on écrit H <sub>2</sub> O et pas H <sub>2</sub> O <sub>1</sub> ) Dans une formule chimique, on écrit en général les ..... avant les ..... et on respecte l'ordre ..... (ex : CH <sub>4</sub> et pas H <sub>4</sub> C, CO <sub>2</sub> et pas O <sub>2</sub> C).		
Exercice 4 : Les équations suivantes sont-elles équilibrées ? Justifier.		
C + O <sub>2</sub> → CO <sub>2</sub>	CH <sub>4</sub> + 2 O <sub>2</sub> → CO <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O	CH <sub>4</sub> + 2 O <sub>2</sub> → CO <sub>2</sub> + 2 H <sub>2</sub> O
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> O + 3 O <sub>2</sub> → 2 CO <sub>2</sub> + 3 H <sub>2</sub> O	2C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> + 10 O <sub>2</sub> → 8 CO <sub>2</sub> + 7 H <sub>2</sub> O	2 C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> + 7 O <sub>2</sub> → 4 CO <sub>2</sub> + 6 H <sub>2</sub> O
Exercice 3 : La combustion du carbone		
Pour brûler complètement 6 g de carbone, il faut 8 g de dioxygène. 1°) Quelle masse de dioxyde de carbone va-t-on obtenir ? 2°) On fait maintenant brûler 4 g de carbone dans un flacon contenant 20g de dioxygène. Tout le dioxygène va-t-il être utilisé ? Si non, combien en restera-t-il ? Quelle masse de dioxyde de carbone va-t-on obtenir ? 3°) Quelle masse de dioxygène faut-il pour brûler complètement 9 g de carbone ? Quelle masse de dioxyde de carbone va-t-on obtenir ?		