

Bonjour, j'espère que vous allez bien.

Consignes :

- Les pages blanches sont à copier sur ton cahier (sauf les écritures grises)
- Les pages noires sont à copier sur la feuille de couleur
- Les pages bleues sont juste à lire
- N'hésitez pas à me poser des questions par message ou moodle

Objectif de la semaine :

- Réviser et comprendre ce chapitre (nous passerons à un autre chapitre la semaine prochaine)

Bon travail !

Réviser ce chapitre ainsi que le précédent

Chapitre 5 : Atome ou molécule?

Pour réussir l'évaluation, je suis capable de...

Auto-évaluation

Utiliser un vocabulaire adapté: particule, atome, molécule

Différencier particule, atome, molécule

Définir une molécule

Différencier un atome d'une molécule d'après sa formule chimique

Donner les symboles et les représentations des atomes de carbone, d'hydrogène, d'azote, d'oxygène

Écrire les formules chimiques et les représentations des molécules de dioxygène, diazote, dioxyde de carbone et eau.

Citer les renseignements que nous apporte la formule chimique d'une molécule

Coder et décoder les formules chimiques

Coder et décoder les représentations des molécules

Exercice : (à copier sur le cahier et à faire)

Voici une équation de réaction, complète le tableau ci-dessous :

	$C_4H_8 + 6 O_2 \longrightarrow$	$4CO_2 + 4H_2O$
Nombres d'atomes de carbone		
Nombre d'atomes d'hydrogène		
Nombre d'atomes d'oxygène		

- 1) Identifie le(s) réactifs :
- 2) Identifie le(s) produits :
- 3) Déduis-en si l'équation de réaction est correcte en justifiant.

.....

.....

.....



- La correction de l'exercice est sur la page suivante mais le but est que vous essayez de faire l'exercice !
- Vous pouvez m'envoyer votre travail (**sans avoir regarder la correction**) (photo,word...) sur Moodle dans le dossier ***physique chimie 4ème*** => ***Semaine du 30 mars au 4 avril*** => ***Depose ton travail ici*** afin que je puisse le corriger.
- Ce n'est pas obligatoire de me rendre le travail (ce n'est pas noté, cela ne vous rapportera pas de point bonus). Si vous me le rendez n'oubliez pas de mettre votre nom et prénom !

Correction exercice (à copier)

Voici une équation de réaction, complète le tableau ci-dessous :

	$1\text{C}_4\text{H}_8$	+	6O_2	→	$4\text{C}_1\text{O}_2$	+	$4\text{H}_2\text{O}_1$
Nombre d'atomes de carbone			$1 \times 4 = 4$				$4 \times 1 = 4$
Nombre d'atomes d'hydrogène			$1 \times 8 = 8$				$4 \times 2 = 8$
Nombre d'atomes d'oxygène			$6 \times 2 = 12$				$4 \times 2 + 4 \times 1 = 12$

1) Identifie le(s) réactifs : C_4H_8 et 6O_2

Rappel : Lors d'une réaction chimique les réactifs sont consommés, ils sont à gauche dans l'équation chimique.

2) Identifie le(s) produits : $4\text{C}_1\text{O}_2$ et $4\text{H}_2\text{O}_1$

Rappel : Lors d'une réaction chimique les produits sont créés, ils sont à droite dans l'équation chimique.

3) Déduis-en si l'équation de réaction est correcte en justifiant.

L'équation est correcte s'il y a conservation des « atomes » avant et après la réaction chimique.

Dans notre cas il y a autant de carbone (4), d'hydrogène (8) et d'oxygène (12) avant et après réaction, l'équation de réaction est donc correcte.

Exercice à faire en ligne

- Vous avez jusqu'au **samedi 4 avril** pour le faire
- Ce n'est pas noté mais c'est **obligatoire. Je verrai en ligne si vous ne le faites pas !**
- Aller sur le lien suivant : **<https://edu.tactileo.fr/GO>**
- Dans *Code d'accès* mettre : **LWS4**
- Dans *Pseudo* mettre : **ton prénom et ta classe (éventuellement la première lettre de ton nom)**