



Chap C4: Les atomes et la transformation chimique

Connaissances scientifiques	Savoir- faire théoriques	Savoir- faire expérimentaux
<p>I- Une combustion correspond à un _____ d'atomes : c'est une transformation chimique</p> <p>II- Les atomes sont représentés par des _____ : C, H, O... Les molécules sont représentées par des _____ : dioxygène : ____, eau : ____, dioxyde de carbone : _____, méthane : _____</p> <p>III- Pour représenter une transformation chimique, on utilise une écriture symbolique : l'_____, qui précise le sens de la transformation. Une équation de réaction doit être ajustée (équilibrée) : les atomes présents dans les _____ doivent être de même nature et en même _____ que dans les _____. Pour cela, on indique les _____ nécessaires devant les formules des réactifs et des produits</p> <p>IV- La masse totale est _____ au cours d'une transformation chimique</p>	<p>I- décrire une combustion avec le modèle des atomes</p> <p>II- Écrire ou décoder des formules chimiques (O_2, H_2O, CO_2, C_4H_{10}, CH_4)</p> <p>III- Écrire ou décoder des équations de réaction</p>	<p>IV- Montrer la conservation de la masse lors d'une transformation chimique</p>

Je sais définir

- **Atome** (un) : Plusieurs atomes, semblables ou non, liés entre eux forment une molécule
- **Équation de réaction** (une) : écriture symbolique qui traduit la réorganisation des atomes des réactifs pour former les produits
- **Formule chimique** (une) : écriture symbolique qui précise la nature et le nombre d'atomes présents dans une molécule.
- **Symbole** (d'un atome) (un) : Un atome est représenté par une lettre, parfois deux (la première est en majuscule et la deuxième en minuscule)
- **Transformation chimique** (une) : Transformation au cours de laquelle des corps sont consommés (les réactifs) et d'autres sont formés (les produits)

➤ **Mon plan de travail** (à suivre pour gérer l'**EC**), le **CREA**, l'espace virtuel (EV) du blog)

<i>Titres (à surligner au fur et à mesure)</i>	 Activités du CREA	Mots du « Je sais définir »	<i>Exercices et autoévaluation (Entourer le niveau atteint)</i>
I- Atomes et transformation chimique	(EV) <i>Activité 1</i>		<ul style="list-style-type: none"> ○ 5p97 (sauf d) 😊 😐 😞 ○ 7p98 😊 😐 😞 ○ ○
II- La formule des molécules	(EV) <i>Activité 2</i>		<ul style="list-style-type: none"> ○ 8p98 (9p98) 😊 😐 😞 ○ 12p98 😊 😐 😞 ○ doc p93 😊 😐 😞 ○ 20 p99 (en anglais)
III- L'équation de réaction	<i>Activité 3</i> 		<ul style="list-style-type: none"> ○ (EV) 😊 😐 😞 ○ 18p99 😊 😐 😞
IV-La conservation de la masse	<i>Activité 4</i>		<ul style="list-style-type: none"> ○ 2p97 😊 😐 😞 ○ 19p99 😊 😐 😞
Avant l'évaluation... <i>(Cocher lorsque c'est fait)</i>	○ Compléter et surligner les grands titres		
	○ Mettre au propre les schémas		
	○ Compléter le tableau des savoirs		
	○ Demander des explications pour les exercices 😞 ou 😊		
	○ Réviser (carte mentale, réécrire les définitions, refaire les exercices, revoir les vidéos de l'(EV)....)		

Je révise: