

Activité 1 : associer symbole et éléments _ Complétez le tableau suivant.

Elément	Symbole	Modèle	Exemple
♥	C		
♥ Azote			
♥	O		
♥ Hydrogène			
	S		
Chlore			
	He		

Activité 2 : distinguer atomes et molécules _ Regardez toutes vos cartes « molécules ». Quelle est la différence entre atome et molécule ? Proposez une définition.

.....

.....

Activité 3 : interpréter une formule en termes atomiques _ Complétez le tableau suivant. Rédigez une synthèse sur la façon d'écrire une formule chimique.

Nom	Formule	Modèle	Exemple
♥	CO ₂		
♥ Eau			
♥	O ₂		
♥ Méthane			
	H ₂ O ₂		
Ammoniac			
	H ₂ S		
Dihydrogène			

.....

.....

.....

Activité 4 : interpréter une transformation chimique comme une redistribution d'atomes

Qu'appelle-t-on réactifs et produits ?

.....

.....

.....

A l'aide des cartes éléments, construire puis écrire l'équation bilan de la combustion du carbone dans le dioxygène.

.....

.....

Que pouvez-vous dire de la masse totale des réactifs et de celle des produits ? (Voir avant vidéo réaction chimique entre la craie et l'acide chlorhydrique).

.....

Comment interprétez-vous la phrase d'Antoine Laurent de Lavoisier : « Rien ne se perd, rien ne se crée, tout se transforme » ?

.....

.....

A l'aide des cartes éléments, construire puis écrire l'équation bilan de la combustion du méthane dans le dioxygène.

.....

.....

.....