

Partie du programme: Décrire et expliquer les transformations chimiques



Nom :

Prénom :

Classe :

EXERCICES PORTANT SUR LE COURS : DES ATOMES AUX MOLECULES

Exercice : Compléter les cases vides du tableau suivant (La première ligne est déjà complétée. Il s'agit d'un exemple pour te montrer comment compléter le tableau)

nom de la molécule +description courte	Formule chimique	Composition de la molécule (nom et nombre des atomes présents)	Utiliser la mallette ou l'application  pour obtenir le modèle moléculaire puis le dessiner en respectant le code couleur des atomes composant la molécule
<i>Exemple :</i> dihydrogène gaz très léger	<i>Réponse (ne rien écrire) :</i> H ₂	<i>Réponse (ne rien écrire) :</i> 2 atomes d'hydrogène	<i>Réponse (ne rien dessiner) :</i> 
dioxygène gaz présent dans l'air			
..... gaz présent dans l'air		2 atomes d'azote	
Chlorure d'hydrogène gaz irritant	HCl		
..... à l'état liquide indispensable à la vie	H ₂ O		
..... responsable du réchauffement climatique		Un atome de carbone Deux atomes d'oxygène	
Méthane gaz inflammable	CH ₄		
éthane gaz inflammable	C ₂ H ₆		
Propane gaz inflammable		Trois atomes de carbone Huit atomes d'hydrogène	
Butane gaz inflammable		Quatre atomes de carbone Dix atomes d'hydrogène	