

Partie du programme: Décrire et expliquer les transformations chimiques

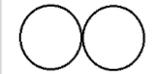
Nom :

Prénom :

Classe :

EXERCICE PORTANT SUR LE COURS : DES ATOMES AUX MOLECULES

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	
monoxyde de carbone gaz incolore, inodore et mortel			
Méthane gaz inflammable	CH ₄		
éthane gaz inflammable	C ₂ H ₆		