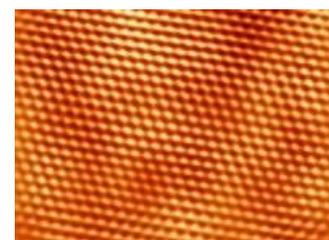




### Activité 2 : comment représenter les molécules ?

1. Voici ci-contre des atomes d'or visualisés par un microscope à effet tunnel qui est un des microscopes les plus performants à l'heure actuelle.



Comment représenteriez-vous simplement un atome ?

2. Recopier et compléter la colonne « Symbole de l'atome » à l'aide de la classification périodique qui se trouve dans la salle de classe. Nous compléterons la colonne « Modèle » ensemble.

Nom de l'atome	Symbole de l'atome	Modèle	Couleur	Nom de l'atome	Symbole de l'atome	Modèle	Couleur
Hydrogène			Blanche	Azote			Bleue
Oxygène			Rouge	Chlore			Verte
Carbone			Noire	Soufre			Jaune

3. Les atomes s'assemblent entre eux pour former les molécules d'un corps pur.

Dans certains cas, le nom du corps pur nous informe sur la composition en atome de la molécule. Recopier le tableau ci-dessous et compléter les colonnes Formule et Composition de l'atome.

Nom de la molécule	Formule	Composition en atomes	Modèle moléculaire
Dihydrogène	H <sub>2</sub>	2 atomes d'hydrogène	
Dioxygène			
Diazote			

## Chapitre 1 : l'air qui nous entoure

Dichlore			
Dioxyde de carbone			
Dioxyde de soufre			

4. Construire les molécules à l'aide des modèles moléculaires et compléter la dernière colonne du tableau.
5. Dans d'autres cas, le nom du corps pur ne nous informe pas sur la composition en atome de la molécule. Recopier et compléter le tableau ci-dessous:

Nom de la molécule	Formule	Composition	Modèle moléculaire
Eau	H <sub>2</sub> O		
Méthane		Cette molécule est composée d'un atome de carbone et de 4 atomes d'hydrogène.	

6. Que sont ces particules appelées « molécules » ? A l'aide de ce que nous venons de voir, compléter les phrases suivantes pour répondre à la question.

**Une molécule est constituée d'.....**

**Chaque molécule possède une ..... qui contient la nature de chaque atome et le ..... de chacun d'eux indiqué en indice.**