



### Les atomes

Les molécules sont en fait constituées de particules microscopiques appelées atomes. De nos jours on connaît plus d'une centaine d'atomes différents qui sont répertoriés à l'aide de symboles dans un tableau appelé la **classification périodique** (voir page suivante).

1. A l'aide de la classification périodique des éléments, complète le tableau suivant.

Nom	Symbole	Nom	Symbole	Nom	Symbole
	O	Soufre			C
	H		Fe	Chlore	
Hélium			N		Ca

2. Que remarque-t-on par rapport aux symboles des éléments dans la partie droite du tableau ?

### Les molécules

Les molécules sont composées d'atomes liés entre eux. La formule des molécules donne la nature des atomes avec leur symbole et leurs nombres avec le **chiffre en indice** (en petit en bas) **après** le symbole de l'atome – aucun chiffre signifie qu'il n'y a qu'UN seul atome.

3. En suivant l'exemple de la première ligne, complètes le tableau suivant.

Nom	Formule	Composition
Méthane	CH <sub>4</sub>	1 atome de carbone 4 atomes d'hydrogène
Dioxyde de carbone	CO <sub>2</sub>	
Monoxyde de carbone	CO	
Eau		2 atomes d'hydrogène 1 atome d'oxygène
Ammoniac	NH <sub>3</sub>	
Propane		3 atomes de carbones 8 atomes d'hydrogène
Ethanol (alcool)	C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> O	

### Jeu de dominos

On peut modéliser les atomes par des sphères de couleurs différentes, et les molécules par des assemblages de sphères.

Le tableau ci-dessous donne les couleurs standardisées (toujours les mêmes) de différents atomes.

Atome	Hydrogène	Carbone	Oxygène	Chlore	Azote
Couleur	Blanc	Noir	Rouge	Vert	Bleu

Chaque équipe a un jeu de dominos. Le jeu consiste à remettre les dominos dans l'ordre. A vous de jouer !

