

A CONNAITRE

Le tableau ci-après référence les entités courantes pour lesquelles il faut connaître :
le nom, la formule brute, le schéma de Lewis et la géométrie spatiale.

Nom de l'entité	Formule brute	Schéma de Lewis	Géométrie
Dihydrogène	H_2	$H - H$	Linéaire
Dioxygène	O_2	$ \overline{O} = \overline{O} $	Linéaire
Diazote	N_2	$ N \equiv N $	Linéaire
Eau	H_2O	$H - \overline{\underset{\cdot\cdot}{O}} - H$	Coudée
Dioxyde de carbone	CO_2	$\overline{\underset{\cdot\cdot}{O}} = C = \overline{\underset{\cdot\cdot}{O}}$	Linéaire
Ammoniac	NH_3	$\begin{array}{c} H - \overline{\underset{\cdot\cdot}{N}} - H \\ \\ H \end{array}$	Pyramidale à base triangulaire
Méthane	CH_4	$\begin{array}{c} H \\ \\ H - C - H \\ \\ H \end{array}$	Tétraédrique
Chlorure d'hydrogène	HCl	$H - \overline{\underset{\cdot\cdot}{Cl}} $	Linéaire

Nom de l'entité	Formule brute	Schéma de Lewis	Géométrie
Ion hydrogène	H^+	H^{\oplus}	
Ion oxonium	H_3O^+	$\begin{array}{c} \oplus \\ \text{H} - \text{O} - \text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$	Pyramidale à base triangulaire
Ion sodium	Na^+	Na^{\oplus}	
Ion ammonium	NH_4^+	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H} - \text{N}^{\oplus} - \text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$	Tétraédrique
Ion chlorure	Cl^-	$\overline{\overline{Cl}}^{\ominus}$	
Ion hydroxyde	HO^-	$\text{H} - \overline{\overline{O}}^{\ominus}$	Linéaire
Ion oxygène	O^{2-}	$\overline{\overline{O}}^{2\ominus}$	