

Formule brute	Schéma de Lewis		
		Dihydrogène H <sub>2</sub>	H - H
		H •	
O : 6 <sup>e</sup> colonne Dioxygène O <sub>2</sub>	<O = O>	Eau H <sub>2</sub> O	H - <u>O</u> - H
<u>O</u> •		H • <u>O</u> •	
N : 5 <sup>e</sup> colonne Diazote N <sub>2</sub>	N ≡ N	Ammoniac NH <sub>3</sub>	H - <u>N</u> - H
<u>N</u> •		N • • H	 H
C : 4 <sup>e</sup> colonne O : 6 <sup>e</sup> colonne Dioxyde de carbone CO <sub>2</sub>	<O = C = O>	Cl : 7 <sup>e</sup> colonne Acide chlorhydrique HCl	H - <u>Cl</u>
<u>O</u> • • C •		H • • <u>Cl</u>	
		Na : 1 <sup>ère</sup> colonne Ion sodium Na <sup>+</sup>	
Méthane CH <sub>4</sub>	$\begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{H} - \text{C} - \text{H} \\   \\ \text{H} \end{array}$	• Na	$\boxed{\text{Na}^+}$ ← on enlève 1 e <sup>-</sup> à l'atome Na dernière sous-couche vide
Ion hydrogène H <sup>+</sup>	$\boxed{\text{H}^+}$ ← la dernière couche vide	Ion ammonium NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	$\begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{H} - \text{N}^+ - \text{H} \\   \\ \text{H} \end{array}$
		N • • H	
Ion hydronium H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>	$\begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{H} - \text{O}^+ - \text{H} \\   \\ \text{H} \end{array}$	Ion hydroxyde HO <sup>-</sup>	H - <u>O</u> <sup>⊖</sup>
H • • <u>O</u>		H • • <u>O</u>	
Cl : 7 <sup>e</sup> colonne Ion chlorure Cl <sup>-</sup>	<u>Cl</u> <sup>⊖</sup>	Ion oxyde O <sup>2-</sup>	<u>O</u> <sup>2⊖</sup>
<u>Cl</u> •		<u>O</u> •	