

<p style="text-align: center;"><b>ALUMINIUM</b> <b>Al</b></p> <p>Poids atomique : 27,4</p> <p>Métal blanc. S'oxyde à l'air. Réagit avec le dichlore</p> <p>Principaux composés : AlCl<sub>3</sub> – Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub></p>	<p style="text-align: center;"><b>BERYLLIUM</b> <b>Be</b></p> <p>Poids atomique : 9,4</p> <p>Métal blanc, brillant peu dense S'oxyde à l'air avec un phénomène lumineux intense</p> <p>Principaux composés : BeCl<sub>2</sub> - BeO</p>	<p style="text-align: center;"><b>BORE</b> <b>B</b></p> <p>Poids atomique : 11</p> <p>Solide léger et très dur. Réagit avec le dichlore. S'oxyde à l'air à température élevée.</p> <p>Principaux composés : B<sub>2</sub>O<sub>3</sub> - BCl<sub>3</sub></p>	<p style="text-align: center;"><b>CARBONE</b> <b>C</b></p> <p>Poids atomique : 12</p> <p>Peut se trouver sous différentes formes. Se combine à chaud avec Si</p> <p>Principaux composés : CH<sub>4</sub> – CO<sub>2</sub></p>
<p style="text-align: center;"><b>CHLORE</b> <b>Cl</b></p> <p>Poids atomique : 35,5</p> <p>Gaz verdâtre, peu soluble dans l'eau. Réagit violemment avec le dihydrogène Réagit avec les métaux</p> <p>Principaux composés : HCl et NaCl</p>	<p style="text-align: center;"><b>HYDROGENE</b> <b>H</b></p> <p>Poids atomique : 1</p> <p>Très peu soluble dans l'eau Réagit avec le dichlore, le diazote, le carbone.</p> <p>Principaux composés : H<sub>2</sub>O et HCl</p>	<p style="text-align: center;"><b>LITHIUM</b> <b>Li</b></p> <p>Poids atomique : 7</p> <p>Métal blanc argenté et mou. Réagit avec l'eau et le dichlore S'oxyde à l'air.</p> <p>Principaux composés : LiCl et Li<sub>2</sub>O</p>	<p style="text-align: center;"><b>FLUOR</b> <b>F</b></p> <p>Poids atomique : 19</p> <p>Le difluor est un gaz jaune. Réagit avec le dihydrogène Réagit avec la plupart des métaux</p> <p>Principaux composés : NaF et HF</p>
<p style="text-align: center;"><b>MAGNESIUM</b> <b>Mg</b></p> <p>Poids atomique : 24</p> <p>Métal blanc, argenté mou. Brûle dans le dioxygène avec un vif éclat.</p> <p>Principaux composés : MgO et MgCl<sub>2</sub></p>	<p style="text-align: center;"><b>OXYGENE</b> <b>O</b></p> <p>Poids atomique : 16</p> <p>Gaz incolore et inodore Peu soluble dans l'eau Se combine avec la plupart des corps</p> <p>Principaux composés : H<sub>2</sub>O et MgO</p>	<p style="text-align: center;"><b>SOUFRE</b> <b>S</b></p> <p>Poids atomique : 32</p> <p>Solide jaune isolant Réagit avec le dioxygène, avec le dichlore, le dibrome, le difluor. Réagit avec les métaux</p> <p>Principaux composés : H<sub>2</sub>S et MgS</p>	<p style="text-align: center;"><b>SILICIUM</b> <b>Si</b></p> <p>Poids atomique : 28</p> <p>Solide bleu acier Se combine à chaud avec le carbone</p> <p>Principaux composés : SiH<sub>4</sub> et SiO<sub>2</sub></p>
<p style="text-align: center;"><b>PHOSPHORE</b> <b>P</b></p> <p>Poids atomique : 31</p> <p>Solide blanc qui luit à l'obscurité Réagit avec le dioxygène Réagit avec tous les métaux</p> <p>Principaux composés : PH<sub>3</sub> et PCl<sub>3</sub></p>	<p style="text-align: center;"><b>SODIUM</b> <b>Na</b></p> <p>Poids atomique : 23</p> <p>Métal blanc argenté. S'oxyde à l'air. Réagit violemment avec l'eau. Réagit avec le dichlore.</p> <p>Principaux composés : NaCl, Na<sub>2</sub>O et NaH</p>	<p style="text-align: center;"><b>AZOTE</b> <b>N</b></p> <p>Poids atomique : 14</p> <p>Gaz incolore et inodore Peu soluble dans l'eau Se combine à haute température avec le dioxygène, les métaux et le dihydrogène</p> <p>Principaux composés : NH<sub>3</sub></p>	