

<p>Nom: <b>ALUMINIUM</b></p> <p>Symbole chimique: <b>Al</b></p> <p>Masse atomique: (référence: H = 1) <b>27,0</b></p> <p>Formule chimique du corps simple: <b>Al</b></p> <p>Propriétés physiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* Métal blanc</li> <li>* Bon conducteur de la chaleur et de l'électricité</li> </ul> <p>Propriétés chimiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* S'oxyde à l'air</li> <li>* Réagit avec le dichlore</li> </ul> <p>Formules chimiques de quelques corps composés contenant cet élément:</p> <p><b>AlCl<sub>3</sub> Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> AlH<sub>3</sub></b></p>	<p>Nom: <b>ARSENIC</b></p> <p>Symbole chimique: <b>As</b></p> <p>Masse atomique: (référence: H = 1) <b>74,9</b></p> <p>Formule chimique du corps simple: <b>As</b></p> <p>Propriétés physiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* Solide gris à l'éclat métallique, tendre et cassant</li> </ul> <p>Propriétés chimiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* Réagit avec le dichlore</li> <li>* Tous ses composés sont des poisons violents</li> </ul> <p>Formules chimiques de quelques corps composés contenant cet élément:</p> <p><b>AsH<sub>3</sub> As<sub>2</sub>O<sub>5</sub> AsCl<sub>3</sub></b></p>	<p>Nom: <b>BORE</b></p> <p>Symbole chimique: <b>B</b></p> <p>Masse atomique: (référence: H = 1) <b>10,8</b></p> <p>Formule chimique du corps simple: <b>B</b></p> <p>Propriétés physiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* Solide noir, léger et très dur</li> <li>* Mauvais conducteur de la chaleur</li> <li>* Semi-conducteur électrique</li> </ul> <p>Propriétés chimiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* Brûle dans l'air à température élevée</li> <li>* A chaud et finement divisé, réagit avec le dichlore</li> </ul> <p>Formules chimiques de quelques corps composés contenant cet élément:</p> <p><b>BCl<sub>3</sub> B<sub>2</sub>O<sub>3</sub> B<sub>2</sub>H<sub>6</sub></b></p>	<p>Nom: <b>BERYLLIUM</b></p> <p>Symbole chimique: <b>Be</b></p> <p>Masse atomique: (référence: H = 1) <b>9,0</b></p> <p>Formule chimique du corps simple: <b>Be</b></p> <p>Propriétés physiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* Métal blanc brillant</li> <li>* Peu dense</li> </ul> <p>Propriétés chimiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* Brûle dans l'air avec un phénomène lumineux intense</li> </ul> <p>Formules chimiques de quelques corps composés contenant cet élément:</p> <p><b>BeO BeCl<sub>2</sub></b></p>	<p>Nom: <b>BROME</b></p> <p>Symbole chimique: <b>Br</b></p> <p>Masse atomique: (référence: H = 1) <b>79,9</b></p> <p>Formule chimique du corps simple: <b>Br<sub>2</sub></b></p> <p>Propriétés physiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* Liquide volatil de couleur rouge sombre</li> </ul> <p>Propriétés chimiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* Réagit avec le dihydrogène</li> <li>* Réagit vivement avec les métaux Na, Ca, Al...</li> </ul> <p>Formules chimiques de quelques corps composés contenant cet élément:</p> <p><b>NaBr HBr</b></p>
<p>Nom: <b>CARBONE</b></p> <p>Symbole chimique: <b>C</b></p> <p>Masse atomique: (référence: H = 1) <b>12,0</b></p> <p>Formule chimique du corps simple: <b>C</b></p> <p>Propriétés physiques du corps simple:</p> <p>Plusieurs variétés:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* Le graphite = solide noir friable</li> <li>* Le diamant = solide transparent incolore très dur</li> </ul> <p>Propriétés chimiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* Brûle dans l'air pour donner monoxyde de carbone et / ou dioxyde de carbone</li> </ul> <p>Formules chimiques de quelques corps composés contenant cet élément:</p> <p><b>CO<sub>2</sub> CH<sub>4</sub> CCl<sub>4</sub></b></p>	<p>Nom: <b>CALCIUM</b></p> <p>Symbole chimique: <b>Ca</b></p> <p>Masse atomique: (référence: H = 1) <b>40,1</b></p> <p>Formule chimique du corps simple: <b>Ca</b></p> <p>Propriétés physiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* Métal blanc brillant</li> <li>* Peu dense</li> </ul> <p>Propriétés chimiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* A chaud, s'enflamme dans le dioxygène</li> <li>* Réagit avec le dichlore</li> </ul> <p>Formules chimiques de quelques corps composés contenant cet élément:</p> <p><b>CaO CaCl<sub>2</sub></b></p>	<p>Nom: <b>CHLORE</b></p> <p>Symbole chimique: <b>Cl</b></p> <p>Masse atomique: (référence: H = 1) <b>35,5</b></p> <p>Formule chimique du corps simple: <b>Cl<sub>2</sub></b></p> <p>Propriétés physiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* Gaz verdâtre, peu soluble dans l'eau</li> </ul> <p>Propriétés chimiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* Réagit violemment avec le dihydrogène</li> <li>* Réagit vivement avec les métaux Na, Ca, Al...</li> </ul> <p>Formules chimiques de quelques corps composés contenant cet élément:</p> <p><b>NaCl HCl</b></p>	<p>Nom: <b>FLUOR</b></p> <p>Symbole chimique: <b>F</b></p> <p>Masse atomique: (référence: H = 1) <b>19,0</b></p> <p>Formule chimique du corps simple: <b>F<sub>2</sub></b></p> <p>Propriétés physiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* Gaz jaune moins dense que l'air</li> </ul> <p>Propriétés chimiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* Réagit avec le dihydrogène</li> <li>* Réagit avec tous les métaux sauf l'or et le platine</li> </ul> <p>Formules chimiques de quelques corps composés contenant cet élément:</p> <p><b>NaF HF</b></p>	<p>Nom: <b>HYDROGENE</b></p> <p>Symbole chimique: <b>H</b></p> <p>Masse atomique: (référence: H = 1) <b>1,0</b></p> <p>Formule chimique du corps simple: <b>H<sub>2</sub></b></p> <p>Propriétés physiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* Le plus léger des gaz, incolore et inodore</li> </ul> <p>Propriétés chimiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* Peut réagir de façon explosive avec le dioxygène</li> <li>* Réagit avec le dichlore, le soufre, le carbone, le diazote...</li> </ul> <p>Formules chimiques de quelques corps composés contenant cet élément:</p> <p><b>HCl H<sub>2</sub>O</b></p>

<p>Nom: <b>POTASSIUM</b></p> <p>Symbole chimique: <b>K</b></p> <p>Masse atomique: (référence: H = 1) <b>39,1</b></p> <p>Formule chimique du corps simple: <b>K</b></p> <p>Propriétés physiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* Métal argenté mou comme la cire à température ambiante</li> <li>* Peu dense</li> </ul> <p>Propriétés chimiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* S'oxyde rapidement à l'air à température ambiante</li> <li>* Réagit violemment avec l'eau</li> <li>* Réagit avec le dichlore</li> </ul> <p>Formules chimiques de quelques corps composés contenant cet élément:</p> <p><b>KCl K<sub>2</sub>O</b></p>	<p>Nom: <b>LITHIUM</b></p> <p>Symbole chimique: <b>Li</b></p> <p>Masse atomique: (référence: H = 1) <b>6,9</b></p> <p>Formule chimique du corps simple: <b>Li</b></p> <p>Propriétés physiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* Métal blanc argenté mou comme le beurre à température ambiante</li> <li>* Peu dense</li> </ul> <p>Propriétés chimiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* Réagit violemment avec l'eau</li> <li>* Réagit avec le dichlore</li> </ul> <p>Formules chimiques de quelques corps composés contenant cet élément:</p> <p><b>LiCl Li<sub>2</sub>O</b></p>	<p>Nom: <b>MAGNESIUM</b></p> <p>Symbole chimique: <b>Mg</b></p> <p>Masse atomique: (référence: H = 1) <b>24,3</b></p> <p>Formule chimique du corps simple: <b>Mg</b></p> <p>Propriétés physiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* Métal blanc argenté, malléable et ductile</li> </ul> <p>Propriétés chimiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* Brûle dans le dioxygène avec un vif éclat</li> <li>* Réagit avec le dichlore</li> </ul> <p>Formules chimiques de quelques corps composés contenant cet élément:</p> <p><b>MgO MgCl<sub>2</sub></b></p>	<p>Nom: <b>AZOTE</b></p> <p>Symbole chimique: <b>N</b></p> <p>Masse atomique: (référence: H = 1) <b>14,0</b></p> <p>Formule chimique du corps simple: <b>N<sub>2</sub></b></p> <p>Propriétés physiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* Gaz incolore et inodore très peu soluble dans l'eau</li> <li>* Moins dense que l'air</li> </ul> <p>Propriétés chimiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* A haute température ou en présence d'arc électrique, il peut se combiner avec le dioxygène et le dihydrogène</li> </ul> <p>Formules chimiques de quelques corps composés contenant cet élément:</p> <p><b>NH<sub>3</sub> NO<sub>2</sub> NCl<sub>3</sub></b></p>	<p>Nom: <b>SODIUM</b></p> <p>Symbole chimique: <b>Na</b></p> <p>Masse atomique: (référence: H = 1) <b>23,0</b></p> <p>Formule chimique du corps simple: <b>Na</b></p> <p>Propriétés physiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* Métal blanc argenté, mou</li> <li>* Peu dense</li> </ul> <p>Propriétés chimiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* S'oxyde rapidement à l'air</li> <li>* Réagit violemment avec l'eau</li> <li>* Réagit avec le dichlore</li> </ul> <p>Formules chimiques de quelques corps composés contenant cet élément:</p> <p><b>NaCl Na<sub>2</sub>O</b></p>
<p>Nom: <b>OXYGENE</b></p> <p>Symbole chimique: <b>O</b></p> <p>Masse atomique: (référence: H = 1) <b>16,0</b></p> <p>Formule chimique du corps simple: <b>O<sub>2</sub></b></p> <p>Propriétés physiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* Gaz incolore et inodore</li> <li>* Peu soluble dans l'eau</li> <li>* Plus dense que l'air</li> </ul> <p>Propriétés chimiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* Se combine avec la plupart des corps simples pour former les "oxydes"</li> </ul> <p>Formules chimiques de quelques corps composés contenant cet élément:</p> <p><b>H<sub>2</sub>O Na<sub>2</sub>O CaO</b></p>	<p>Nom: <b>PHOSPHORE</b></p> <p>Symbole chimique: <b>P</b></p> <p>Masse atomique: (référence: H = 1) <b>31,0</b></p> <p>Formule chimique du corps simple: <b>P</b></p> <p>Propriétés physiques du corps simple:</p> <p>Plusieurs variétés:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* Le phosphore blanc très instable</li> <li>* Le phosphore rouge plus stable</li> </ul> <p>Propriétés chimiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* La variété blanche s'enflamme spontanément à l'air dès 40°C</li> <li>* Réagit vivement avec le dichlore</li> </ul> <p>Formules chimiques de quelques corps composés contenant cet élément:</p> <p><b>PH<sub>3</sub> P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> PCl<sub>3</sub></b></p>	<p>Nom: <b>SOUFRE</b></p> <p>Symbole chimique: <b>S</b></p> <p>Masse atomique: (référence: H = 1) <b>32,1</b></p> <p>Formule chimique du corps simple: <b>S<sub>8</sub></b></p> <p>Propriétés physiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* Solide jaune, isolant électrique</li> </ul> <p>Propriétés chimiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* S'enflamme dans le dihydrogène (génère une odeur d'oeuf pourri)</li> <li>* Brûle dans le dioxygène (génère un gaz d'odeur piquante)</li> </ul> <p>Formules chimiques de quelques corps composés contenant cet élément:</p> <p><b>H<sub>2</sub>S Na<sub>2</sub>S SO<sub>2</sub></b></p>	<p>Nom: <b>SILICIUM</b></p> <p>Symbole chimique: <b>Si</b></p> <p>Masse atomique: (référence: H = 1) <b>28,1</b></p> <p>Formule chimique du corps simple: <b>Si</b></p> <p>Propriétés physiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* Solide bleu acier, semi-conducteur</li> </ul> <p>Propriétés chimiques du corps simple:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* Chauffé à blanc il brûle avec incandescence</li> <li>* Se combine à chaud avec le carbone</li> </ul> <p>Formules chimiques de quelques corps composés contenant cet élément:</p> <p><b>SiO<sub>2</sub> SiH<sub>4</sub> SiCl<sub>4</sub></b></p>	