

<p>ALUMINIUM Al Masse atomique : 27 g.mol⁻¹</p> <p>Propriété du corps simple aluminium : Métal blanc - bon conducteur de la chaleur et de l'électricité.</p> <p>* s'oxyde à l'air. * réagit avec le dichlore.</p> <p>Formules de corps composés AlCl₃ Al₂O₃ AlH₃</p>	<p>BROME Br Masse atomique : 80 g.mol⁻¹</p> <p>Propriété du corps simple dibrome : Liquide volatil de couleur rouge sombre</p> <p>* réagit avec le dihydrogène * réagit avec les métaux : Na, Ca Al ... * réagit avec le phosphore</p> <p>Formules de corps composés NaBr HBr</p>	<p>CHLORE Cl Masse atomique : 35,5 g.mol⁻¹</p> <p>Propriété du corps simple dichlore : Gaz verdâtre, peu soluble dans l'eau</p> <p>* réagit violemment avec le dihydrogène * réagit avec les métaux Na, Ca, Al sauf l'or et le platine * réagit avec le phosphore</p> <p>Formules de corps composés NaCl HCl</p>	<p>SOUFRE S Masse atomique : 32 g.mol⁻¹</p> <p>Propriété du corps simple soufre : Solide jaune, isolant électrique</p> <p>* réagit avec le dihydrogène * s'enflamme dans le dioxygène</p> <p>Formules de corps composés H₂S SO₂ SO₃</p>	<p>SODIUM Na Masse atomique : 23 g.mol⁻¹</p> <p>Propriété du corps simple sodium : métal blanc argenté, mou.</p> <p>*s'oxyde à l'air. * réagit avec le dichlore. * réagit violemment avec l'eau avec formation de dihydrogène</p> <p>Formules de corps composés NaCl Na₂O</p>	<p>CALCIUM Ca Masse atomique : 40 g.mol⁻¹</p> <p>Propriété du corps simple calcium : métal blanc brillant</p> <p>*à chaud il brûle dans le dioxygène *réagit avec le dichlore</p> <p>Formules de corps composés CaO CaCl₂</p>
<p>CARBONE C Masse atomique : 12 g.mol⁻¹</p> <p>Propriété du corps simple carbone : plusieurs variétés : -solide noir (graphite) -solide transparent blanc (diamant)</p> <p>* s'oxyde dans l'air pour donner du monoxyde de carbone ou du dioxyde de carbone</p> <p>Formules de corps composés CO₂ CH₄ CCl₄</p>	<p>AZOTE N Masse atomique : 14 g.mol⁻¹</p> <p>Propriété du corps simple diazote : - gaz incolore et inodore : - peu soluble dans l'eau - moins dense que l'air</p> <p>* A haute température ou en présence d'étincelles, il peut se combiner avec le dioxygène et le dihydrogène.</p> <p>Formules de corps composés NH₃ NO NO₂</p>	<p>SILICIUM Si Masse atomique : 28 g.mol⁻¹</p> <p>Propriété du corps simple silicium : solide bleu acier semi -conducteur</p> <p>* chauffé à blanc il brûle avec incandescence * se combine à chaud avec le carbone</p> <p>Formules de corps composés SiO₂ SiH₄ SiCl₄</p>	<p>OXYGENE O Masse atomique : 16 g.mol⁻¹</p> <p>Propriété du corps simple dioxygène : -gaz incolore et inodore -peu soluble dans l'eau, -plus dense que l'air</p> <p>* se combine avec la plupart des corps simples en donnant des oxydes. * réagit avec le dihydrogène</p> <p>Formules de corps composés H₂O Na₂O CaO</p>	<p>FLUOR F Masse atomique : 19 g.mol⁻¹</p> <p>Propriété du corps simple difluor : gaz jaune moins dense que l'air</p> <p>* réagit avec le dihydrogène * réagit avec tous les métaux sauf l'or et le platine * réagit avec le phosphore</p> <p>Formules de corps composés NaF HF</p>	<p>PHOSPHORE P Masse atomique : 31 g.mol⁻¹</p> <p>Propriété du corps simple phosphore : peut se présenter sous la forme d'un solide blanc qui luit à l'obscurité.</p> <p>* La variété blanche réagit avec le dioxygène dès 60°C. * avec le dichlore (réaction vive)</p> <p>Formules de corps composés PH₃ P₂O₅ PCl₃</p>
<p>HYDROGENE H Masse atomique : 1 g.mol⁻¹</p> <p>Propriété du corps simple dihydrogène : -le plus léger des gaz</p> <p>* peut réagir de façon explosive avec le dioxygène * réagit avec le dichlore, le soufre, le diazote, le carbone * réagit avec les oxydes.</p> <p>Formules de corps composés HCl H₂O</p>	<p>POTASSIUM K Masse atomique : 39 g.mol⁻¹</p> <p>Propriété du corps simple potassium : -métal blanc argenté mou comme la cire à T° ordinaire -peu dense</p> <p>* s'oxyde rapidement à l'air * réagit avec le dichlore * réagit énergiquement avec l'eau</p> <p>Formules de corps composés KCl K₂O</p>	<p>LITHIUM Li Masse atomique : 7 g.mol⁻¹</p> <p>Propriété du corps simple lithium : métal blanc argenté malléable et mou. Le plus léger des métaux : flotte sur l'huile.</p> <p>* réagit avec le dichlore * réagit avec l'eau</p> <p>Formules de corps composés LiCl Li₂O</p>	<p>BORE B Masse atomique : 11 g.mol⁻¹</p> <p>Propriété du corps simple bore : solide noir, léger et très dur. Mauvais conducteur de la chaleur. semi-conducteur électrique.</p> <p>*s'oxyde à T° élevée. * à chaud et divisé, réagit avec le dichlore</p> <p>Formules de corps composés BCl₃ B₂O₃ B₂H₆</p>	<p>BERYLLIUM Be Masse atomique : 9 g.mol⁻¹</p> <p>Propriété du corps simple béryllium : Métal blanc brillant - peu dense.</p> <p>* s'oxyde à l'air avec un phénomène lumineux intense * réagit avec l'acide : dégagement de H₂ * précipite avec les ions hydroxyde</p> <p>Formules de corps composés BeO Be(OH)₂ BeCl₂</p>	<p>MAGNESIUM Mg Masse atomique : 24 g.mol⁻¹</p> <p>Propriété du corps simple : magnésium : métal blanc argenté malléable et ductile</p> <p>* brûle dans le dioxygène avec un vif éclat * réagit avec l'acide : dégagement de H₂ * précipite avec les ions hydroxydes. * réagit avec le dichlore</p> <p>Formules de corps composés MgO MgCl₂</p>