

JEUX DE CARTES

<p>NOM : ALUMINIUM Symbole : Al</p> <p>Masse atomique molaire : 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><u>Formules de corps composés</u></p> <p style="text-align: center;">AlCl₃ Al₂O₃ AlH₃</p>	<p>NOM : BROME Symbole : Br</p> <p>Masse atomique molaire : 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 ...</p> <p><u>Formules de corps composés</u></p> <p style="text-align: center;">NaBr HBr</p>	<p>NOM : CHLORE Symbole : Cl</p> <p>Masse atomique molaire : 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</p> <p><u>Formules de corps composés</u></p> <p style="text-align: center;">NaCl HCl</p>
<p>NOM : SOUFRE Symbole : S</p> <p>Masse atomique molaire : 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><u>Formules de corps composés</u></p> <p style="text-align: center;">H₂S SO₂ SO₃</p>	<p>NOM : SODIUM Symbole : Na</p> <p>Masse atomique molaire : 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.</p> <p><u>Formules de corps composés</u></p> <p style="text-align: center;">NaCl Na₂O</p>	<p>NOM : CALCIUM Symbole : Ca</p> <p>Masse atomique molaire : 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><u>Formules de corps composés</u></p> <p style="text-align: center;">CaO CaCl₂</p>

<p>NOM : CARBONE Symbole : C</p> <p>Masse atomique molaire : 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><u>Formules de corps composés</u></p> <p>CO₂ CH₄ CCl₄</p>	<p>NOM : AZOTE Symbole : N</p> <p>Masse atomique molaire : 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 électriques, il peut se combiner avec le dioxygène et le dihydrogène.</p> <p><u>Formules de corps composés :</u></p> <p>NH₃ NO NO₂</p>	<p>NOM : SILICIUM Symbole : Si</p> <p>Masse atomique molaire : 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><u>Formules de corps composés</u></p> <p>SiO₂ SiH₄ SiCl₄</p>
<p>NOM : OXYGENE Symbole : O</p> <p>Masse atomique molaire : 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.</p> <p><u>Formules de corps composés</u></p> <p>H₂O Na₂O CaO</p>	<p>NOM : FLUOR Symbole : F</p> <p>Masse atomique molaire : 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</p> <p><u>Formules de corps composés</u></p> <p>NaF HF</p>	<p>NOM : PHOSPHORE Symbole : P</p> <p>Masse atomique molaire : 31 g.mol⁻¹</p> <p>Propriété du corps simple phosphore : Le phosphore peut se présenter sous la forme d'un solide blanc qui luit à l'obscurité. * La variété blanche réagit avec le dioxygène dès 60°C. * avec le dichlore (réaction vive)</p> <p><u>Formules de corps composés</u></p> <p>PH₃ P₂O₅ PCl₃</p>

<p>NOM : HYDROGENE Symbole : H</p> <p>Masse atomique molaire : 1 g.mol⁻¹</p> <p>Propriété du corps simple dihydrogène : * le plus léger des gaz * peut réagir de façon explosive avec le dioxygène * réagit avec le dichlore, le soufre, le diazote, le carbone</p> <p><u>Formules de corps composés</u></p> <p>HCl H₂O</p>	<p>NOM : POTASSIUM Symbole : K</p> <p>Masse atomique molaire : 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</p> <p><u>Formules de corps composés</u></p> <p>KCl K₂O</p>	<p>NOM : LITHIUM Symbole : Li</p> <p>Masse atomique molaire : 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</p> <p><u>Formules de corps composés</u></p> <p>LiCl Li₂O</p>
<p>NOM : BORE Symbole : B</p> <p>Masse atomique molaire : 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><u>Formules de corps composés</u></p> <p>BCl₃ B₂O₃ B₂H₆</p>	<p>NOM : BERYLLIUM Symbole : Be</p> <p>Masse atomique molaire : 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.</p> <p><u>Formules de corps composés</u></p> <p>BeO BeCl₂</p>	<p>NOM : MAGNESIUM Symbole : Mg</p> <p>Masse atomique molaire : 24 g.mol⁻¹</p> <p>Propriété du corps simple : magnésium : métal blanc argent malléable et ductile</p> <p>* brûle dans le dioxygène avec un vif éclat * réagit avec le dichlore</p> <p><u>Formules de corps composés</u></p> <p>MgO MgCl₂</p>