

# Résultats

Avant	Pendant la réaction	Après
<p><b>Magnésium</b></p> <p>Propriétés: métal, gris clair, ductile, brillant, non-magnétique, bon conducteur électrique.</p> <p>Formule chimique: <b>Mg</b></p>	<p>Réaction très vive.</p> <p>La lumière émise est blanche et aveuglante . La réaction est complète. L'énergie dégagée par la réaction entretient celle-ci même si on éteint le bec Bunsen.</p> <p>La réaction s'écrit : <math>2 \text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{MgO}</math></p>	<p><b>Oxyde de magnésium</b></p> <p>Propriétés: solide, blanc, très friable, tombe en poudre. Réagit avec l'eau pour former une substance <b>basique</b>.</p> <p>Formule chimique: <b>MgO</b></p>
<p><b>Fer</b></p> <p>Métal, gris clair, ductile, brillant, magnétique, bon conducteur électrique.</p> <p>Formule chimique: <b>Fe</b></p>	<p>Réaction vive.</p> <p>La lumière émise est orange-jaune. La réaction s'arrête d'elle-même après un certain temps hors de la flamme.</p> <p>La réaction s'écrit : <math>3 \text{Fe} + 2 \text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4</math></p>	<p><b>Oxyde de fer</b></p> <p>solide, gris bleuté, friable,</p> <p>Formule chimique: <b>Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub></b></p>
<p><b>Carbone</b></p> <p>Non-métal, gris-noir, cassant, non-magnétique, conducteur électrique assez moyen.</p> <p>Formule chimique: <b>C</b></p>	<p>L'oxydation du carbone est très lente. Lorsqu'on éteint le bec Bunsen, la réaction s'arrête très rapidement. Le carbone émet de la lumière par incandescence. Sa couleur nous renseigne sur sa température.</p> <p>La réaction s'écrit : <math>\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2</math></p>	<p><b>Dioxyde de carbone</b></p> <p>gaz, invisible, odeur piquante, goût acide. Réagit avec l'eau pour former un <b>acide</b>.</p> <p>Formule chimique: <b>CO<sub>2</sub></b></p>

Avant	Pendant la réaction	Après
<p><b>Magnésium</b></p> <p>Propriétés: métal, gris clair, ductile, brillant, non-magnétique, bon conducteur électrique.</p> <p>Formule chimique: <b>Mg</b></p>	<p>Réaction très vive.</p> <p>La lumière émise est blanche et aveuglante . La réaction est complète. L'énergie dégagée par la réaction entretient celle-ci même si on éteint le bec Bunsen.</p> <p>La réaction s'écrit : <math>2 \text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{MgO}</math></p>	<p><b>Oxyde de magnésium</b></p> <p>Propriétés: solide, blanc, très friable, tombe en poudre. Réagit avec l'eau pour former une substance <b>basique</b>.</p> <p>Formule chimique: <b>MgO</b></p>
<p><b>Fer</b></p> <p>Métal, gris clair, ductile, brillant, magnétique, bon conducteur électrique.</p> <p>Formule chimique: <b>Fe</b></p>	<p>Réaction vive.</p> <p>La lumière émise est orange-jaune. La réaction s'arrête d'elle-même après un certain temps hors de la flamme.</p> <p>La réaction s'écrit : <math>3 \text{Fe} + 2 \text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4</math></p>	<p><b>Oxyde de fer</b></p> <p>solide, gris bleuté, friable,</p> <p>Formule chimique: <b>Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub></b></p>
<p><b>Carbone</b></p> <p>Non-métal, gris-noir, cassant, non-magnétique, conducteur électrique assez moyen.</p> <p>Formule chimique: <b>C</b></p>	<p>L'oxydation du carbone est très lente. Lorsqu'on éteint le bec Bunsen, la réaction s'arrête très rapidement. Le carbone émet de la lumière par incandescence. Sa couleur nous renseigne sur sa température.</p> <p>La réaction s'écrit : <math>\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2</math></p>	<p><b>Dioxyde de carbone</b></p> <p>gaz, invisible, odeur piquante, goût acide. Réagit avec l'eau pour former un <b>acide</b>.</p> <p>Formule chimique: <b>CO<sub>2</sub></b></p>