

Notion	Combustion et réaction chimique (notion de réactifs, produits, transformation chimique, écriture du bilan d'une réaction)
Capacité	Traduire, coder, décoder
Pré-requis / connaissances	Connaître la définition d'un réactif et d'un produit Savoir distinguer atome et molécule
Commentaires	

### ÉNONCÉ

On s'intéresse à la combustion du fer dans le dioxygène, cette transformation chimique se traduit par l'équation de réaction suivante :



QUESTION :

Choisir la (ou les) phrase(s) qui traduit(ent) cette équation de réaction parmi les suivantes :

- 1- Un atome de fer réagit avec deux molécules de dioxygène pour former une molécule de magnétite.
- 2- Trois atomes de fer réagissent avec deux atomes de dioxygène pour former un atome de magnétite.
- 3- Trois atomes de fer réagissent avec deux molécules de dioxygène pour former une molécule de magnétite.
- 4- Trois atomes de fer réagissent avec deux molécules de dioxygène pour former une molécule de dioxyde de carbone.

Aide n°1 :

<b>NOM</b>	<b>Formule</b>
Fer	Fe
Eau	H <sub>2</sub> O
Dioxygène	O <sub>2</sub>
Dioxyde de carbone	CO <sub>2</sub>
Magnétite	Fe <sub>3</sub> O <sub>4</sub>
Carbone	C

Aide n°2 :

*Une molécule est un assemblage d'atomes.*