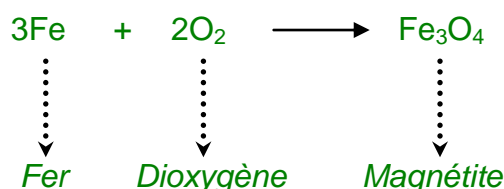


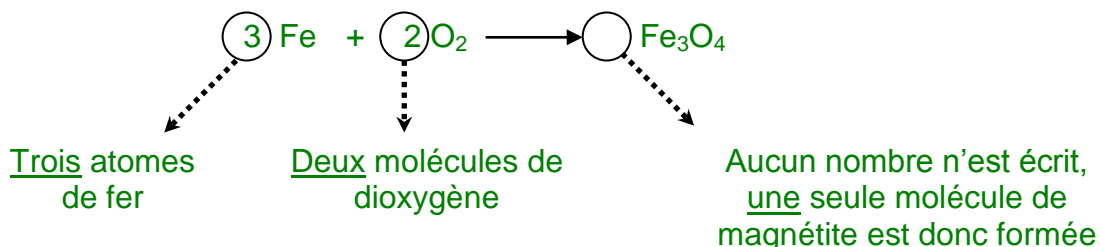
Notion	Combustion et réaction chimique (notion de réactifs, produits, transformation chimique, écriture du bilan d'une réaction)
Capacité	Traduire, coder, décoder
Pré-requis / connaissances	Connaître la définition d'un réactif et d'un produit Savoir distinguer atome et molécule
Commentaires	

CORRIGÉ

A partir de l'aide n°1, on peut déterminer le nom des espèces chimiques qui interviennent dans cette transformation chimique :



De plus on peut déterminer combien d'atomes ou de molécules réagissent dans cette transformation chimique à partir de l'équation de réaction :



On peut donc en conclure que **la bonne proposition est la n°3** : trois atomes de fer réagissent avec deux molécules de dioxygène pour former une molécule de magnétite.

- La proposition n°1 ne convient pas car d'après l'équation de réaction, il n'y a pas un atome de fer mais trois atomes de fer qui réagissent avec deux molécules de dioxygène.
- La proposition n°2 ne convient pas car la magnétite n'est pas un atome, c'est un assemblage d'atomes, c'est donc une molécule.
- La proposition n°4 ne convient pas car le dioxyde de carbone a pour formule CO₂, cette molécule n'est pas présente dans l'équation de réaction écrite dans l'énoncé.