

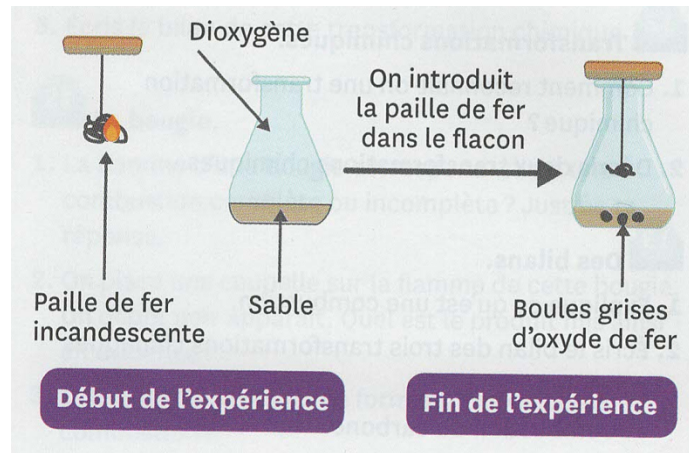
Exercice n°1 : Interpréter des résultats d'expérience

Classe de 4ème

On réalise la combustion du fer dans le dioxygène de l'air. Il se forme alors uniquement des petites boules grises : de l'oxyde de fer.

1. Fais une liste du matériel nécessaire
2. Quels sont les réactifs mis en jeu dans cette combustion ?
3. Quel est le produit de cette combustion ?
4. Ecris le bilan de cette transformation chimique en te servant de la fiche méthode distribuée en classe.
5. 8,4g de paille de fer brûlent avec 3,2g de dioxygène. Quelle est la masse d'oxyde de fer obtenue ? **Justifie**

On utilisera les notations $m(\text{paille de fer})$, $m(\text{dioxygène})$ et $m(\text{oxyde de fer})$ dans la réponse fournie



Exercice n°1 : Interpréter des résultats d'expérience

Classe de 4ème

On réalise la combustion du fer dans le dioxygène de l'air. Il se forme alors uniquement des petites boules grises : de l'oxyde de fer.

1. Fais une liste du matériel nécessaire
2. Quels sont les réactifs mis en jeu dans cette combustion ?
3. Quel est le produit de cette combustion ?
4. Ecris le bilan de cette transformation chimique en te servant de la fiche méthode distribuée en classe.
5. 8,4g de paille de fer brûlent avec 3,2g de dioxygène. Quelle est la masse d'oxyde de fer obtenue ? **Justifie**

On utilisera les notations $m(\text{paille de fer})$, $m(\text{dioxygène})$ et $m(\text{oxyde de fer})$ dans la réponse fournie

