

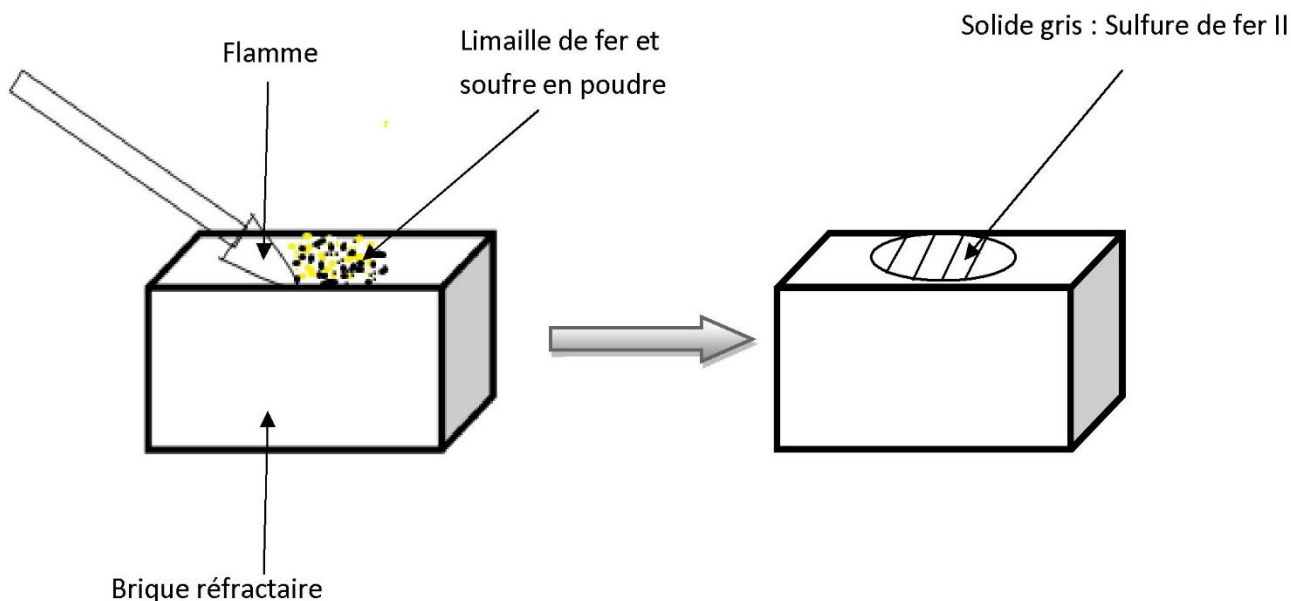
3^{ème}	CHIMIE	FICHE D'AUTOAPPRENTISSAGE
	CH 3_1	
REACTION ENTRE LE FER ET LE SOUFRE		
<p>A LA FIN DES ACTIVITES JE DOIS ETRE CAPABLE D' (DE):</p> <ul style="list-style-type: none"> ▪ identifier le produit de la réaction entre le fer et le soufre ; ▪ écrire son équation bilan ; ▪ utiliser cette équation pour calculer les quantités et les masses du produit et d'un réactif de la réaction. 		

Activité 1 : J'ai compris mes cours précédents

- a) Ecrire l'équation bilan d'une réaction chimique.
- b) Que symbolise la flèche dans l'équation bilan d'une réaction chimique ?

Activité 2 : J'observe et j'interprète les résultats des expériences

On répand sur une brique réfractaire un mélange de limaille de fer et de soufre en poudre.
 On brûle le mélange.
 A la fin de la combustion, on obtient un solide gris (sulfure de fer II).



Exprime une interprétation. Donne l'écriture du bilan de la réaction.

Activité 3: Je retiens l'essentiel

- 1) Quel est le produit de la réaction entre le fer et le soufre ?
- 2) Ecris l'équation bilan de la réaction.

Activité 4 : Je m'investis

Exercice 1 :

On veut obtenir 8,8g de sulfure de fer. Quelles doivent être les masses de fer et de soufre à utiliser ?

Exercice 2 :

On fait réagir 28 g de limaille de fer sur de la fleur de soufre.

- 1) Déterminer la masse du soufre qui a réagi.
 - 2) Calculer le nombre de mole de molécules de produit obtenu. En déduire sa masse.
- On donne : $M(\text{Fe})=56 \text{ g.mol}^{-1}$; $M(\text{S})= 32 \text{ g.mol}^{-1}$