

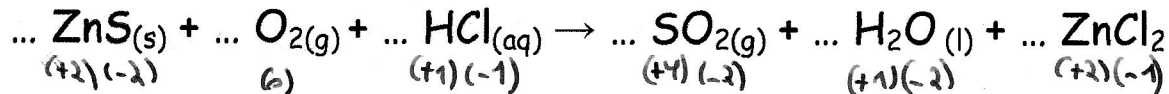
Pondération de l'équation du problème 2 des olympiades de chimie 2010

Infos : La sphalérite est un minéral principalement composé de sulfure de zinc ZnS. Le grillage (l'oxydation du minerai en présence d'oxygène) de la sphalérite peut être mis à profit pour produire du dioxyde de soufre, qui sera lui même employé dans la production de l'acide sulfurique H₂SO₄.

(a) Ecrire une équation pondérée permettant de décrire le grillage de la sphalérite.

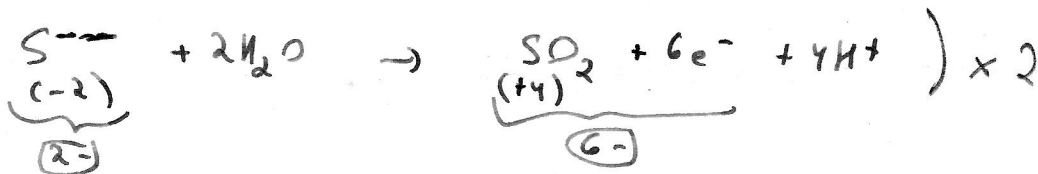
(b) Quelle masse de dioxyde de soufre sera produite à partir de 2 g de sphalérite ?

Considérer que la sphalérite utilisée est composée à 98% de sulfure de zinc et 2% d'oxyde de zinc.



demi-équation

d..... :

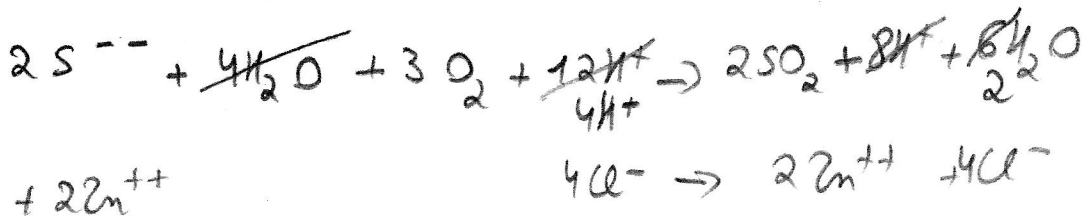


demi-équation

d..... :



équation redox
ionique



+ contre-ions

équation redox
moléculaire

