

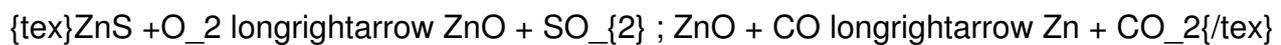
## 2011 : Préparation du zinc à partir du blende

Écrit par Yaye Sadio

Mardi, 20 Octobre 2015 15:55 - Mis à jour Mardi, 20 Octobre 2015 16:00

---

On obtient le zinc à partir de son minerai appelé blende, de formule ZnS. Pour ce faire, on fait subir à ce minerai deux transformations chimiques successives représentées par les équations suivantes :



1. Equilibrer, si nécessaire, les équations de ces deux réactions. (1 pt)
  
  
  
  
  
  
  
  
  
  
2. Calculer la masse d'oxyde de zinc ZnO qu'on doit faire réagir pour obtenir 650 g de zinc. (1,5 pt)
  
  
  
  
  
  
  
  
  
  
3. Calculer, dans les conditions normales de température et de pression, le volume de dioxyde de carbone formé au cours de la préparation de cette masse de zinc. (1,5 pt)

## 2011 : Préparation du zinc à partir du blende

Écrit par Yaye Sadio

Mardi, 20 Octobre 2015 15:55 - Mis à jour Mardi, 20 Octobre 2015 16:00

---

Corrigé