

## 2014 : Protection du fer de l'oxydation

Écrit par Yaye Sadio

Lundi, 18 Juillet 2016 13:13 - Mis à jour Lundi, 18 Juillet 2016 13:19

---

On protège souvent le fer de l'oxydation par application d'une couche de peinture à base de minium. En fait, le minium est une poudre rouge de tétraoxyde de triplomb  $\text{Pb}_3\text{O}_4$ . Il est obtenu en deux temps conformément aux équations suivantes .



**2-1** Equilibre ces deux équations. (02 pts)

**2-2** Calcule la masse de minium obtenue à partir de 828 g de plomb. (02 pts)

On donne les masses molaires:  $M(\text{Pb}) = 207 \text{ g.mol}^{-1}$  ;  $M(\text{O}) = 16 \text{ g.mol}^{-1}$

Corrigé

{comments on}