

Chapitre 5 Transformations chimiques et équations bilans

Thème : Organisations et transformations de la matière

Activité 1 : Retour sur la combustion du carbone (rappels de 4ème)

http://www.pcll.fr/physique_chimie_college_lycee/quatrieme/chimie/combustion_carbone.htm



A savoir :

Lors de la combustion du carbone, un atome de carbone réagit avec une molécule de dioxygène pour donner une molécule de dioxyde de carbone.



Définitions :

comburant : substance qui fait brûler

combustible : substance qui brûle

réactifs : Atomes et molécules qui réagissent ensemble

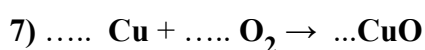
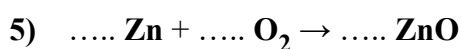
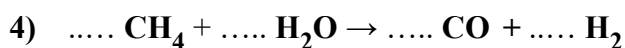
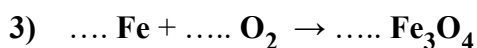
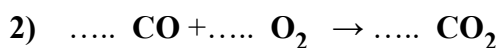
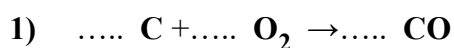
produits : molécules produites lors d'une transformation

Activité 2 : Equilibrer une équation chimique

Méthode :

Compter le nombre d'atomes présents pour chaque type d'atome à gauche et à droite

- Si c'est le même nombre : **L'équation chimique est alors équilibrée**
- Si ce n'est pas le cas, l'équation chimique n'est alors pas équilibrée, il faut donc l'équilibrer en rajouter des molécules sans changer celle qui sont présentes



Chapitre 5 Transformations chimiques et équations bilans

Thème : Organisations et transformations de la matière

Activité 3 : L'acide et le fer font-ils bon ménage

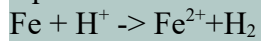
Activité documentaire et expérimentale

Exercices

15 et 16 p 130

A savoir :

équation bilan :



Activité 4 : Une protection bidon

Activité documentaire