

Exercices : Des équations chimiques équilibrées qui respecte la loi de la conservation de la matière.

1. Le minerai de fer Canadien est appelé hématite et sa formule est Fe_2O_3 . Au cours du procédé de fusion pour obtenir du fer, le carbone réagit avec l'hématite à haute température. Voici l'équation chimique de cette réaction :



Nombre d'atomes	Produits	Réactifs
Fe		
O		
C		

2. $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$

Nombre d'atomes	Produits	Réactifs

3. $2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{NaOH} + \text{H}_2$

Nombre d'atomes	Produits	Réactifs

4. $\text{Cu} + 2\text{AgNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{Ag}$

Nombre d'atomes ou de molécules	Produits	Réactifs
Cu		
Ag		
NO ₃		

Correction

Exercices : Des équations chimiques équilibrées qui respecte la loi de la conservation de la matière.

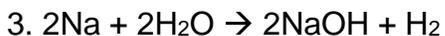
1. Le minerai de fer Canadien est appelé hématite et sa formule est Fe_2O_3 . Au cours du procédé de fusion pour obtenir du fer, le carbone réagit avec l'hématite à haute température. Voici l'équation chimique de cette réaction :



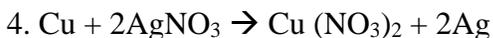
Nombre d'atomes	Produits	Réactifs
Fe	2	2
O	3	3
C	3	3



Nombre d'atomes	Produits	Réactifs
H	4	4
O	2	2



Nombre d'atomes	Produits	Réactifs
Na	2	2
H	4	4
O	2	2



Nombre d'atomes ou de molécules	Produits	Réactifs
Cu	1	1
Ag	2	2
NO ₃	2	2