

Série 6 : combustion et la réaction chimique

Niveau : Classe :2AC
 Anne scolaire : 2018/2019

Prof : Abdallah Mizour

Matière sciences physique Chimie

Exercice 1 :

1- Donner les noms des corps suivants :

Formule	CO ₂	N	H ₂ O	CH ₄

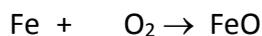
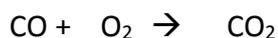
2- La formule du monoxyde de carbone signifie qu'elle est constituée de quoi ?

Exercice 2 :

1- Une molécule d'acide éthanoïque (acide du vinaigre) a pour composition 2 atomes de carbone, 6 atomes d'hydrogène et 2 atomes d'oxygène. Ecrire sa formule chimique ?

2- La molécule de propanol a pour formule chimique C₃H₈O. Donnez sa composition ?

3- Equilibrer les quatre équations bilan suivantes : (Cr : Chrome, Al : Aluminium)



Exercice 4:

On brûle du méthane dans une pièce non aérée (combustion incomplète avec formation de monoxyde de carbone).

1- Quels sont les réactifs de la réaction ?

2- Quels sont les produits de la réaction ?

3- Ecrire le bilan de la réaction ?

4- Ecrire l'équation bilan ?

5- Dessiner le bilan de la réaction ?

Exercice 5 :

La combustion de l'argent (Ag) dans le dioxygène conduit à la formation de l'oxyde d'argent Ag₂O.

1- Indiquer les réactifs et leur formule chimique ?

2- Indiquer le nom du produit et sa formule chimique ?

3- Ecrire le bilan de la réaction ?

4- Écrire l'équation bilan traduisant cette réaction chimique ?