

Chapitre 3 : Les combustions.

Q1 : Une combustion (brûler) est une transformation chimique au cours de laquelle des substances sont consommées (les réactifs) et d'autres sont formées (les produits)

Q2: Un combustible est une substance qui est susceptible de brûler. Exemples: le bois , le charbon.

Q3: Un comburant est une substance qui permet au combustible de brûler . Exemple : le dioxygène.

Q4: Une combustion libère de l'énergie lumineuse et thermique.

Q5 : Le dioxyde de carbone est mis en évidence grâce à l'eau de chaux.

Q6 : L'eau de chaux sert à montrer la présence de CO_2 . En présence de CO_2 , on observe un trouble blanc.

Q7 : Un réactif est une substance consommée.
Exemples : carbone, dioxygène, butane.

Q8 : Un produit est une substance formée.
Exemples : eau, dioxyde de carbone.

Q9 : Une combustion incomplète se produit lorsqu'il n'y a pas assez de dioxygène (comburant).

Q10 : Le gaz produit lors d'une combustion incomplète est le monoxyde de carbone (formule CO).

Q11 : Le monoxyde de carbone est un gaz inodore, incolore et extrêmement toxique.

Q12 : L'apparition de buée confirme la formation d'eau au cours de la combustion.

