

Chapitre 4 : Les atomes et la transformation chimique

Q1 : Lors d' une transformation chimique, des réactifs disparaissent et des produits apparaissent .

Q2: Exemple de transformation chimique : une combustion.

Q3: En pesant de l'acide chlorhydrique et de la craie (calcaire) avant et après réaction chimique , on observe que la masse reste constante .

Q4:L'atome est le constituant des molécules.

Q5:Certains atomes existent <<seuls>>sans molécules (le carbone).

Q6: Un réactif est une substance consommée. Un produit est une substance formée.

Q7 : voir tableau

Q8 : Rien ne se perd, rien ne se crée, tout se transforme.

Q9 : Une équation de réaction est correcte, lorsque du côté des réactifs et des produits, il y a la même répartition atomique.

Q10 : Voir document