

# Réactions chimiques



Quelles espèces chimiques entrent en jeu lors de la combustion du charbon ?

Equation de réaction :

Une équation de réaction est \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Une équation de réaction obéit de plus à certaines **règles** !

**Règle 1** : La conservation des éléments chimiques. \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Transformation chimique entre :

le fer Fe et l'acide chlorhydrique ( $H^+$ ;Cl).

<https://www.youtube.com/watch?v=DTVtZ1qyYkA>



Quelles espèces chimiques sont présentes dans le milieu au début de la réaction ?

Quelles espèces chimiques sont présentes dans le milieu à la fin de la réaction ?

En déduire l'équation de la réaction correspondante :

**Règle 2** : La conservation des charges. \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

**Définitions :**

Espèce spectatrice. \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Coefficient stœchiométrique. \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_