

La masse dans une transformation chimique

1 – Conservation de la masse lors d'une transformation chimique

Tu plonges un morceau de craie dans un flacon d'acide chlorhydrique. Donne une indication qui montre que l'acide chlorhydrique réagit avec la craie :

.....

.....

Pourquoi utilises-tu une balance ?

.....

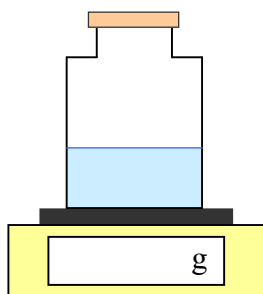
.....

Quels sont les réactifs ?

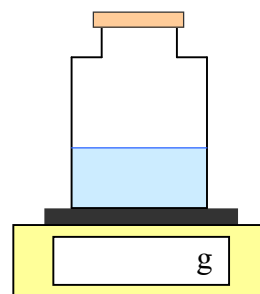
Nomme un des produits formés :

Représente sur les schémas ci-dessous le morceau de craie. Inscrit l'indication de la balance.

Etat initial : Craie à l'extérieur du flacon



Etat final : Craie à l'intérieur du flacon



En comparant l'indication de la balance en début et en fin d'expérience, que peut-on conclure ?

.....

.....

2 - Explication avec les modèles moléculaires

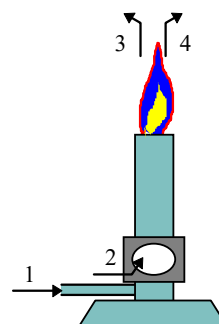
Lors de la combustion du méthane :

- quels sont les réactifs.

- quels sont les produits.

Schématise les molécules de ces corps

$+$
 \rightarrow
 $+$



	Etat initial :	Etat final :
Nomme les molécules et leur nombre Nomme les atomes et leur nombre		

Pourquoi y a-t-il conservation de la masse dans une réaction chimique ?

.....

3 – La combustion du carbone

Quand on plonge un morceau de carbone dans la flamme d'un bec bunsen, que constate-t-on ?

.....

.....

Dans quel cas le carbone brûle-t-il le plus vivement ?

.....

.....

Après un certain temps, la combustion s'arrête. Reste-t-il du carbone ? du dioxygène ?

.....

.....

Lors de la combustion du carbone, 2 corps disparaissent. Lesquels ?

.....

.....

Lors de la combustion du carbone, un gaz se forme. Lequel ? Comment le reconnaît-on ?

.....

.....