La masse dans une transformation chimique

TP1 - Expérience

Décris en quelques phrases le déroulement de cette expérience.

.....

.....

Quels sont les réactifs ? .....

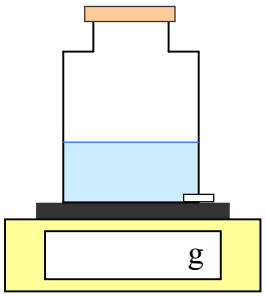
Un des produits formés est un gaz qui trouble l'eau de chaux. Quel est ce gaz ?: .....

Pourquoi utilise-t-on une balance ?

.....

.....

Etat initial :



Sur ce schéma, on a représenté la balance, le flacon, d'acide avec son couvercle, et le morceau de craie.
Note l'indication de la balance en début d'expérience

Etat final :

Schématise ici la situation en fin d'expérience : balance avec indication de la masse, flacon avec son contenu, couvercle du flacon...
Note l'indication de la balance en fin d'expérience

En comparant l'indication de la balance à l'état initial et à l'état final, peut-on dire que cette expérience confirme que dans une transformation chimique la masse est conservée ? Pourquoi ? .....

.....

Quelle erreur a-t-on commise au cours de cette expérience ? Que s'est-il passé ?.....

.....

.....

A quoi correspond la différence de masse entre le début et la fin de l'expérience ? .....

.....

TP2 - La combustion du propane

Schématise la combustion du propane dans le dioxygène à l'aide des modèles moléculaires

Etat initial		Etat final
	-->	

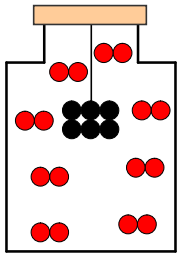
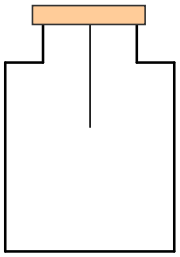
Que peut-on dire des atomes qui se trouvent à gauche et à droite ?.....

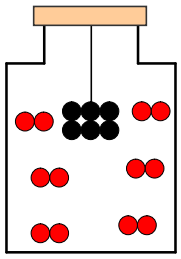
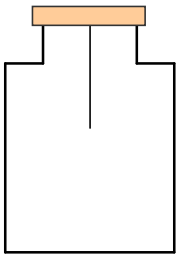
.....

TP3 & 4 - La combustion du carbone

Complète, ligne A du tableau, par le nom des réactifs et du produit
Schématise, ligne B, cette combustion à l'aide des modèles moléculaires

	Réactifs		**Produit**
A	1) 2)	→	1)
B		→	

	Le flacon de gauche contient du carbone et du dioxygène. Dans le flacon de droite, modélise son contenu après combustion **de la totalité** du carbone.	

	On a modifié la quantité d'un des réactifs dans le flacon de gauche. Dans le flacon de droite, modélise son contenu après combustion **de la totalité** du carbone.	

La combustion de 12 g de carbone dans du dioxygène donne 44 g de dioxyde de carbone.
Quelle masse de dioxygène a été consommée ?

.....

On réalise la combustion de 600 mg de carbone dans 1,6 g de dioxygène.
Quelle masse de dioxyde de carbone va-t-on obtenir ?

.....

TP :	*1*	*2*	*3*	*4*	*5*
Notation :	*4 pts*	*2 pts*	*4 pts*	*4 pts*	*4 pts*