Nom :..... Sciences Classe : EB6

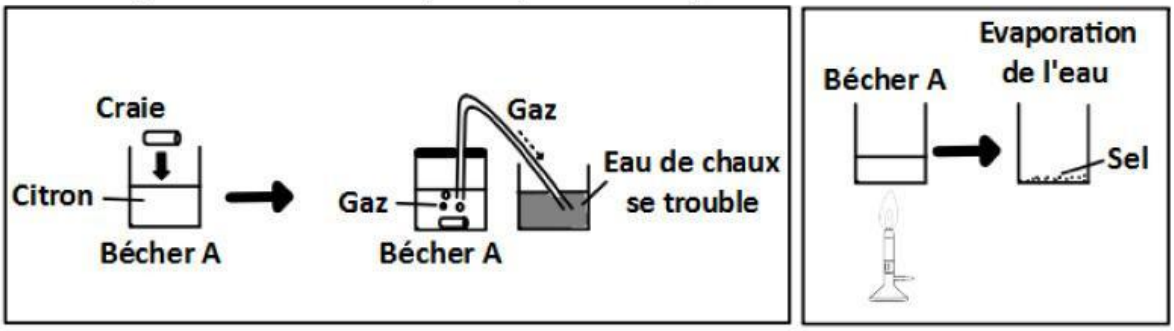
Exercice 1 : Compléter convenablement :

Lors d'une ..... ,

les ..... se transforment en .....

Exercice 2 : La réaction des acides avec le calcaire.

Observer l'expérience ci-dessous puis répondre aux questions :



1. Identifier le gaz dégagé dans cette expérience.

.....

..... Alors, le gaz dégagé est .....

2. On chauffe le mélange dans le bécher A. Nommer la substance qui reste .....

3.1. Nommer :

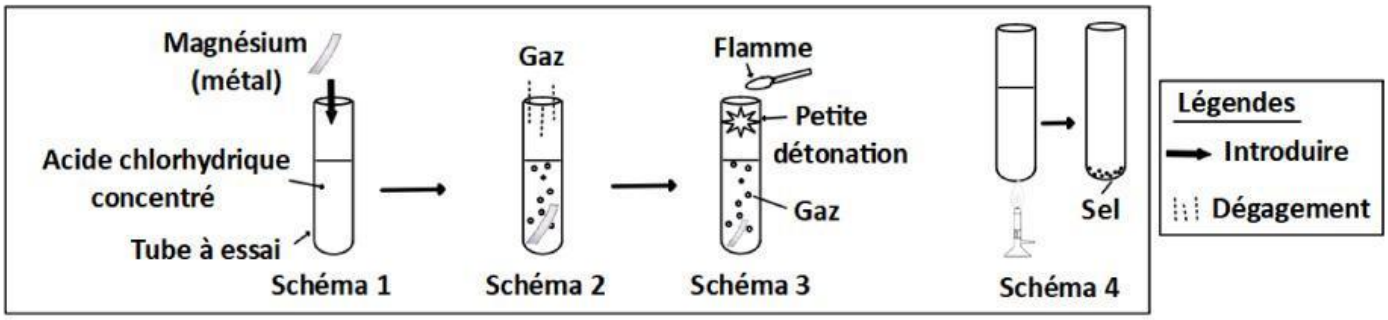
- les réactifs : Bécher Eau Craie Sel Citron Eau de chaux Dioxygène Dioxyde de carbone
- les produits : Bécher Eau Craie Sel Citron Eau de chaux Dioxygène Dioxyde de carbone

3.2. Ecrire l'équation de cette réaction chimique :

..... + ... ⟶ ..... + ... + ...

LIVEWORKSHEETS

Exercice 3 : La réaction des acides avec les métaux.
Observer l'expérience ci-dessous puis répondre aux questions :



1. Identifier le gaz dégagé dans le schéma 3.

..... Alors, le gaz dégagé est .....

2. On chauffe le mélange dans le schéma 4. Nommer la substance qui reste .....

3.1. Nommer :

- les réactifs : Dioxygène Dihydrogène Dioxyde de carbone Eau Magnésium Sel Tube Acide chlorhydrique Flamme
- les produits : Dioxygène Dihydrogène Dioxyde de carbone Eau Magnésium Sel Tube Acide chlorhydrique Flamme

3.2. Ecrire l'équation de cette réaction chimique :

..... + ... ⟶ ..... + ... + ...

4. Relever le matériel utilisé dans le schéma 1.

Dioxygène Dihydrogène Dioxyde de carbone Eau Magnésium Sel Tube Acide chlorhydrique Flamme

LIVEWORKSHEETS

Exercice 4 : Compléter le tableau ci-dessous :

Substance testée	Citron	Eau salée	Lessive	Rambo (Produit ménager)	Vinaigre	Eau sucrée	Flash	Liquide à vitre
Nature de la substance	.....	.....	.....	.....	.....	.....	.....	.....
Couleur obtenue avec la solution de chou rouge	.....	.....	.....	.....	.....	.....	.....	.....

LIVEWORKSHEETS