

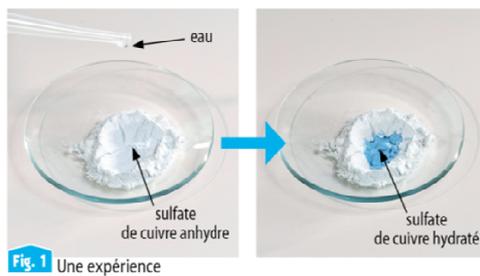
Physique - Chimie <i>Organisation et transformation de la matière</i>	ACTIVITE N°4 - CORRECTION	Cycle 4
	1,2,3...Cola	5ème

Objectifs :

<u>Connaissances</u>	<u>Compétences</u>
<ul style="list-style-type: none"> • Concevoir et réaliser des expériences pour caractériser des mélanges • Mettre en œuvre des tests caractéristiques d'espèces chimiques 	<ul style="list-style-type: none"> • Extraire des informations d'un document • Concevoir et réaliser des expériences • Etre habile et précis • Répondre par une phrase correcte • Faire un schéma légendé • Interpréter des résultats et en tirer une conclusion • Connaître les règles de sécurité en chimie

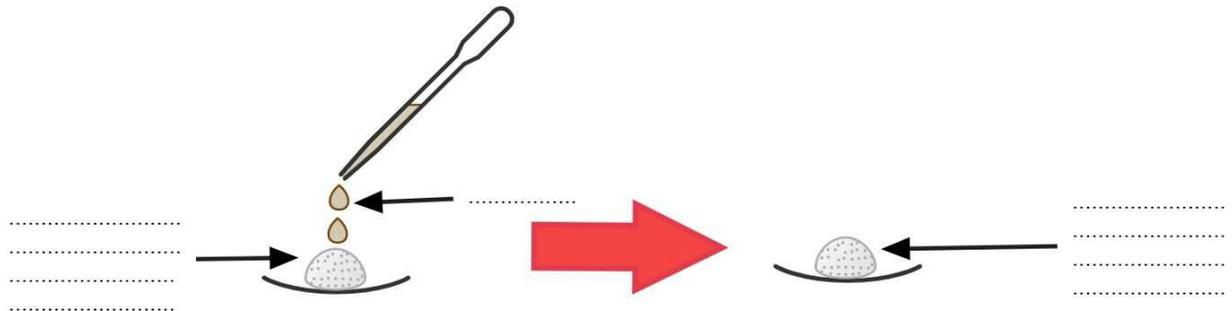
1. Détecter l'eau

Documents :



Pictogrammes de sécurité		Fig. 2 Indications sur le flacon de sulfate de cuivre anhydre
Toxique, irritant		
Dangereux pour l'environnement		

Ce qu'il fallait faire et résultat :



Interprétation :

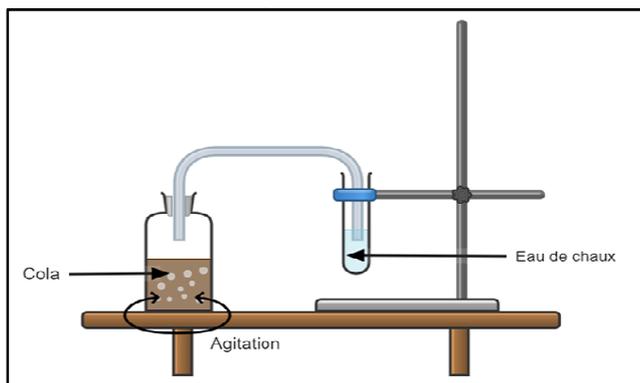
.....

.....

.....

2. Détecter le dioxyde de carbone

Documents :



Eau de chaux sans dioxyde de carbone

Eau de chaux avec dioxyde de carbone

Résultat :

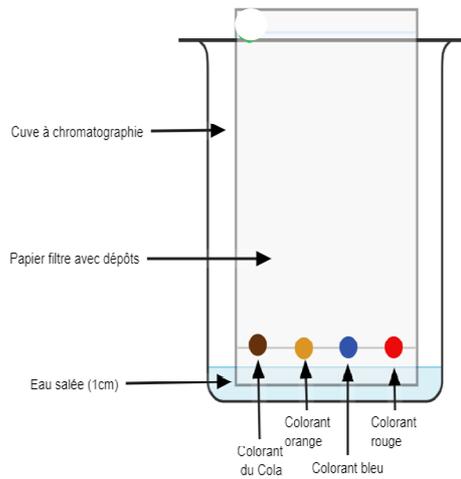
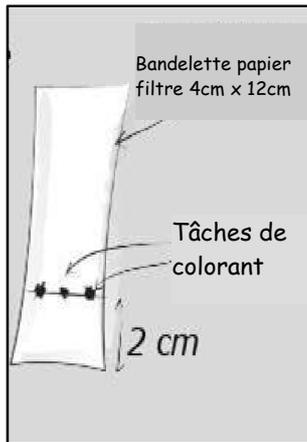


Interprétation :

.....
.....
.....
.....
.....
.....

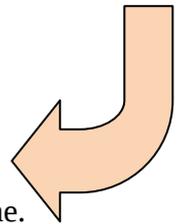
3-Identifier les colorants

Documents :



Interprétation d'un exemple de chromatogramme :

- Le premier colorant (tâche B) est composé du même bleu que le dernier (tâche V).
- Les colorants n°2 (tâche J), n° 3 (tâche M) et n°5 (tâche V) sont composés du même jaune.



Résultat :



Interprétation :

.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....

Physique - Chimie <i>Organisation et transformation de la matière</i>	ACTIVITE N°4 - CORRECTION - SUITE	Cycle 4
	1,2,3...Cola	5ème

Conclusion sur "notre cola" :

.....

.....

.....

.....

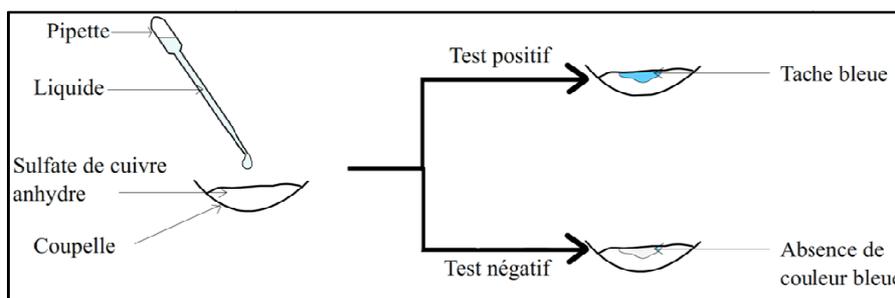
.....

.....

Bilan à retenir :

Les colas sont des car ils contiennent de l'....., un **dissous** : le, et d'autres constituants comme les, les arômes, du sucre...

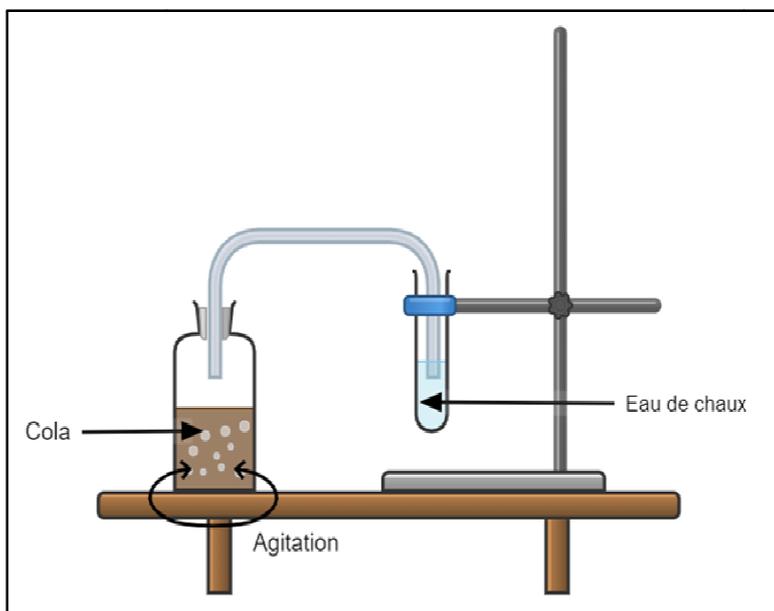
Pour mettre en évidence la présence d'eau, on utilise le En absence d'eau cette poudre est et lorsqu'elle s'hydrate (présence d'eau), elle **devient**



Test de reconnaissance de l'eau (grâce au sulfate de cuivre anhydre)

Dans les colas , le **gaz dissous est** au repos alors le mélange est
mais lorsqu'on agite la bouteille, le mélange devient car on peut voir la formation
de

Ce gaz est du, il s'identifie grâce à l'..... : il l'a
fait : on dit qu'elle se trouble .



Identification du dioxyde de carbone (grâce à l'eau de chaux)

Le cola dont on s'est servi contient plusieurs C'est grâce à la
que l'on a pu les

La chromatographie est une technique de des Elle est
basée sur les différentes vitesses de des sur un support fixe,
entraînés par un appelé

Les tâches ayant à la même hauteur sont de même

Exemple de chromatographie :

