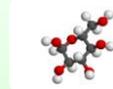
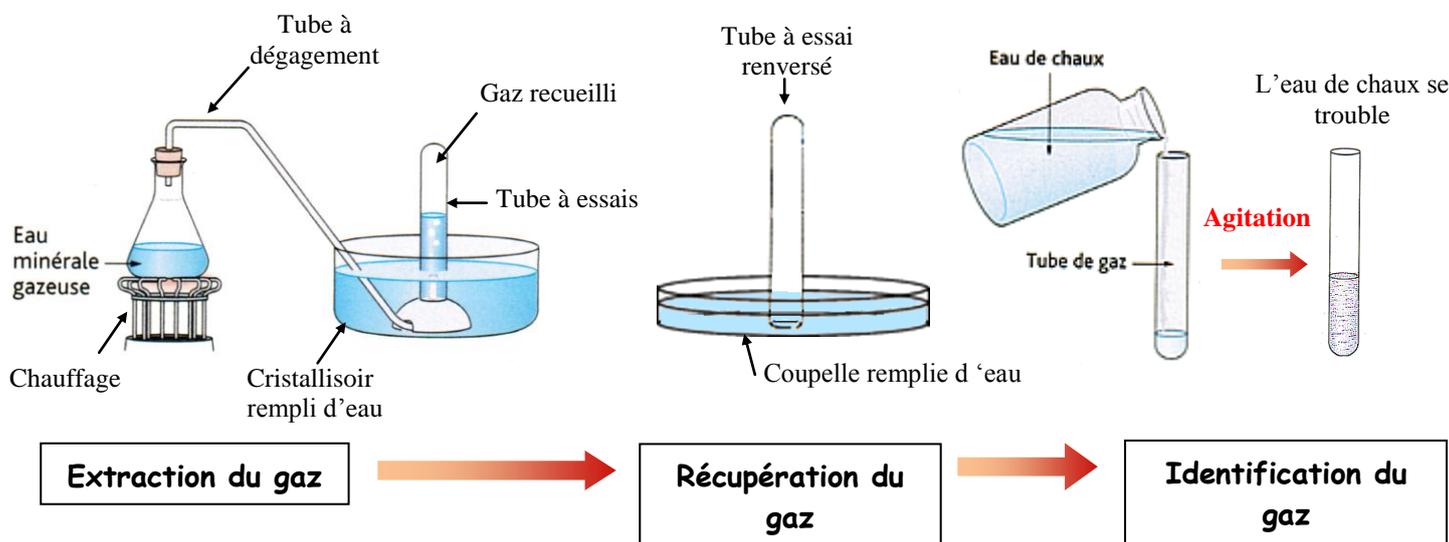


Ch 3 Identification de quelques substances présentes dans les eaux usées

- Cours



1- Identification du gaz dissous



Identification du gaz

Le gaz dissous dans l'eau pétillante peut être recueilli par déplacement d'eau. Ce gaz est du **dioxyde de carbone**. L'**eau de chaux** permet de l'identifier. Elle se trouble en sa présence.

2- Identification par chromatographie

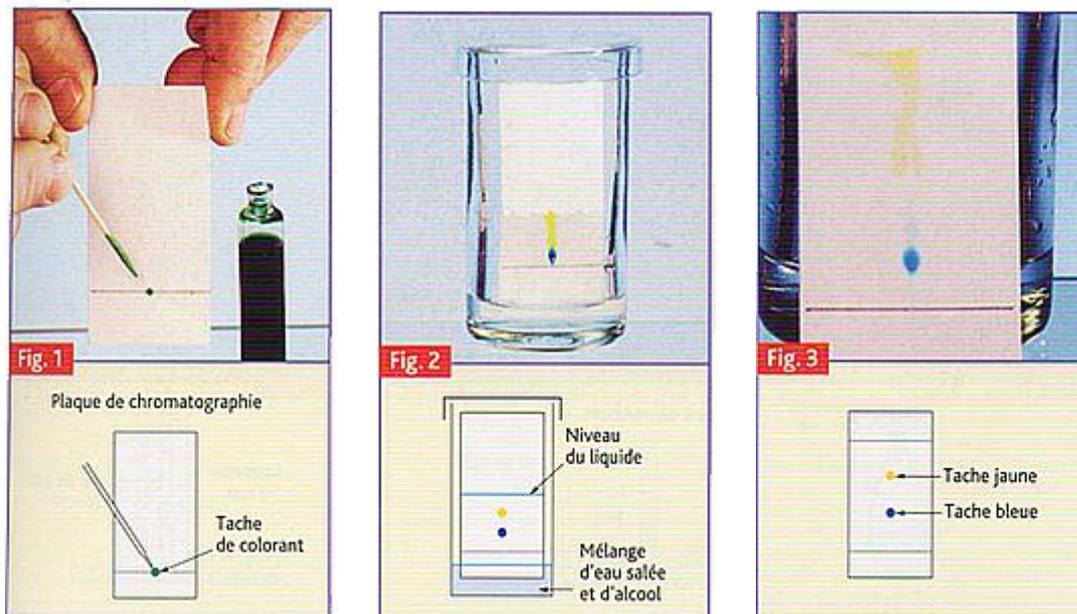
Un colorant alimentaire est souvent un mélange de plusieurs couleurs.

On peut les séparer par **chromatographie**.

Par exemple, le colorant vert de la menthe est dû à un mélange de deux couleurs : le bleu et un jaune.

Principe de la chromatographie : La chromatographie est une technique qui permet de séparer les couleurs d'un mélange homogène.

En mouillant le papier filtre avec un liquide appelé **éluant**, les couleurs sont entraînées avec des vitesses différentes par l'éluant. On obtient des taches colorées séparées : les couleurs ont subi une migration. Le colorant qui aura le plus d'affinité avec l'éluant sera celui qui se trouve tout en haut du papier filtre. Le résultat obtenu s'appelle le chromatogramme.



La chromatographie

Application : http://www.ostralo.net/3_animations/swf/chromatographie.swf

Pour réussir l'évaluation, je dois être capable de répondre aux questions :

- ✓ Quelle méthode utilisée pour identifier le gaz ?
- ✓ Quel est le principe d'une chromatographie ?