

# Chapitre 2 : MELANGES AQUEUX

## I. LES DIFFERENTS TYPES DE MELANGES

- Un mélange est formé de plusieurs constituants.
- Un mélange dont on peut distinguer à l'œil nu au moins deux constituants est un **mélange hétérogène**. Un mélange hétérogène contient des particules en suspension ou en dépôt au fond du liquide.
- Un mélange dont on ne distingue pas à l'œil nu les constituants est un **mélange homogène**. Un mélange homogène est limpide : on ne voit pas de particules dans le liquide.

Exemples :

Mélanges homogènes	Mélanges hétérogènes
- Eau et sel	- Eau et sable
- Eau et sucre	- Eau et farine
- Eau et café soluble	- Eau et poudre de café
- Eau et chocolat en poudre	- Eau et pâtes
- Eau du robinet ...	

Exercices p : 28 n°1 - 2 ; p : 30 n°11 ; p : 31 n°19.

## II. METHODES DE SEPARATION :

Pour enlever les particules solides présentes dans un mélange hétérogène, on peut utiliser deux méthodes de séparation.

- **La décantation** : on laisse reposer le mélange. Les particules en suspension les plus lourdes se déposent au fond du liquide.

- **La filtration** : On fait passer le mélange à travers un filtre qui retient les particules solides : c'est le résidu. Le liquide obtenu appelé « filtrat » est un mélange homogène. Il contient encore des substances dissoutes.

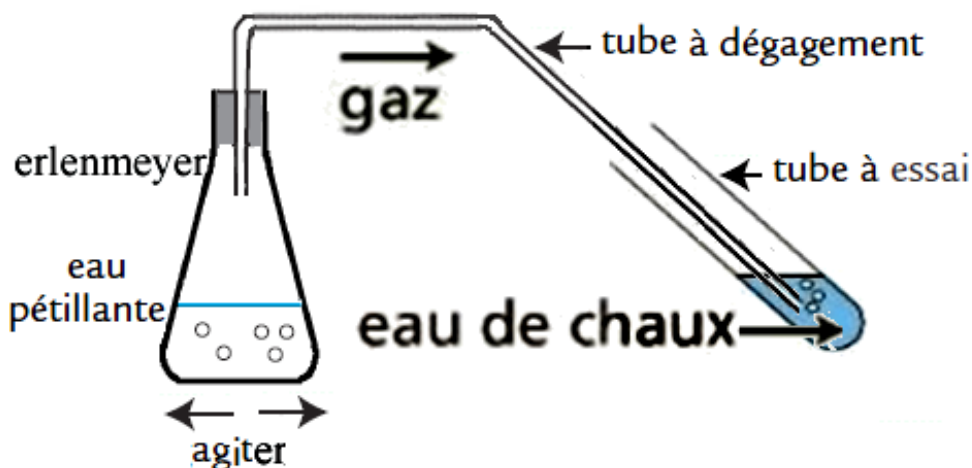
Exercices p : 28 n°3 – 4. **Application : document p : 33 : l'assainissement individuel.**

## III. BOISSONS GAZEUSES :

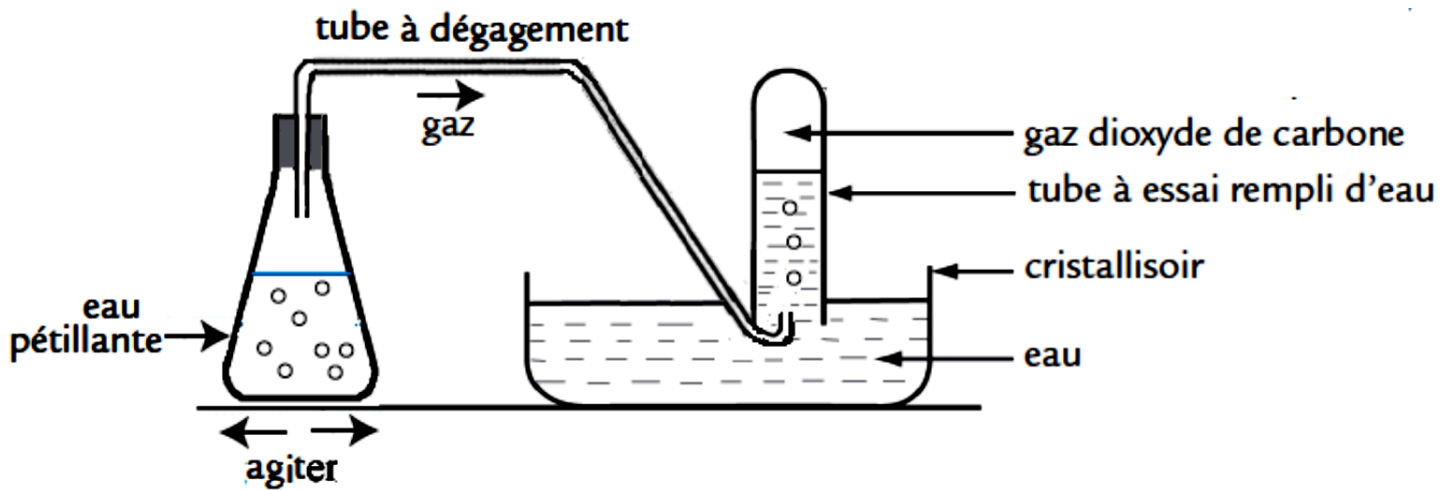
Les boissons gazeuses contiennent du dioxyde de carbone.

Nous pouvons prouver la présence de ce gaz par le **test à l'eau de chaux**. L'eau de chaux se trouble en présence de dioxyde de carbone.

Expérience en TP et p : 25 – p : 196.



Nous pouvons recueillir un gaz par **déplacement d'eau** dans une cuve à eau.  
Expérience en TP.



Le gaz dissous dans l'eau pétillante se dégage et remplit le tube à essais en chassant l'eau.  
D'où le nom de cette méthode appelée « récupération d'un gaz par déplacement d'eau ».  
Test de reconnaissance du dioxyde de carbone : .....