

CHAP VIII- L'EAU ET LES MELANGES

I. Quelle est la différence entre mélange et corps purs ?

- Un corps pur
exemples :
.....
.....
.....
- Un est un corps constitué d'.....
exemple :

II. Quelle sorte de mélanges existe-t-il ?

1) Le mélange hétérogène :

exemples :

- *mélange hétérogène composé d'un et d'un :*
le jus d'orange pressé : on peut voir le
le lait chaud :
- *mélange hétérogène composé d'un et d'un autre :*
.....
- *mélange hétérogène composé d'un et d'un :*
.....

2) Le mélange homogène :

Exemples :

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

III. Quel est le vocabulaire utilisé quand on a un mélange ?

Prenons l'exemple de l'eau salée :

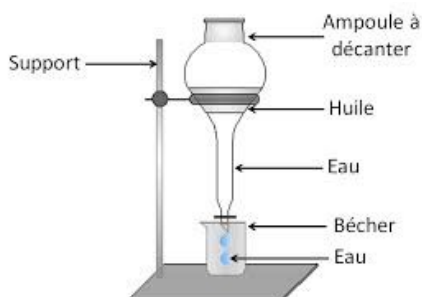
- le sel est ce qui est mélangé au liquide, c'est le
- le liquide dans lequel on mélange les solide est le
- l'eau salée s'appelle alors une de sel (chlorure de sodium)
- le sel se mélange bien à l'eau, on dit donc qu'il est
- le sable ne se mélange pas avec l'eau, on dit qu'il est
- si deux liquides peuvent se mélanger on dit qu'ils sont
- s'ils ne se mélangent pas, on dit qu'ils sont
- lorsqu'on met une trop grande quantité de sel dans de l'eau et qu'il ne peut plus se dissoudre, on dit que la solution est

IV. Comment séparer les constituants d'un mélange hétérogène ?

1) La décantation :

c'est le fait..... un mélange ; le constituant le plus va au fond et le plus reste en surface.

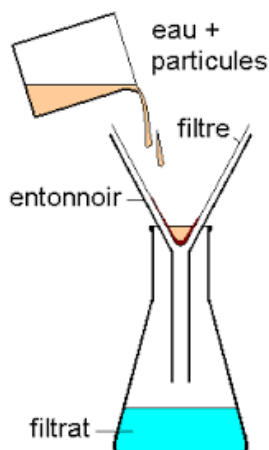
C'est une méthode bien adaptée pour les mélanges ; on utilise une



on attend ;
le liquide le plus lourd va au fond ;
on ouvre le robinet pour le récupérer et on ferme le robinet lorsqu'on l'a complètement récupéré.

2) La filtration :

C'est une méthode bien adaptée pour les mélanges



On fait passer le mélange dans un qui retient les ;
le mélange obtenu s'appelle le et c'est un mélange

Exemple pour la préparation de l'eau de chaux :

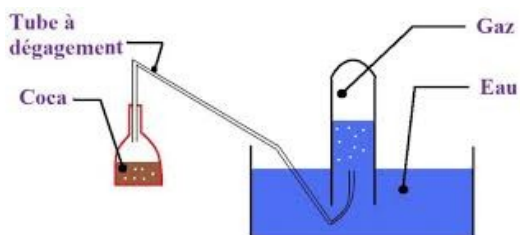
on mélange de la avec de l'eau. La solution est vite en chaux ; on laisse puis on et on obtient alors de l'eau de chaux limpide.

3) recueillir le gaz d'une boisson :

pour extraire le gaz d'une boisson gazeuse, on peut :

-
-

pour recueillir ce gaz, on fait la méthode du



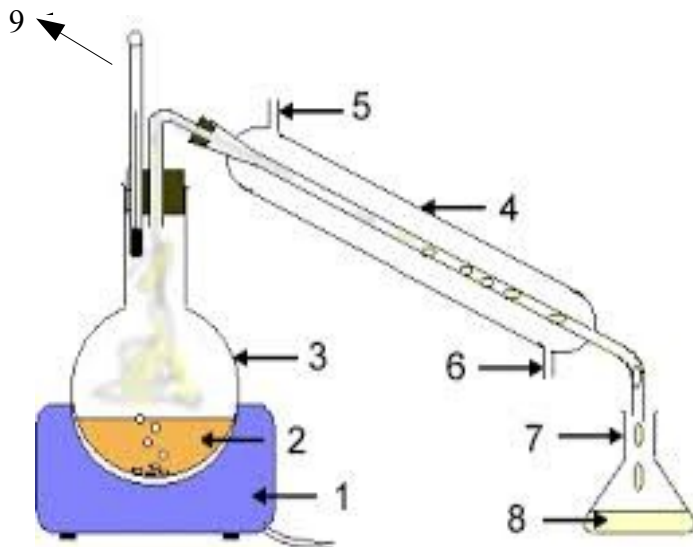
Le gaz recueilli trouble l'eau de chaux,

propriétés du gaz

- il est plus que l'air
- il le feu ; on dit qu'il n'entretient pas les combustions.

V. Comment séparer les constituants d'un mélange homogène ?

On utilise la



- 1-
- 2-
- 3-
- 4-
- 5-
- 6-
- 7-
- 8-
- 9-

- On chauffe le mélange jusqu'à
- Un des constituants se transforme en
- Cette vapeur dans la colonne puis passe dans le
- Le constituant qui est sous forme de vapeur se transforme alors en
- Ce liquide obtenu s'appelle le et c'est un corps

C'est ainsi qu'on fabrique le (le obtenu n'est pur car le processus est un peu différent ; c'est un mélange d'eau et d'alcool).