

Objet d'étude 1 : A TABLE !

6^{ème}



Chapitre 1

QU'Y A-T-IL DONC DANS NOTRE VERRE OU NOTRE ASSIETTE ?

Fiche de réussite

Je sais ...	Je m'évalue
Les définitions de mélanges homogènes et hétérogènes, de corps pur	
Les termes de décantation et de filtration	
Que l'eau ou certaines boissons peuvent contenir des gaz dissous	
Que le dioxyde de carbone est identifié grâce à l'eau de chaux	
Je suis capable de ...	
Extraire des informations de l'observation d'un mélange, d'une étiquette	
Réaliser un montage de décantation ou de filtration à partir d'un schéma	
Faire un tableau	
Faire le schéma d'un montage de décantation ou de filtration,	
Faire le schéma du test de reconnaissance du dioxyde de carbone par l'eau de chaux	
Mettre en œuvre un protocole pour récupérer un gaz par déplacement d'eau	

Les pictogrammes de sécurité

Expérimenter en sécurité



Mortel



Dangereux pour l'environnement



Inflammable



Dangereux



Comburant (Fait brûler)



Sous pression



Corrosif



Cancérigène



Explosif

Consignes de sécurité :

MORTEL : Poison mortel ! Ne pas toucher sauf nécessité. Manipuler avec précaution, toujours porter des gants.

INFLAMMABLE : Brûle facilement ou très facilement. Tenir éloigné de toute étincelle ou source de chaleur et des produits comburants.

COMBURANT : Fait brûler les autres substances. Tenir éloigné de toute étincelle ou source de chaleur et des produits combustibles.

CORROSIF : Ronge les objets ou la peau ! Manipuler avec précautions, toujours porter des gants et des lunettes.

EXPLOSIF : Peut exploser ! Tenir éloigné de toute étincelle ou source de chaleur. Attention aux chocs, aux frottements.

DANGER POUR LE MILIEUX AQUATIQUE : Tue les animaux et les plantes ! Ne pas jeter dans les éviers, récupérer dans un récipient spécial après utilisation.

DANGEREUX : Toxique, irritant en cas de contact ! Manipuler avec précautions (hotte, gants, lunettes ...), bien se laver les mains par la suite.

GAZ SOUS PRESSION : Récipient contenant un gaz sous pression. Manipuler avec précautions en portant un équipement adéquat : gants contre le froid, visière ...

CANCEROGENE, TERATOGENE : Dangereux pour la santé ! Manipuler avec précautions (sous une hotte, gants ...) bien se laver les mains par la suite. En cas d'irritation appeler le médecin.

La verrerie au laboratoire

Objectifs :

- ✓ Connaitre les différents matériels utilisés en chimie
- ✓ Savoir schématiser le matériel

😊 Lors de la représentation de ces schémas tu dois utiliser un crayon de papier bien taillé ou un critérium et une règle, ainsi ton travail sera propre, lisible et compréhensible.



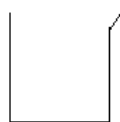
Tube à essai



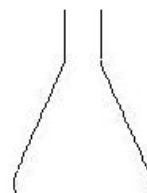
Pipette



Cristalliseur



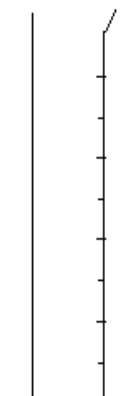
Bécher



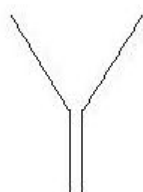
Erlenmeyer



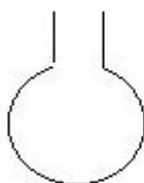
Coupelle



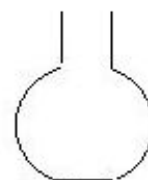
Eprouvette graduée



Entonnoir



Ballon à fond rond



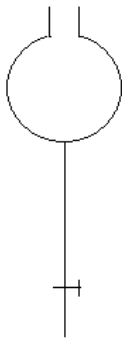
Ballon à fond plat



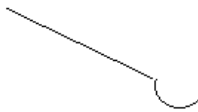
verre à pied



filtre



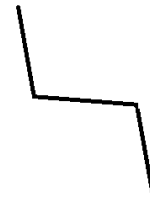
Ampoule à décanter



spatule



bouchon



tuyau



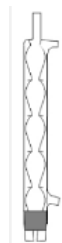
Chauffe ballon



pissette



Flacon



Réfrigérant



Elévateur



Pince en bois



Balance électronique



Agitateur magnétique



Gants de protection



Lunettes de protection

Consignes de sécurité :



- Le plan de travail doit être propre et rangé régulièrement.
- N'encombrez pas les passages avec des affaires.
- Manipulez toujours au-dessus de la table.
- Manipulez le matériel délicatement.
- Ne dirigez jamais un flacon vers le visage.



- La verrerie utilisée en chimie est fragile, et nécessite un nettoyage régulier.
- Ne jamais respirer ni consommer un produit.



Avant de quitter la salle :

Schématiser en chimie

Objectif :

- ✓ Savoir associer le matériel pour schématiser une expérience
- ✓ Légender un schéma

😊 Lors de la représentation de ces schémas tu dois utiliser un crayon de papier bien taillé ou un critérium et une règle, ainsi ton travail sera propre, lisible et compréhensible.