



TP Chimie n° 1

Règles de travail et de sécurité - Présentation de matériel

1 PRESENTATION

Dans chaque domaine de travail il y a des méthodes et des règles de sécurité qui nous permet de faire ce travail en plain sécurité et qui permet d'avoir des bons résultats et en plus de ses règle en a le matériel utiliser dans ce travail qui nous aide à faire ce travail mais la question qui se pose dans le domaine de chimie son :

- Quelles sont les règles et les méthodes de travail dans un laboratoire de chimie?

2 But de travail

- Donner quelques règles de sécurité et la méthode de travail dans le laboratoire de chimie.
- Présentation de matériel

3 La méthode de travail dans un laboratoire de chimie et les règles de sécurité

3.1 Méthodes de travail

- 1- Chaque étudiant doit mettre une blouse.
- 2- Chaque étudiant doit avoir un cahier de TP.
- 3- On doit écrire dans le cahier tous les expériences effectuées pondons le TP.
- 4- On doit prendre les dessins des appareils utilises.
- 5- Toujours en registre les réactions (les observations /état physique).
- 6- Il faut utilisée que les quantités minimales lors des réactions.
- 7- On doit toujours boucher les bouteilles des réactifs après avoir la quantité indiquée.
- 8- Ne jamais reverser l'excès des réactif dans la bouteille de on le prélève.
- 9- On prélève les réactifs secs à l'aide d'une spatule.
- 10- A la fin du travail il faut toujours laver (les tubes, éprouvettes,.....), et rendre le matériel en ordre et en place.
- 11- Garder le plan de travail bien propre.




3.2 Règles de sécurité

- 1- Porte une blouse en coton.
- 2- Effectue toutes les opérations très prudemment.
- 3- Ne jamais pipeter à la bouche, mais à l'aide de pro pipette.
- 4- Interdit de diriger vers soi (approche le visage) les ouvertures des éprouvettes ou d'un récipient dans lesquelles se produit une réaction.
- 5- Ne jamais manger ou fumer dans un laboratoire.
- 6- Ne jamais approcher une flamme à des produits inflammables.
- 10- Toute réaction avec les substances toxiques doit être effectuée sous la hotte.
- 10- Ne jamais se déplacer sans autorisation.
- 11- Il est interdit de faire des travaux non prévus.
- 12- Ne jamais prendre les objets chauds avec la main.
- 13- Toujours sentirez les gaz dégager avec prudence en virent (25-30cm) du visage.
- 14- Interdit de chauffer les substances gazeuses dans récipient bouché.


4 Définition de quelque matériel de manipulation

4.1 La pipette graduée


La pipette permet de mesurer les volumes de liquide. Les pipettes s'utilisent en général avec une pro pipette.

	<p>Utilisation de la pipette</p> <ul style="list-style-type: none"> • Verser le liquide à prélever dans un bécher. • Ajuster la pro pipette à la pipette. • Aspirer pour faire monter le liquide jusqu'à la graduation souhaitée. • Laisser couler le liquide dans un deuxième récipient.
---	--

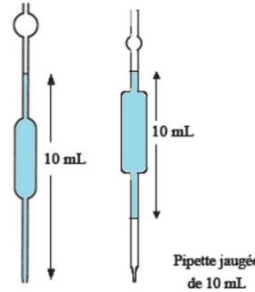
4.2 Eprouvette

	<p>Il existe plusieurs tailles d'éprouvettes graduées et nom gradué.</p>
---	--

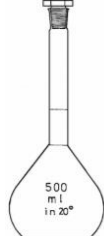
4.3 La burette

	<p>La burette permet de mesurer des volumes cumulés. La burette est principalement utilisée pour les dosages.</p>
---	---


4.4 La pipette jaugée (à un trait ou à deux traits de jaugée)

	<p>La pipette jaugée permet de mesurer avec précision de petits volumes de liquides. Il n'existe que certains volumes de pipette jaugée : 2 mL, 5 mL, 10 mL et 20 mL. Il existe plusieurs tailles de pipette. Attention à la lecture : parallaxe et ménisque. La pipette jaugée s'utilise en général avec une pro pipette.</p>
--	--

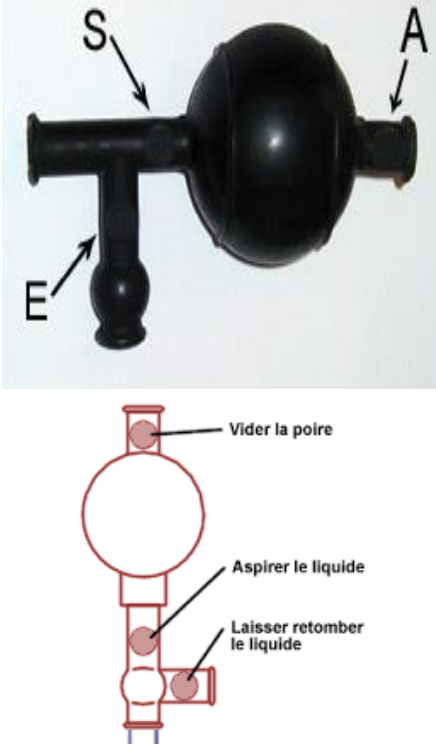
4.5 La fiole jaugée

	<p>La fiole jaugée permet de mesurer un volume avec une bonne précision. Ainsi, elle est utilisée pour :</p> <ul style="list-style-type: none">- La préparation de solution de concentration donnée.- La dilution d'une solution.- La lecture se fait au niveau du trait de jauge.
---	--


4.6 La spatule

	<p>La spatule permet de prélever des échantillons de solides en poudre ou en petits morceaux.</p>
---	---


4.7 La propipette

	<p>La propipette s'utilise avec une pipette graduée ou une pipette jaugée. Elle permet d'aspirer pour faire monter le liquide dans la pipette, de maintenir ou de laisser couler ce liquide.</p> <p>Utilisation de la propipette</p> <p>Préparation de la propipette : Fixer la propipette à la pipette (du côté opposé à la poire). Appuyer sur l'emplacement A et presser sur la poire pour la vider. Une pression sur l'emplacement S permet d'aspirer le liquide. Une pression sur l'emplacement E permet de laisser couler le liquide.</p>
--	---

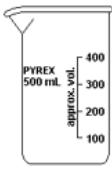
4.8 La pince en bois

	<p>Les pinces en bois permettent de manipuler la verrerie chaude.</p>
---	---

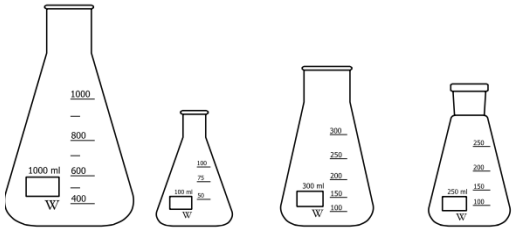
4.9 Les tubes à essais

	<p>Le tube à essais est utilisé pour les réactions faisant intervenir de petites quantités de réactifs. Un tube à essais peut recevoir un bouchon. De plus il peut être chauffé.</p>
---	--


4.10 Le Bécher

	<p>Le bécher utilisé pour :</p> <ul style="list-style-type: none">- Entreposer des produits chimiques (avant un prélèvement par exemple).- Faire quelques réactions. - Bien que gradué, le Bécher ne peut pas servir pour mesurer un volume de liquide. En effet les graduations ne sont qu'indicatives.
---	---



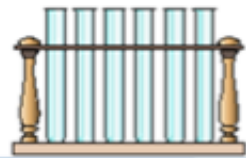


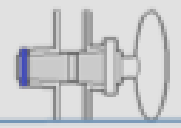


4.11 L' erlenmeyer

 <p>erlenmeyer à col étroit à col large à col rodé</p> <p>L'erlenmeyer est souvent utilisé avec un bouchon. Il permet :</p> <ul style="list-style-type: none">- de conserver provisoirement des produits chimiques volatils,- de réaliser des réactions chimiques avec des composées volatiles.	<p>Bien que gradué, l'erlenmeyer ne peut pas servir pour mesurer un volume de liquide. En effet les graduations sont seulement indicatives. Enfin, l'erlenmeyer permet (en général) l'utilisation d'une pince en bois, et donc le chauffage de son contenu.</p>
---	---

4.12 Le verre à pied

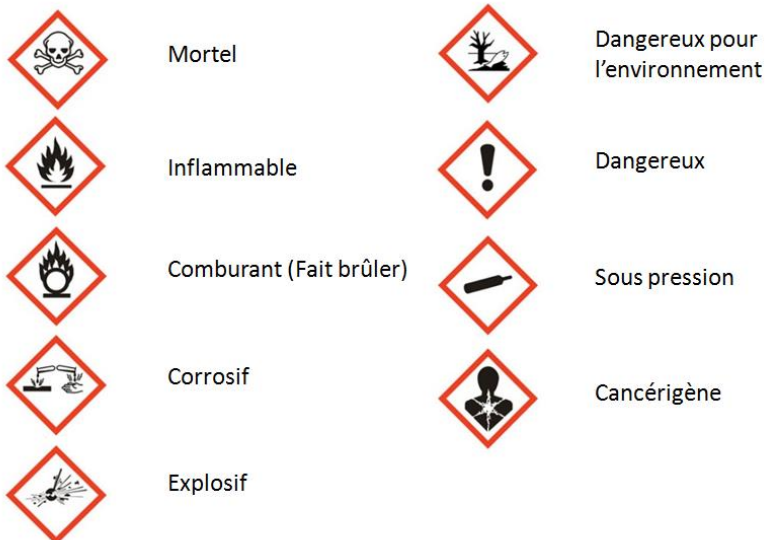
	<p>Graduée et non graduée Le verre à pied est en général utilisé comme poubelle.</p>
--	--

5 Autres verreries

 <p>Ballon</p>	 <p>Fiole à vide</p>	 <p>Tubes à essai + support</p>	 <p>Flacon</p>
 <p>Pince Compte gouttes</p>	 <p>Robinet</p>	 <p>Entonnoir</p>	 <p>Verre de Montre</p>



6 Les pictogrammes de sécurité dans le labo



7 CONCLUSION

En fin de chaque séance de TP il faut ranger la paillasse, laver les mains avec du savon et quitter la blouse juste avant de quitter la salle.

Dans chaque TP de chimie il faut toujours respecter les règles de sécurité et la méthode de travail pour qu'on ait toujours un travail bien fait et un TP mieux retenue.