



DS N°1

Durée : 30mn

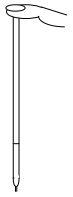
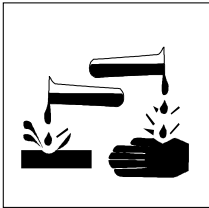
Exercice n°1 : La sécurité au laboratoire et la verrerie :

8pts

- 1) Que dois-je porter quand je manipule un produit toxique au laboratoire de chimie ? Qu'est-ce que je fais du produit à la fin de la manipulation ? 2pts

.....

- 2) Identifier les pictogrammes ci-dessous : 2pts 3) Donnez un nom à chaque élément de verrerie ci-dessous : 4pts



.....

Exercice n°2 : Lecture d'une étiquette :

7pts

Sur une bouteille de thé glacé du commerce, on peut lire les indications suivantes :
Ingrédients : eau ; sucre ; acide citrique ; jus de pêche ; extrait de thé.

- 1) La boisson présente t-elle un caractère acide ou basique ? Comment vérifier la réponse ? 1pt

.....

- 2) Comment peut-on savoir si le sucre contenu dans la boisson est du glucose ? Vous donnerez le nom du réactif à utiliser et présenterez l'expérience avec schémas, observation est conclusion. 4pts

Réactif à utiliser :

| Schéma(s) | Observation(s) | Interprétation |
|-----------|----------------|----------------|
| | | |



NOM :

Classe de 2nd
Chimie

DS N°1
25/09/06

3) Quel(s) arôme(s) est (sont) utilisé(s) dans cette boisson ? Sont-ils naturels ou artificielles ? *1pt*

.....
.....

Exercice n°3 : Détermination d'une masse volumique : *5pts*

Paul veut déterminer la masse volumique d'un liquide qu'il ne connaît pas. Pour cela il doit peser la masse de liquide et mesurer son volume.

Il trouve respectivement $m = 30 \text{ g}$ pour la masse, et $V = 0.030 \text{ L}$ pour le volume.

1) Il pèse la masse de liquide avec une balance, mais il est embêté car elle lui donne également la masse du récipient dans lequel il met le liquide. Sur quel bouton peut-il appuyer pour s'affranchir de la masse du récipient ? *1pt*

.....
.....

2) Donnez l'expression littérale du calcul qui permettra de trouver la masse volumique du liquide.

Faites l'application numérique et donnez l'unité de la grandeur calculée. *3pts*

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

3) Quel est, d'après vous, ce liquide ? *1pt*

.....

Exercice de conversion : *1pt*

Effectuez les conversions ci-dessous :

$25 \text{ dag} = \dots\dots\dots \text{ g}$

$3.67 \text{ mL} = \dots\dots\dots \text{ L}$