

OFFICE DU BACCALAUREAT DU CAMEROUN					
COLLEGE PRIVE LAROUSSE					
EXAMEN	Baccalauréat	Série	C, D et E	session	04/05/2022
EPREUVE	T.P Chimie	Coef	1	Durée	1H

EXERCICE 1 : Vérification des savoir-faire expérimentaux /10Points

1. Identification et utilisation du matériel de laboratoire

1.1. Donner le nom de chacune des verreries ci-dessous utilisés au laboratoire : **1x3pts**



1.2. Préciser en justifiant votre réponse, la verrerie appropriée pour prélever avec précision un volume de 15 mL d'une solution d'acide sulfurique à 0,5mol.L⁻¹. **2pts**

1.3. Schématiser une fiole jaugée. **1pt**

2. SECURITE AU LABORATOIRE

2.1. Donner un exemple de comportement obligatoire dans un laboratoire. **1pt**

2.2. Donner un exemple de comportement interdit dans un laboratoire. **1pt**

2.3. Au cours d'une séance de Travaux Pratiques, l'acide sulfurique se verse sur la main de votre camarade. Quel est le premier comportement à adopter. **1pt**

2.4. Donner la signification du pictogramme ci-dessous. **1pt**



EXERCICE 2 : Application des savoir-faire expérimentaux (MANIPULATION) /10Points

1. Objectif : Vérifier l'information « Aspirine 500 » sur la plaquette d'un comprimé.

2. Matériels et produits chimiques par poste de travail

- Support
- Bécher de 50ml
- Solution NaOH
- 2 pipettes de 10ml
- 3 Erlenmeyers de 50ml
- Solution acide à titrer
- Eprouvette graduée de 10ml
- Agitateur
- Indicateur coloré (Phénolphtaléine)
- Burette graduée de 50 ml

3. Protocole

- Pipeter 10ml de la solution de NaOH ($C_b = 1,0 \times 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$) et introduire dans un erlenmeyer puis ajouter 2 à 3 gouttes de phénolphtaléine
- Remplir la burette avec la solution d'acide acétylsalicylique (aspirine 500), puis ajuster correctement le zéro.
- Faire couler progressivement la solution acide dans l'erlenmeyer tout en agitant le mélange jusqu'au changement de couleur puis noter le volume d'acide versé à l'équivalence
- Faire la même chose 3 fois (3 essais)

4. Exploitation des résultats

4.1. Réaliser le montage expérimental. **2pts**

4.2. Déterminer le volume à l'équivalence. **2pts**