

6. Évaluation

6.1. 1er Manipulation :

- 1- Quel est le but de la Manipulation.
- 2- Donner la signification des pictogrammes suivants.

.....



.....

- 3- Déterminer la masse molaire M d'hydroxyde de sodium utilisé.
- 4- Déterminer la masse m de NaOH solide a pesée

On donne :

La Masse molaire atomique de (H) =1 g/mol, (O) =16 g/mol, (Na) =23 g/mol.

6.2. 2eme Manipulation :

- 1- Quel est le but de la Manipulation.
- 2- Donner la signification des pictogrammes suivants :

.....



.....



.....

- 3- Pourquoi on recommande de manipuler les acides sous haute aspirante :

.....

- 4- Déterminer la concentration initiale C0 d'Acide chlorhydrique utilisé

.....

.....

.....

.....

- 5- Déterminer le volume V0 à prélever de la solution mère :

.....
.....

On donne :

$M_{HCl} = 36.5 \text{ g.mole}^{-1}$, $\rho = 1.17 \text{ kg.l}^{-1}$, $C\% = P = 37 \%$

Nom :.....

Nom :.....

Nom :.....

Groupe :.....