**PROCEDURA DI PREPARAZIONE DI UNA SOLUZIONE ACIDA**

**Apparecchiatura necessaria**

* Piastra di agitazione magnetica
* Contenitore in vetro (es. becher, beuta o matraccio)
* Ancoretta per l’agitazione
* n. 2 Pipette graduate con propipetta a 3 vie (o altra vetreria graduata per misura di volumi)

**DPI:**

* Guanti in lattice
* Occhiali di protezione
* Camice

**PROCEDURA**

Tutte le operazioni descritte qui di seguito devono essere svolte sotto cappa aspirante.

* Misurare il volume di acqua distillata utilizzando la pipetta graduata o cilindro graduato (a seconda del volume necessario) e trasferirla nel contenitore in vetro (es. becher, beuta o matraccio).
* Posizionare il contenitore sulla piastra di agitazione e introdurre il magnete di agitazione; avviare l’agitazione magnetica.

ATTENZIONE: regolare l’agitazione in modo da evitare la fuoriuscita di liquido e la formazione di schizzi.

* Prelevare l’acido da diluire utilizzando una pipetta graduata pulita e versare l’acido nell’acqua molto lentamente per evitare un surriscaldamento della soluzione.
* Se la soluzione da preparare è molto concentrata aggiungere l’acido all’acqua raffreddando il contenitore con un bagno di ghiaccio per evitare un eccessivo riscaldamento della soluzione.
* Subito dopo l’utilizzo lavare la pipetta con abbondante acqua per eliminare i residui di acido.

**PRECAUZIONI e AVVERTENZE**:

* **Seguire la regola generale** **“NON DARE DA BERE AGLI ACIDI” quindi AGGIUNGERE** **SEMPRE L’ACIDO ALL’ACQUA E MAI IL CONTRARIO!!!**
* **Non respirare i vapori acidi.**
* **Chiudere immediatamente il contenitore dell’acido un volta prelevata la quantità desiderata.**
* **In caso di sversamento di acido seguire le procedure previste.**

**PROCEDURA DI PREPARAZIONE DI UNA SOLUZIONE BASICA**

**Apparecchiatura necessaria**

* Piastra di agitazione magnetica
* Contenitore in vetro (es. becher, beuta o matraccio)
* Ancoretta per l’agitazione
* n. 1 Pipette graduate con propipetta a 3 vie (o altra vetreria graduata per misura di volumi)
* Per basi solide: spatola e vetrino da orologio); Per basi liquide: n. 1 Pipette graduate con propipetta a 3 vie (o altra vetreria graduata per misura di volumi).

**DPI:**

* Guanti in lattice
* Occhiali di protezione
* Camice

**PROCEDURA**

Tutte le operazioni descritte qui di seguito devono essere svolte sotto cappa aspirante.

* Misurare il volume di acqua distillata utilizzando la pipetta graduata o cilindro graduato (a seconda del volume necessario) e trasferirla nel contenitore in vetro (es. becher, beuta o matraccio).
* Posizionare il contenitore sulla piastra di agitazione e introdurre il magnete di agitazione; avviare l’agitazione magnetica.

**ATTENZIONE**: regolare l’agitazione in modo da evitare la fuoriuscita di liquido e la formazione di schizzi.

* Basi solide: pesare la sostanza utilizzando la spatola e il vetrino da orologio.
* Basi liquide: prelevare la sostanza da diluire utilizzando una pipetta graduata pulita.
* Versare la sostanza (base) nell’acqua molto lentamente per evitare un surriscaldamento della soluzione.
* Se la soluzione da preparare è molto concentrata aggiungere la base all’acqua raffreddando il contenitore con un bagno di ghiaccio per evitare un eccessivo riscaldamento della soluzione.
* Subito dopo l’utilizzo lavare la vetreria utilizzata e la spatola con abbondante acqua per eliminare i residui.

**PRECAUZIONI e AVVERTENZE**:

* **Non respirare i vapori basici.**
* **Chiudere immediatamente il contenitore della base un volta prelevata la quantità desiderata.**
* **In caso di sversamento di alcali seguire le procedure previste.**