# RELATION ENTRE LA PRESSION ET VOLUME D'UN GAZ

## **Objectifs**

P12- Mesurer une pression ; P18- Construire un graphique ; P4-Décrire le comportement d'une grandeur; P29-Associer grandeurs et unités ; P13-Estimer une incertitude.

**<u>Problème</u>**: Comment varie la pression lorsqu'on modifie le volume d'un gaz ? (Ne pas répondre ici)

<u>Hypothèse</u>: Lorsque le volume diminue la pression *augmente* ou *diminue* (rayer l'hypothèse fausse selon vous) <u>Protocole</u>: On fait varier le volume d'air contenu dans une seringue graduée et on mesure la pression à l'aide d'un manomètre grâce au logiciel de simulation (voir CdT sur ENT)

Vérifie que tu as bien compris:

Nomme les 2 grandeurs qu'il faudra mesurer: .....

Nomme les 2 instruments de mesures : .....

Nomme les unités de mesures utilisées par les instruments:

#### Relevé de mesure

Noter et ordonner les valeurs de la pression lorsqu'on fait varier le volume.

Volume en					
Pression en					

# Construction du graphique

Tracer le graphe de la pression en fonction du volume. (Voir fiche aide)

	 	<del></del>	
+	 	<del></del>	
	 	<del></del>	
	 	<del></del>	
-	 	<del></del>	

## **Exploitation du graphique**

- 1°) Comment varie la pression lorsque le volume de gaz double ?.....
- 2°) Tous les points sont-ils parfaitement alignés ? Pourquoi ? .....
- 3°) Rédiger une phrase de conclusion répondant àu problème.....

Construire la courbe avec un tableur (permet de valider des items du B2i: Organiser la composition d'un document)

- \* <u>Saisie des valeurs</u> : A l'aide d'*Open Office*, ouvrir une feuille de calcul en cliquant par ex sur *OpenOffice Calc*. Entrer les valeurs du tableau en <u>colonne</u> (verticalement) en précisant dans la première cellule (celle tout en haut), la signification de chaque colonne (ex : V en mL, P en hPa). Enregistrer votre document dans votre répertoire de travail.
- \* Tracer du graphique:

Il faut sélectionner la colonne du volume et celle de la pression

Dans le menu insertion, cliquer sur diagramme, suivez les instructions à l'écran. Vous choisirez le type : XY (dispersion) avec les points et le lignes puis cocher *lignes lisses*. Faire suivant jusqu'à l'étape 4. Vous mettrez comme titre principal *relation pression-volume* et vous mettrez une légende aux axes X et Y. Dans afficher les grilles choisir *Axe X* et *Axe Y*. Cliquer sur terminer. N'oublier pas d'enregistrer de temps en temps. Enregistrer une copie dans l'ENT.

- \* Sélectionnez le graphique agrandissez-le, centrez-le, rajouter votre nom et enregistrer. Faites un aperçu et appeler le prof.
- \* Les items du B2i seront validés si le travail vérifié (envoyé par messagerie par exemple).