



## TP 15: Les pluies acides et les monuments historiques

1. Dans une fiole à vide mettre l'acide puis le calcaire. Fermer et relever la pression avec le manomètre au cours du temps.

$$C_m \cdot V_p = C_f \cdot V_f$$

$$V_p = 0,5 \times 100 / 1 = 50 \text{ ml}$$

On prélève 50 ml avec une pipette jaugée de la solution mère. Mettre dans une fiole de 100 ml . Compléter jusqu'au trait de jauge puis secouer.

2. Rentrer les valeurs de p au cours du temps sur latis pro de l'expérience ainsi que les données en annexe. Tracer les deux courbes pour pouvoir les comparer .

- 3.1 Regarder les deux courbes et voir l'influence de la concentration de l'acide.

- 3.2 Plus la concentration de l'acide est forte plus le calcaire se dissout vite . L'acidité atmosphérique augmente à cause de la pollution donc les monuments en calcaires s'abîment plus vite .