

Figure 1 : Schéma de principe de l'appareil

Figure 2 : Réponse de l'appareil pour l'Hélium pur

◆ mesures en mV, — série de Fourier tronquée, ▲ écarts en dixième de mV. Les mesures sont proportionnelles à l'intensité transmise par l'interféromètre. On voit ici la première frange l'indice variant de 1 (à $p=0$) à $\cong 1,00003$ (à $p=900$ mbar). La période de la fonction donne la réfraction molaire ($R_m = 0,52$ cm³/mol). L'ajustement des termes d'une série de Fourier tronquée permet de disposer d'une expression numérique de la réponse.

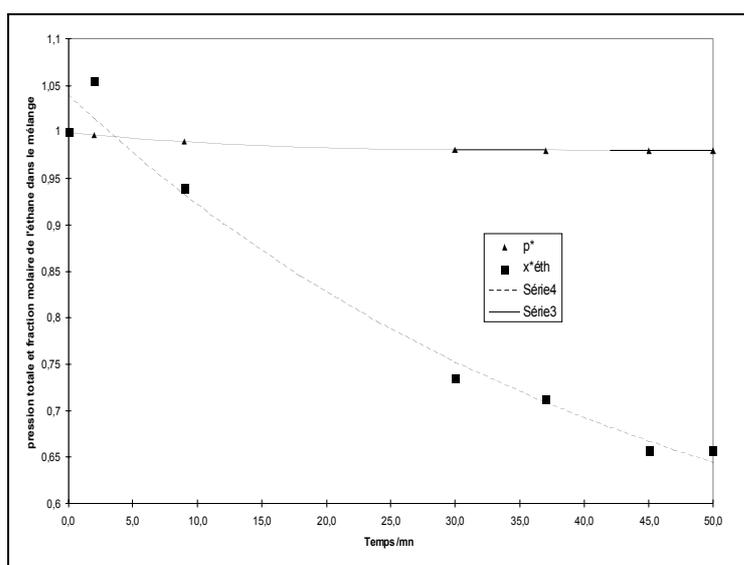
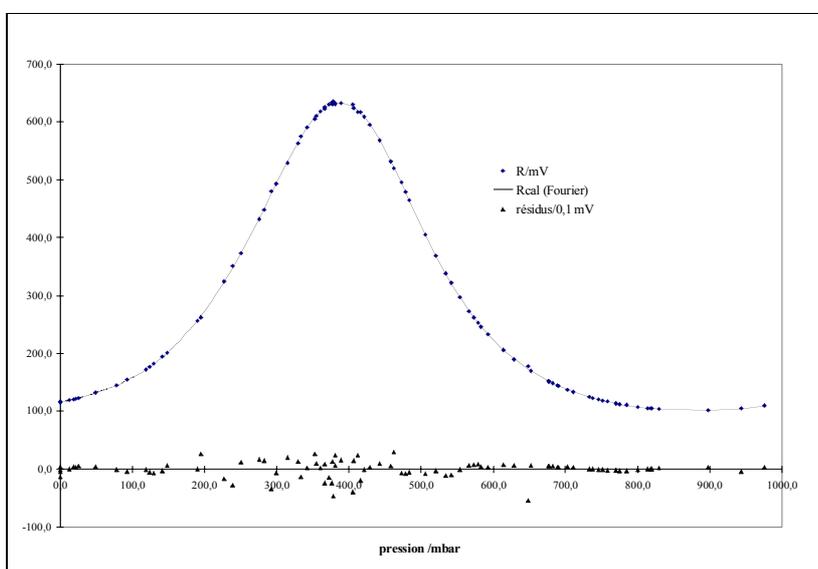


Figure 3 : Expérience d'adsorption d'un mélange éthane - azote sur le charbon actif synthétique Ambersorb 600™. On a reporté sur cette figure la pression (▲), et la fraction molaire d'éthane (■). Pour normaliser on a utilisé les valeurs à l'instant initial : 140,8 mbar et 0,04. L'analyse des données montre que très peu d'azote est adsorbé dans ces conditions (293K) et que la chute de pression est corrélée avec l'adsorption d'éthane.