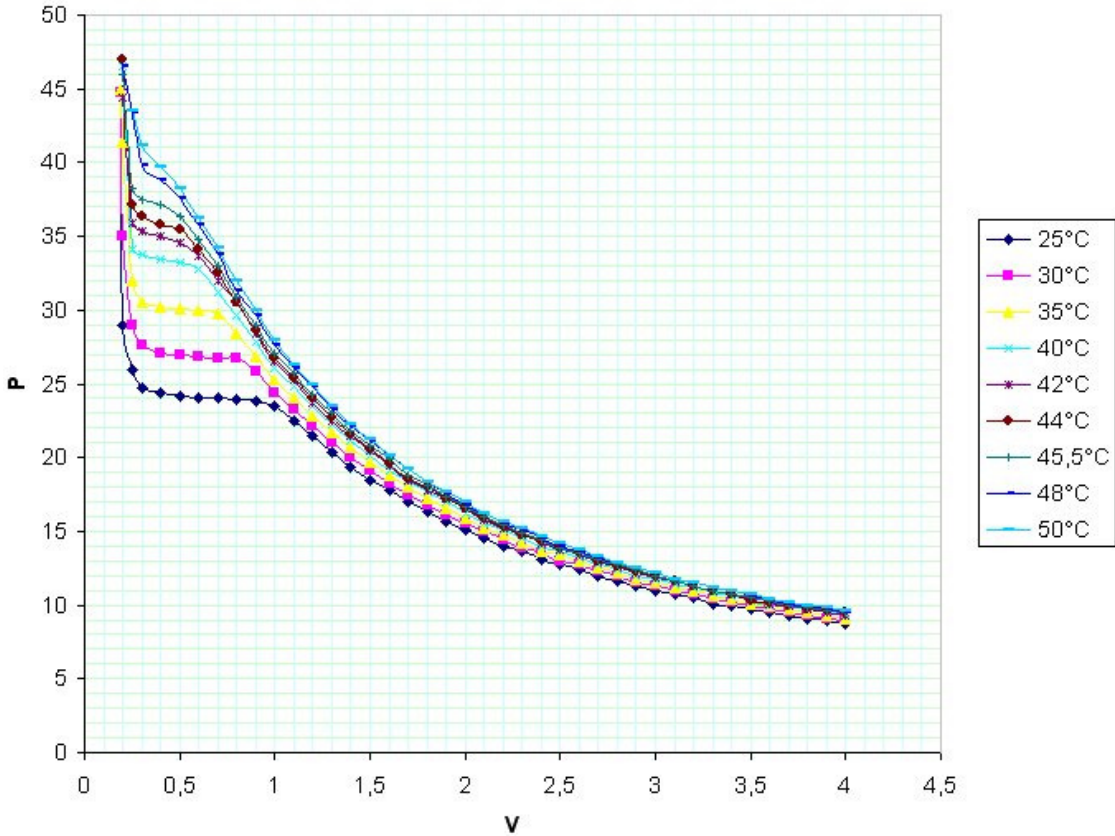


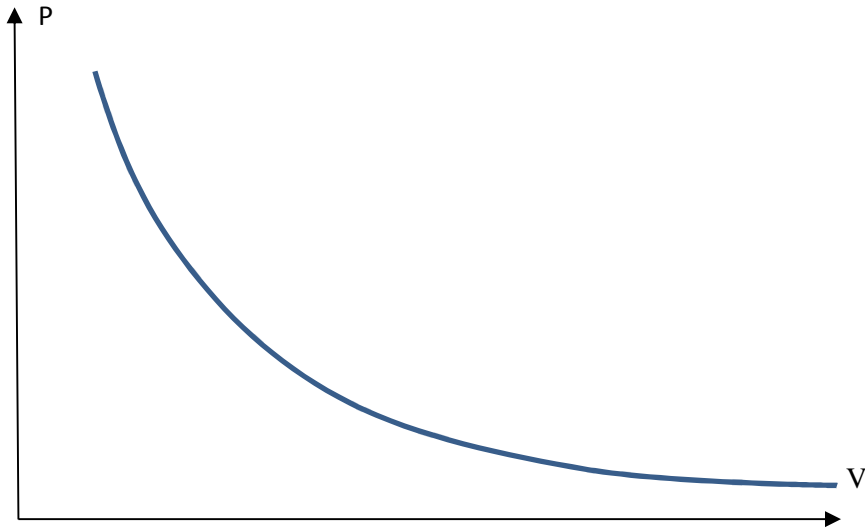
Isothermes en coordonnées de Clapeyron pour l'hexafluorure de soufre (SF6).

$$P=f(V)$$



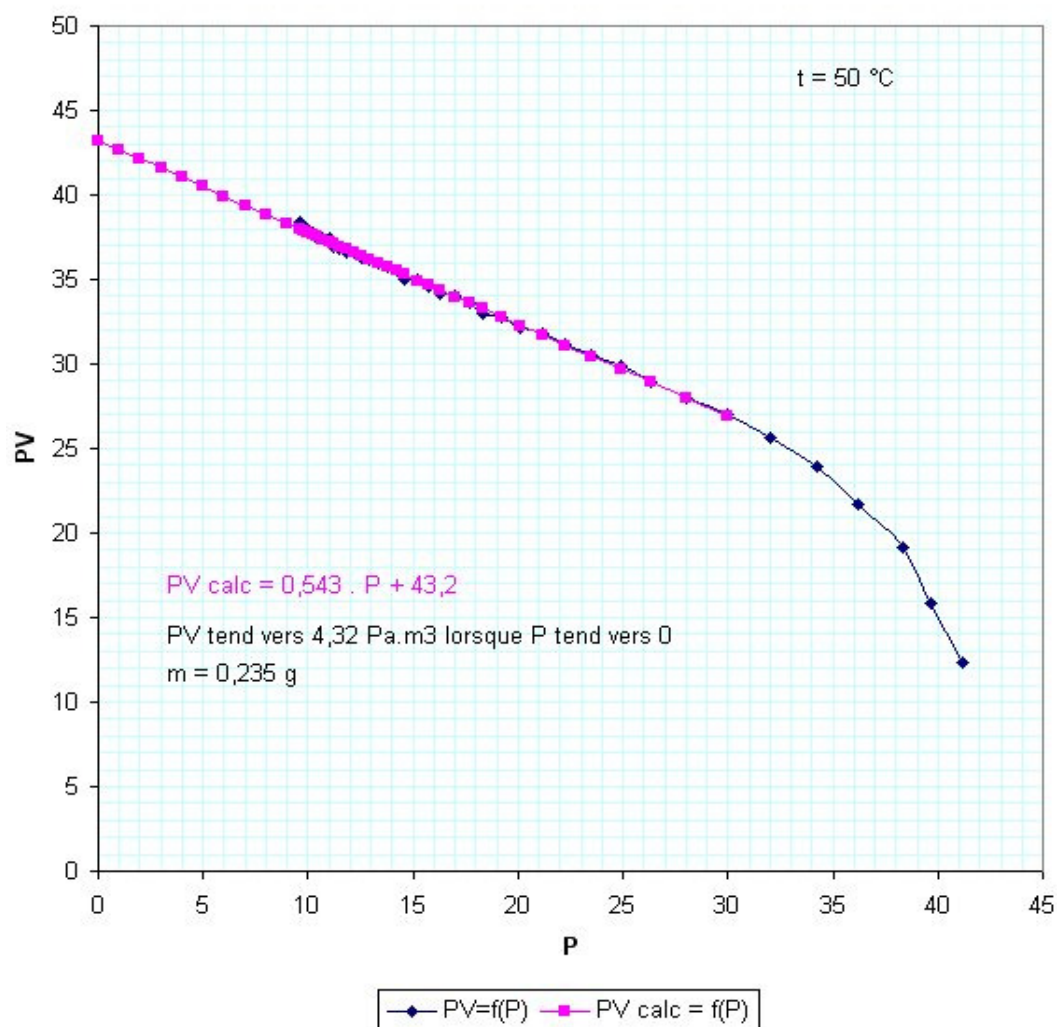
Pression P en bar ; Volume V en mL (= cm³).

Allure d'une isotherme en coordonnées de Clapeyron pour un état gaz.



Tracé en coordonnées d'Amagat pour l'isotherme  $T = 50^\circ\text{C}$  (hexafluorure de soufre  $\text{SF}_6$ ).

Diagramme d'Amagat



Masse molaire de  $\text{SF}_6$  :  $M = 146,06 \text{ g.mol}^{-1}$ .

Isothermes d'Amagat pour différents types de gaz.

