On compare ensuite Lvap mesuré à la valeur théorique Lvap = 198.38kJ/kg

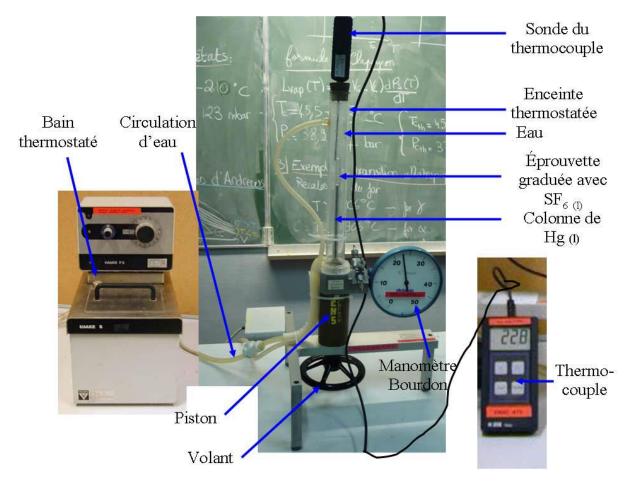
Isothermes de SF6

Matériel:

- -Cellule SF6 + dispositif thermostat
- thermocouple K + lecteur avec affichage
- téflon en rouleau!

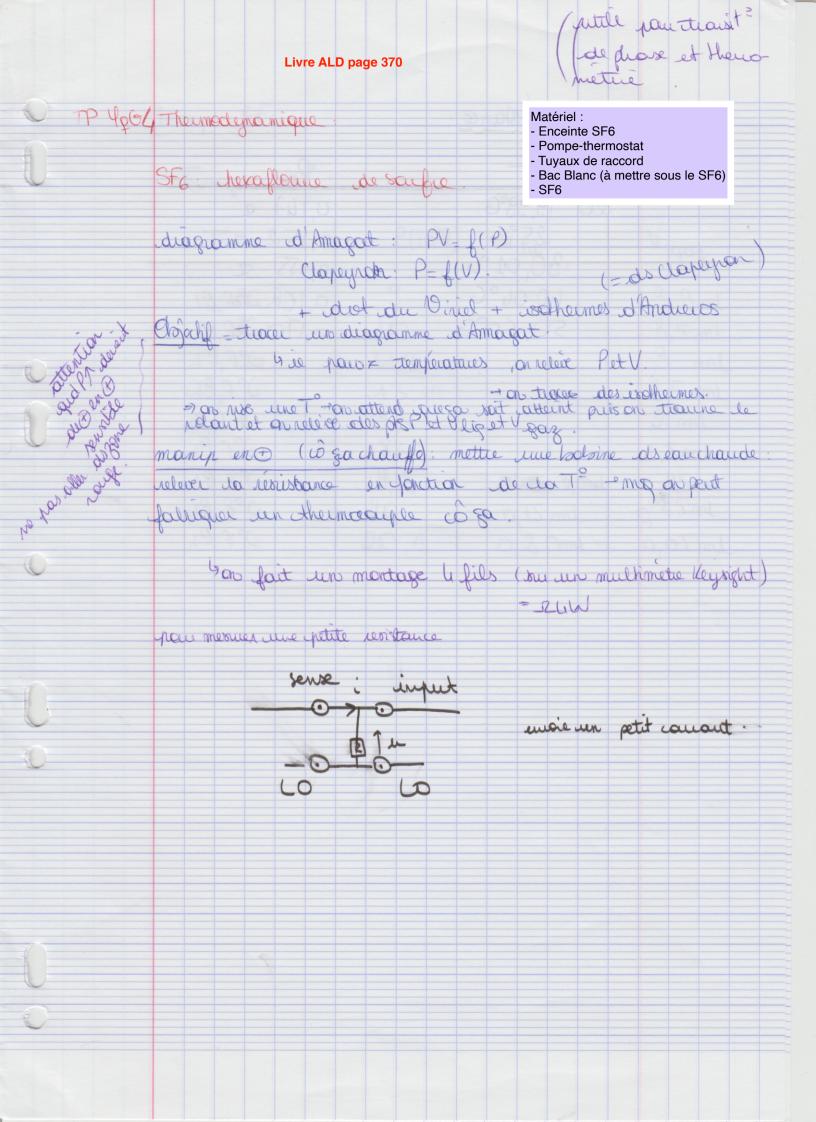
Le but de cette expérience et de mesurer la chaleur latente de vaporisation de SF6 avec une méthode différente de la première expérience. Ici on va tracer plusieurs isothermes et utiliser la formule de Clapeyron Lvap(T) = $T(v_{\alpha} - v_{i})(dPsat/dT)$

Attention avant de lancer la pompe il faut vérifier qu'elle est sur le niveau 1 (lent) et être prêt à l'arrêter si ça déborde. Si l'étanchéité n'est pas bonne il faut y remédier avec le téflon et remettre la pompe en marche pour vérifier.



Une fois que le dispositif est étanche on règle le thermostat et on attend 20 à 30 minutes que la température soit homogène et stable.

Pour une température donnée on prend les valeurs de V et de P <u>sans dépasser 40bars</u> Attention si on veut faire les choses proprement il faut attendre que le système soit à l'équilibre pour chaque point. Cela signifie parfois d'attendre jusqu'à quelques minutes avant de noter les valeurs, en particuliers lorsqu'il y a coexistence liquide-vapeur.



0	Marin SF6;			
0	Tourigne = 20°			
		P(105B)	Viig	Vogaz
	19,7°G 19,7°G 19,7°G 19,7°G 19,7°G	9 10 11,3 13,1?? 15,5 18,6		3,9 ml. 3,5 ml. 3 ml. 2,5 ml. 2,5 ml.
	19,8°6.	19,2	0,15 ml 0,20ml	0,95 ml. 0,35 ml. 0,05 ml