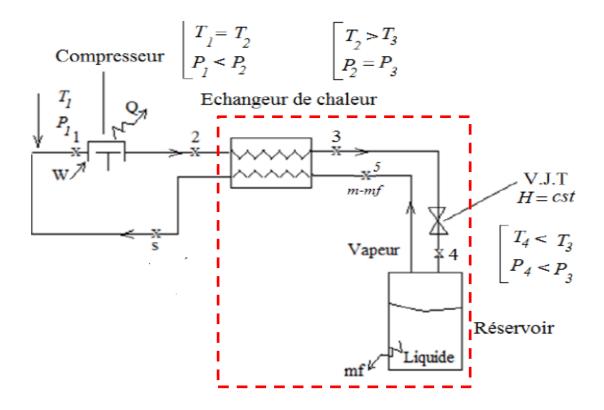
2.2 Liquéfaction par détente Joule-Thomson

2.2.1 Procédé de Linde simple :

historiquement, le système Linde-Hampson était le deuxième utilisé pour liquéfier les gaz (le système en cascade était le premier); bien qu'il soit le plus simple de tous les systèmes de liquéfaction.

afin d'analyser les performances du système, supposons des conditions: pas de chute de pression irréversible (sauf pour le détendeur), pas de fuite d'air ambiant, échangeur de chaleur 100% efficace.



- le gaz est d'abord comprimé des conditions ambiantes au point 1 de façon réversible et isotherme au point 2.
- le gaz passe ensuite à travers un échangeur de chaleur à pression constante (idéalement) dans lequel il échange de l'énergie avec le flux basse pression sortant jusqu'au point 3.
- du point 3 au point 4, le gaz se détend à travers un détendeur jusqu'à $p_4 = p_1 \label{eq:p4}$

- au point 4, une partie du flux gazeux est à l'état liquide et est à l'état tiré (état liquide saturé), et le reste du gaz quitte le réservoir de liquide à l'état g (état vapeur saturée).
- ce gaz froid est enfin réchauffé à la température initiale en absorbant l'énergie à pression constante (idéalement) du flux haute pression entrant.

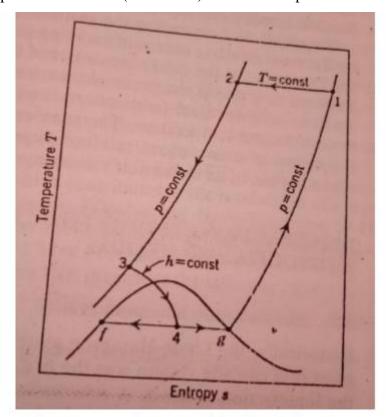


Diagramme TS du procédé de LIND Hampson à colonne simple.

La fraction liquide v :

Bilan enrgetique : $\dot{m}h_2 - \dot{m}_f h_f - \dot{m}_g h_1 = 0$

$$\Rightarrow \frac{\dot{m}_f}{\dot{m}} = \frac{(h_2 - h_1)}{(h_f - h_1)} = y$$

Le travail spécifique w₀ par kg :

Selon le premier principe

$$q + w = \Delta h - \Delta e_p + \Delta e_c \qquad \qquad \Delta e_p = \Delta e_c = 0$$

$$\Rightarrow$$
 q+w = $\Delta h = (h_2 - h_1)$ mais $q = T_c(s_2 - s_1)$

Donc

$$w = (h_2 - h_1) - T_c(s_2 - s_1) \Rightarrow w = T_c(s_1 - s_2) - (h_1 - h_2)$$

$$w_0 = \frac{w}{y} = \frac{[T_c(s_1 - s_2) - (h_1 - h_2)] \times (h_1 - h_f)}{(h_1 - h_2)}$$

(figure of merit) FOM

$$w_{min} = T_C(s_1 - s_f) - (h_1 - h_f)$$
 \Rightarrow $FOM = \frac{w_{min}}{w_0}$