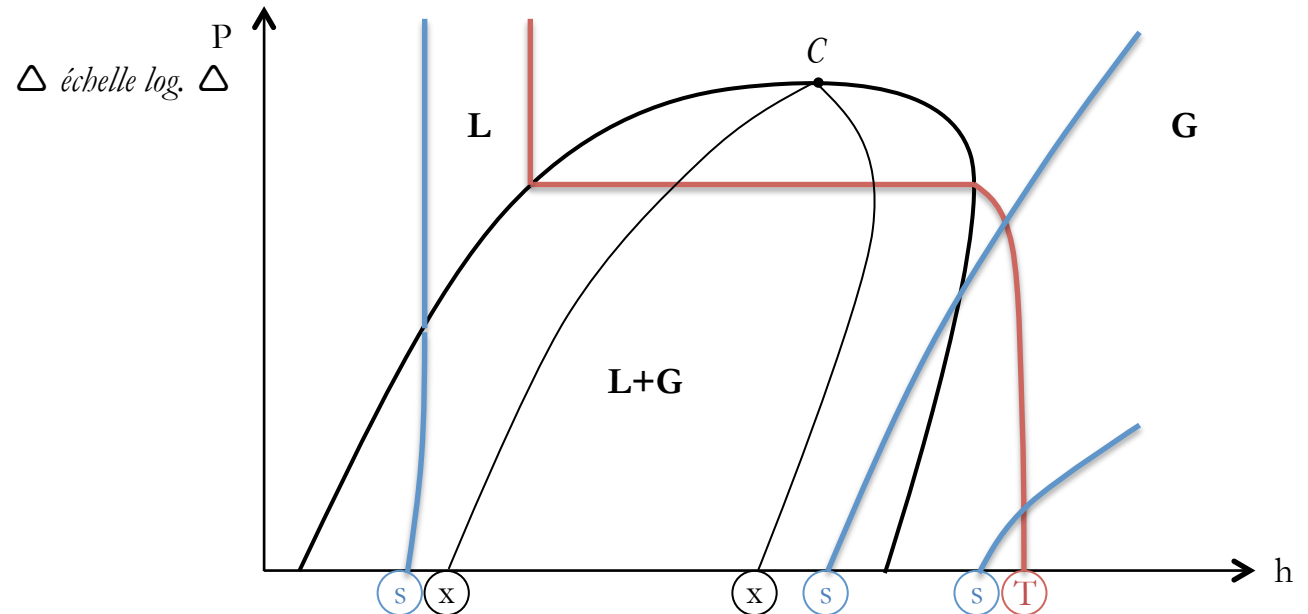


Diagramme de Mollier des Frigoristes ou Diagramme des frigoristes

UNITES utilisées sur le diagramme fourni
dans l'activité recherche

P en bar
h en kJ.kg^{-1}
s en $\text{kJ.K}^{-1}.\text{kg}^{-1}$
T en $^{\circ}\text{C}$
x sans unité



	Liquide	
	courbe	arguments
isotherme $T_{\text{fixée}}$		$h(T)$ pour un liquide $\Rightarrow T_{\text{fixée}}$ impose h
isotitre $x_{V,\text{fixée}}$		
isentropes $s_{\text{fixée}}$		Identité Thermo $\left. \frac{dP}{dh} \right _{s \text{ fixée}} = \rho \approx \text{cste}$

	Liquide + gaz	
	courbe	arguments
		variance = 1 $\Rightarrow$ si T est fixée alors P est fixée
		théorème des moments
		Identité Thermo $\left. \frac{dP}{dh} \right _{s \text{ fixée}} = \rho \approx \text{qd } P \nearrow$

	gaz	
	courbe	arguments
		si gaz parfait alors 2 ^{nde} loi de Joule : $h(T)$
		Identité Thermo $\left. \frac{dP}{dh} \right _{s \text{ fixée}} = \rho \approx \text{qd } P \nearrow$

Isentropes : identité thermodynamique $dh = T ds + v dP$ donc $\left. \frac{dP}{dh} \right|_{s \text{ fixée}} = 1/v = \rho$