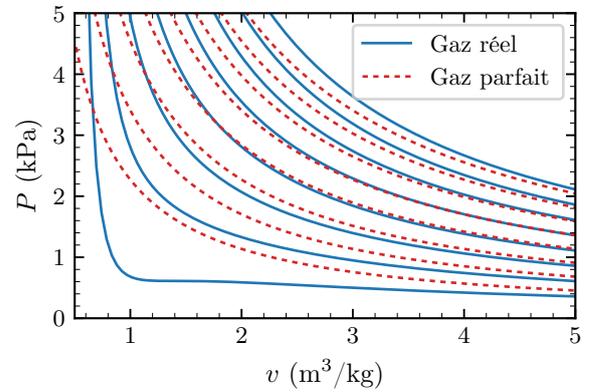
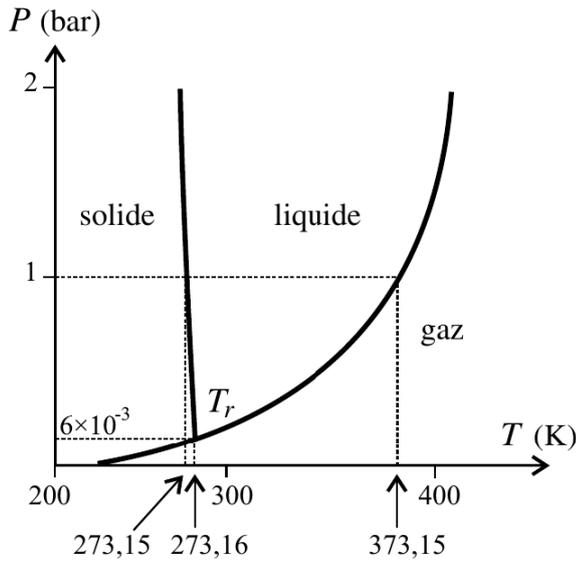


(a) Diagramme d'Amagat.

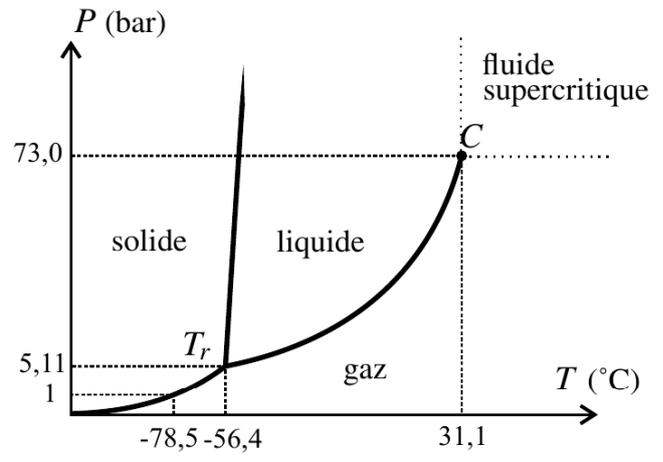


(b) Diagramme de Clapeyron.

Figure 1 – Isothermes d'un gaz réel (l'eau).

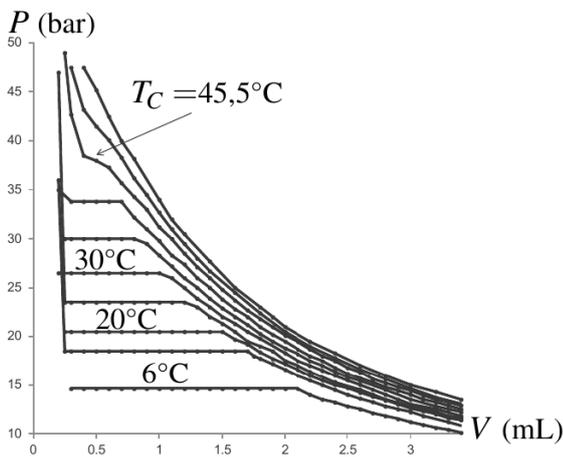


(a) Diagramme (P,T) de l'eau.

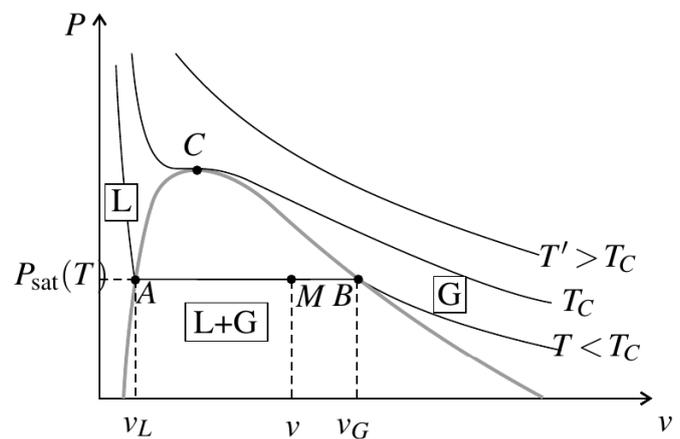


(b) Diagramme (P,T) du CO₂.

Figure 5 – Diagrammes (P,T) de corps purs (agrandissements de la figure 4).

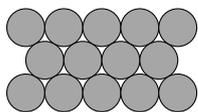


(a) Diagramme de Watt expérimental pour SF₆.

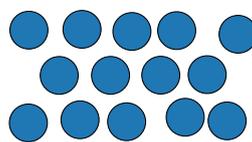


(b) Diagramme de Clapeyron d'un corps pur.

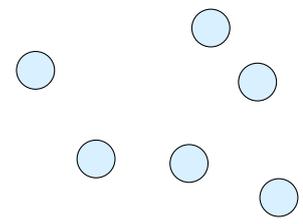
Figure 6



(a) Solide.



(b) Liquide.



(c) Gaz.

Figure 3 – Différents états de la matière d'un point de vue microscopique.

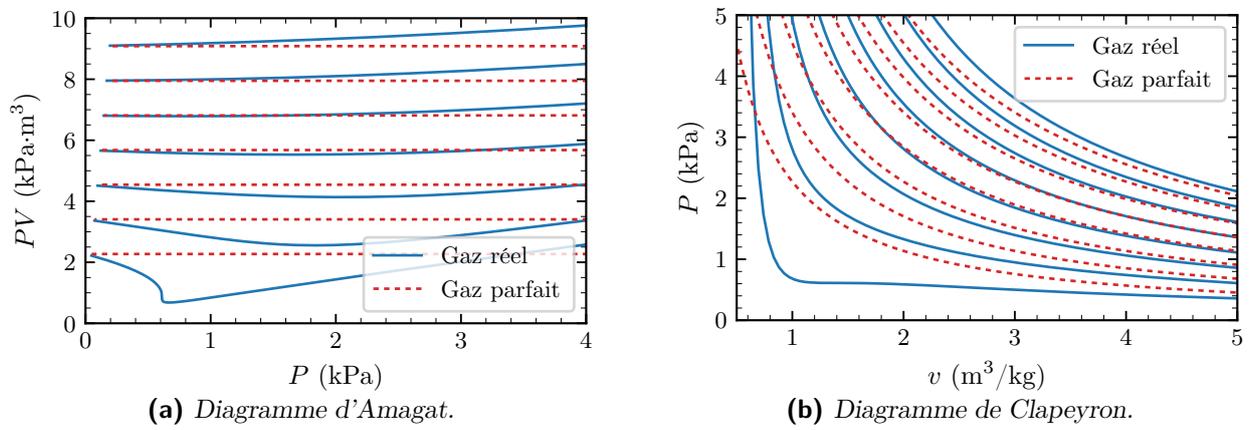


Figure 1 – Isothermes d'un gaz réel (l'eau).

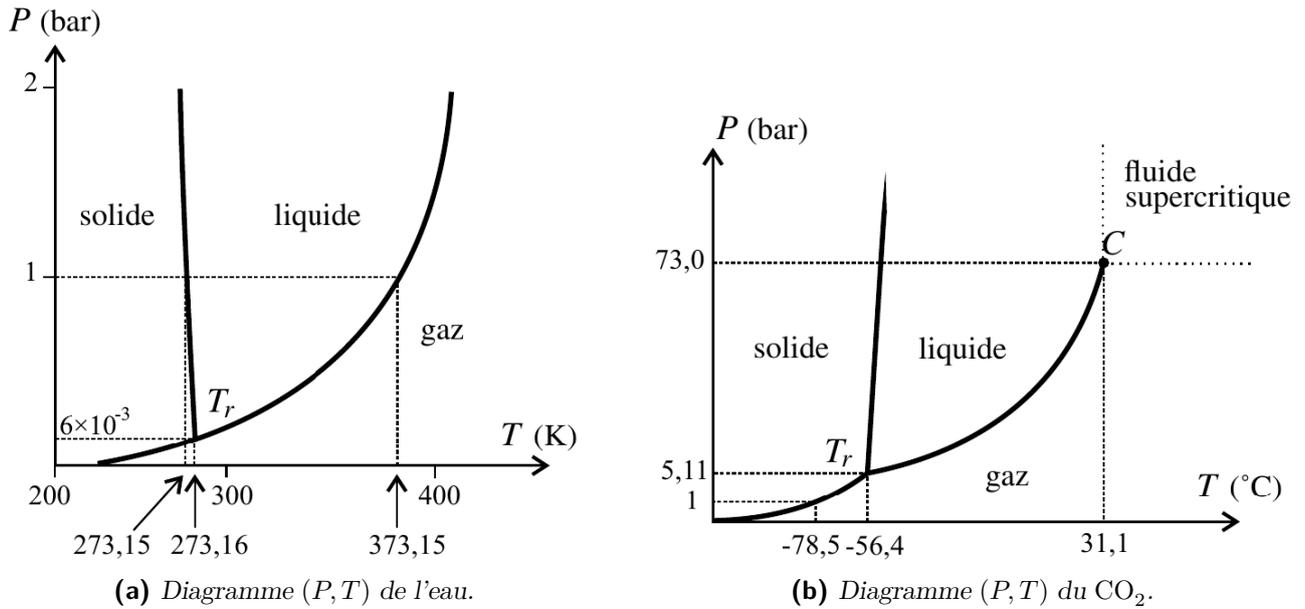


Figure 5 – Diagrammes (P, T) de corps purs (agrandissements de la figure 4).

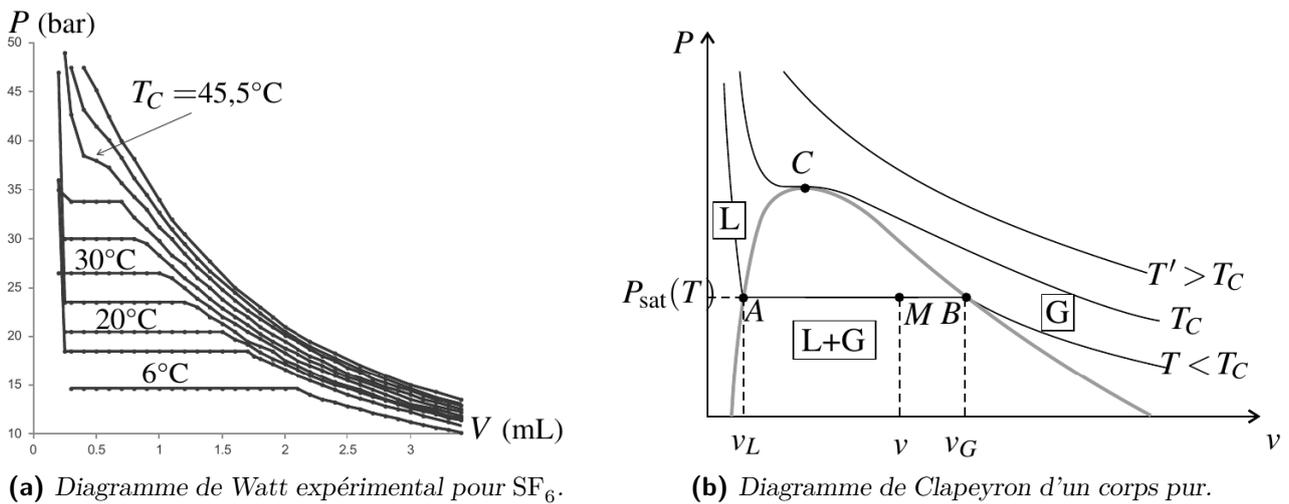


Figure 6

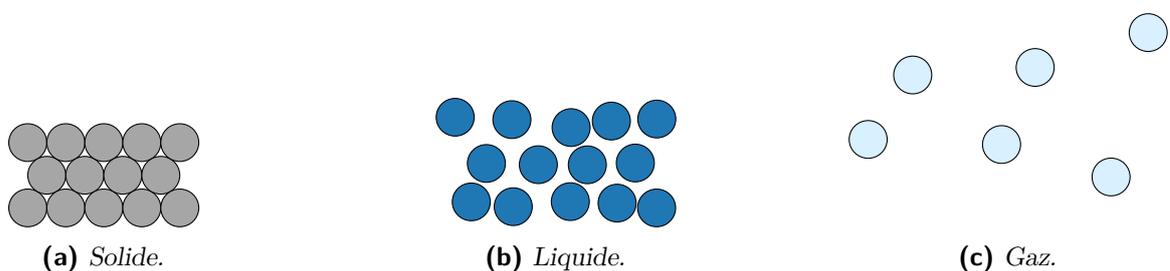


Figure 3 – Différents états de la matière d'un point de vue microscopique.

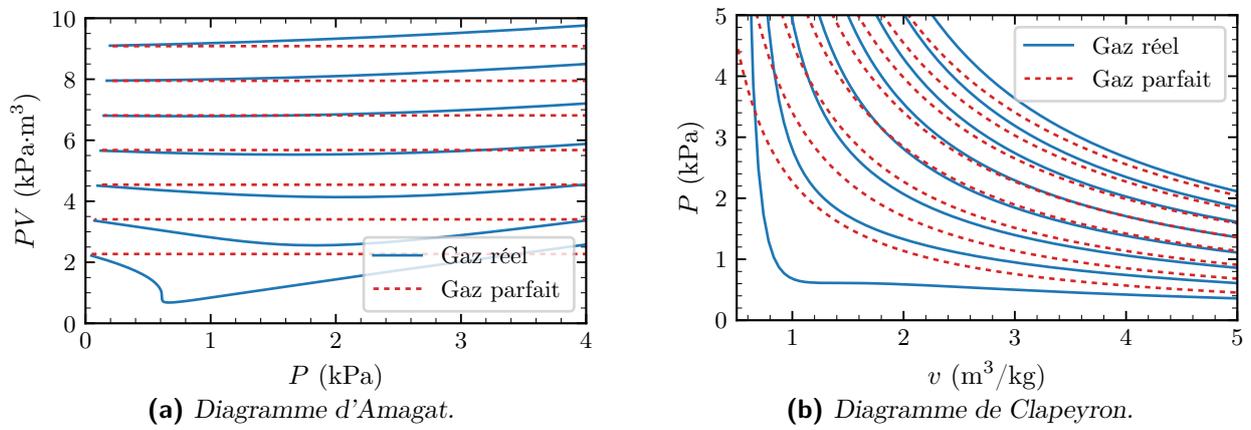


Figure 1 – Isothermes d'un gaz réel (l'eau).

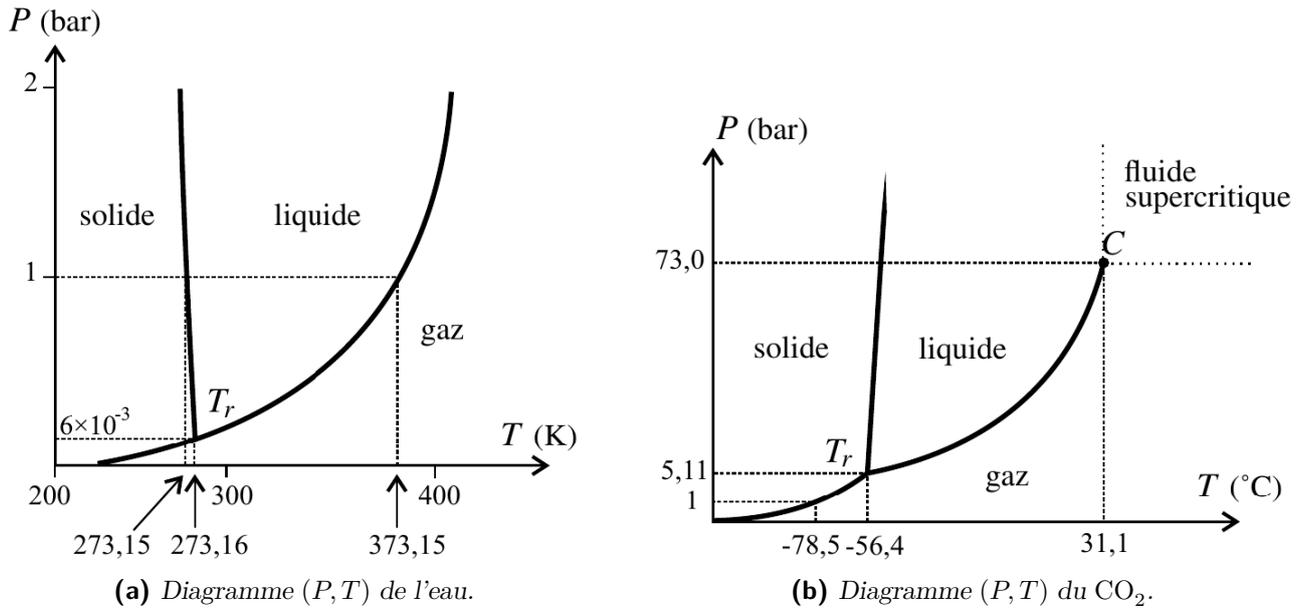


Figure 5 – Diagrammes (P, T) de corps purs (agrandissements de la figure 4).

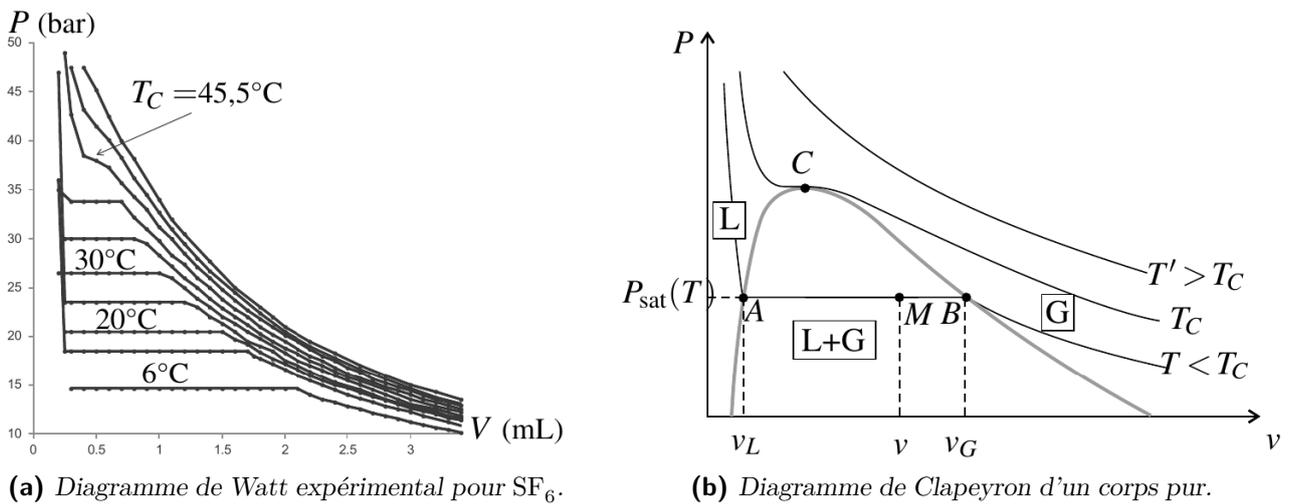


Figure 6

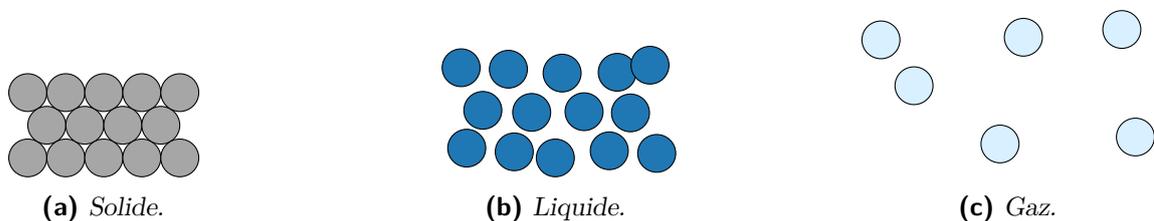


Figure 3 – Différents états de la matière d'un point de vue microscopique.

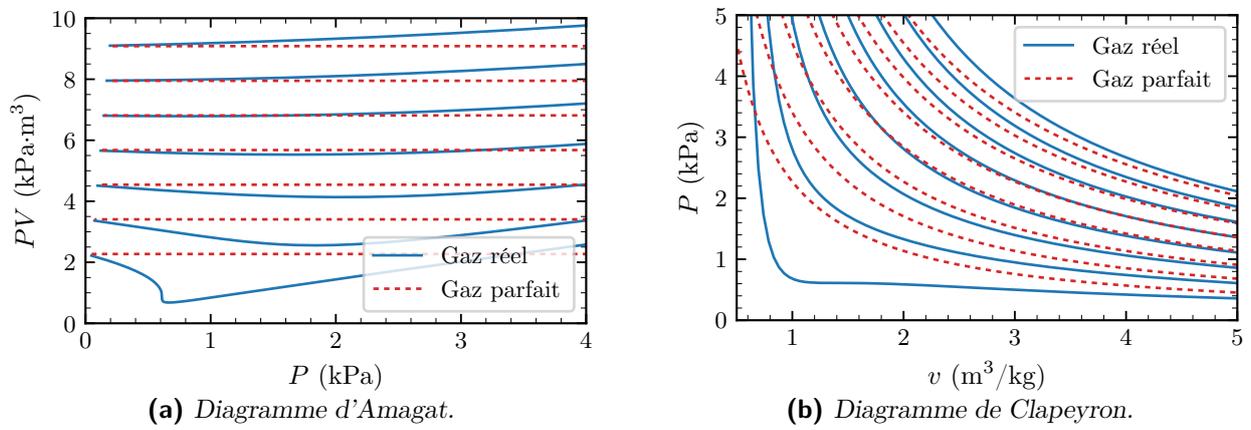


Figure 1 – Isothermes d'un gaz réel (l'eau).

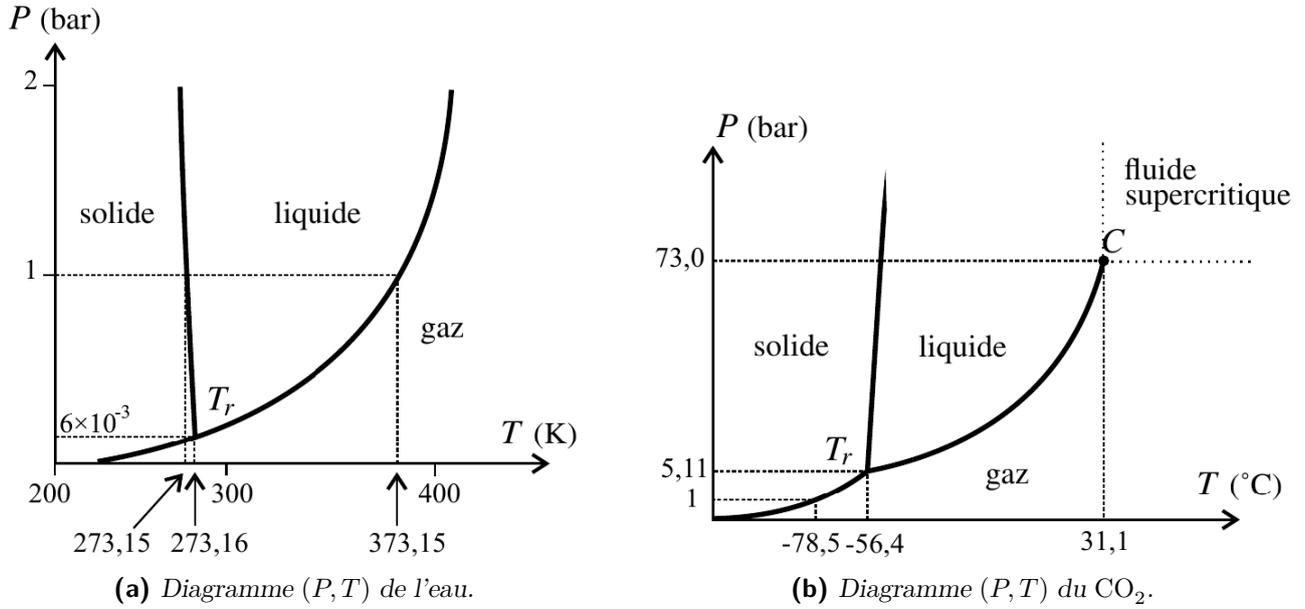


Figure 5 – Diagrammes (P, T) de corps purs (agrandissements de la figure 4).

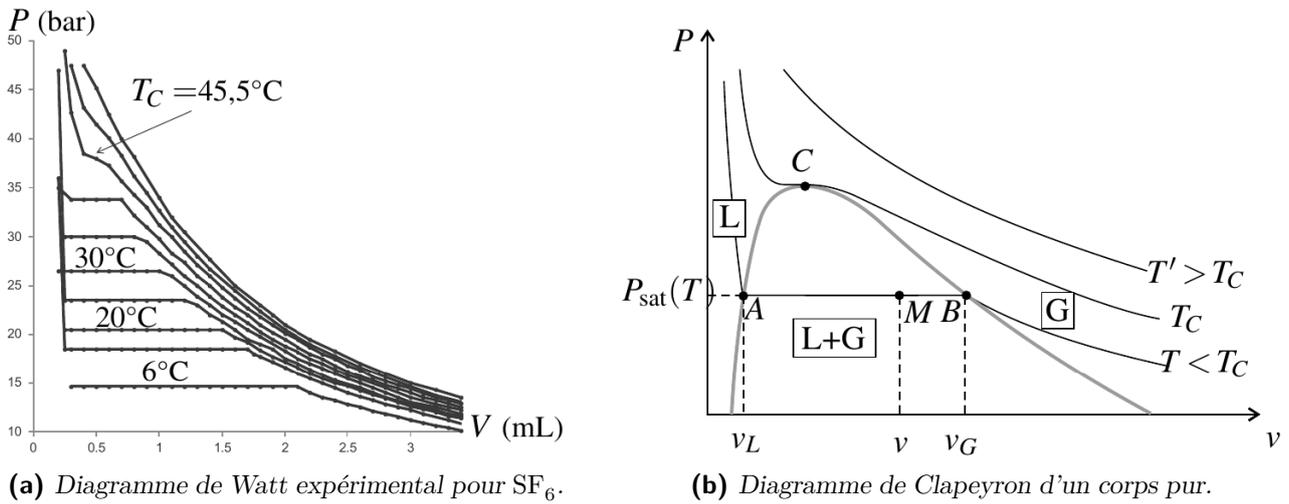


Figure 6

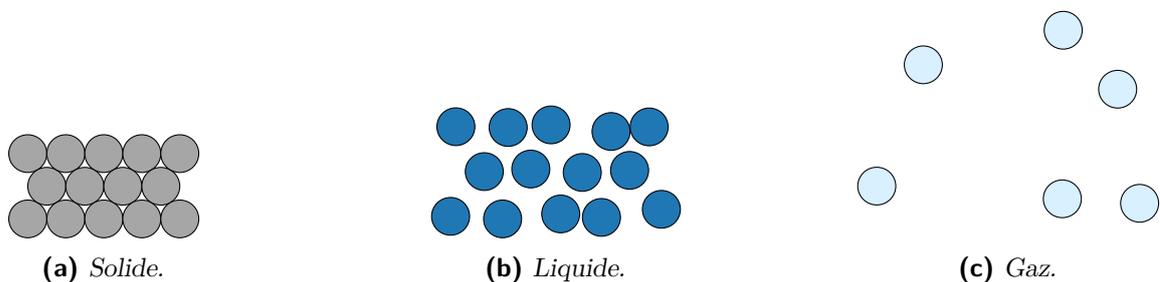
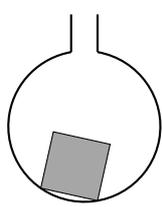
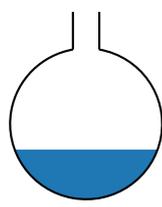


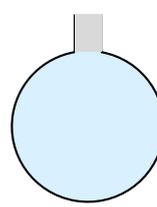
Figure 3 – Différents états de la matière d'un point de vue microscopique.



(a) Solide.



(b) Liquide.

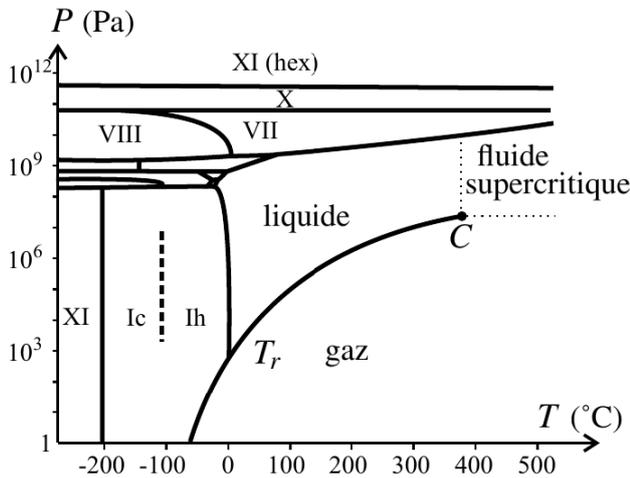


(c) Gaz.

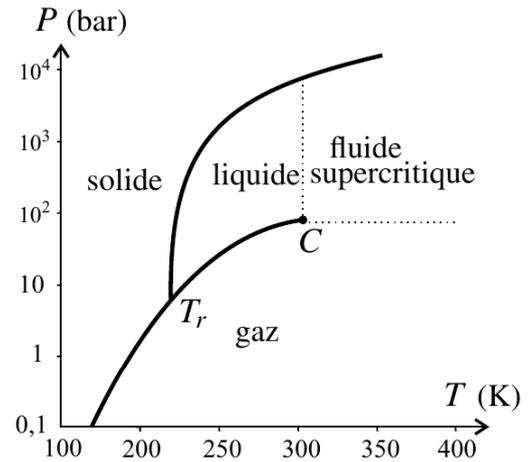


(d) Liquide?

Figure 2 – Différents états de la matière. Un solide a une forme propre (par conséquent, un volume propre). Un liquide a un volume propre, s'écoule et épouse la forme de son contenant. Un gaz occupe tout l'espace possible, il n'a donc pas de volume propre mais épouse la forme de son contenant le cas échéant. Quant aux chats, ils posent souvent problème en physique.

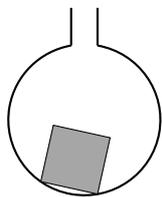


(a) Diagramme (P, T) de l'eau. Chaque chiffre romain correspond à une variété allotropique de la glace.

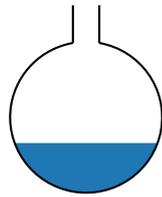


(b) Diagramme (P, T) du CO_2 .

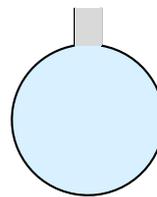
Figure 4 – Diagrammes (P, T) de corps purs.



(a) Solide.



(b) Liquide.

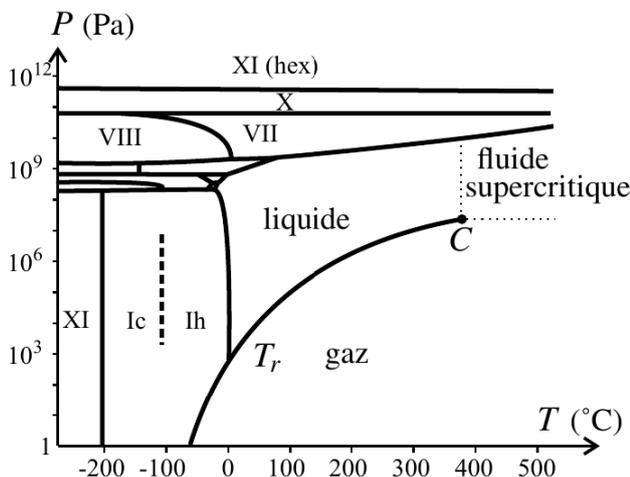


(c) Gaz.

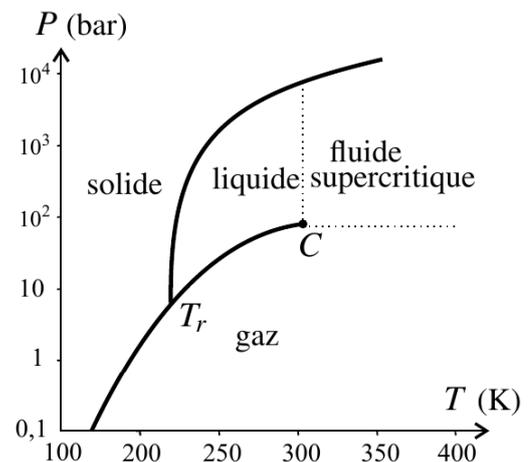


(d) Liquide?

Figure 2 – Différents états de la matière. Un solide a une forme propre (par conséquent, un volume propre). Un liquide a un volume propre, s'écoule et épouse la forme de son contenant. Un gaz occupe tout l'espace possible, il n'a donc pas de volume propre mais épouse la forme de son contenant le cas échéant. Quant aux chats, ils posent souvent problème en physique.

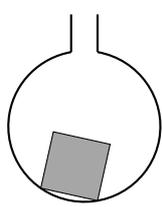


(a) Diagramme (P, T) de l'eau. Chaque chiffre romain correspond à une variété allotropique de la glace.

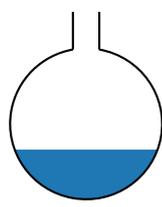


(b) Diagramme (P, T) du CO_2 .

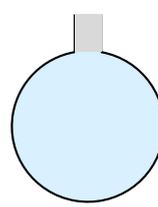
Figure 4 – Diagrammes (P, T) de corps purs.



(a) Solide.



(b) Liquide.

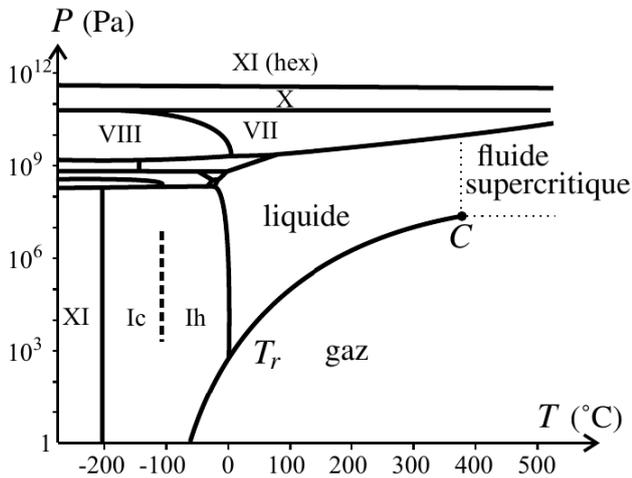


(c) Gaz.

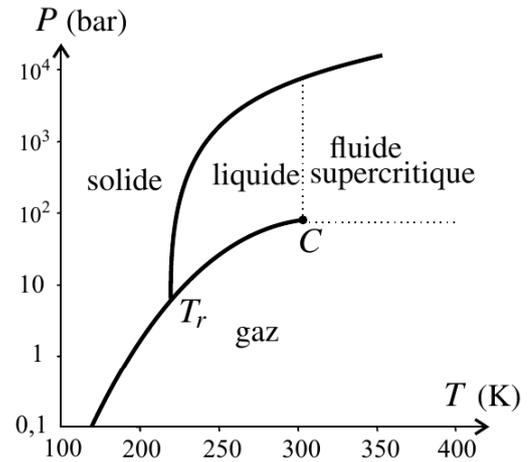


(d) Liquide?

Figure 2 – Différents états de la matière. Un solide a une forme propre (par conséquent, un volume propre). Un liquide a un volume propre, s'écoule et épouse la forme de son contenant. Un gaz occupe tout l'espace possible, il n'a donc pas de volume propre mais épouse la forme de son contenant le cas échéant. Quant aux chats, ils posent souvent problème en physique.

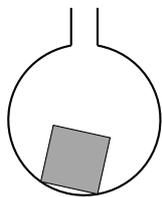


(a) Diagramme (P, T) de l'eau. Chaque chiffre romain correspond à une variété allotropique de la glace.

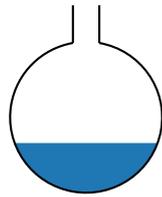


(b) Diagramme (P, T) du CO_2 .

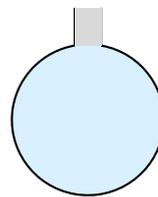
Figure 4 – Diagrammes (P, T) de corps purs.



(a) Solide.



(b) Liquide.

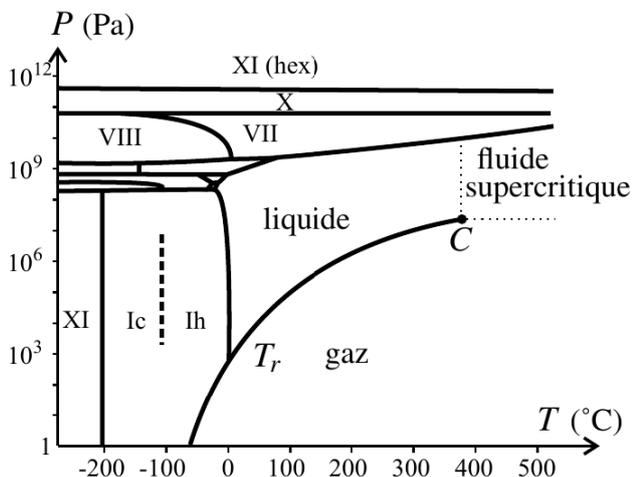


(c) Gaz.

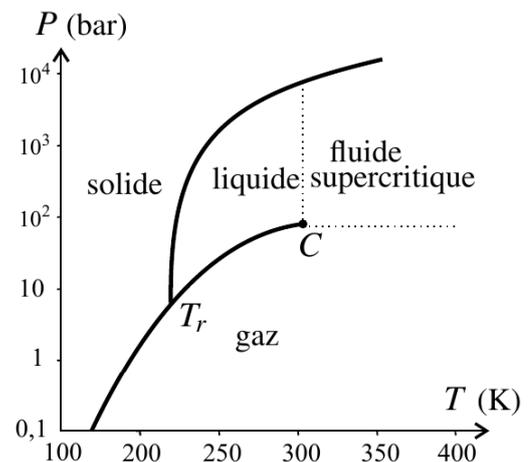


(d) Liquide?

Figure 2 – Différents états de la matière. Un solide a une forme propre (par conséquent, un volume propre). Un liquide a un volume propre, s'écoule et épouse la forme de son contenant. Un gaz occupe tout l'espace possible, il n'a donc pas de volume propre mais épouse la forme de son contenant le cas échéant. Quant aux chats, ils posent souvent problème en physique.



(a) Diagramme (P, T) de l'eau. Chaque chiffre romain correspond à une variété allotropique de la glace.



(b) Diagramme (P, T) du CO_2 .

Figure 4 – Diagrammes (P, T) de corps purs.

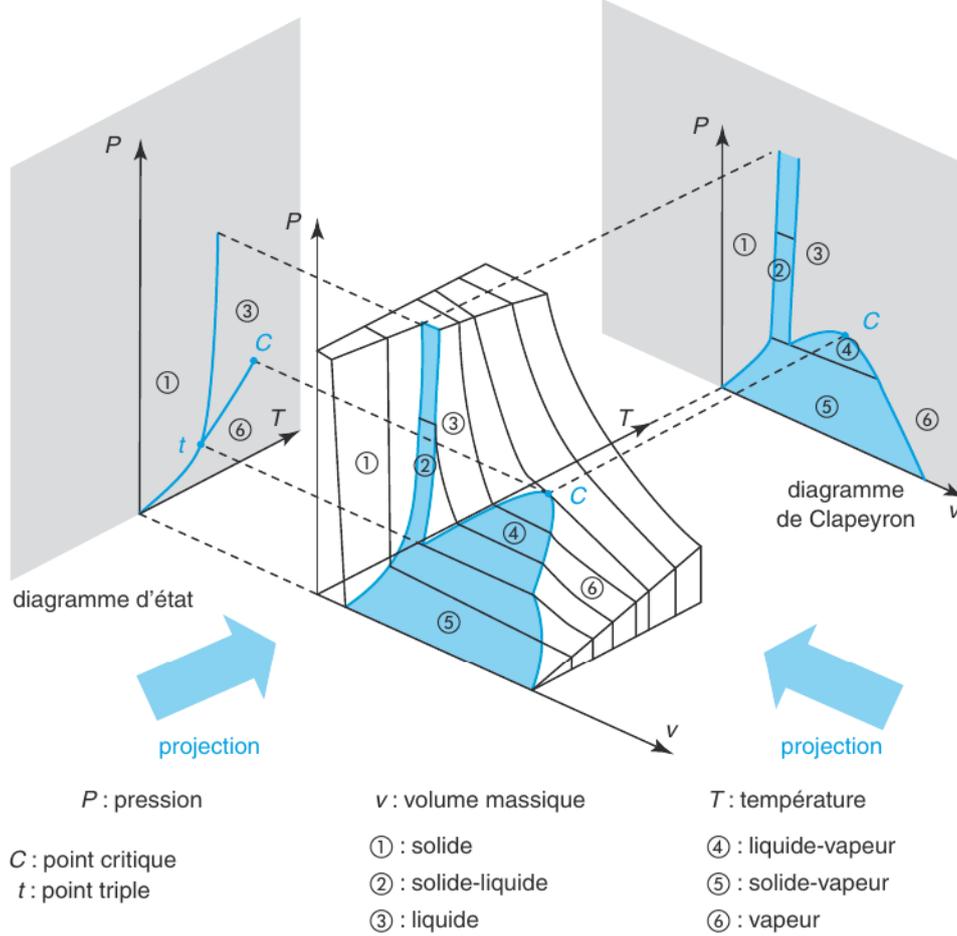


Figure 7 – Diagramme PTv et ses projections.

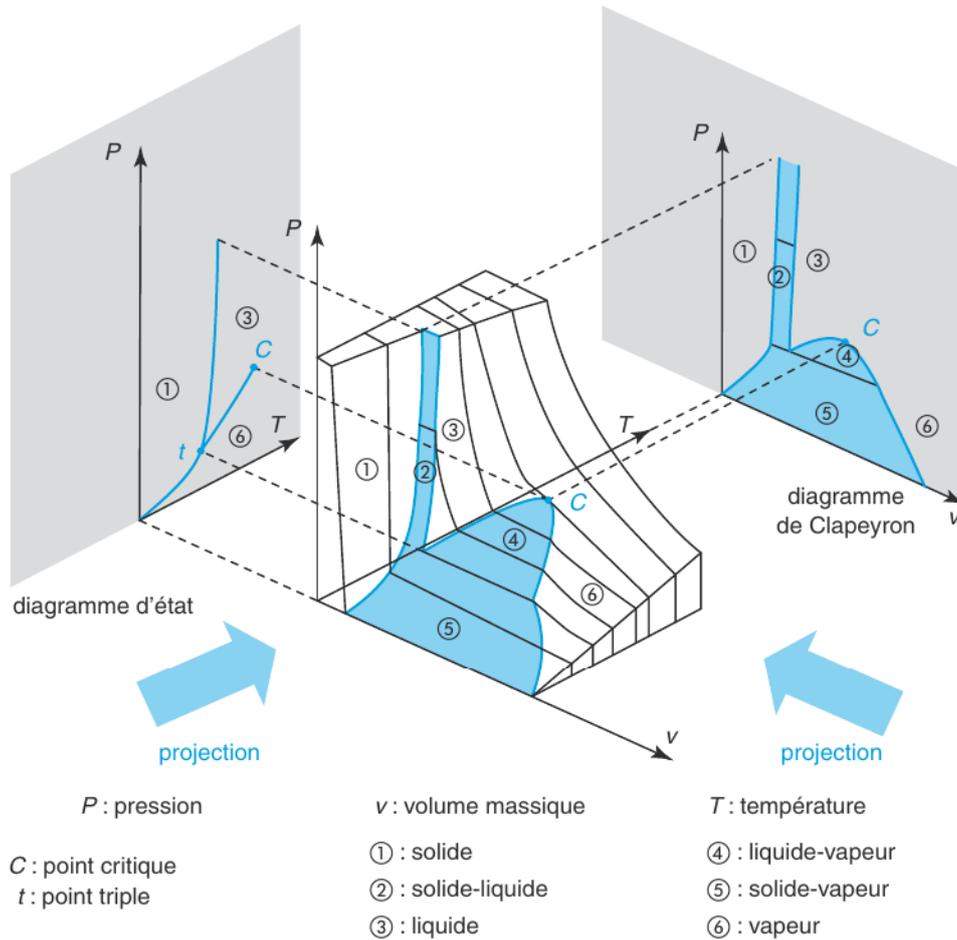


Figure 7 – Diagramme PTv et ses projections.

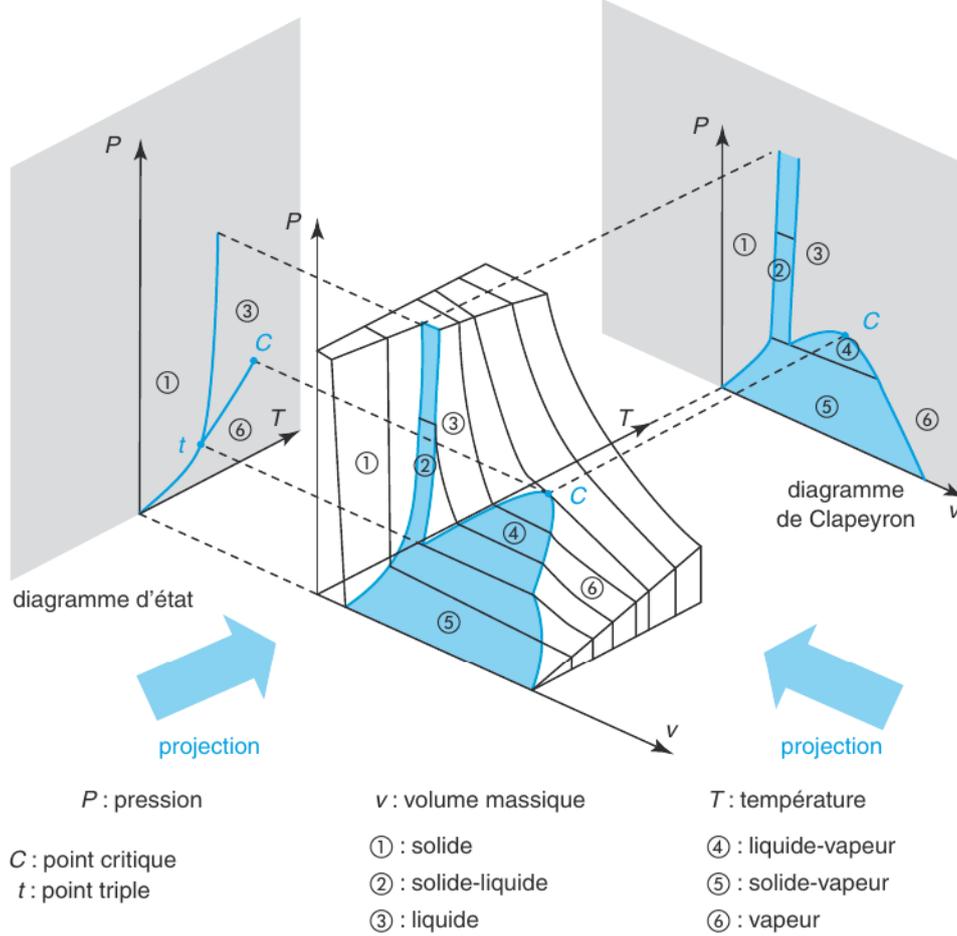


Figure 7 – Diagramme PTv et ses projections.

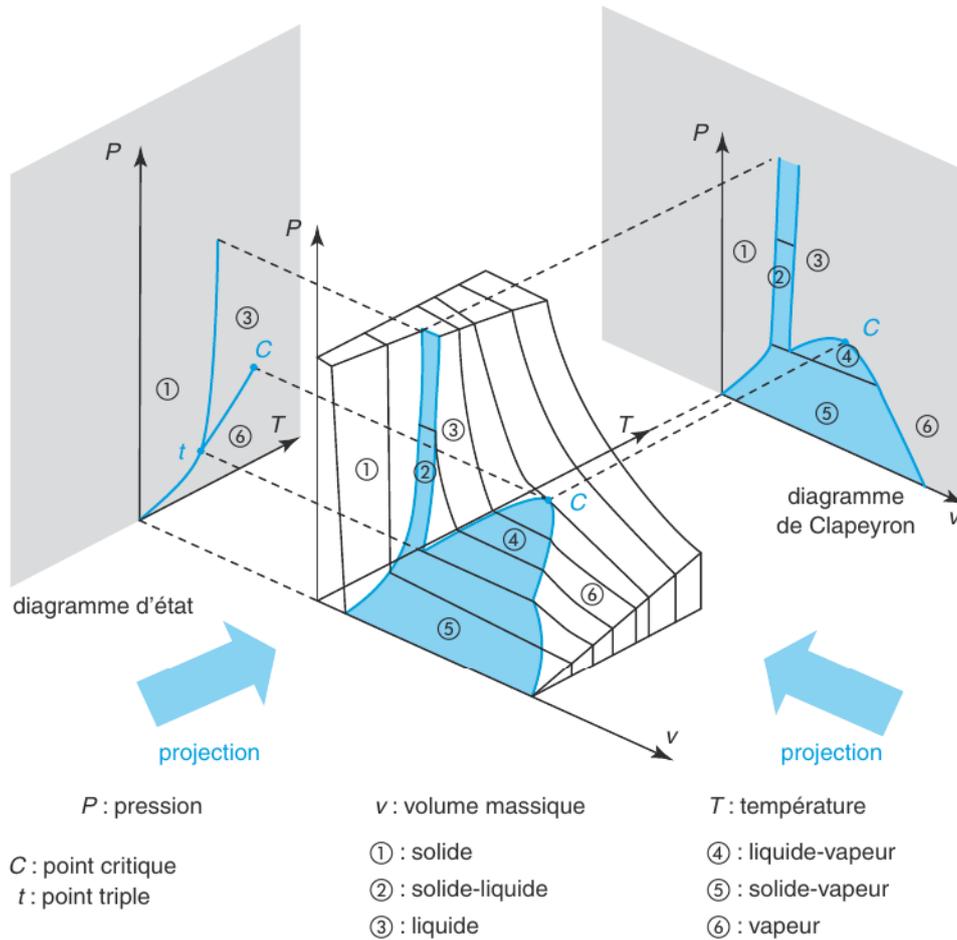


Figure 7 – Diagramme PTv et ses projections.