

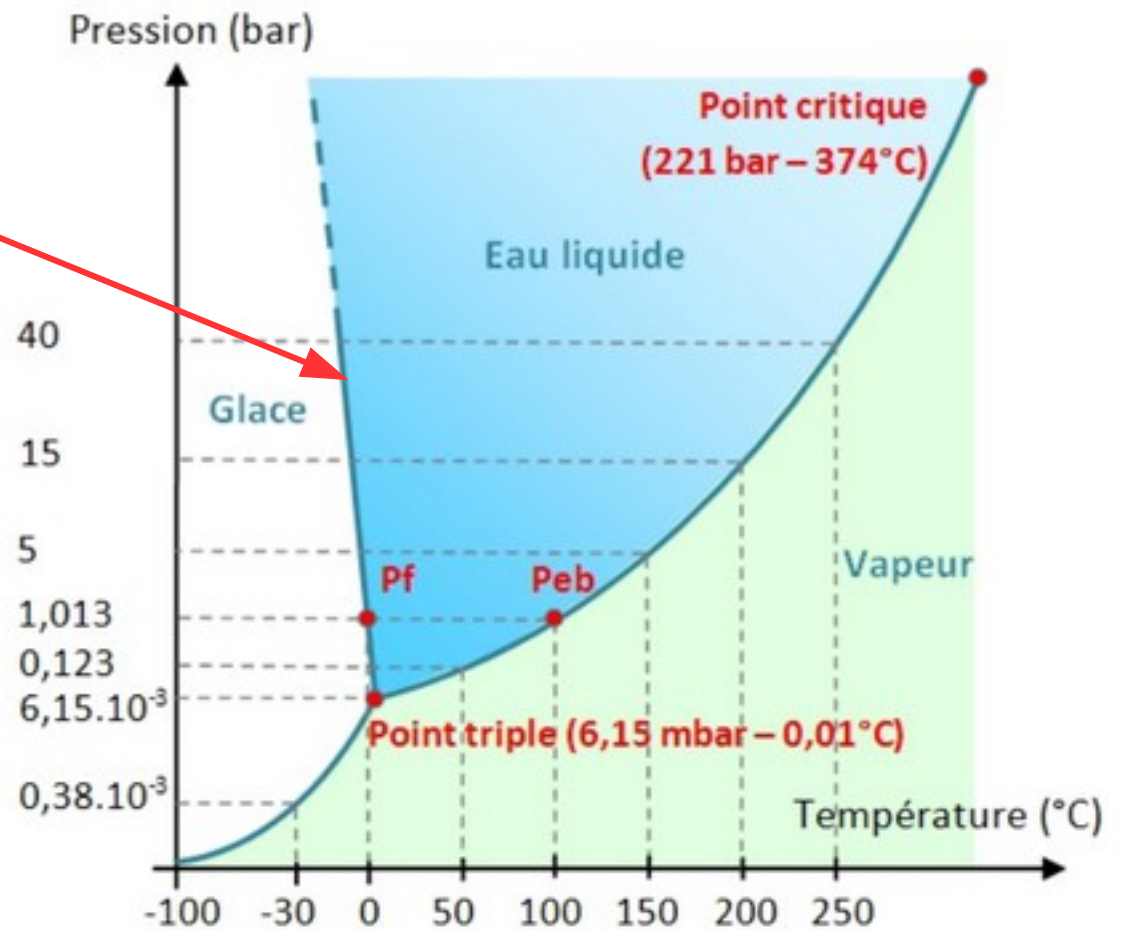
# LC 9 – Corps purs et mélanges binaires

## Diagramme (p,T) de l'eau

Relation de Clausius-Clapeyron

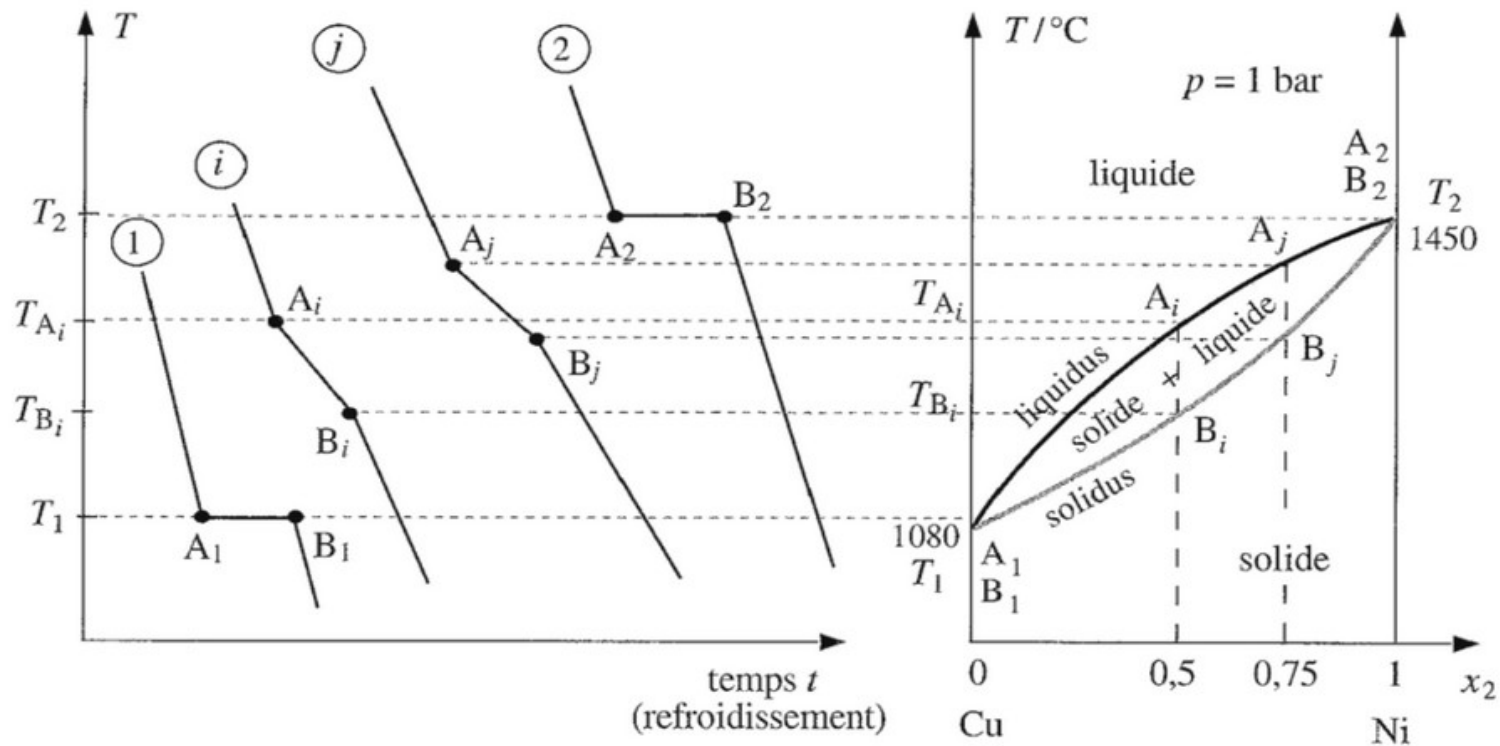
$$\frac{dp}{dT} = - \frac{\Delta_{\text{fusion}} H^\circ}{T (V_{m(s)} - V_{m(l)})}$$

$$\Delta_{\text{fusion}} H^\circ = 6,01 \text{ kJ/mol}$$



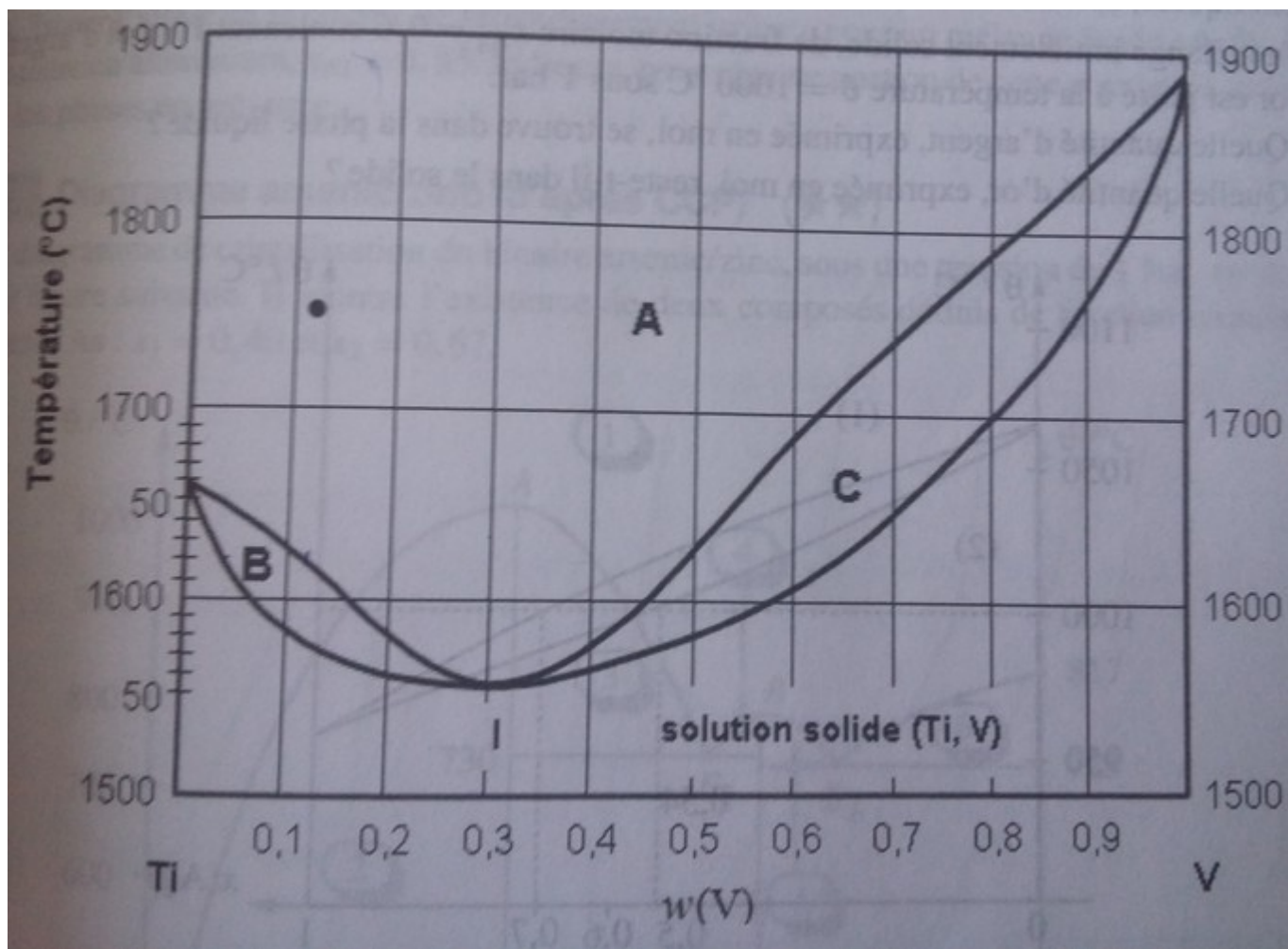
## Miscibilité totale à l'état solide et mélange idéal

### Diagramme cuivre / nickel (cupronickels)



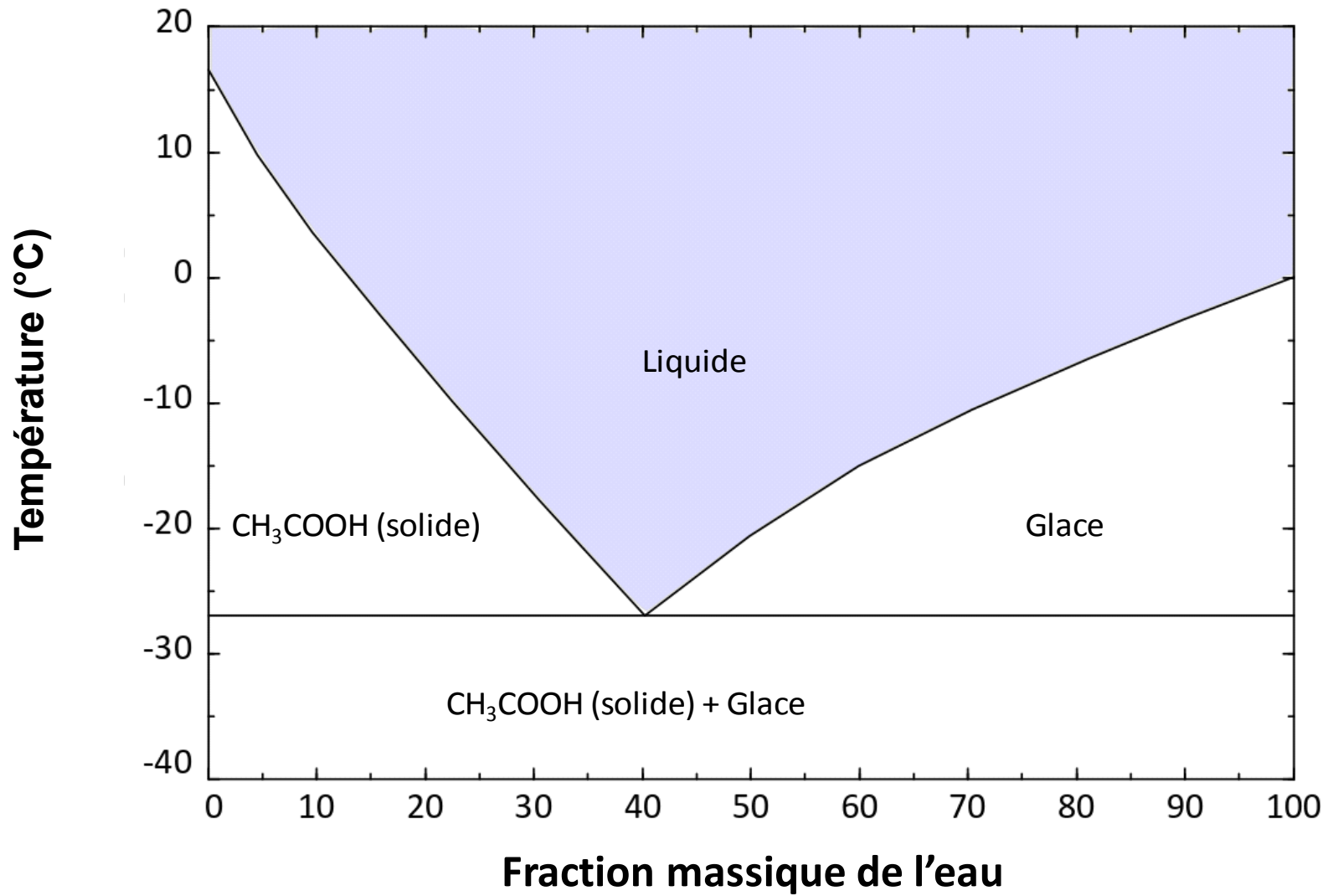
## Miscibilité totale à l'état solide et mélange non-idéal

### Diagramme Titane / Vanadium



Non miscibilité à l'état solide

## Diagramme binaire eau/acide éthanóïque



## Existence de composés définis

