

LC 11()- Corps purs et mélanges binaires (PSI)

Pré-requis :

- Principes de la thermodynamique
- Potentiel Thermodynamique
- Enthalpie libre

Diagramme de phase de l'eau (P,T)

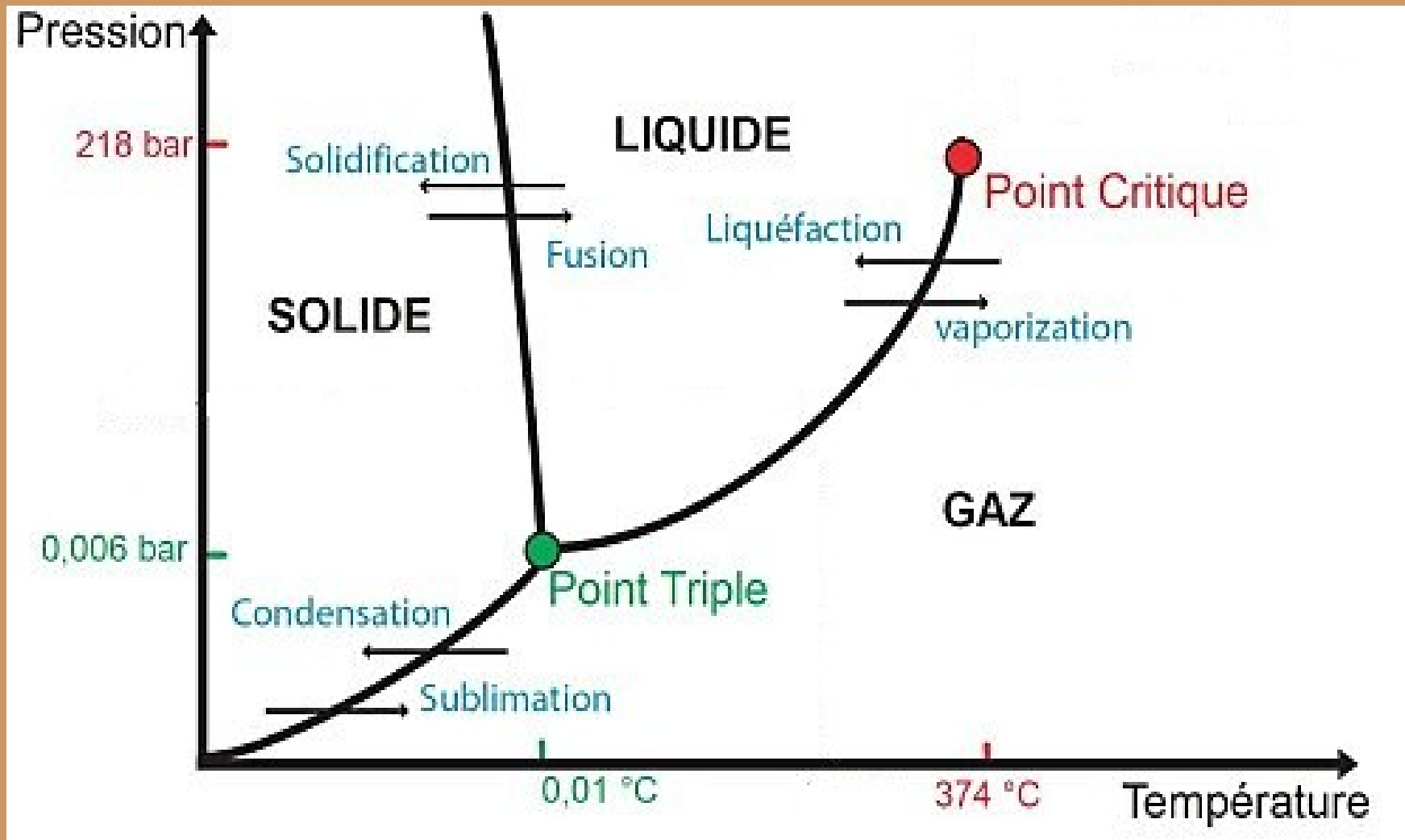


Diagramme de phase du CO_2 (P,T)

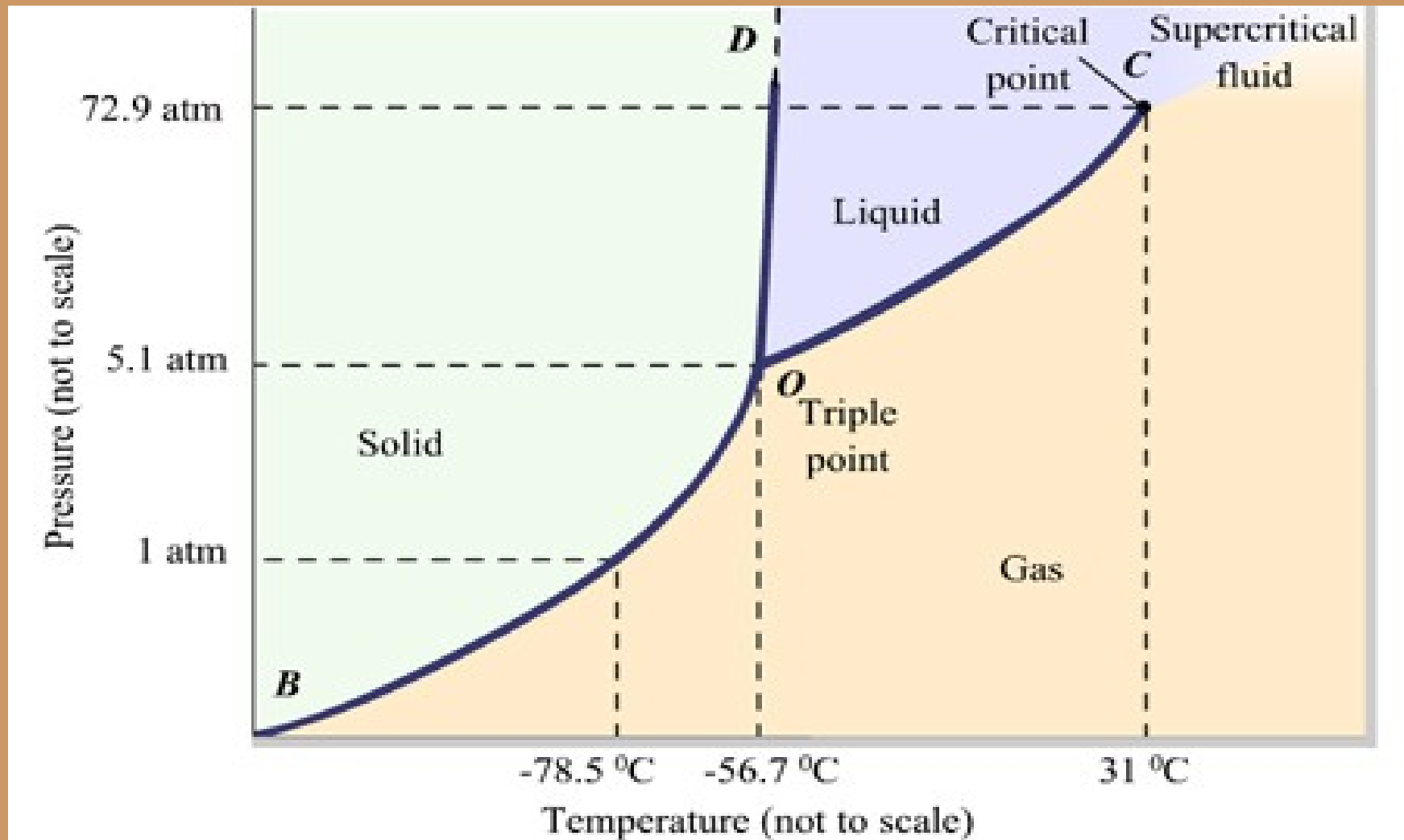
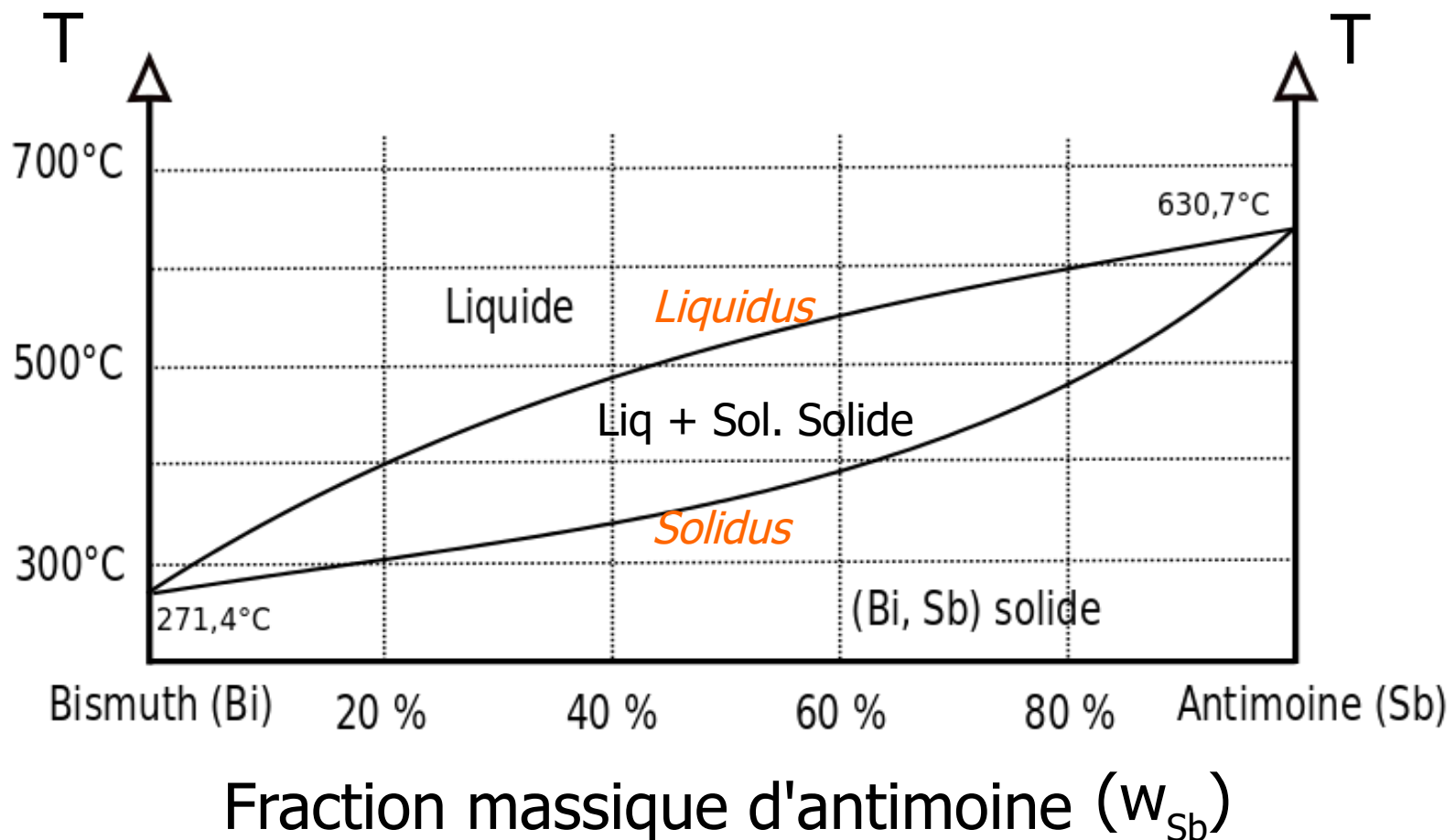


Diagramme binaire Bi-Sb : miscibilité totale, mélange idéal



Construction diagramme Cu-Ni

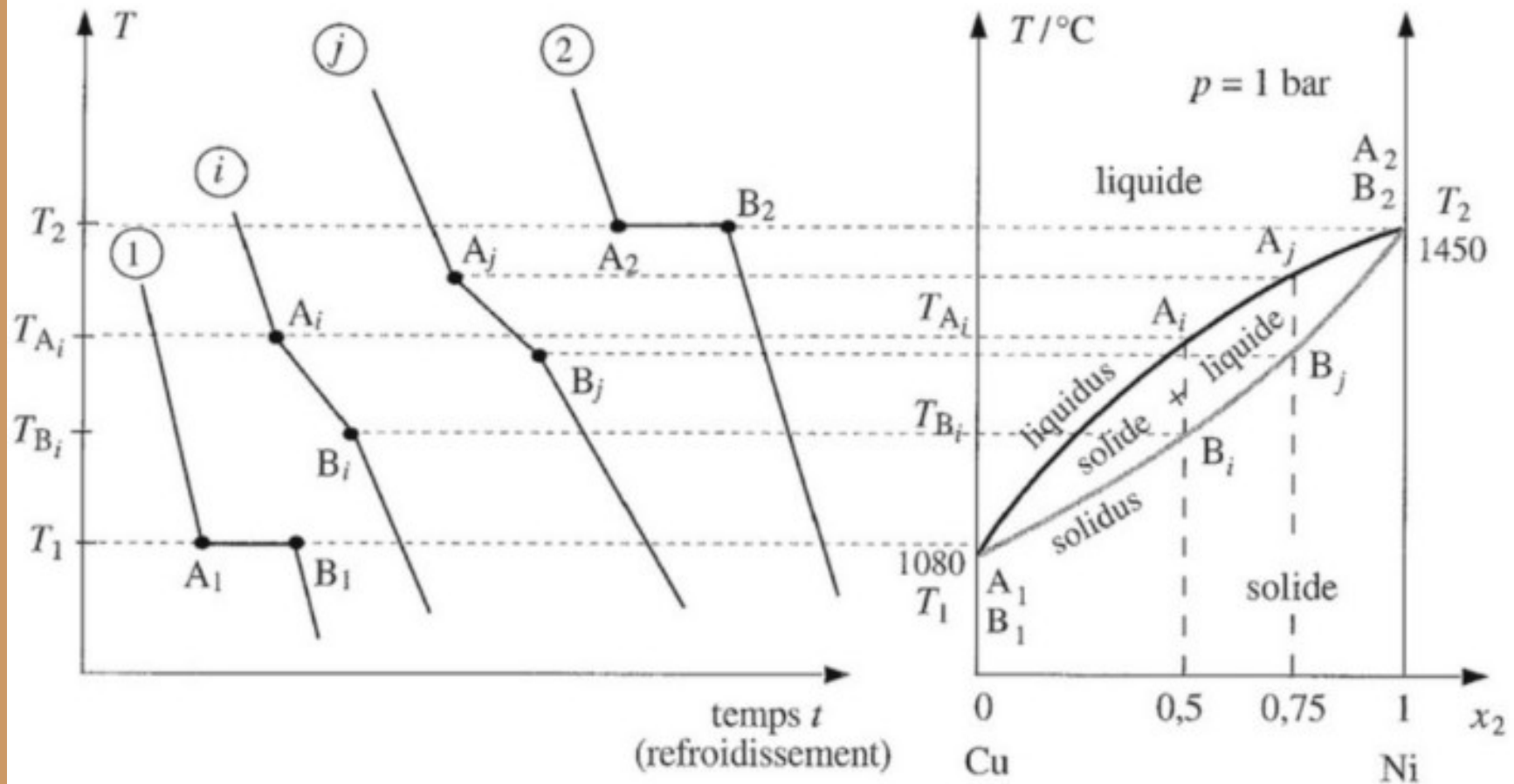


Diagramme binaire Bi-Sb : miscibilité totale, mélange idéal

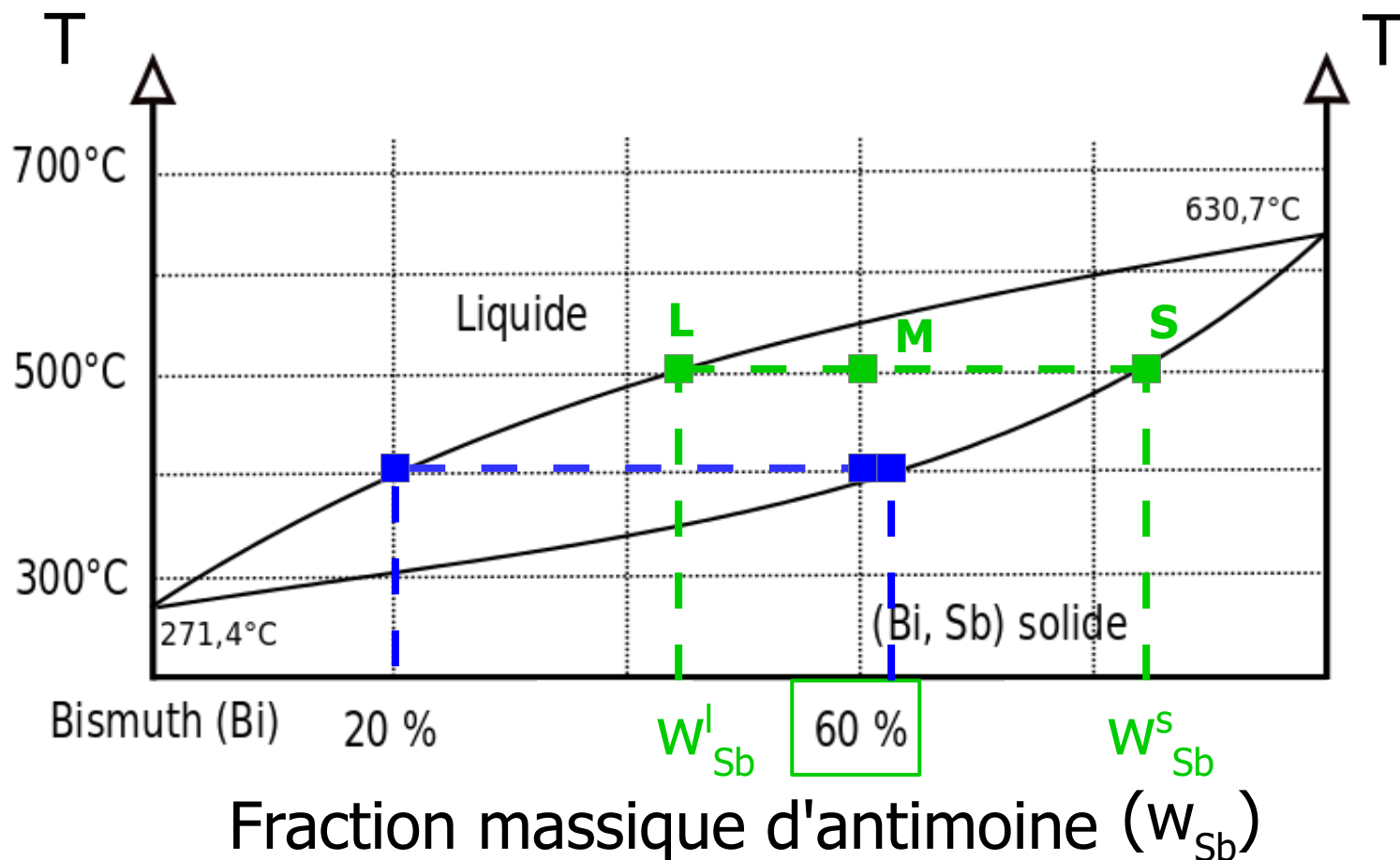


Diagramme binaire Ti-V : mélange non idéal

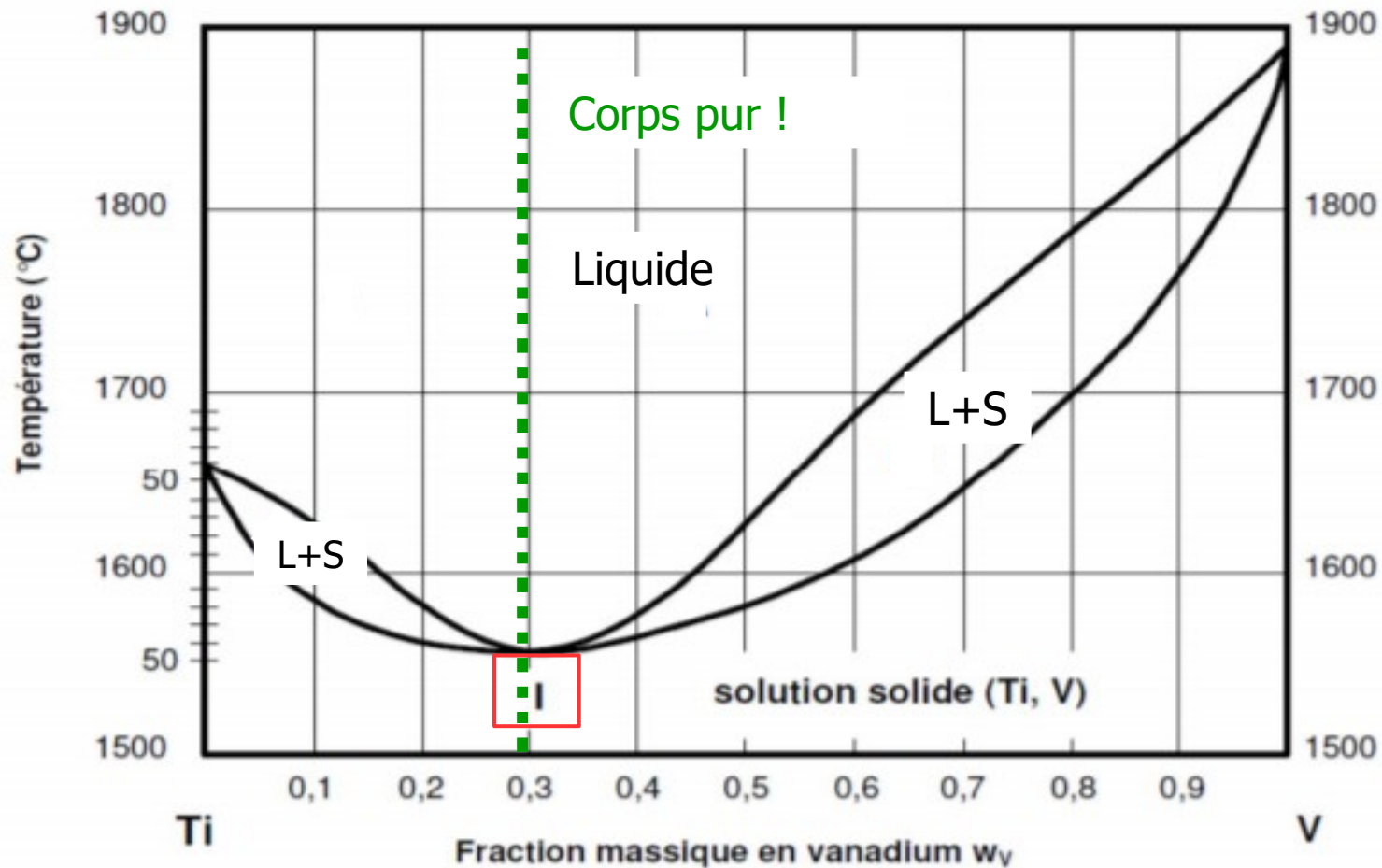


Diagramme binaire $\text{H}_2\text{O}-\text{CH}_3\text{COOH}$: miscibilité nulle à l'état solide

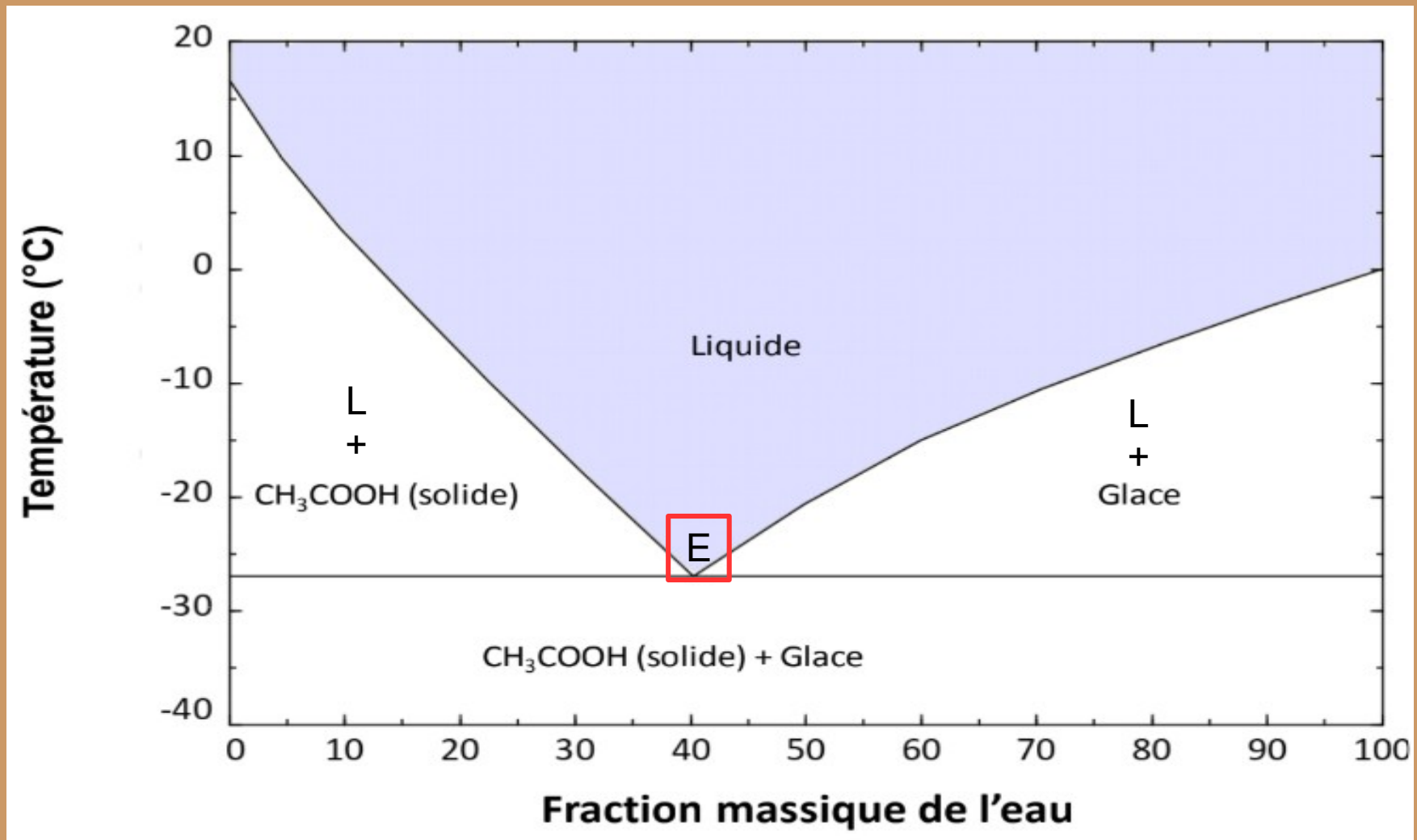


Diagramme binaire Eau-salée : miscibilité nulle à l'état solide

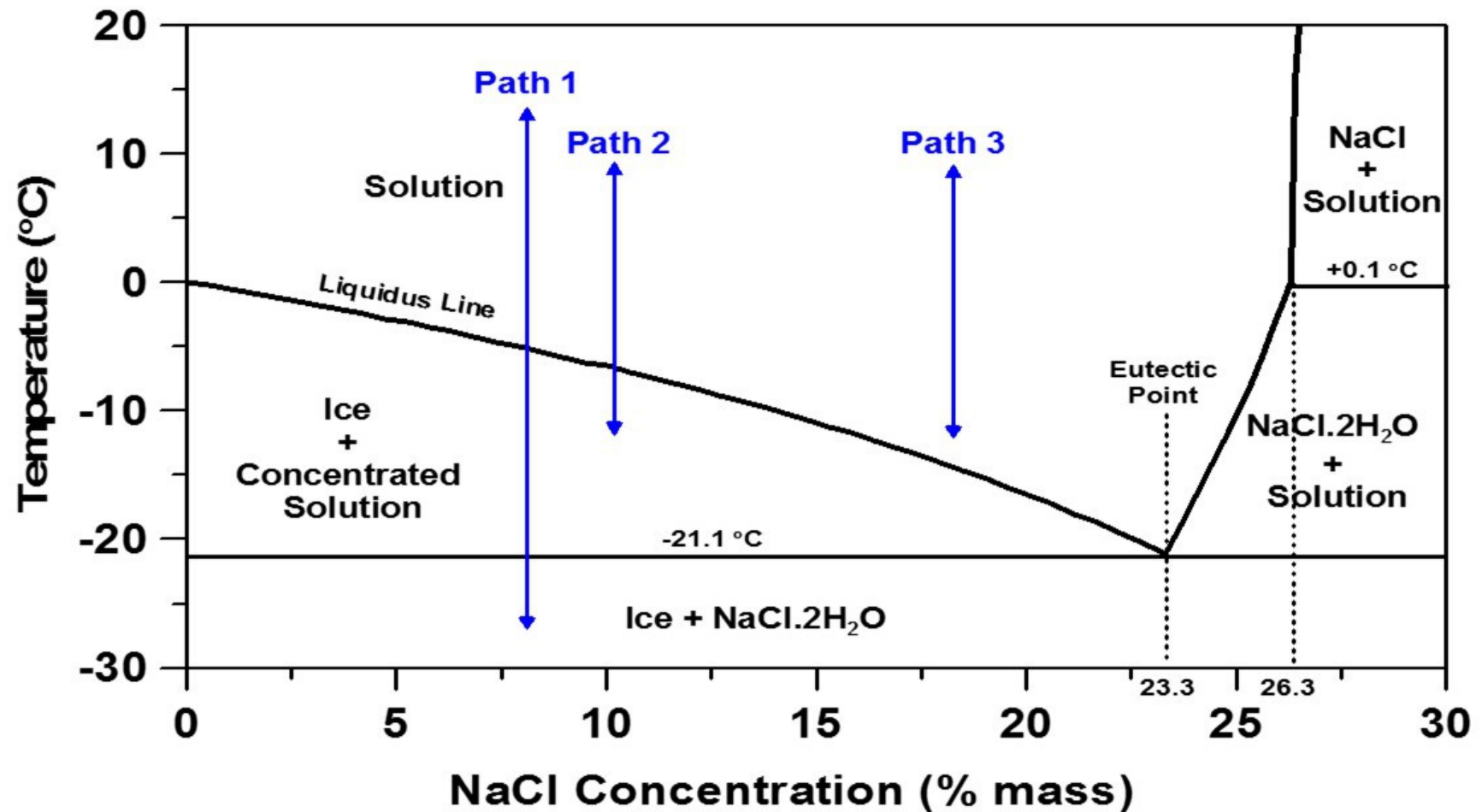
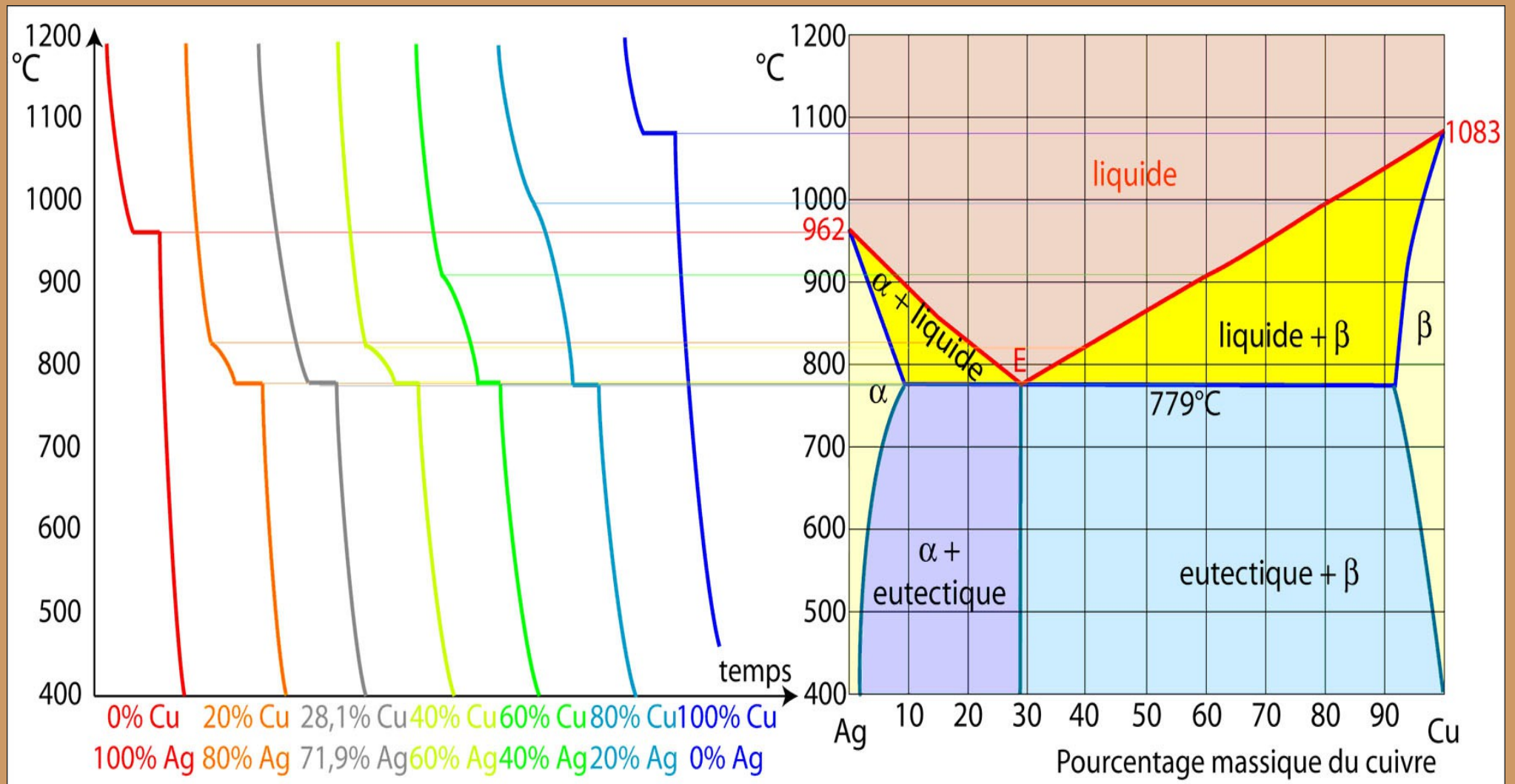


Diagramme binaire Ag-Cu : miscibilité partielle à l'état solide



Réactivité en phase solide : Composé défini

