

LC.18 Corps purs et mélanges binaires

Maria Ubero Gonzalez

Diagramme de phase de l'eau

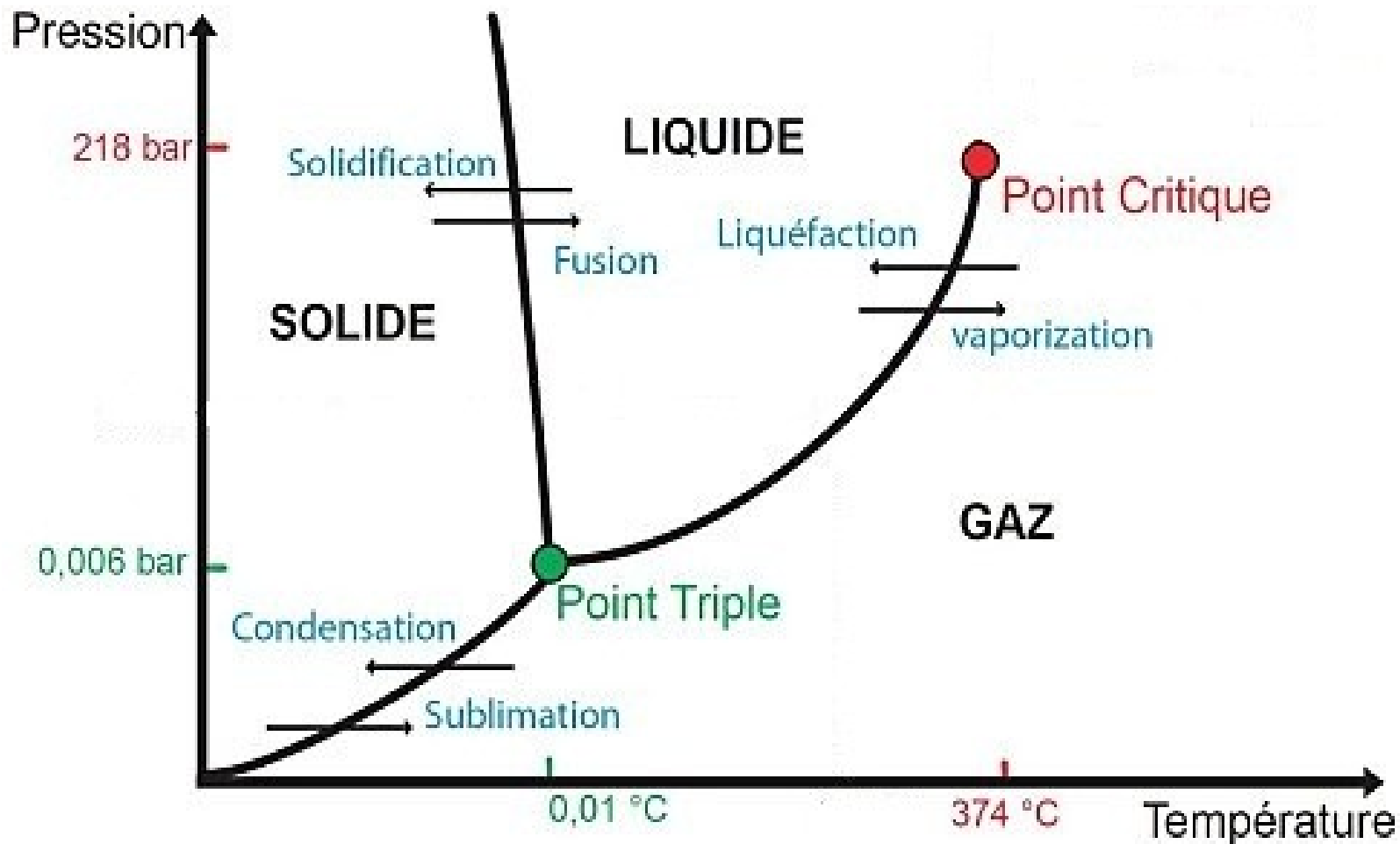
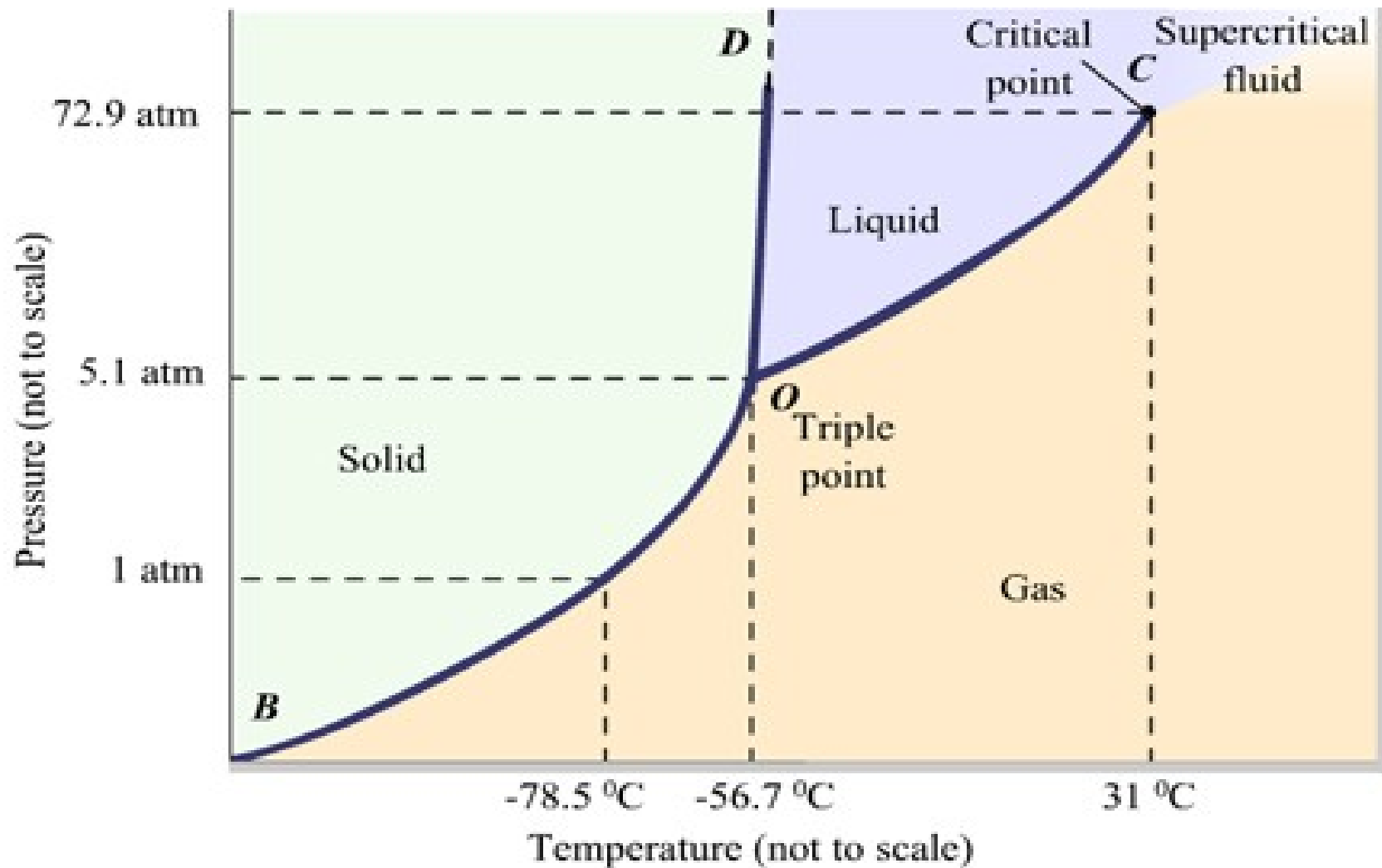
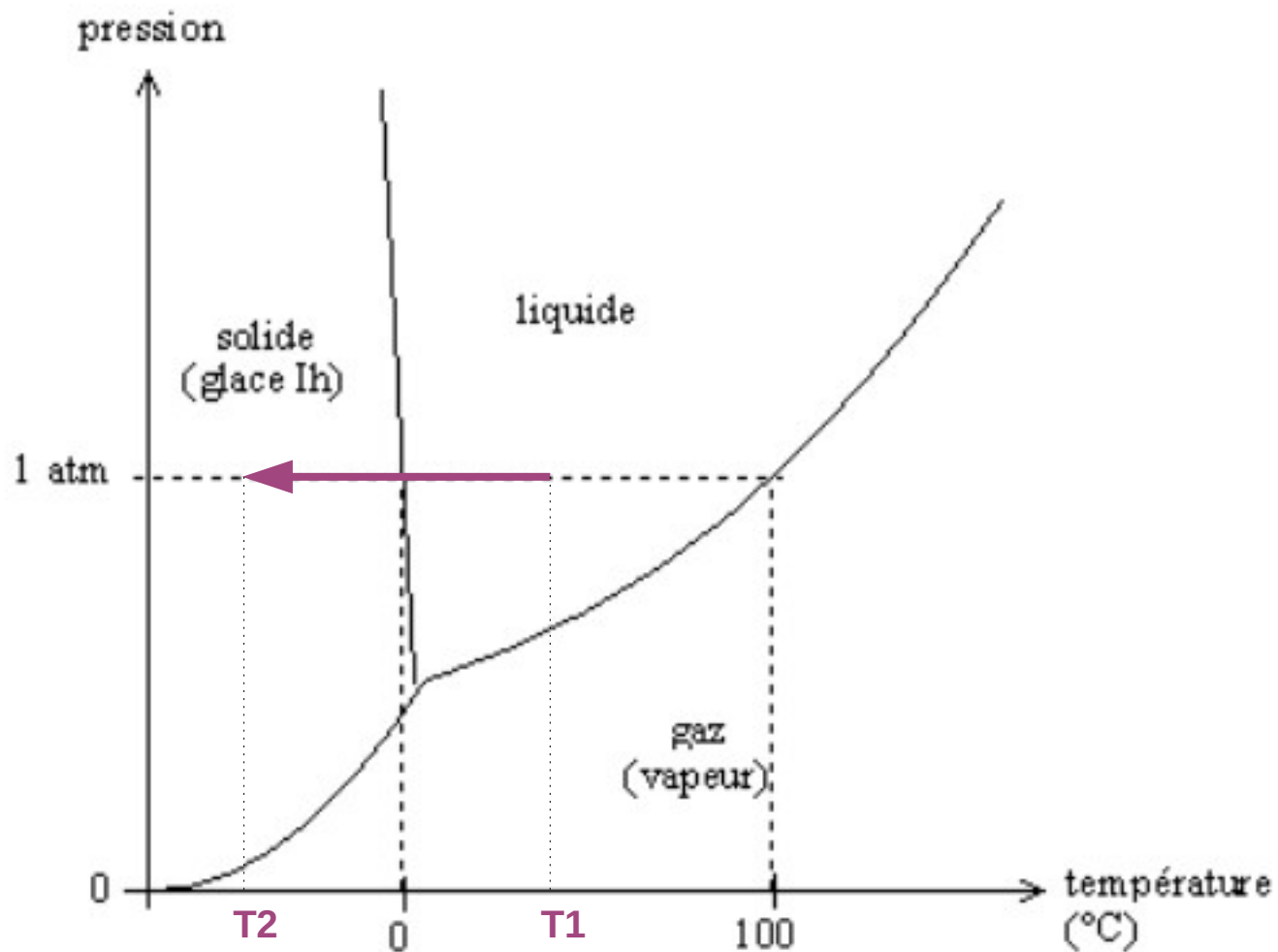


Diagramme de phase du CO_2



1.3 Variance. Exemple H_2O



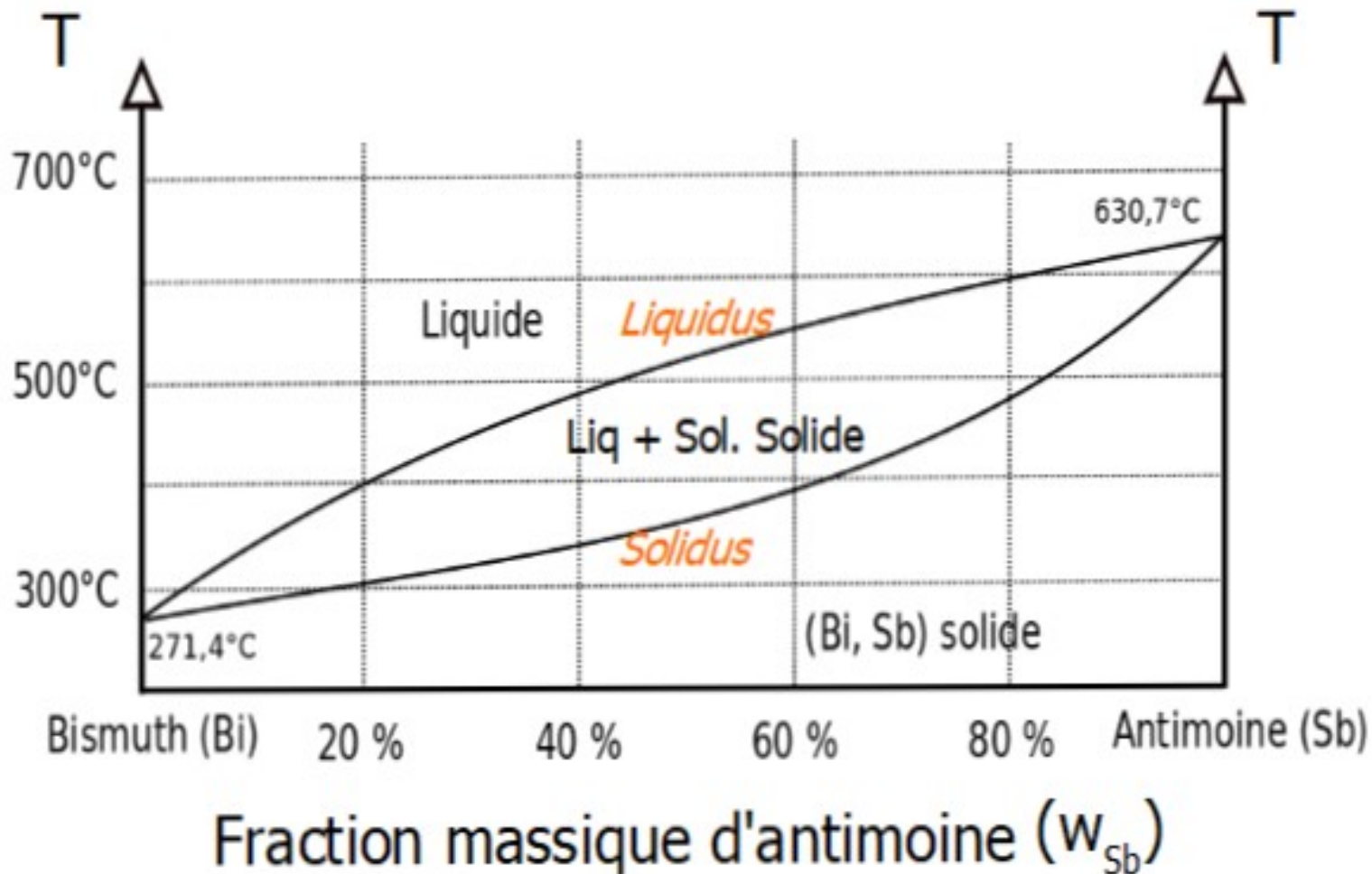


1.3 Refroidissement de l'acide acétique glacial

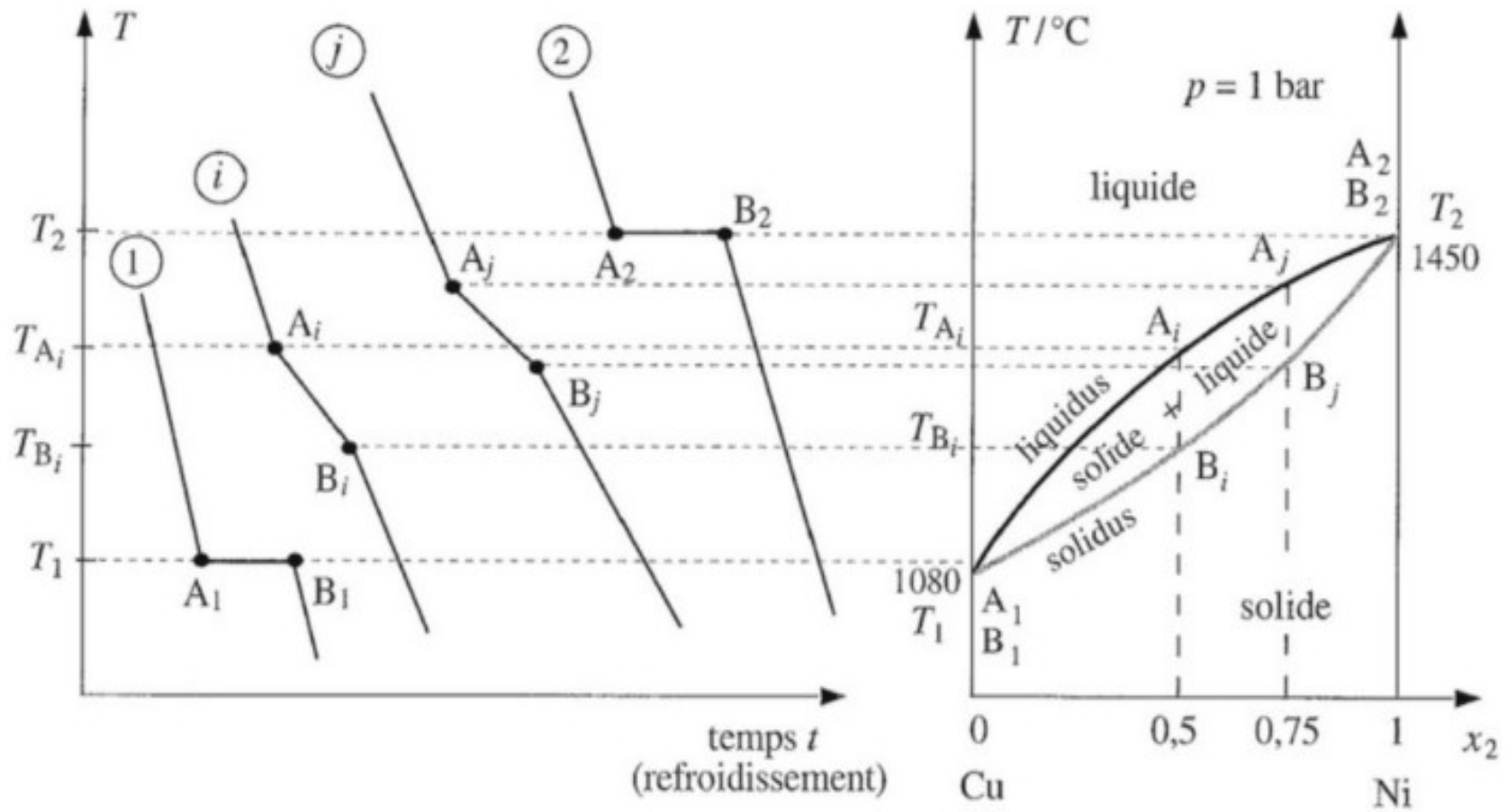


2. Refroidissement melange acide acétique glacial avec de l'eau

Diagramme binaire Bi-Sb : miscibilité totale, mélange idéal



Construction diagramme Cu-Ni



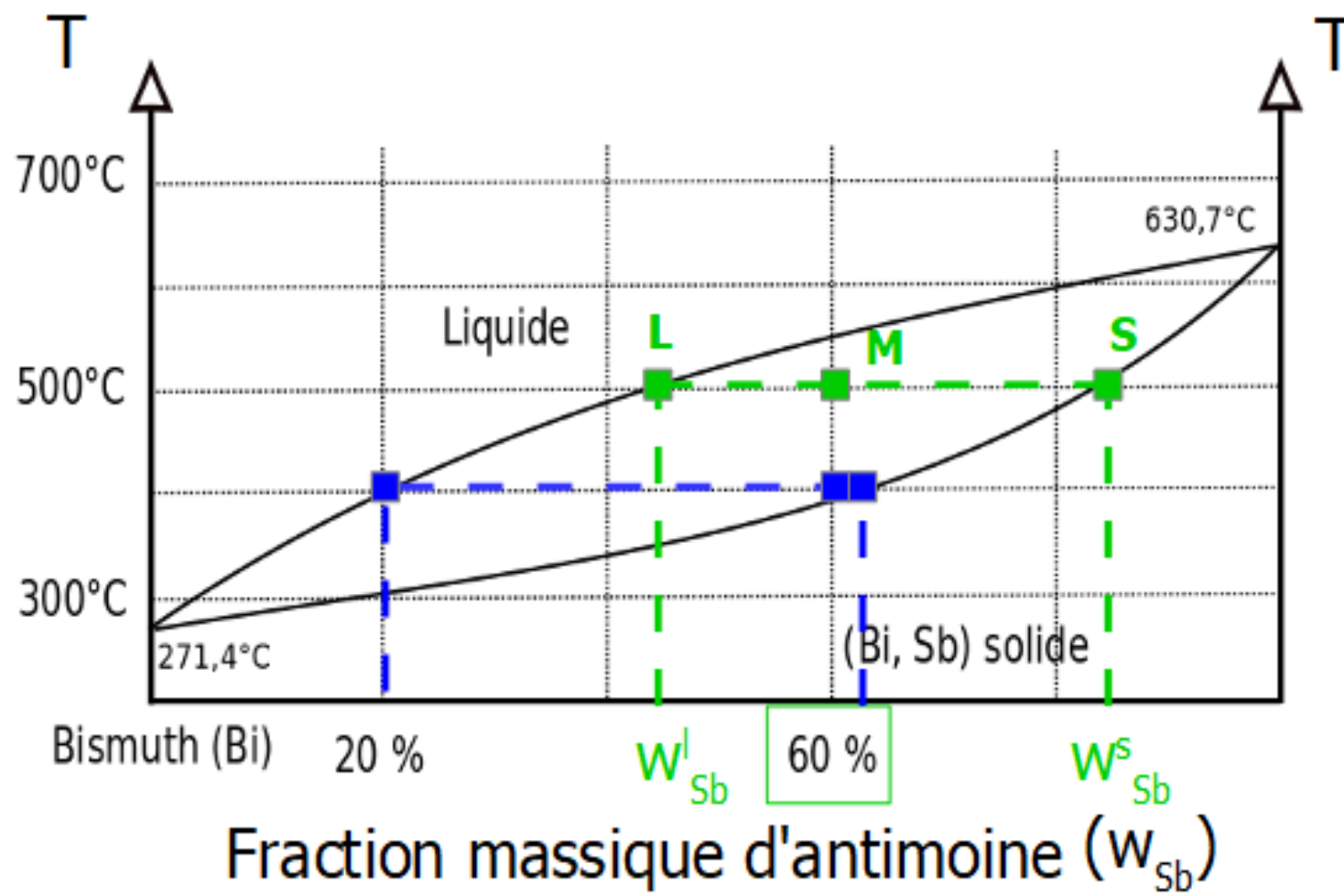


Diagramme binaire Ti-V : mélange non idéal

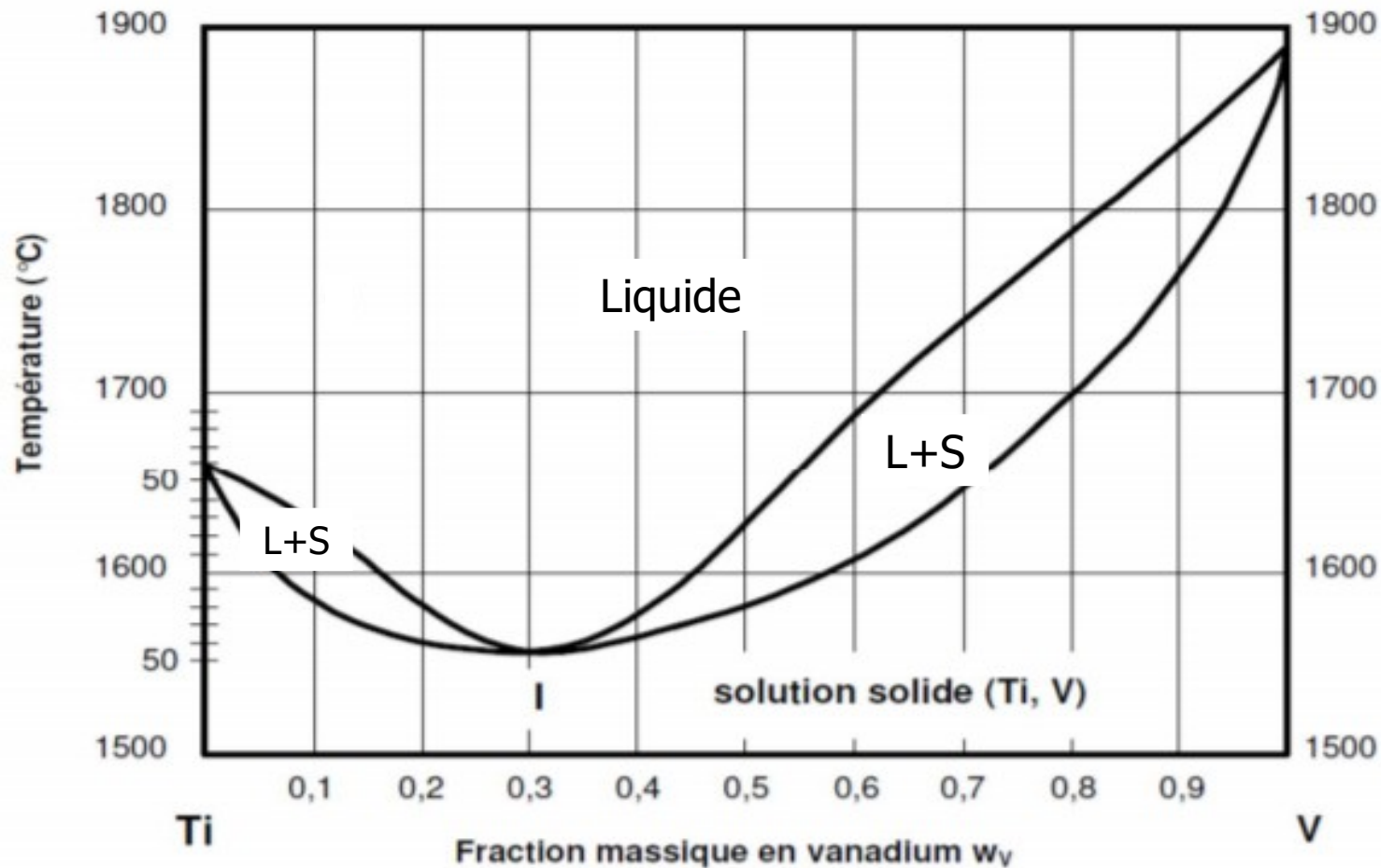


Diagramme binaire $\text{H}_2\text{O}-\text{CH}_3\text{COOH}$: miscibilité nulle à l'état solide

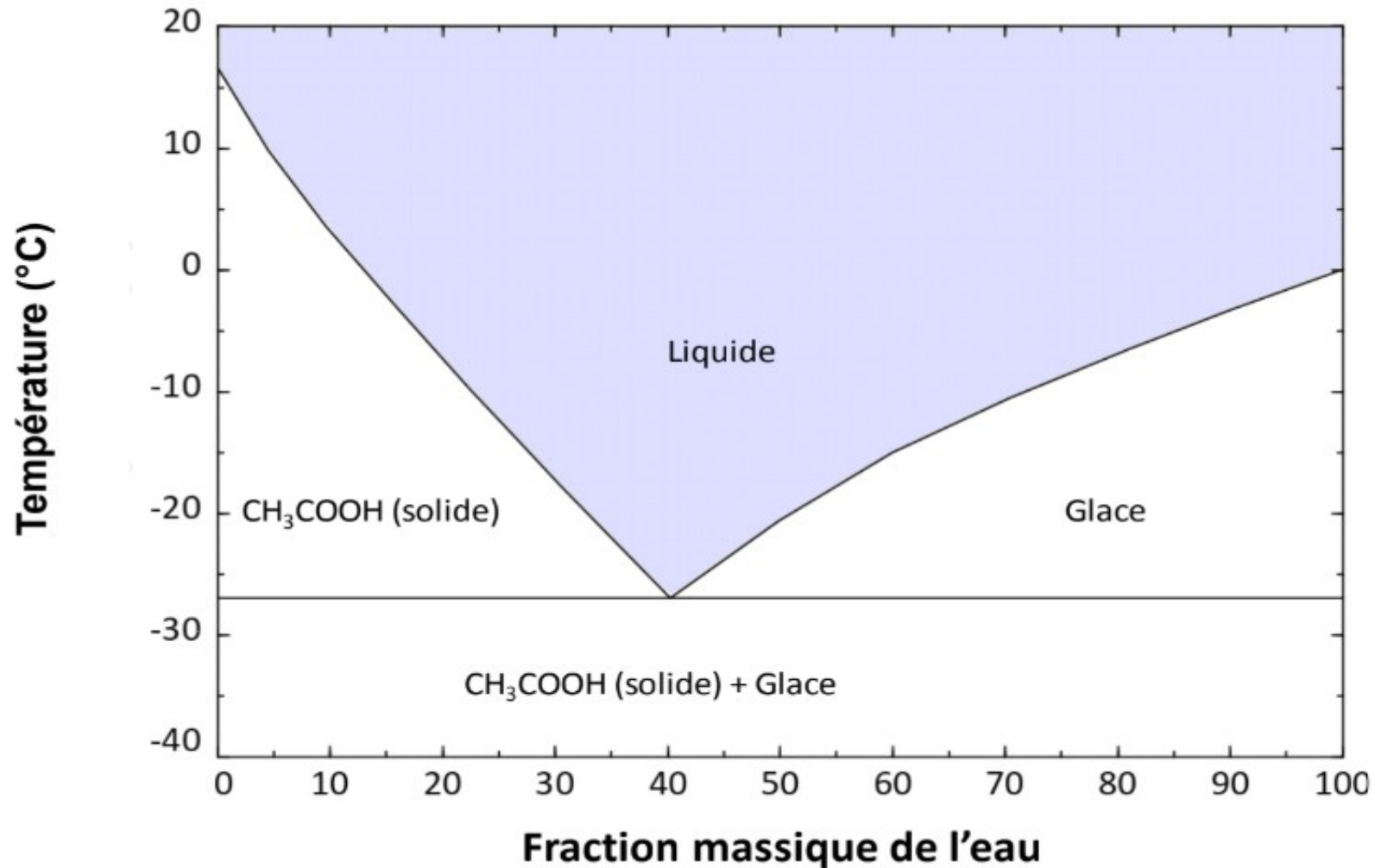
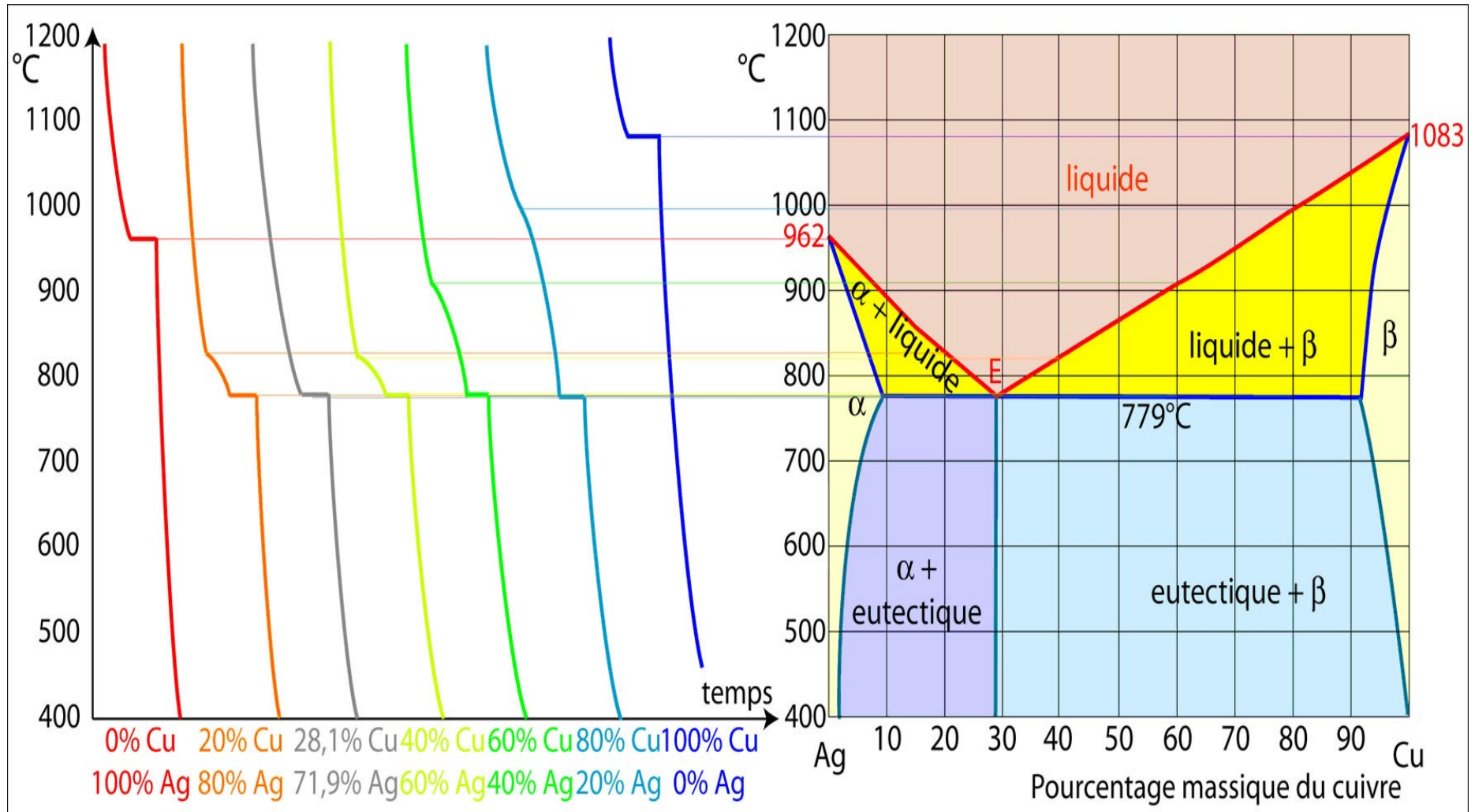




Diagramme binaire Eau-salée : miscibilité nulle à l'état solide

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





Réactivité en phase solide : Composé défini