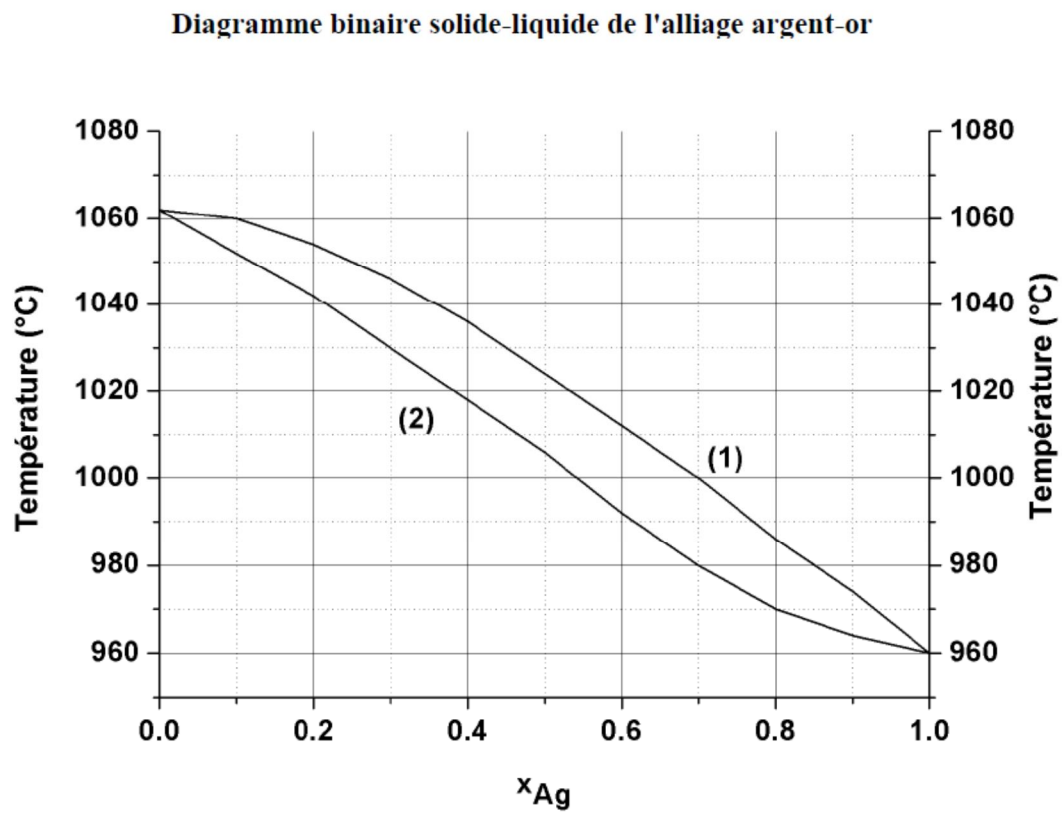


Diagrammes d'équilibre liquide-solide de mélanges binaires :

1. en fuseau



2. à point indifférent

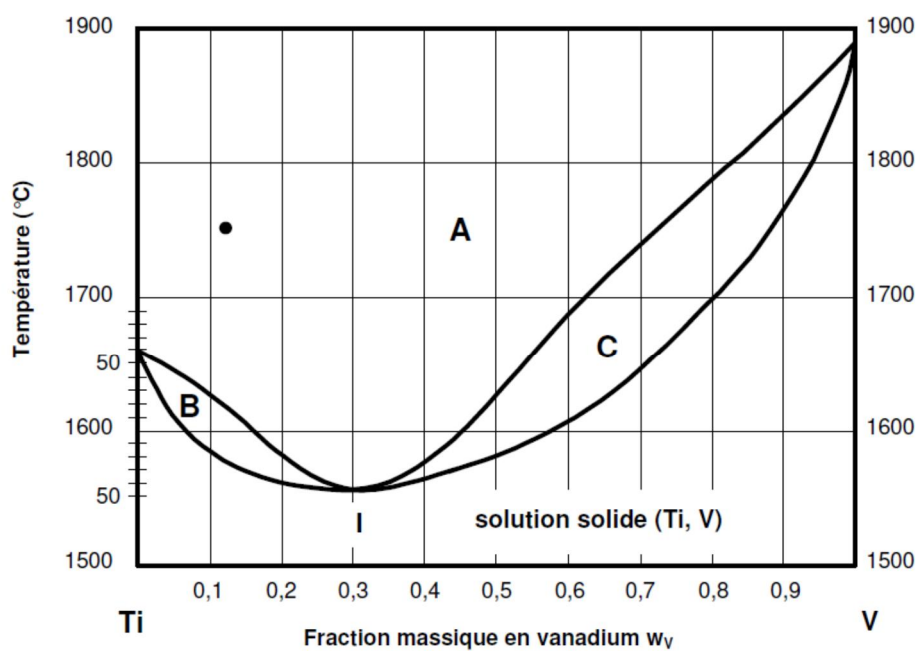
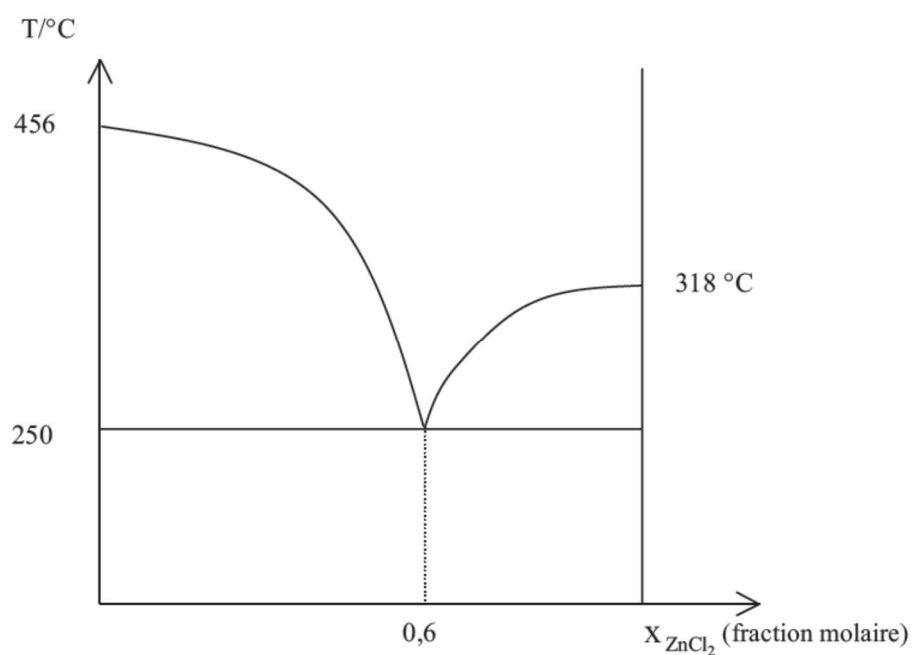


Figure 2 : Diagramme de phase simplifié vanadium-titane limité aux hautes températures.

3. à miscibilité nulle

Diagramme AgCl / ZnCl₂



4. à miscibilité partielle

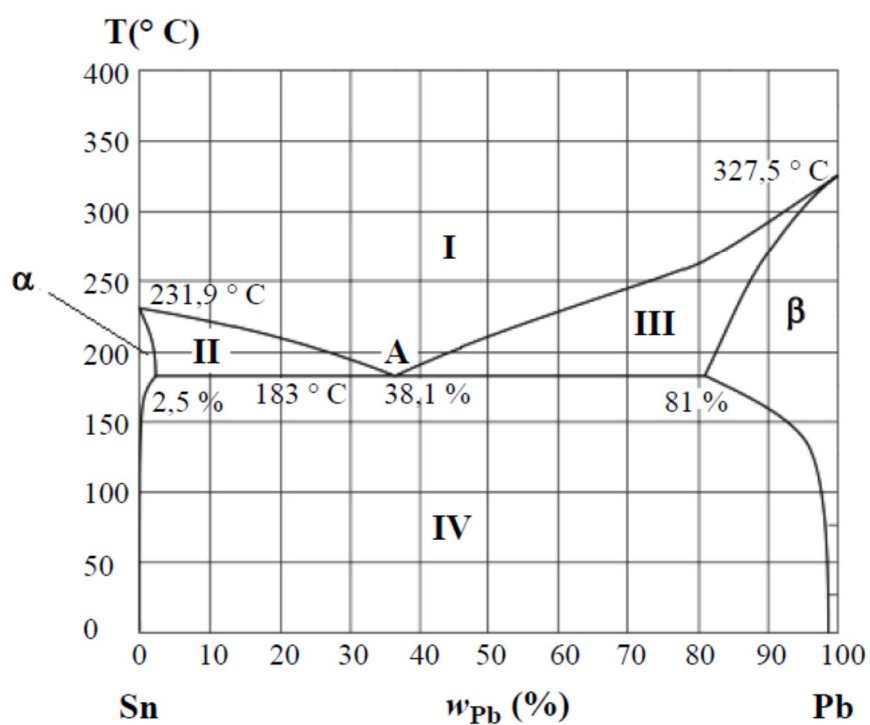


Figure 1 : diagramme de phase isobare solide-liquide du plomb-étain ($P^{\circ} = 1 \text{ bar}$)

5. à composés définis

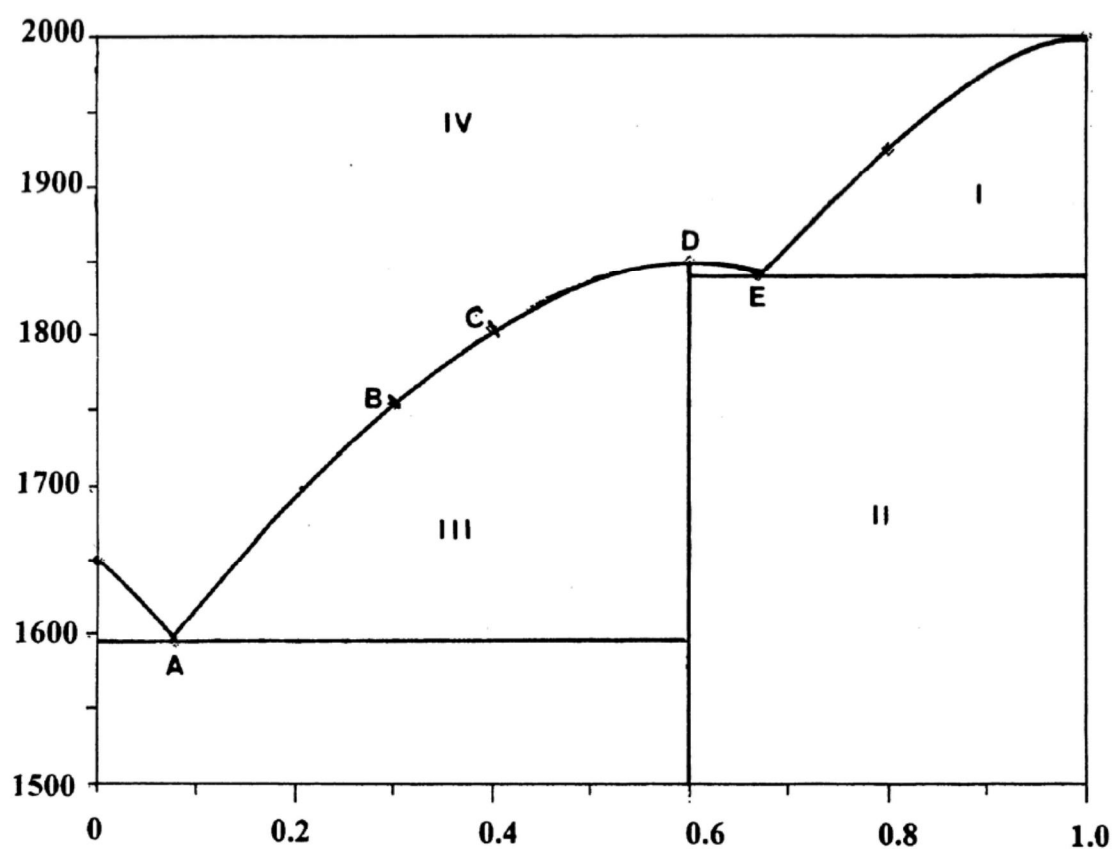
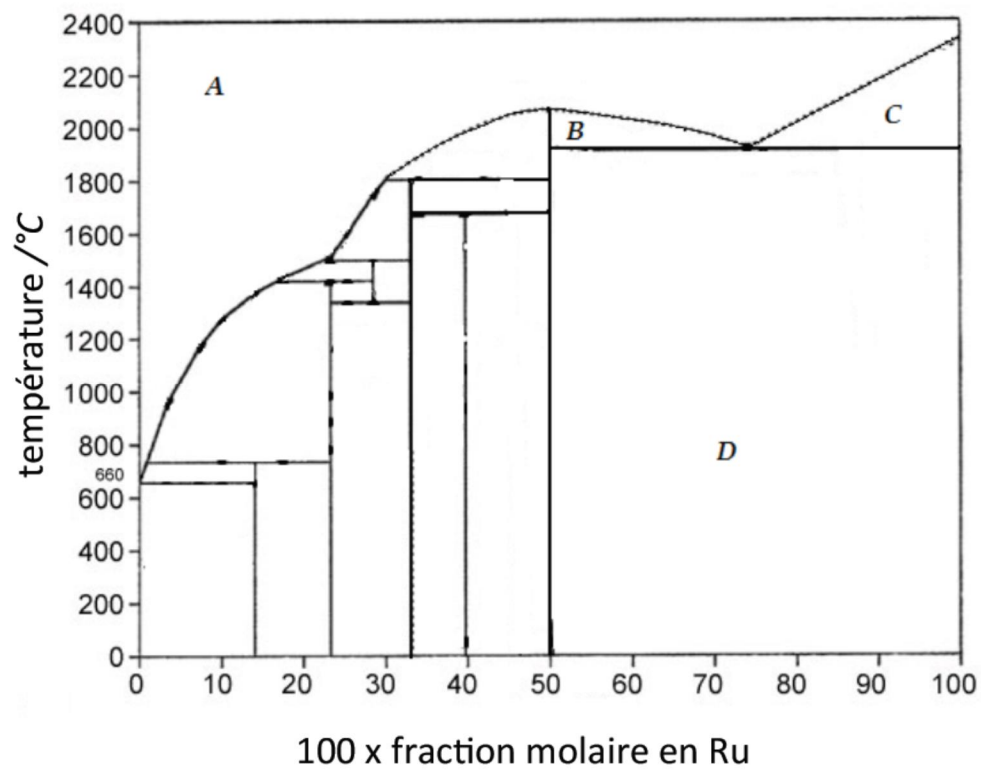


Figure 2
Diagramme binaire liquide-solide pour le mélange $\text{SiO}_2\text{-Al}_2\text{O}_3$
(en abscisse : fraction molaire en alumine, en ordonnée température t en $^\circ\text{C}$)



Mélanges aluminium - ruthénium

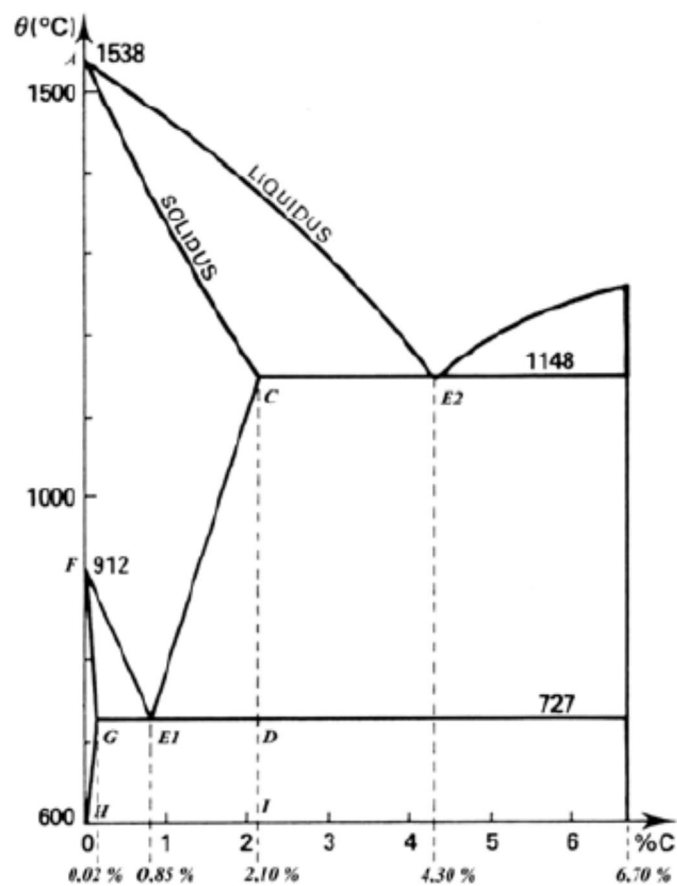


Diagramme fer-carbone

7. courbes d'analyse thermique des mélanges $\text{H}_2\text{SO}_4\text{-SO}_3$

