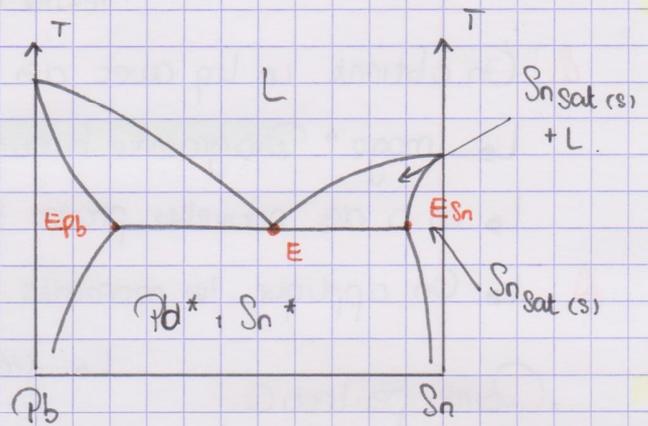
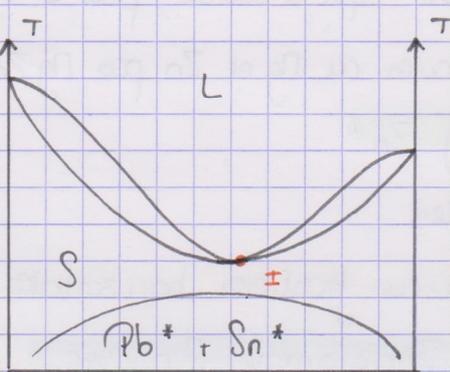


Diagrammes Binaires Solide-Liquide - Autres formes

* Démixtion à l'état solide

↳ à une certaine température les deux solides sont miscibles

↳ le plus souvent avant la miscibilité totale on a fusion.



↳ Brenon Audat p 255

• On a des nouvelles phases qui sont des solides monophasés.

⚠ On peut appliquer Tamman là où on a un eutectique

↳ cf = "Diagrammes binaires solide-liq miscibilité nulle"

• On peut avoir des courbes de refroidissement sans paliers.

• L'eutectique a une composition E_{Pb} et E_{Sn}.

* Forme allotropique

↳ Correspond à un changement de structure au sein d'une phase cristalline

↳ cf image = "Diagramme Binaire Fe-C"

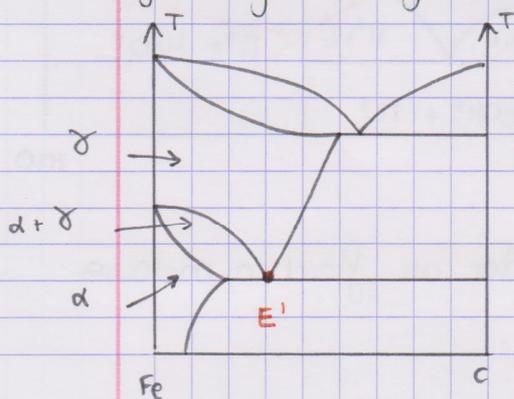


Diagramme en "cane de papillon", on a coexistences des deux formes non miscibles

E' = point Eutectoidique

* Composé défini et point peritectique. (Brenan p 257)

• Composés avec une stoechiométrie bien définie qui se comporte comme des corps purs du intera^s très fortes

↳ fusion congruente: } à température fixée
 } même composi^s que le solide par le liq

△ On obtient un liq avec des particules de Mg et Zn par MgZn₂

↳ image "Diagramme binaire Mg-Zn"

↳ on a des nouvelles phases solides

△ ↳ On applique les moments jusqu'au frontières horizontales

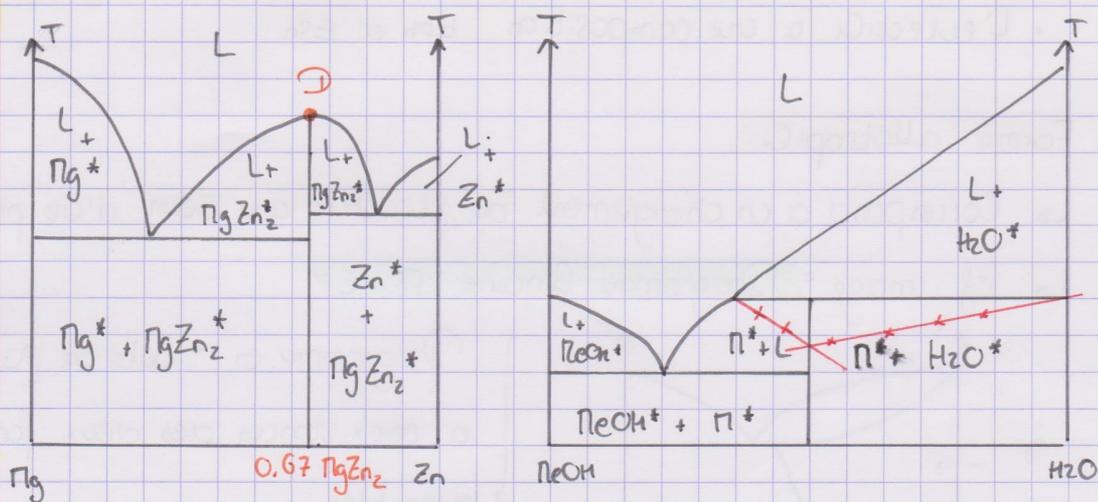
• Point peritectique: ↳ fiche "Diagrammes Binaires"

- On a une composition du liquide en une phase solide et une liq

↳ fusion non congruente.

↳ on peut appliquer les triangles de Tamman par avoir la composition de la phase solide

↳ cf eau méthanol solide-liq Livre



↳ on trouve la formule du composé grâce au fraction molaire