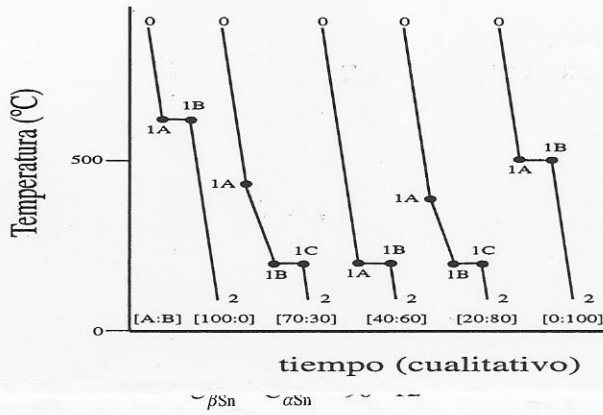


PROBLEMA 13.

El diagrama de enfriamiento (idealizado) inferior corresponde a una aleación de dos metales totalmente solubles en estado líquido y completamente insolubles en estado sólido. Forman eutéctico. Se pide:

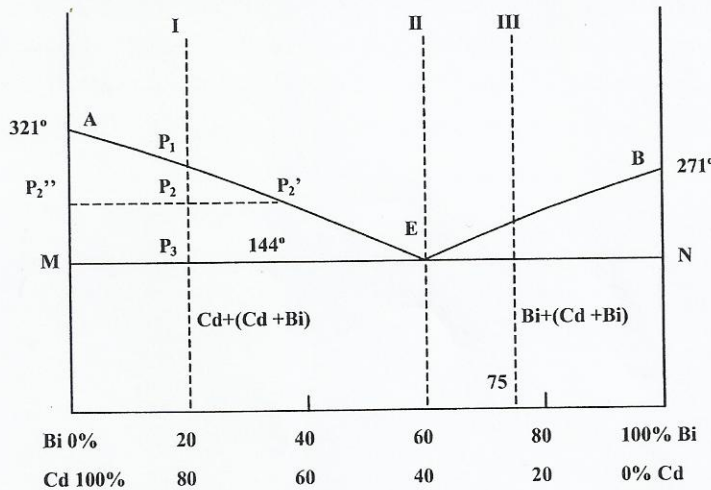
- 1] Analizar el diagrama de enfriamiento.
- 2] Dibujar el diagrama de equilibrio de fases.



4. El cadmio y el bismuto presentan solubilidad total en estado líquido e insolubilidad total en estado sólido de acuerdo al siguiente diagrama binario.

Hallar:

- a) En el punto P_3 el porcentaje total de la aleación en cristales de Cd puro.
- b) % de Cd que se quedará sin solidificar en el punto P_3 .
- c) % de Bi líquido en el punto P_3 .
- d) Al descender de la temperatura del punto P_3 indicar el % de cristales de Cd puro y el % de cada uno de los componentes de los cristales eutécticos.



Oposición Valencia 2001

CUERPO DE PROFESORES DE ENSEÑANZA SECUNDARIA

C_{CaCd}

X

X

b) % de Cd que se

La cantidad de C
cantidad de Cd c

c) % de Bi líquido

En el proceso de
cristaliza el cadr

d) Estudio de la co

Cuando bajamos
forma en eutécti
gráfica (punto E)
porcentajes al eu

% de Bi euté

% de Cd euté

NUEVOS PROBLEMAS Y PR