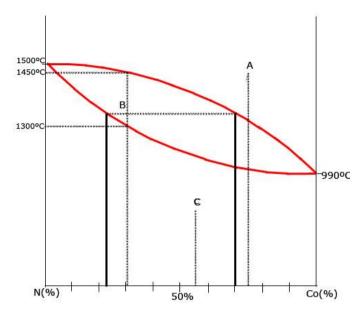
Ejercicio 2.

Observando el diagrama de equilibrio de fases de la aleación Ni-Cu adjunto.



- a) Indica a que tipo de aleación corresponde, desde el punto de vista de la solubilidad.
- b) Para cada punto A, B y C señalados sobre el diagrama, determina el número de fases, su composición y la cantidad relativa de cada una de ellas.
- c) Indica el rango de temperaturas entre los que se produce la solidificación de la aleación correspondiente a la concentración de cada uno de los puntos A, B y C.

Solución:

a) El diagrama corresponde a una aleación totalmente soluble en estado líquido.

b)

Punto A.

Está situado en una zona monofásica en la que solo hay líquido, con una concentración CL=36% de Ni.

Punto B.

Tiene una concentración de C_0 =70% de Ni, y está situado en una zona bifásica en la que coexiste líquido, con una concentración C_L =30% de Ni, y sólido con una concentración C_S =78% de Ni.

Para calcular la cantidad de cada una de las fases lo haremos aplicando la regla de la palanca para un segmento formado por las concentraciones: $C_1=30\%$ de Ni, $C_0=70\%$ de Ni y $C_S=78\%$ de Ni.

$$w_L = \frac{C_S - C_o}{C_S - C_L} = \frac{78 - 70}{78 - 30} = \frac{8}{48} = 0,167$$

Por lo que la cantidad de líquido = $w_L=16,7\%$.

$$w_S = 1 - w_L = 1 - 0,167 = 0,833$$

Por lo que la cantidad de sólido = w_s=83,3%.

Punto C.

Está situado en una zona monofásica en la que solo hay sólido, con una concentración CS=45% de Ni.

c) Una aleación con una concentración C_o=36% de Ni, el proceso de solidificación comienza para una temperatura de 1310° C aproximadamente y concluye para una temperatura de 1217° C aproximadamente.

Una aleación con una concentración C_{\circ} =70% de Ni, el proceso de solidificación comienza para una temperatura de 1450° C aproximadamente y concluye para una temperatura de 1300° C aproximadamente.

Una aleación con una concentración C₀=45% de Ni, el proceso de solidificación comienza para una temperatura de 1360° C aproximadamente y concluye para una temperatura de 1240° C aproximadamente.