Tecnología e Ingeniería I Diagramas de Fase IES Fernando Savater

NOMBRE: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ CURSO: \_\_\_\_\_\_

**Ejercicio 1.-** a) Dibuje un diagrama de equilibrio de dos metales (A y B) totalmente solubles en estado líquido y en estado sólido, cuyos puntos de fusión son 500ºC y 750ºC respectivamente. A la composición del 50%, las temperaturas de líquidus y de sólidus son 700ºC y 550ºC respectivamente. Indiques las distintas fases presentes.

b) En una aleación del 75% de B, a una temperatura de 700ºC, determine la cantidad relativa de cada fase presente y la composición de las mismas (Hazlo a “ojímetro”).

**Ejercicio 2.-** Un acero de herramientas tiene un 1,2% de carbono y se encuentra a una temperatura ligeramente superior a la temperatura eutectoide. Datos: solubilidad despreciable del C en la ferrita a temperatura ambiente. Composición eutectoide, 0,8%. Composición de la cementita, 6,67% C. Se pide:

1. Dibuja cómo se vería al microscopio la aleación en ese punto. Determinar el porcentaje de cada una de las **fases** presentes a esa temperatura y su contenido en carbono.
2. Si el acero se enfría lentamente hasta la temperatura ambiente, determinar el porcentaje de **fases** (ferrita y cementita) y dibujar su microestructura.

**Ejercicio 3.-** Dos metales A y B son completamente solubles en estado líquido e insolubles en estado sólido. La temperatura de fusión del metal A es de 900ºC y la del B de 700ºC. La aleación del 40% de B solidifica a 400ºC, formando un eutéctico. Se pide:

1. Dibujar el diagrama de equilibrio indicando las fases que existen en cada región. Dibuja cómo se vería al microscopio una aleación del 80% de A a una temperatura de 500ºC.
2. Determinar la cantidad de eutéctico de una aleación del 20% de B a temperatura ambiente.

Tecnología e Ingeniería I Diagramas de Fase IES Fernando Savater

NOMBRE: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ CURSO: \_\_\_\_\_\_

**Ejercicio 1.-** a) Dibuje un diagrama de equilibrio de dos metales (A y B) totalmente solubles en estado líquido y en estado sólido, cuyos puntos de fusión son 500ºC y 750ºC respectivamente. A la composición del 50%, las temperaturas de líquidus y de sólidus son 700ºC y 550ºC respectivamente. Indiques las distintas fases presentes.

b) En una aleación del 75% de B, a una temperatura de 700ºC, determine la cantidad relativa de cada fase presente y la composición de las mismas (Hazlo a “ojímetro”).

**Ejercicio 2.-** Un acero de herramientas tiene un 1,2% de carbono y se encuentra a una temperatura ligeramente superior a la temperatura eutectoide. Datos: solubilidad despreciable del C en la ferrita a temperatura ambiente. Composición eutectoide, 0,8%. Composición de la cementita, 6,67% C. Se pide:

1. Dibuja cómo se vería al microscopio la aleación en ese punto. Determinar el porcentaje de cada una de las **fases** presentes a esa temperatura y su contenido en carbono.
2. Si el acero se enfría lentamente hasta la temperatura ambiente, determinar el porcentaje de **fases** (ferrita y cementita) y dibujar su microestructura.

**Ejercicio 3.-** Dos metales A y B son completamente solubles en estado líquido e insolubles en estado sólido. La temperatura de fusión del metal A es de 900ºC y la del B de 700ºC. La aleación del 40% de B solidifica a 400ºC, formando un eutéctico. Se pide:

1. Dibujar el diagrama de equilibrio indicando las fases que existen en cada región. Dibuja cómo se vería al microscopio una aleación del 80% de A a una temperatura de 500ºC.
2. Determinar la cantidad de eutéctico de una aleación del 20% de B a temperatura ambiente.

.