**EXAMEN RECUPERATIVO** 

**ME-3201** 

Prof. Aquiles Sepúlveda

3 de enero, 2013. Tiempo: 120 min

**Recomendaciones:** tenga presente que éste es un curso de <u>relaciones</u> entre estructura, procesos y propiedades. Además, puede ser muy útil facilitar sus explicaciones con dibujos.

## **PREGUNTAS**

- 1. Establezca la <u>relación</u> entre estructura electrónica, enlace y ductilidad de los materiales metálicos.
- 2. Justifique las propiedades que presenta el carbono diamante en relación con las características de su enlace. (Refiérase a las propiedades tratadas en el curso)
- 3.. ¿Qué tipos de enlace hay presentes en el caucho vulcanizado? ¿A qué se debe la diferencia de comportamiento mecánico entre el caucho no vulcanizado y el caucho vulcanizado?
- 4. ¿Qué factores favorecen que un sólido presente una estructura amorfa?
- 5. Suponga que tiene el diagrama de Debye-Scherrer de polvos de Cu (ccc), obtenido empleando R-X de longitud de onda λ. ¿Cómo determinaría el radio atómico R de los átomos de tal cristal?
- 6. Desde una perspectiva termodinámica, ¿qué debe entenderse cuando se dice que un material está al equilibrio químico?
- 7. En la medida de que la temperatura no sea muy baja, la autodifusión del cobre en el cobre aumenta al aumentar la temperatura;. Considerando el mecanismo de difusión atómica involucrado, fundamente a qué se debe este comportamiento.
- 8. Considere un monocristal de Al (ccc). ¿De qué manera el mecanismo de deformación plástica en este cristal se relaciona con su estructura cristalina?
- 9. Se tienen dos trozos de un acero Fe-0,4%p.C. Uno de ellos es enfriado lentamente desde los 1.100 °C hasta la temperatura ambiente, en tanto que el otro trozo es sometido a temple martensítico seguido de revenido. ¿A qué se debe la diferencia en morfología de las fases presentes al final de cada uno de estos tratamientos? La morfología se refiere a la forma que presentan las fases al ser observadas bajo un microscopio apropiado.
- 10. En el marco de la Teoría de Zonas y considerando el concepto de estados aceptores, explique el mecanismo de conductividad de los semiconductores basados en Si (o Ge) pertinentes.