Ejercicio 1.- Determinar las concentraciones de electrones y hvecos en equilibrio térmico en silicio para las siguientes condiciones

a) $T = 300 \, \text{K}$, $N_D = 2.10^{45} \, \text{cm}^3$ $N_A = 0$ $n_i = 1, 5.10^{40} \, \text{cm}^3$ con $T = 300 \, \text{K}$

Sabemos que nopo= ni2

Como estamos a temperatura ambiente, podemos considerar que todos les adomos donadores esturan ionizades, con lo que la condición de neutralidad de cargas implica que

no + NA = po + ND = no = po + ND

Como la concentración de impure zas es mucho mayor que la concentración intrinseco podemes decir que, si po < No => no = No = 2.10 cm3 Aplicando la ley de acción de masas $p_0 = \frac{h_1^2}{h_0} = \frac{(1.5 \cdot 10^{10} \text{ cm}^3)^2}{2 \cdot 10^{15} \text{ cm}^3} = 1.125 \cdot 10^5 \text{ cm}^3$ Por tanto no= 2.10 cm3 y po= 1,125-10 cm3

b) $\Gamma = 300 \, \text{k}$ $N_D = 0$, $N_A = 10^{16} \, \text{cm}^3$ $n = 1.5 \cdot 10^{16} \, \text{cm}^3$

Razonando de igual manera

no + NA = po + No => no + NA = po y como no < < NA se liene que po= 10 cm3

Aplicando la les de acción de masas $n_0 = \frac{n_i^2}{p_0} = \frac{(1,5\cdot10^{10} \text{ cm}^{-3})^2}{10^{16} \text{ cm}^{-3}}$ = 2,25:10⁴ cm⁻³