

PROBLEMA 1

$$\lambda = 635,8 \text{ nm (auril)}$$

$$\lambda = 2159 \text{ nm (infrarojo)}$$

$$492 < \lambda < 577 \text{ nm (verde)}$$

$$E_0, E_1, E_2$$

a)

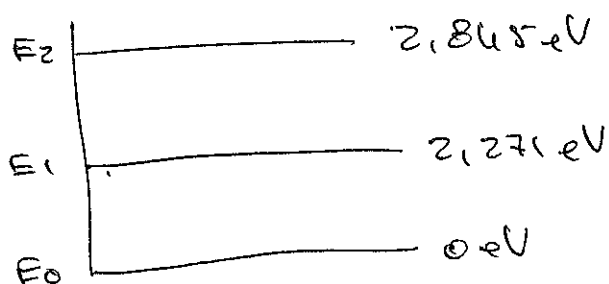
Sabemos que $E \text{ (eV)} = \frac{1,24}{\lambda \text{ (nm)}}$

Si nos dan que $E_1 = 2,271 \text{ eV}$, podemos deducir que esta energía corresponde a longitud de onda de:

$$\lambda \text{ (nm)} = \frac{1,24}{2,271} = 546 \text{ nm} \text{ que corresponde al color verde} \rightarrow \boxed{\lambda = 546 \text{ nm}}$$

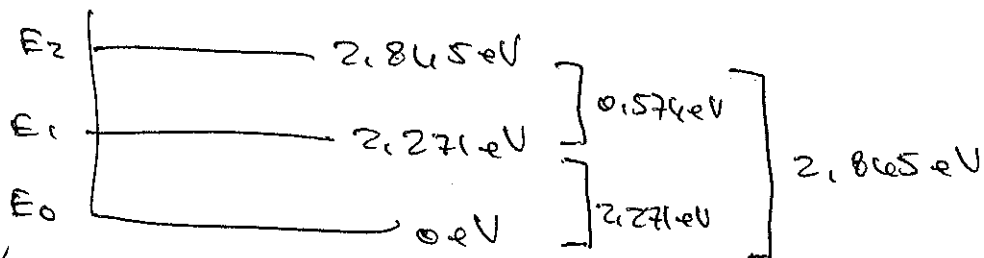
Para $E_2 = 2,845$, hacemos lo mismo y nos da que $\lambda \text{ (nm)} = \frac{1,24}{2,845} = 435,8 \text{ nm}$ que corresponde a la longitud de onda del auril

$$\boxed{\lambda = 435,8 \text{ nm}}$$



También hubiésemos podido usar $\Delta E = h \cdot f$ donde $f = \frac{c}{\lambda}$ y sacar la energía

b) En este apartado, tenemos que ver cuáles son las ^{variaciones} ~~energías~~ de energía que hay entre cada nivel.



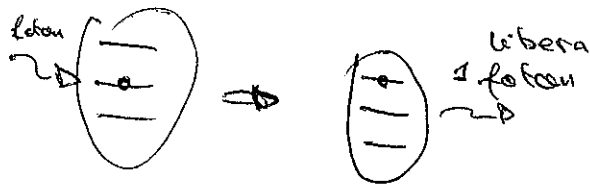
1/2

$$E_2 - E_1 = 0.574 \text{ eV}$$

$$E_1 - E_0 = 2.271 \text{ eV}$$

$$E_2 - E_0 = 2.865 \text{ eV}$$

Para $\lambda = 2.159 \mu\text{m}$ sabiendo que $E = \frac{1.24}{\lambda}$ encontramos la energía $E = \frac{1.24}{2.159} = 0.574 \text{ eV}$, vemos que corresponde a $E_2 - E_1$. En este caso el átomo que está en E_1 sube al nivel E_2 , fenómeno llamado "~~Emisión espontánea~~", Al subir, el ~~átomo libera~~ aparece la emisión de 1 fotón.



$$\text{Para } \lambda = 517 \mu\text{m} \rightarrow E = \frac{1.24}{0.517} = 2.39 \text{ eV}$$

En este caso no pasará nada, ya que la longitud de onda del fotón no corresponde con ninguna variación de niveles.

SRO

JOSÉ OSACHI FONT

10/11/06

2/2

PROBLEM 1

c)

$$\frac{N_1}{N_0} = 9,2 \cdot 10^{-6}$$

$$N = 2,62 \cdot 10^{17} \text{ átomos}$$

$$\frac{3}{5} \tau_1 = 1 \cdot 10^{-8} \text{ s}$$

El fenómeno que tenemos es que la población se encuentra el estado fundamental E_0 , y al subir la temperatura se crea una absorción estimulada que hace que los átomos suban al nivel E_1 y al cabo de un tiempo vuelvan a bajar a E_0 ^{¿Por qué?} emitiendo un fotón con el fenómeno explicado en ~~b)~~.

$N_0 = N$ = población con átomos totales.

Tenemos que encontrar N_1 para encontrar $P = \frac{\# \text{ fotones}}{T} \cdot E(\gamma)$ donde $\# \text{ fotones} = N_1$

$$\frac{N_1}{N_0} = e^{-\frac{E_1 - E_0}{kT}}$$

$$\Rightarrow \frac{N_1}{N_0} = 2,62$$

$$\frac{N_1}{N_0} = 9,2 \cdot 10^{-6}$$

$$N_1 = 9,2 \cdot 10^{-6} \times 2,62 \cdot 10^{17}$$

$$N_1 = 2,23 \cdot 10^{12} \text{ átomos.}$$

$$\Rightarrow P = \frac{2,23 \cdot 10^{12}}{\tau_1} \times E_1 - E_0 \times 1,602 \cdot 10^{-19}$$

$$P = 2,23 \cdot 10^{20} \times 2,271 \times 1,602 \cdot 10^{-9}$$

$$P = 81,13 \text{ W}$$

✓

SRO

JORGE UBACH FONT

15

10/11/06

PROBLEM 2

$$1) R(A/W) = \eta \frac{\lambda_{\mu m}}{1.24}$$

eficiencia cuántica $\eta = \frac{\# \text{ pares } e^- - h^+ \text{ generado}}{\# \text{ fotones incidente}}$

 $\frac{1}{2}$

$$R = \frac{I}{P} = \frac{\frac{\# e^-}{T} \cdot |q e|}{\frac{\# \text{ fotones}}{T} \cdot E} = \eta \frac{q e^-}{E(J)}$$

carga e^-
 $1.602 \cdot 10^{-19}$

energía
 $eV(J)$

??

$$[E] \text{ en } eV \Rightarrow E(eV) = \frac{1.24}{\lambda(\mu m)} \Rightarrow R(A/W) = \eta \cdot \frac{\lambda(\mu m)}{1.24}$$

2)

4
7

3) NRZ $R = \frac{1}{T} = 0.66 \text{ A/W}$

$V = 26 \text{ kbps} \rightarrow \frac{1}{26 \text{ kbps}} = 500 \text{ ps}$

$P(\chi) = -48 \text{ dBm} \rightarrow P(\chi) = 15.85 \text{ mW}$

Como mínimo $3e^-$ para conmutar del ϕ' al χ'

Primero tengo que encontrar a partir de

$P(z) = \frac{z^m e^{-z}}{m!}$ el valor de z_m que es el

e^- de la intensidad:

Si $P = 15.85 \text{ mW} \checkmark$

$I = R \cdot P \Rightarrow 0.66 \times 15.85 \text{ mW} = \boxed{10.61 \text{ nA}} \checkmark$

$I = \frac{\# e^-}{T} \cdot 1.602 \cdot 10^{-19} \Rightarrow \frac{\# e^-}{T} = 66.23 \cdot 10^9 \text{ electrons}$

$z_m = \frac{66.23 \cdot 10^9 \text{ electrons}}{500 \text{ ps}} = \cancel{0.033 e^-}$

3/5

Cuando encuentro $z_m = \# e^-$

$P(z < 3) = P(z \leq 2) = \left(\frac{z_m^0 \cdot e^{-z_m}}{0!} + \frac{z_m^1 \cdot e^{-z_m}}{1!} + \frac{z_m^2 \cdot e^{-z_m}}{2!} \right)$

el resultado es la probabilidad de error.
para recibir un χ'

$P(z < 3) = 0.967 + 0.0319 + 5.27 \cdot 10^{-4} = 0.999 = \boxed{99\%}$

~~(prob de error 0.1%)~~

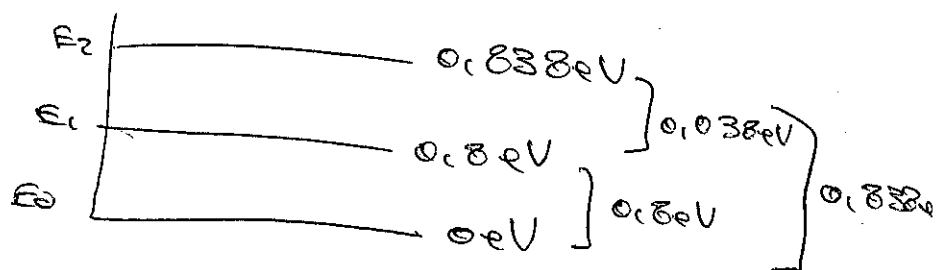
REVISION

EDFA

$$E_0 = 0 \text{ eV}$$

$$E_1 = 0,8 \text{ eV}$$

$$E_2 = 0,838 \text{ eV}$$



$$\Delta E_2 - E_1 = 0,038 \text{ eV}$$

$$\Delta E_2 - E_0 = 0,838 \text{ eV}$$

$$\Delta E_1 - E_0 = 0,8 \text{ eV}$$

a)

Después de calcular las variaciones de niveles,

busco $E(\text{eV}) = \frac{1,24}{\lambda(\text{nm})}$ de cada fotón:

* $E(\text{eV}) = \frac{1,24}{1,48} = 0,838 \text{ eV}$ en este caso el ion que está en E_0 subirá hasta el nivel E_2 provocando una absorción estimulada.

* $E(\text{eV}) = \frac{1,24}{1,48} = 0,838 \text{ eV}$ no ocurre nada ya que en E_1 no existe ninguna variación para esta ~~longitud de onda~~.

* $E(\text{eV}) = \frac{1,24}{1,55} = 0,8 \text{ eV}$. En el átomo que se encuentra en E_0 , pasará que subirá hasta el nivel E_1 provocando una absorción estimulada.

* $E(\text{eV}) = \frac{1,24}{1,55} = 0,8 \text{ eV}$ el átomo que se encuentra en E_1 bajará hasta el nivel E_0 provocando una emisión espontánea y liberando un fotón.

b) La inversión de población es necesario para que tenga lugar amplificación ya que cuando $\frac{1}{2}$ inyectamos una potencia queremos que a la salida este amplificada, pero al cabo de una rato, si no hay inversión de población se iría perdiendo poco a poco la ganancia. ~~que los átomos~~

Aquí es donde interviene la potencia de bombes que ayuda a estimular los átomos hasta al nivel 2 en cual el ϕ de vida es muy pequeño y baja al ~~estado~~ estado 1 donde se forma la inversión de población.

De nivel 1 al ϕ , el instante ϕ nivel metaestable para guardar un rato los átomos y que se pueda crear el fenómeno de inversión de población.

c)

$$P_{\text{bombes}} = \frac{\# \text{ fotones}}{T} \cdot (E_2 - E_0) \Rightarrow \frac{(20 \cdot 10^{-3})}{0,838 \times 1,602 \cdot 10^{-19}} = 8,93 \cdot 10^{17} \frac{\text{fotones}}{T}$$

$$P_{\text{res}} = \frac{\# \text{ foto}}{T} \cdot E_2 - E_0 \Rightarrow \frac{28,65 \cdot 10^{-3}}{0,838 \times 1,602 \cdot 10^{-19}} = 2,13 \cdot 10^{17} \frac{\text{fotones}}{T}$$

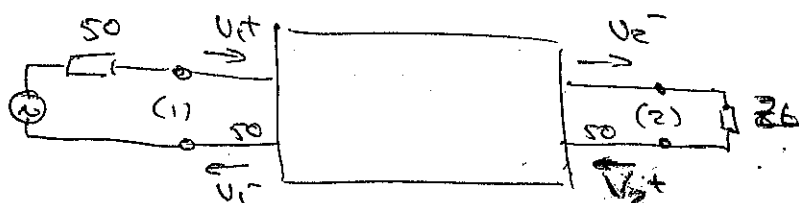
$$\Rightarrow 8,93 \cdot 10^{17} - 2,13 \cdot 10^{17} = 6,8 \cdot 10^{17} \text{ fotones}$$

$$P = 6,8 \cdot 10^{17} \times (0,838 \times 1,602 \cdot 10^{-19}) = 91,28 \text{ mW}$$

$\frac{1,5}{1/3}$ Potencia perdida = 91,28 mW

Temim S

Aislado : $S = \begin{bmatrix} 0,07 & -j 0,071 \\ -j 0,966 & 0,07 \end{bmatrix}$



A l'entrada hi ha adaptació podem dir que

$$P_{\text{disp}} = P_1^+ = 10^{-3} = \boxed{3,98 \text{ mW}} \quad \checkmark$$

a)

• Tenim una carga $Z_L = 50$, podem dir que no hi haurà onda reflexada $\Rightarrow N_2^+ = \emptyset \quad \checkmark$

• Per trobar la P_{disipada} sabem que es igual a : $P_{\text{dis}} = P_1^+ - P_1^- - P_2^-$ (lo que entra menys lo que surt)

• $P_1^+ = P_{\text{dis}} = 3,98 \text{ mW}$ ~~no ho sabem?~~

• $P_1^- \Rightarrow |S_{11}|^2 = \frac{P_1^-}{P_1^+} \Rightarrow \boxed{P_1^- = P_1^+ |S_{11}|^2}$

• $P_2^- \Rightarrow |S_{21}|^2 = \frac{P_2^-}{P_1^+} \Rightarrow \boxed{P_2^- = P_1^+ |S_{21}|^2}$

$$\Rightarrow P_{\text{disi}} = P_1^+ (1 - |S_{11}|^2 - |S_{21}|^2) =$$

$$= 3,98 \text{ mW} (1 - 4,9 \cdot 10^{-3} - 0,933)$$

S/S

$$= \boxed{0,246 \text{ mW}} = \boxed{-6,09 \text{ dBm}} \quad \checkmark$$

b)

En aquest cas $Z_L = 75 \Omega$, això vol dir que si tindrem onda reflexada a la carga.

$$\Gamma_L = \frac{75 - 50}{75 + 50} = 0,2 \quad \checkmark$$

$$P_L = P_{\text{disip}} \cdot \frac{|S_{21}|^2 (1 - |\Gamma_L|^2) (1 - |\Gamma_L|^2)}{((1 - |\Gamma_L| S_{11}) (1 - \Gamma_L S_{22}) - \Gamma_L \Gamma_L^* |S_{12}|^2)^2}$$

$\Gamma_G = 0$ ja que està adaptat.

$$P_L = 3,98 \text{ mW} \cdot \frac{0,966^2 (1 - 0,2^2)}{|1 - 0,2 \cdot 0,07|^2} = 3,98 \text{ mW} \cdot \frac{0,896}{0,972}$$

$$\boxed{P_L = 3,67 \text{ mW}} \quad \checkmark \quad P_L = P_2^- - P_2^+$$

$$\frac{4}{5} \quad |S_{22}|^2 = \frac{P_2^-}{P_2^+} \quad \checkmark \quad V_2^+ = 0$$

$$\Rightarrow \begin{aligned} 3,67 \text{ mW} &= P_2^- - P_2^+ \\ 0,0049 &= \frac{P_2^-}{P_2^+} \end{aligned}$$

$$\Rightarrow \begin{aligned} P_2^- &= 3,68 \text{ mW} \\ P_2^+ &= 0,752 \end{aligned}$$

$$P_{\text{disi}} = P_1^+ + P_2^+ - P_1^- - P_2^- \quad \checkmark$$

Ens falta trobar P_1^-

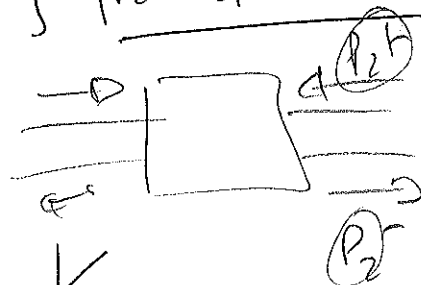
$$\Rightarrow \Gamma_{in} = S_{11} + \frac{S_{12} S_{21} \Gamma_L}{1 - S_{22} \Gamma_L} \Rightarrow \boxed{|\Gamma_{in}| = 0,056}$$

$$|\Gamma_{in}|^2 = \frac{P_1^-}{P_1^+} \Rightarrow P_1^- = 0,056^2 \times 3,98 \text{ mW}$$

$$\boxed{P_1^- = 0,012 \text{ mW}} \quad \checkmark$$

$$P_{\text{disi}} = P_1^+ + P_2^+ - P_1^- - P_2^- = 3,98 \text{ mW} + 0,752 - 0,012 \text{ mW} - 3,68 \text{ mW}$$

$$\boxed{P_{\text{disi}} = 752,3 \text{ mW} = 28 \text{ dBm}} \quad \gg P_{\text{disip}} \quad ???$$





$$S = \begin{bmatrix} \sigma & i & m \\ i & \sigma & k \\ m & k & \rho \end{bmatrix}$$

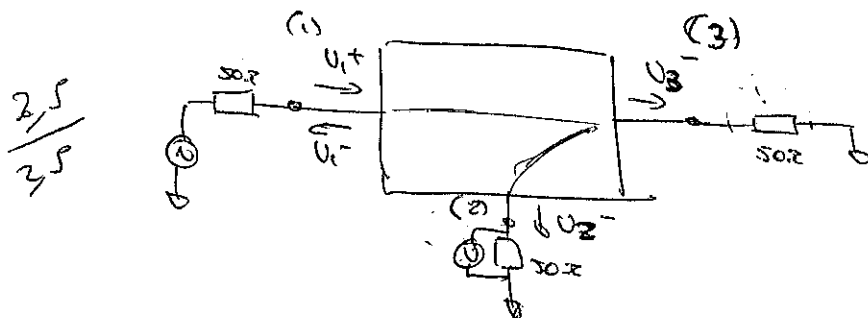
$$Z_0 = 50 \Omega$$

(1) → Generador

(2) → Voltímetro

(3) → carga R.

a)



b) LR:

$$\begin{cases} U_1^- = U_1^+ S_{11} + U_2^+ S_{12} + U_3^+ S_{13} \\ U_2^- = U_1^+ S_{21} + U_2^+ S_{22} + U_3^+ S_{23} \\ U_3^- = U_1^+ S_{31} + U_2^+ S_{32} + U_3^+ S_{33} \end{cases}$$

En el port (1) → $U_1^- = U_1^+ S_{11} \Rightarrow S_{11} = \frac{U_1^-}{U_1^+}$??

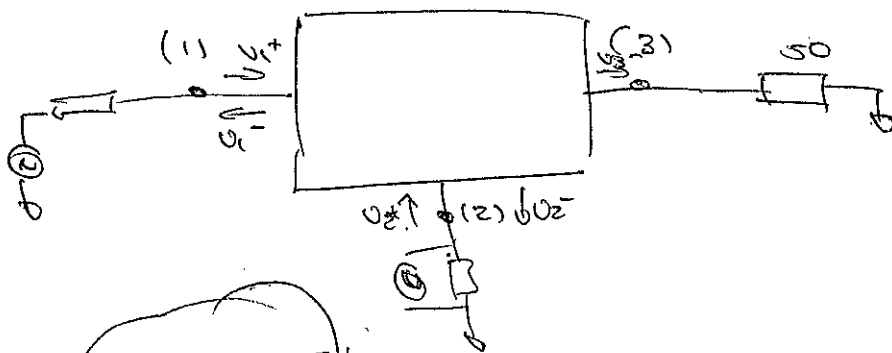
c)

El valor del voltímetro será el mismo que el U_2^- ya que están ~~complet~~ adaptat $U_2^+ = 0$.
Agafem les equacions del apartat anterior
tindrem que $U_2^- = U_1^+ S_{21}$

↓ ↓
? ?

$$\frac{0,5}{2,5}$$

d)



$\rho = -1 \Rightarrow U_2^+ = -U_2^-$, ~~el voltmetro la impedancia del voltmetro poner en lugar de~~ ~~con circuit.~~
 de aqui $\boxed{U_2^+ = -U_2^-}$

$$\begin{aligned} U_1^- &= S_{11} U_1^+ + S_{12} U_2^+ + S_{13} U_3^+ \\ U_2^- &= S_{21} U_1^+ + S_{22} U_2^+ + S_{23} U_3^+ \\ U_3^- &= S_{31} U_1^+ + S_{32} U_2^+ + S_{33} U_3^+ \end{aligned}$$

Si vamos a saber lo que logia el voltmetro:

$$U_2^- = S_{12} U_1^+ + S_{22} U_2^+ \Rightarrow U_2^- = S_{12} U_1^+ + S_{22} U_2^-$$

$$\Rightarrow U_2^- (1 + S_{22}) = S_{12} U_1^+$$

$$\Rightarrow \boxed{U_2^- = \frac{S_{12} U_1^+}{1 + S_{22}}}$$

0/2,5