- 1、查资料写出可见光波波谱中代表性可见光(红、橙、黄、绿、蓝、紫)的波长间隔,并计算相应的频率间隔。
- 2、真空中波长为1微米光子的频率(赫兹)、波数(cm<sup>-1</sup>)和能量, 并转化为电子伏特单位。
- 3、计算对应于能级间隔为 kT 的光波的波数。K 为 Boltzmann 常数, T 为绝对温度。假设 T=300K.
- 4、计算热平衡时下列能级差为⊿E 的二能级系统的上下能级粒子数之比:(a)10 eV,相对应于很多分子的转动能级的间隔;(b)5\*10 eV,相对于分子的振动能级;(c) 3eV,电子从原子或者分子激发所需能量的数量级。假设两个能级有相同的能级简并度,分别计算温度为100k、300K 和 1000K 时的情况。
- 5、如果激光器和微波激射器分别在  $\lambda=10\,\mu\text{m}$  、 $\lambda=500\,\text{nm}$  和  $\nu=3000\,\text{MHz}$  输出 1W 连续功率,问每秒从激光上能级向下能级跃迁的粒子数是多少?  $h=6.626\times10^{-34}\,\text{J}\cdot\text{s}$  。  $c=3\times10^8\,\text{m/s}$
- 6、设一对激光能级为 $^{E_2}$ 和 $^{E_1}$ ( $^{f_2=f_1}$ ),相应的频率为 $^{\nu}$ (波长为 $^{\lambda}$ ),能级上的粒子数密度分别为 $^{n_2}$ 和 $^{n_1}$ ,求
- (a)  $\leq v = 3000 \text{MHz}$ , T = 300 K Hz,  $n_2 / n_1 = ?$

- (b) 当 $^{\lambda=1\mu m}$ , T=300K 时, $^{n_2/n_1=?}$
- (c) 当 $^{\lambda=1}\mu m$ ,  $n_2/n_1=0.1$  时,温度 T=?