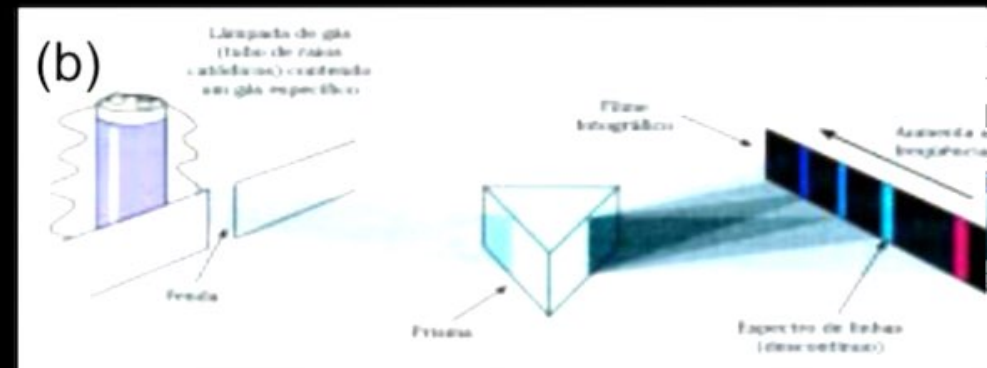
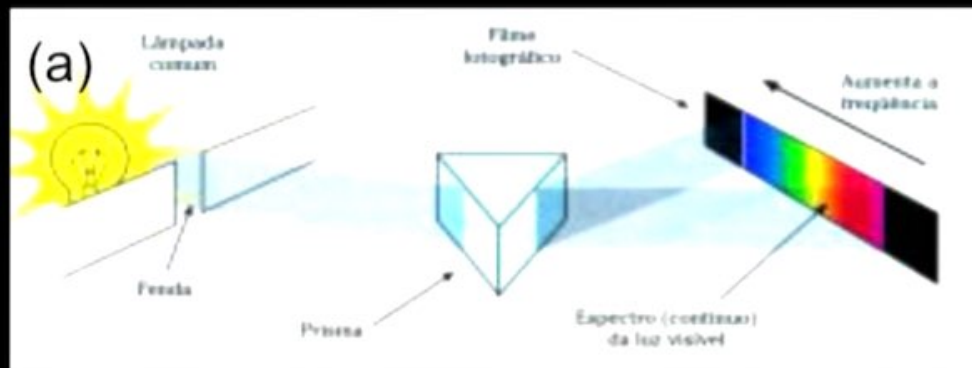


Se compararmos o espectro da luz visível

(a) com o espectro atômico

(b), observamos que as linhas obtidas no espectro atômico dependem do elemento utilizado e são descontínuas.



A radiação emitida por um corpo não ocorria de maneira contínua, mas sim na forma de pequenos “pacotes” de energia, que poderia ser expresso pela equação:

$$E = h \cdot F$$

onde E é a energia do quantum, f é a frequência da radiação emitida e h é uma constante chamada constante de Planck.

h é uma constante chamada constante de Planck ( $6,624 \times 10^{-34}$  J.s).