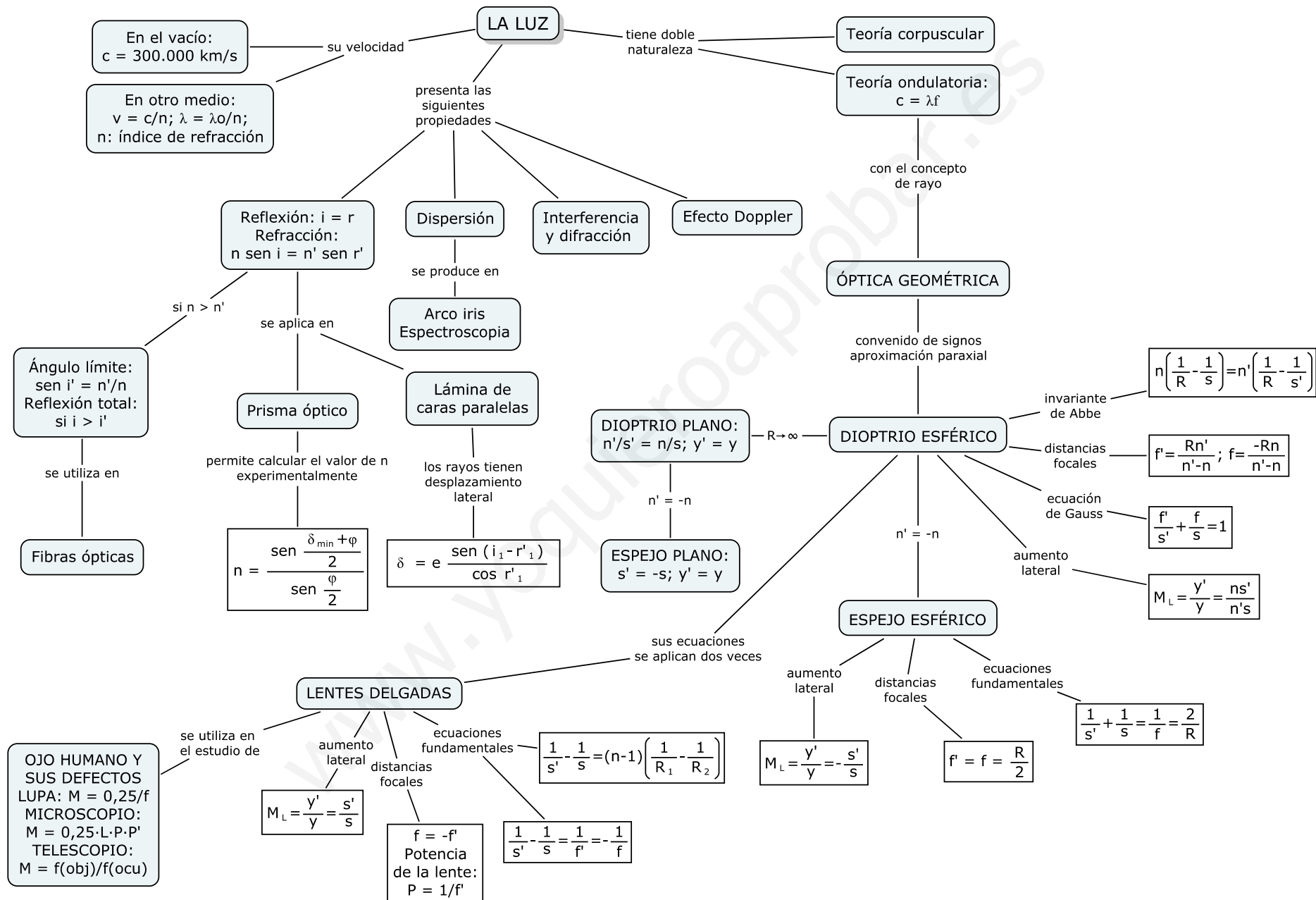
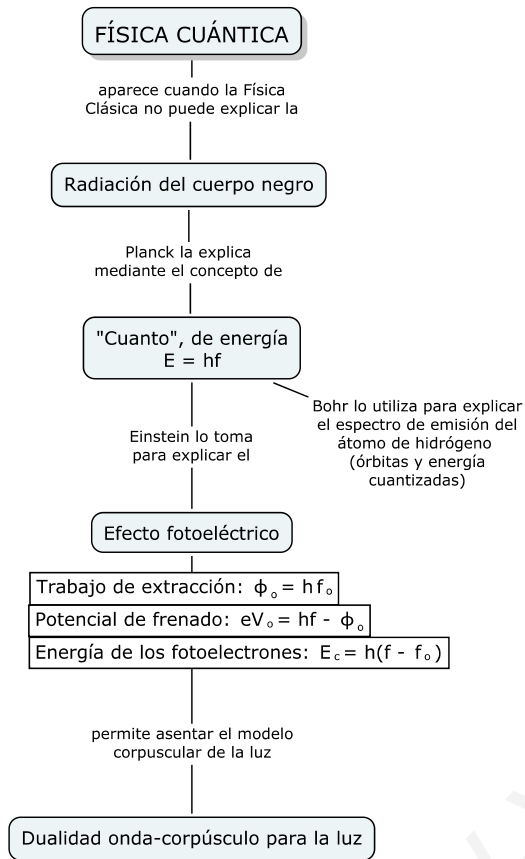


(\*) Recuerda que se trata de ecuaciones con vectores





Bohr lo utiliza para explicar el espectro de emisión del átomo de hidrógeno (órbitas y energía cuantizadas)

**Modelo de Bohr para el átomo de hidrógeno**

$\Delta E = hf$   
 f: frecuencia del fotón emitido o absorbido

generalización de De Broglie  $\lambda = \frac{h}{p}$

**Dualidad onda-corpúsculo para las partículas subatómicas**

se aplica en

**Microscopio electrónico**

una de sus consecuencias es

**Principio de Incertidumbre de Heisenberg**

$\Delta x \Delta p \geq \frac{h}{2\pi}$

