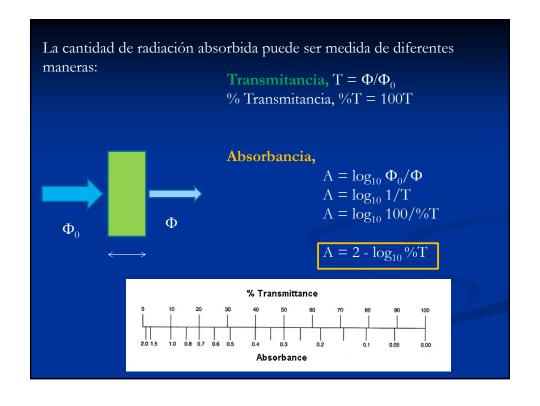
Ley de Lambert-Beer

- La ley de Lambert-Beer fue descubierta por investigadores entre 1790 y 1820.
- Se propuso que la absorbancia de una muestra a determinada longitud de onda depende de la cantidad de especie absorbente con la que se encuentra la luz al pasar por la muestra.
- Explica de forma matemática como la luz es absorbida por la materia (agua).
- Dice que tres fenómenos son responsables de disminuir la cantidad de luz después que esta pasa por algún medio que absorba:
- La cantidad (concentración) de material que absorbe en el medio.
- La distancia que la luz tiene que «viajar» a través de la muestra (trayecto óptico)
- Probabilidad de que el fotón de cierta longitud de onda sea absorbido por el material (coeficiente de absorción o de extinción molar del material).



Ley de Lambert-Beer

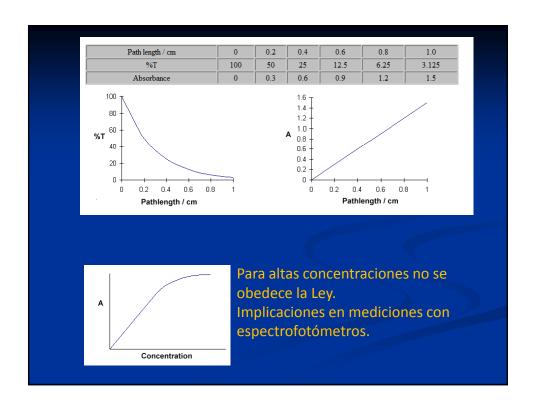
 $A = \varepsilon b c$

 ϵ : coeficiente de extinción molar – L mol-1 cm-1

b : longitud de la muestra (cubeta) – cm

c : concentración del compuesto en solución - mol L-1

A es directamente proporcional a c



COMO CALCULAR

- Atenuación Exponencial: Irradiometro
- Se calcula el Ln (Ez) y se ajusta a una regresión linear
- Pendiente: Coeficiente de Atenuación, K_d

$$K_d = -\frac{d \ln E_d}{dz} = -\frac{1}{E_d} \frac{dE_d}{dz}$$

$$K_d(\lambda) = \frac{\ln(E_{d,0}(\lambda) / E_{d,z}(\lambda))}{z}$$

ullet Disco de Secchi, Z_{SD} oceánicas costeras



$$K_d = \frac{1.7}{Z_{SD}} \approx \frac{1.44}{Z_{SD}}$$

