

LABORATORIO DE CINÉTICA Y FOTOQUÍMICA

**Workshop de
Química Biológica**

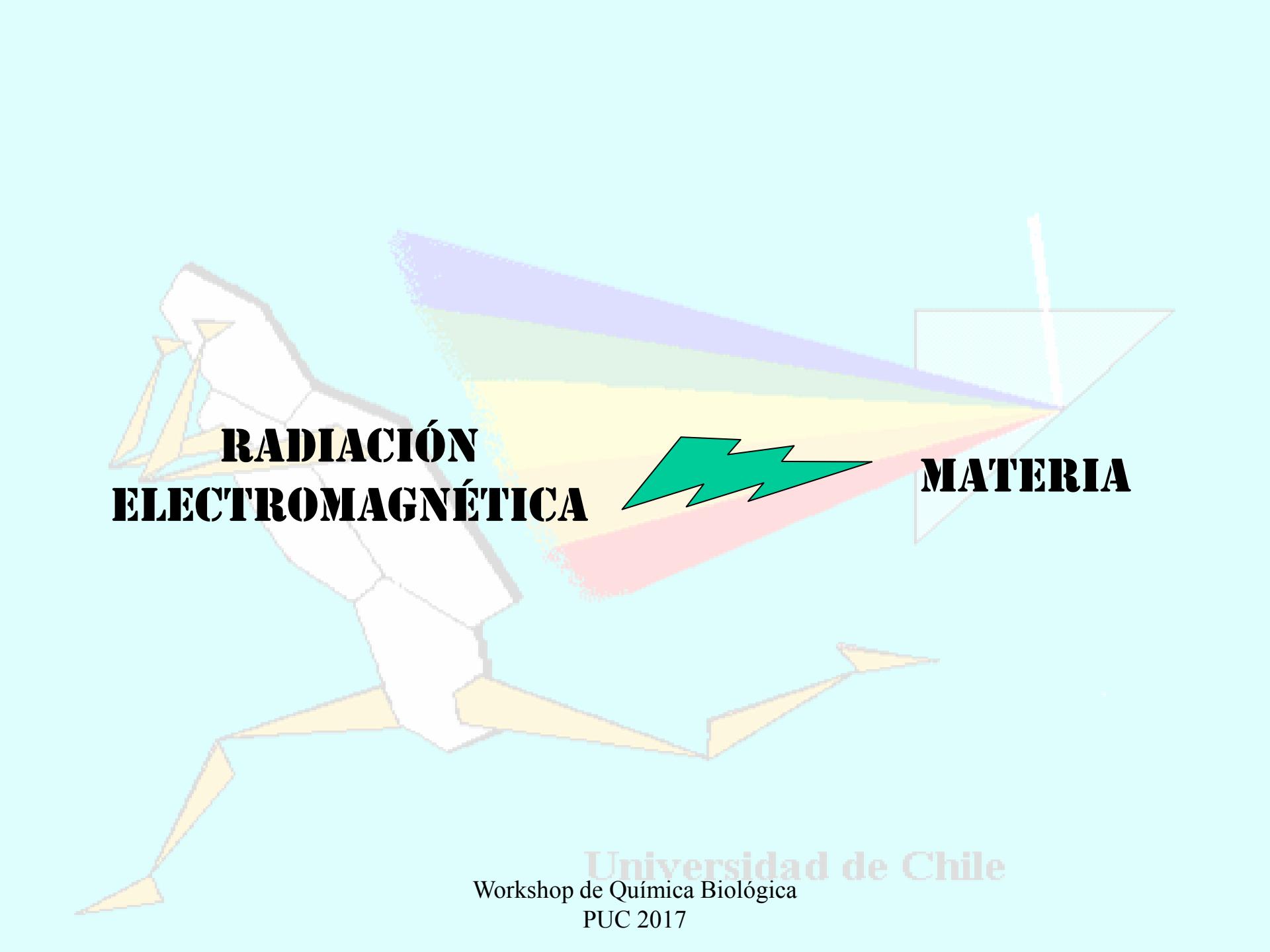
Universidad de Chile



FOTOTERAPIA DINÁMICA

ASPECTOS FOTOQUÍMICOS

Universidad de Chile

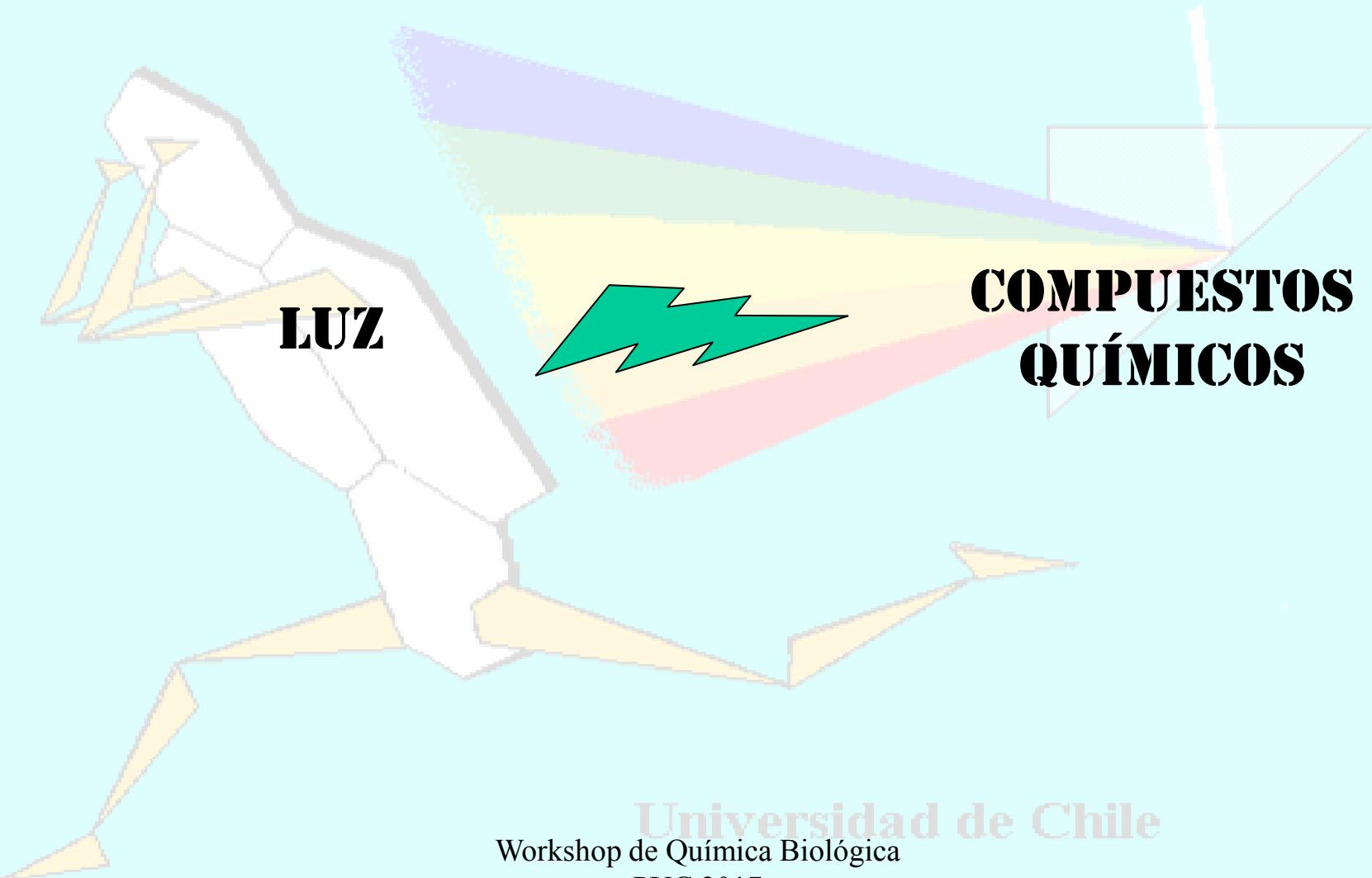


RADIACIÓN ELECTROMAGNÉTICA

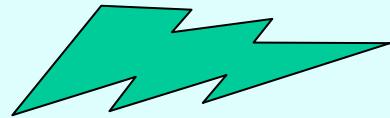


MATERIA

Universidad de Chile
Workshop de Química Biológica
PUC 2017



LUZ



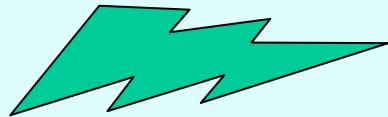
COMPUESTOS
QUÍMICOS

**SI QUEREMOS QUE HAYA REACCIÓN
(DESCOMPOSICIÓN) O EVITARLA:**

FOTOQUÍMICA

**FOTOLABILIDAD
FOTOESTABILIDAD**

LUZ

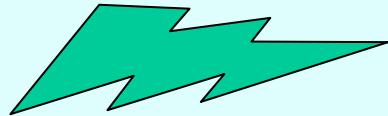


COMPUESTO
QUÍMICO

**SI NO QUEREMOS QUE HAYA DESCOMPOSICIÓN Y AL
OCURRIR ESTA GENERA ALTERACIONES
(POR EJEMPLO EN MEDIO BIOLÓGICO)**

FOTOTOXICIDAD/FOTOSENSIBILIZACIÓN

LUZ

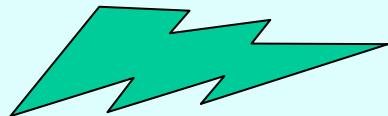


COMPUESTO QUÍMICO

**SI QUEREMOS QUE HAYA DESCOMPOSICIÓN Y QUE
GENERE ALTERACIONES
(POR EJEMPLO DESTRUCCIÓN DE MICOORGANISMOS O CÉLULAS)**

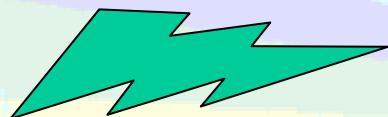
FOTOTERAPIA/FOTOQUIMIOTERAPIA

LUZ



~~**COMPUESTO
QUÍMICO**~~

LUZ



**COMPUESTO
QUÍMICO**

**DEBEMOS INCORPORAR UN TERCER ELEMENTO, QUE
REACCIONARÁ PROVOCANDO LAS ALTERACIONES**

Universidad de Chile

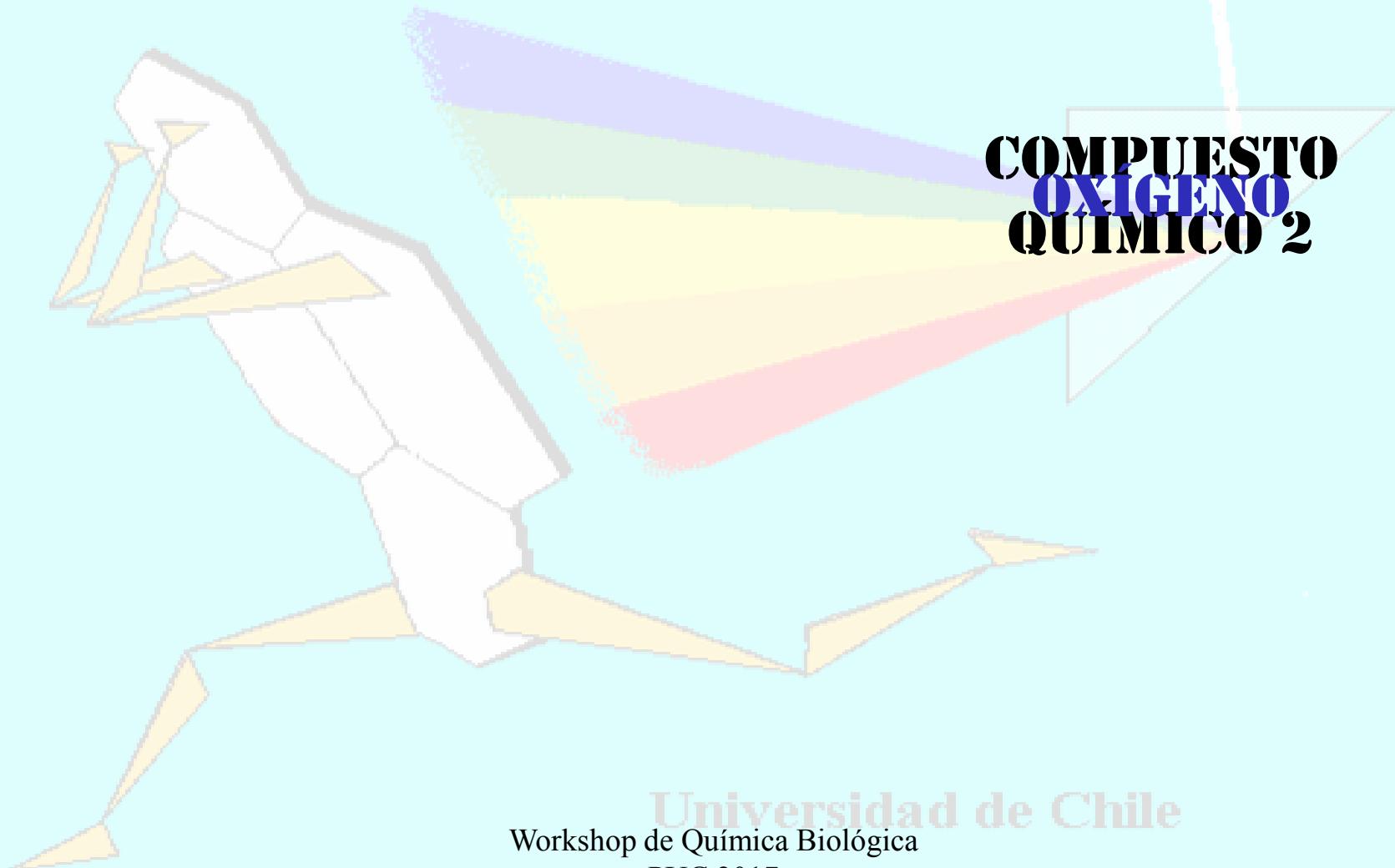
Workshop de Química Biológica
PUC 2017



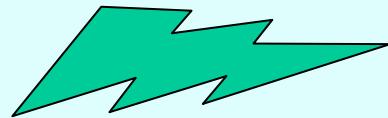
LUZ

**COMPUESTO
FOTOSENSIBILIZADOR
QUÍMICO**

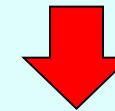
**COMPUESTO
OXÍGENO
QUÍMICO 2**



LUZ



FOTOSENSIBILIZADOR



**QUEREMOS QUE HAYA DESCOMPOSICIÓN, QUE
GENERE ALTERACIONES, CON UN NÚMERO DE CICLOS
ÚTILES ALTO**

FOTOTERAPIA DINÁMICA

Universidad de Chile
Workshop de Química Biológica
PUC 2017

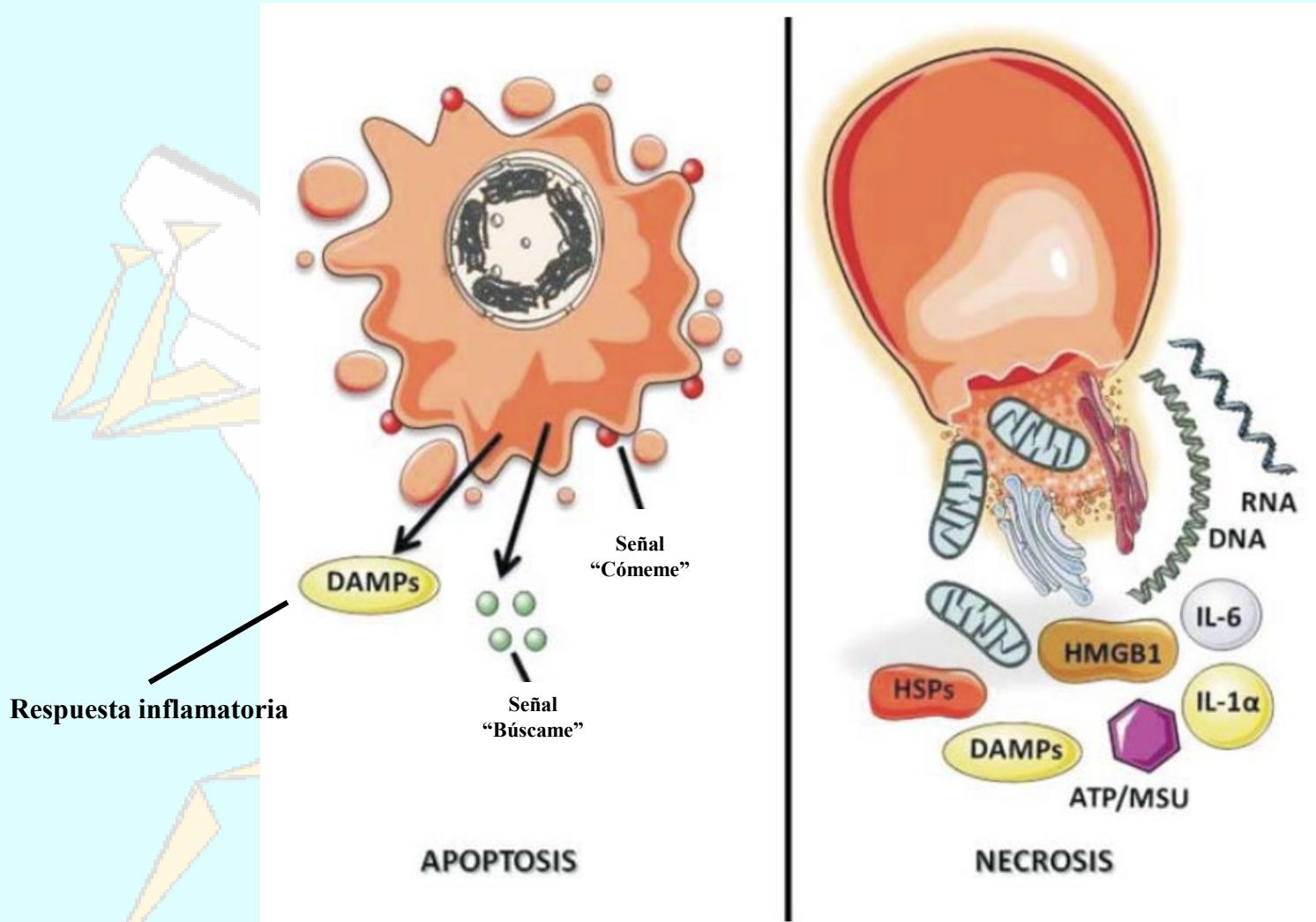
**EN RESUMEN CUALQUIER TRATAMIENTO DE
FOTOTERAPIA DINÁMICA INVOLUCRARÁ EN FORMA
PRIMARIA TRES ELEMENTOS:**

LUZ

FOTOREACTIVO (DROGA)
OXÍGENO

**QUE CONDUCEN A LA FORMACIÓN DE OXÍGENO
MOLECULAR SINGULETE, ESPECIE MUY REACTIVA Y
CITOTÓXICA, EN LAS CERCANÍAS DE LA CÉLULA A
DESTRUIR**

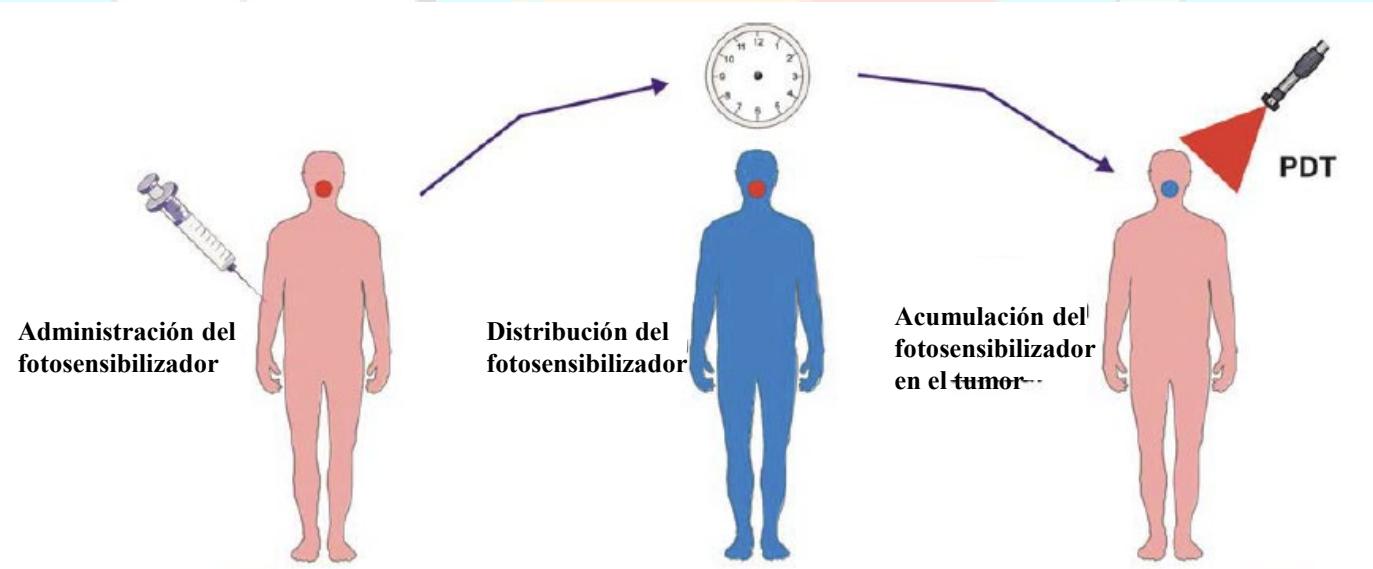
VÍAS DE MUERTE CELULAR:



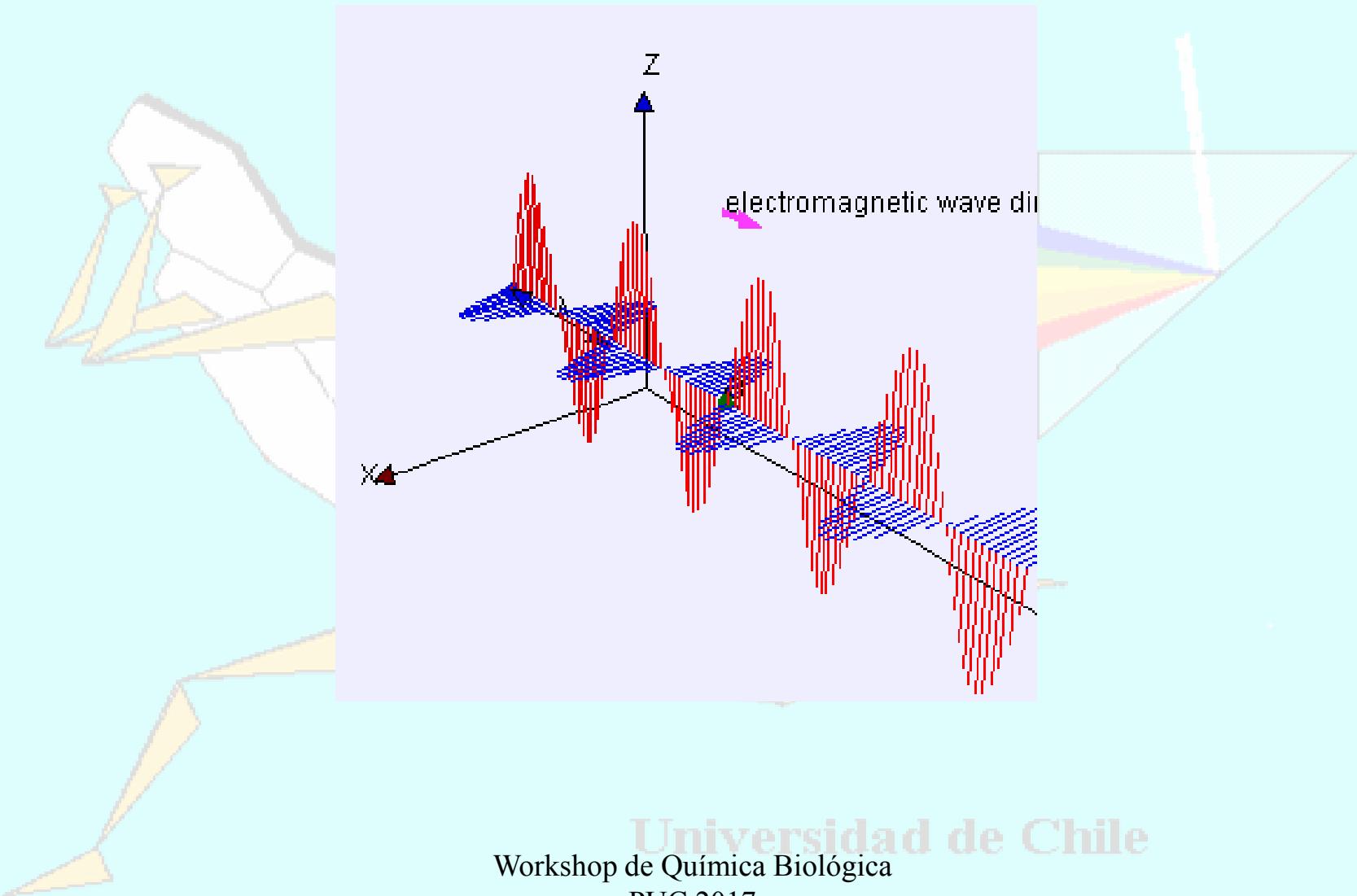
EL TRATAMIENTO INVOLUCRARÁ:

- 1. LA ADMINISTRACIÓN SENSIBILIZADOR**
- 2. LA ACUMULACIÓN DEL MISMO EN EL BLANCO**
- 3. Y LA IRRADIACIÓN SELECTIVA CON LUZ VISIBLE.**

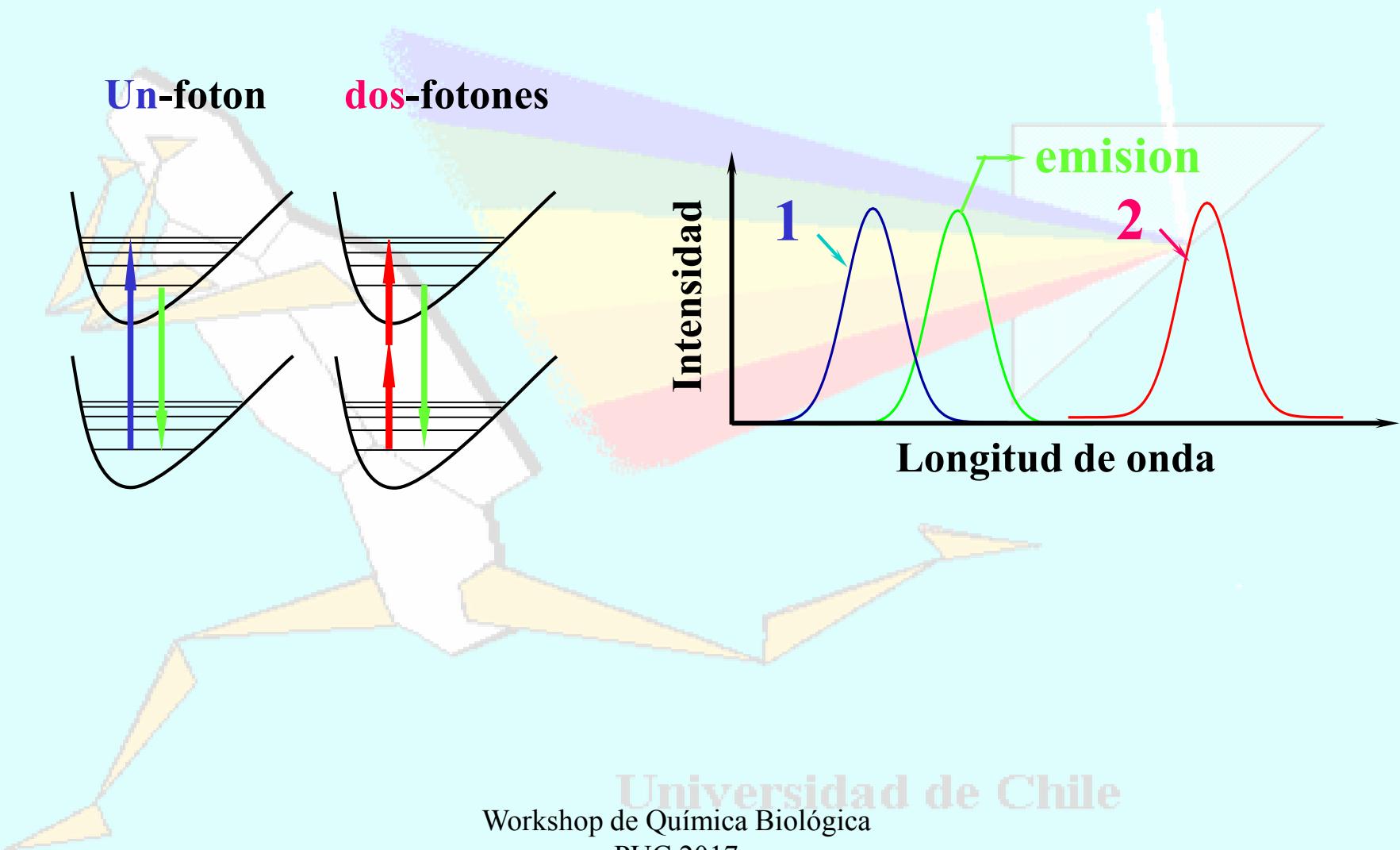
FOTOTERAPIA DINÁMICA: 2 ETAPAS



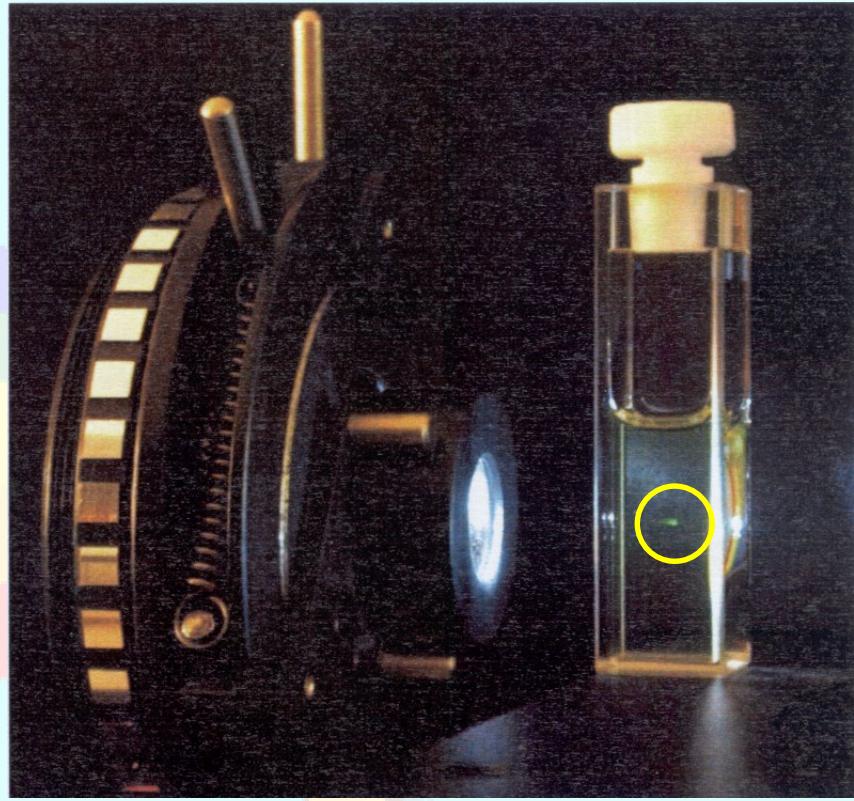
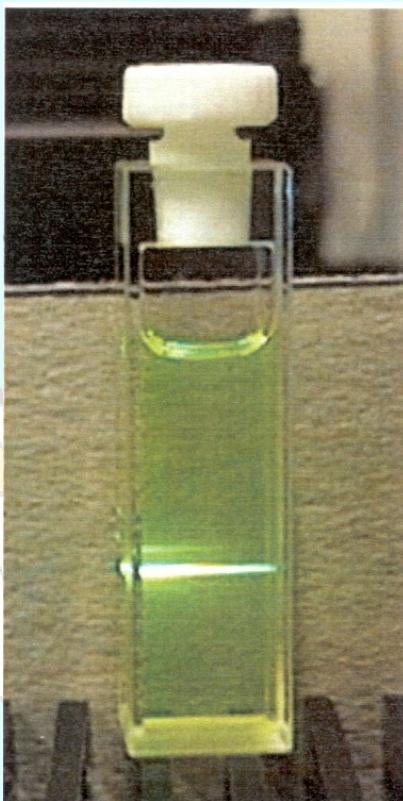
PRIMER ELEMENTO: LUZ



EXCITACIÓN: CONVENCIONAL VS EXCITACIÓN BIFOTÓNICA



Emisión de Fluoresceina 1 μM



1 fotón

Volumen excitado

$0,2 \times 0,2 \times 1,0 \text{ cm}^3$

2 fotones

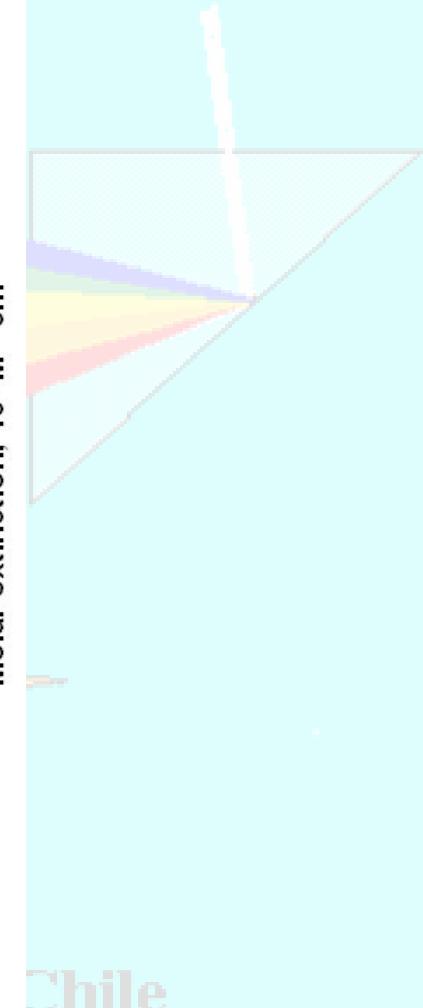
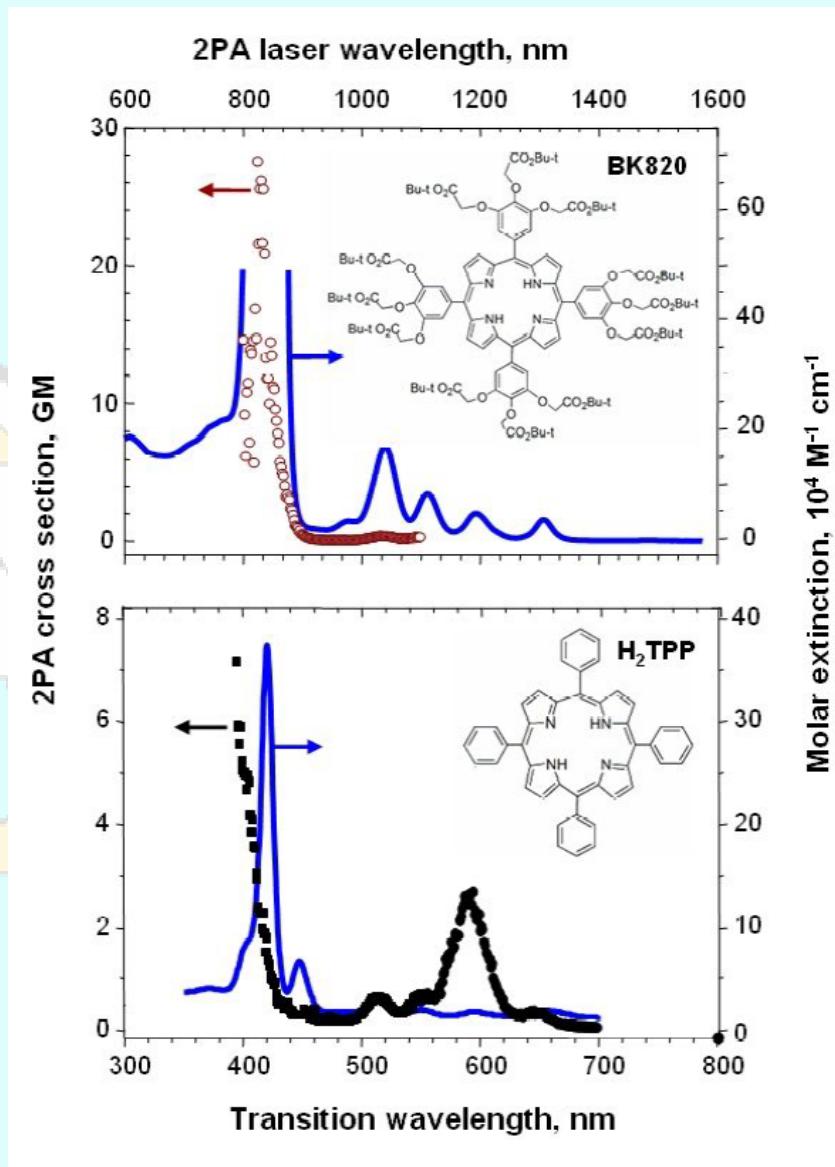
Moléculas excitadas

$2,4 \times 10^{13}$

1fL

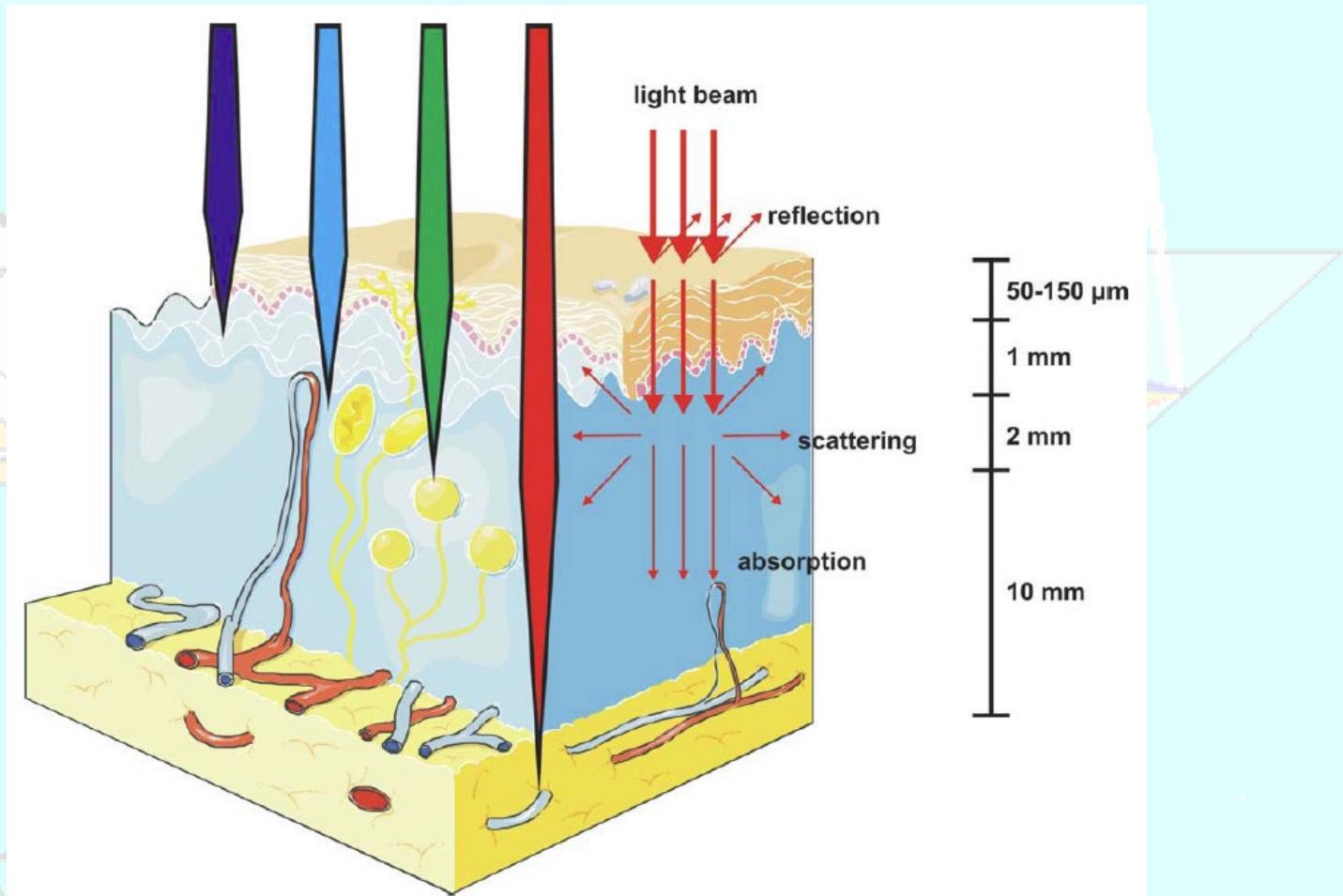
6.000

ESPECTROS DE ABSORCIÓN MONO Y BIFOTÓNICOS



Chile

PENETRACIÓN DE LA LUZ EN PIEL



CA Cancer J. Clin. 2011;61:250–281

SEGUNDO ELEMENTO: SENSIBILIZADOR

De él, de su 'calidad' depende la eficacia del tratamiento

- Pureza química.
- Capacidad de localizarse específicamente en tejidos particulares.
- Intervalo de tiempo corto administración-acumulación.
- Tiempo de vida media corto y eliminación rápida de los tejidos sanos
- Absorción a longitudes de onda de penetración óptima en tejidos.
- No ser tóxico (dark-toxicity)

SEGUNDO ELEMENTO: SENSIBILIZADOR

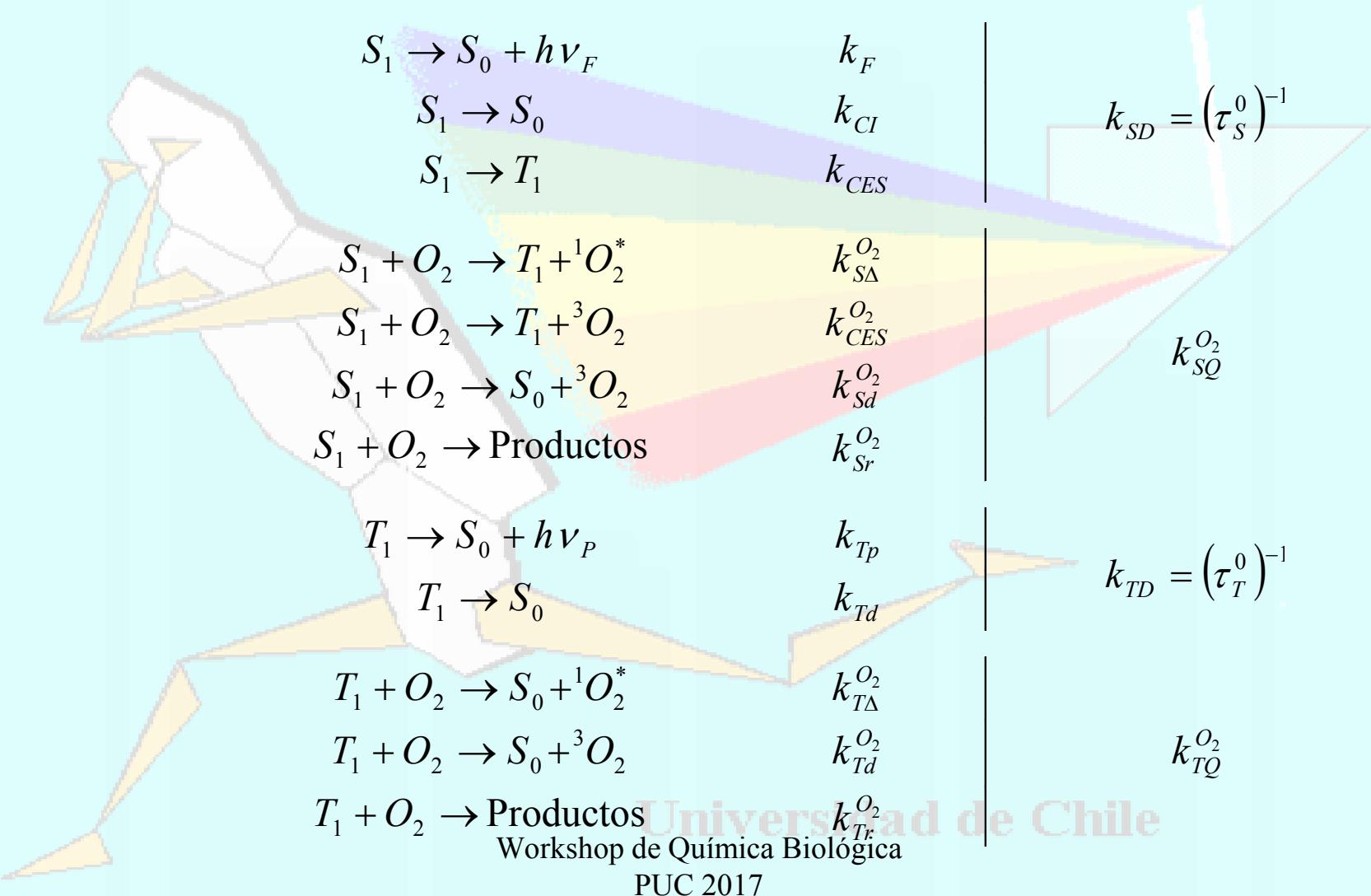
- Pureza química.
- Fotoestabilidad.
- Absorción a longitudes de onda en que ninguna otra especie absorbe.
- Rendimiento cuántico de generación de oxígeno excitado (Φ_{Δ}) elevado.

$$\Phi_x = \frac{\text{vel. proceso } x}{\text{vel. absorcion de fotones}} = \frac{\text{veces que ocurre } x}{\text{fotones absorbidos}}$$

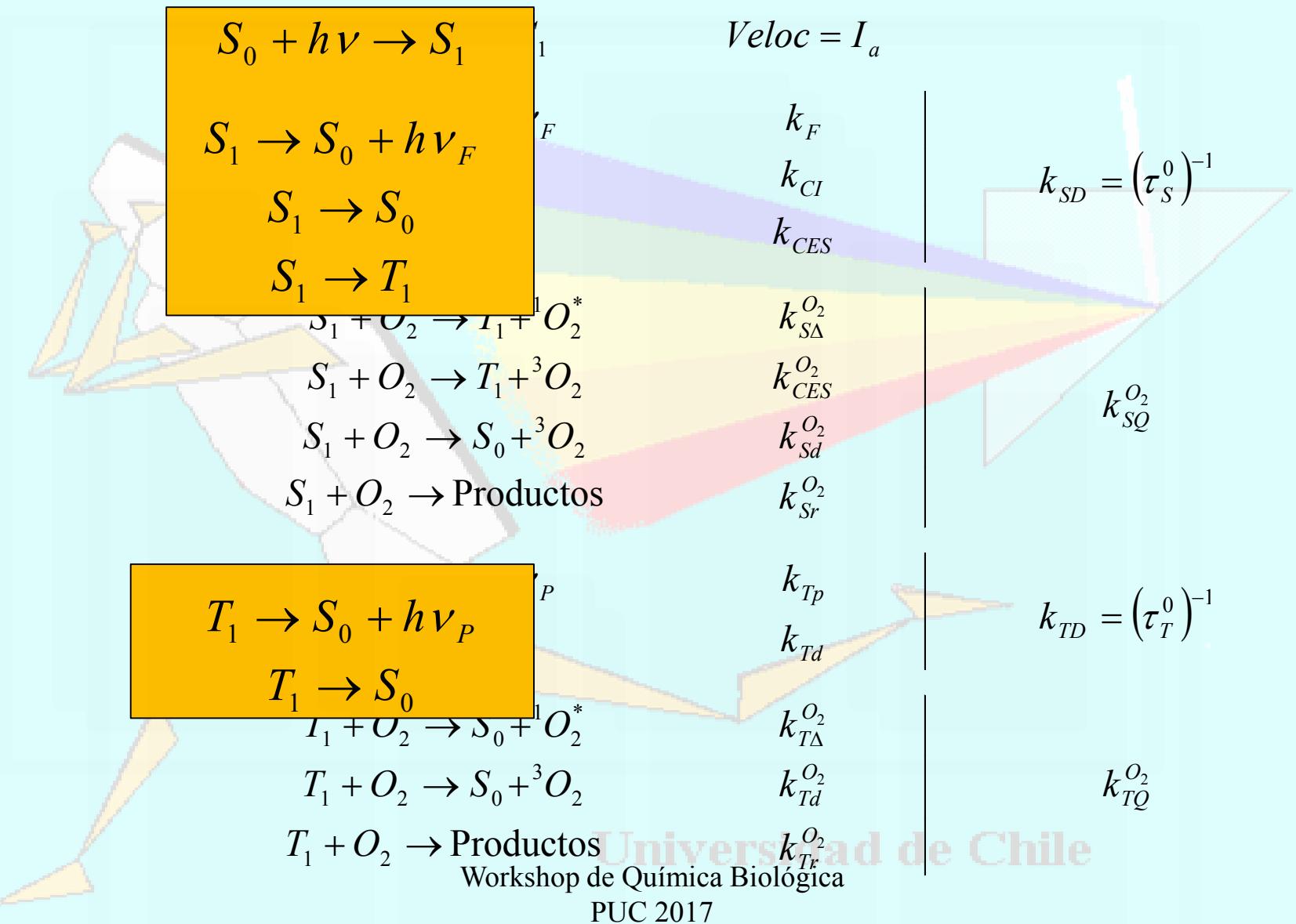
TRANSFERENCIA DE ENERGÍA



$$Veloc = I_a$$



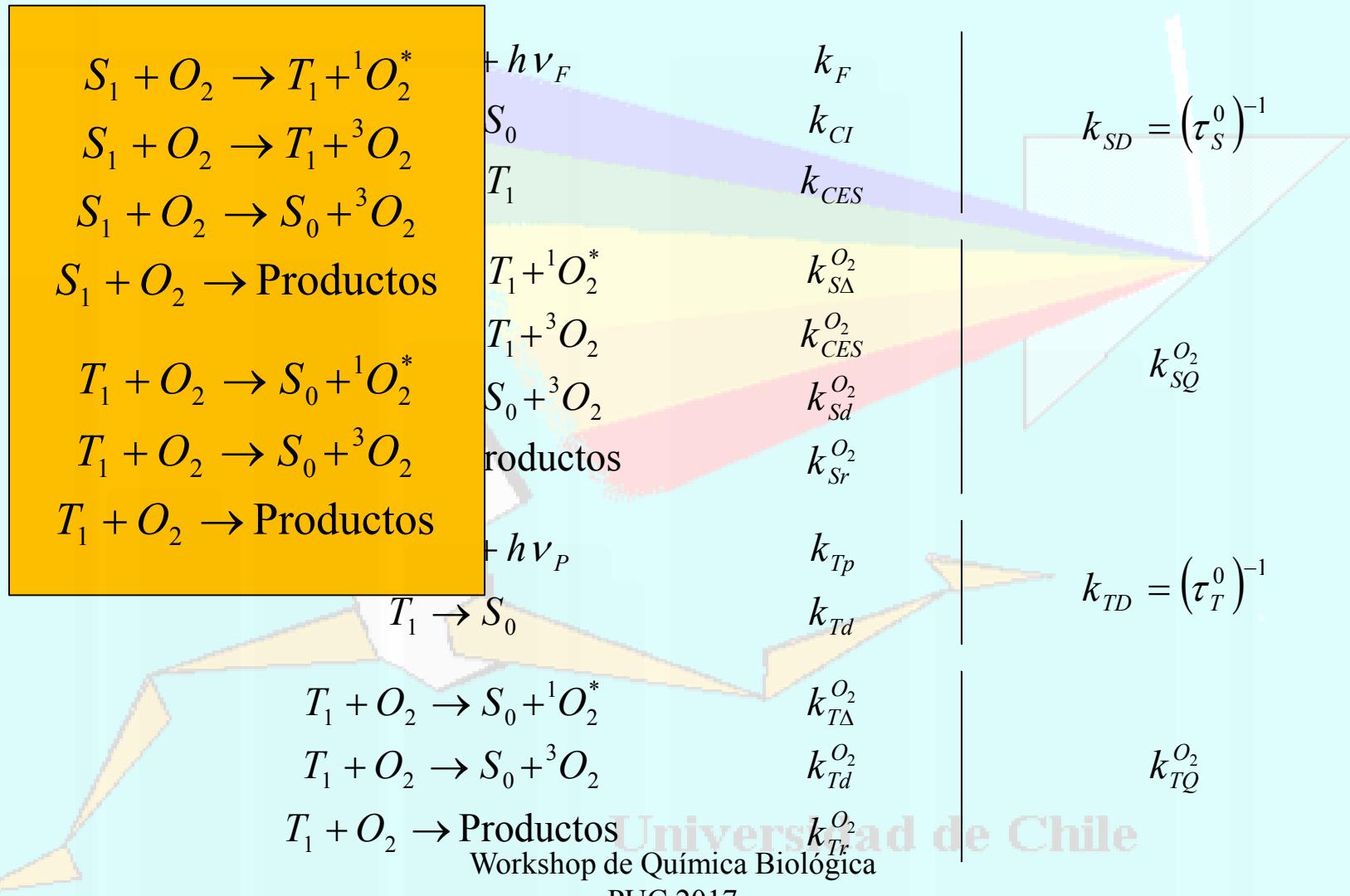
TRANSFERENCIA DE ENERGÍA



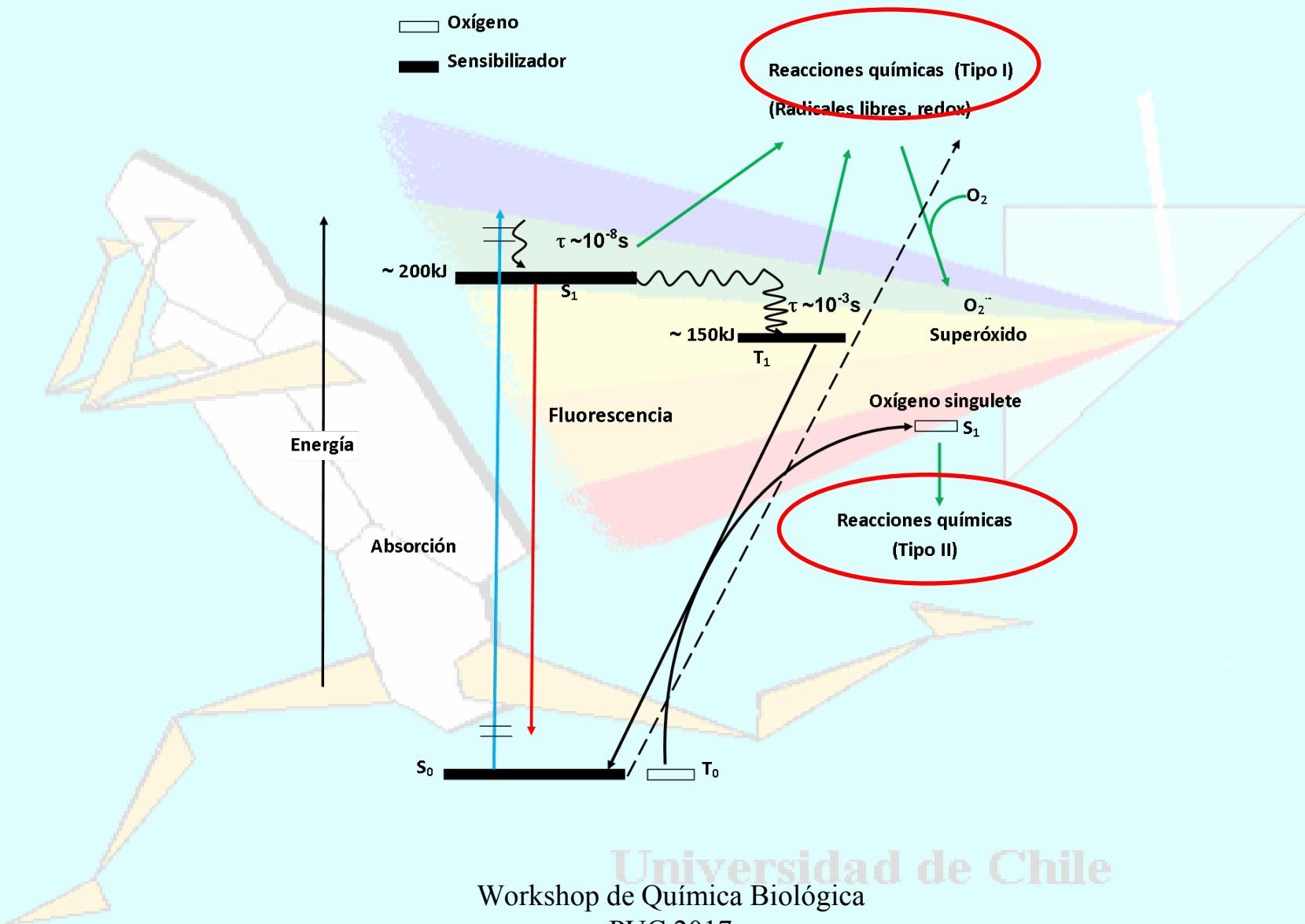
TRANSFERENCIA DE ENERGÍA



$$Veloc = I_a$$



TRANSFERENCIA DE ENERGÍA



SEGUNDO ELEMENTO: SENSIBILIZADOR

Fotofísica, rendimiento cuántico

$$\Phi_{\Delta} = \Phi_{\Delta}(S_1) + \Phi_{\Delta}(T_1)$$

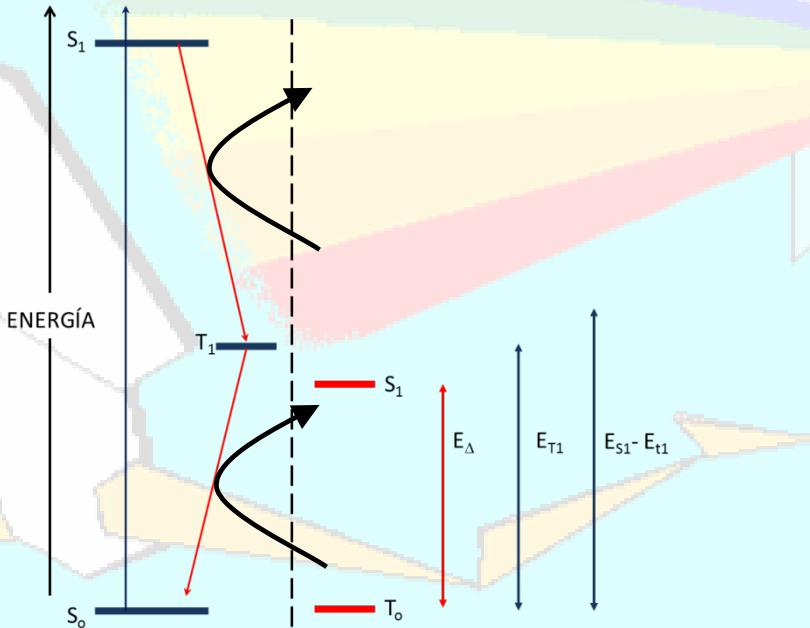
$$\Phi_{\Delta} = \Phi_T P_T^{O_2} f_{\Delta}^T + P_S^{O_2} \left\{ f_{\Delta}^S + P_T^{O_2} f_{\Delta}^T (f_T^{O_2} - \Phi_T) \right\}$$

Sensibilizadores Categoría I
Sensibilizadores Categoría II
Sensibilizadores Categoría III

SEGUNDO ELEMENTO: SENSIBILIZADOR

Sensibilizadores Categoría I

Ambos estados excitados, singulete y triplete, del sensibilizador generan $O_2(^1\Delta_g)$

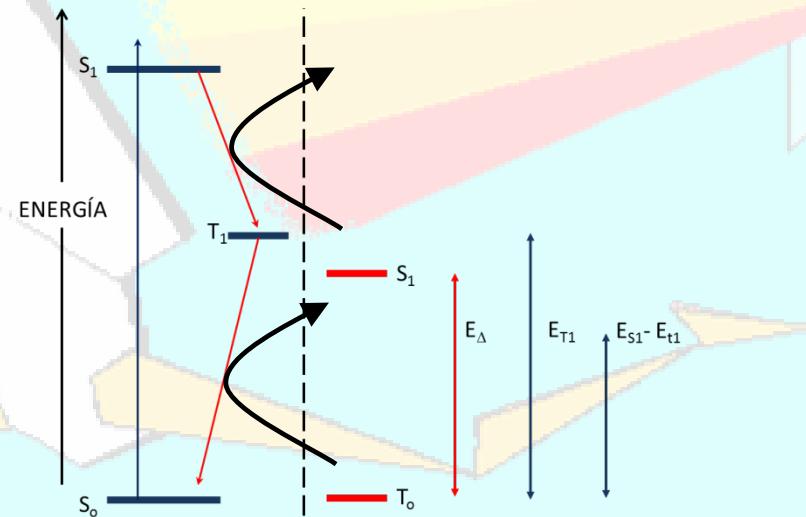


$$\Phi_\Delta = \Phi_T P_T^{O_2} f_\Delta^T + P_S^{O_2} \left\{ f_\Delta^S + P_T^{O_2} f_\Delta^T (f_T^{O_2} - \Phi_T) \right\}$$

SEGUNDO ELEMENTO: SENSIBILIZADOR

Sensibilizadores Categoría II

El O₂ basal desactiva el estado singulete excitado del sensibilizador pero este no tiene energía suficiente. Sólo el triplete genera O₂(¹Δ_g)

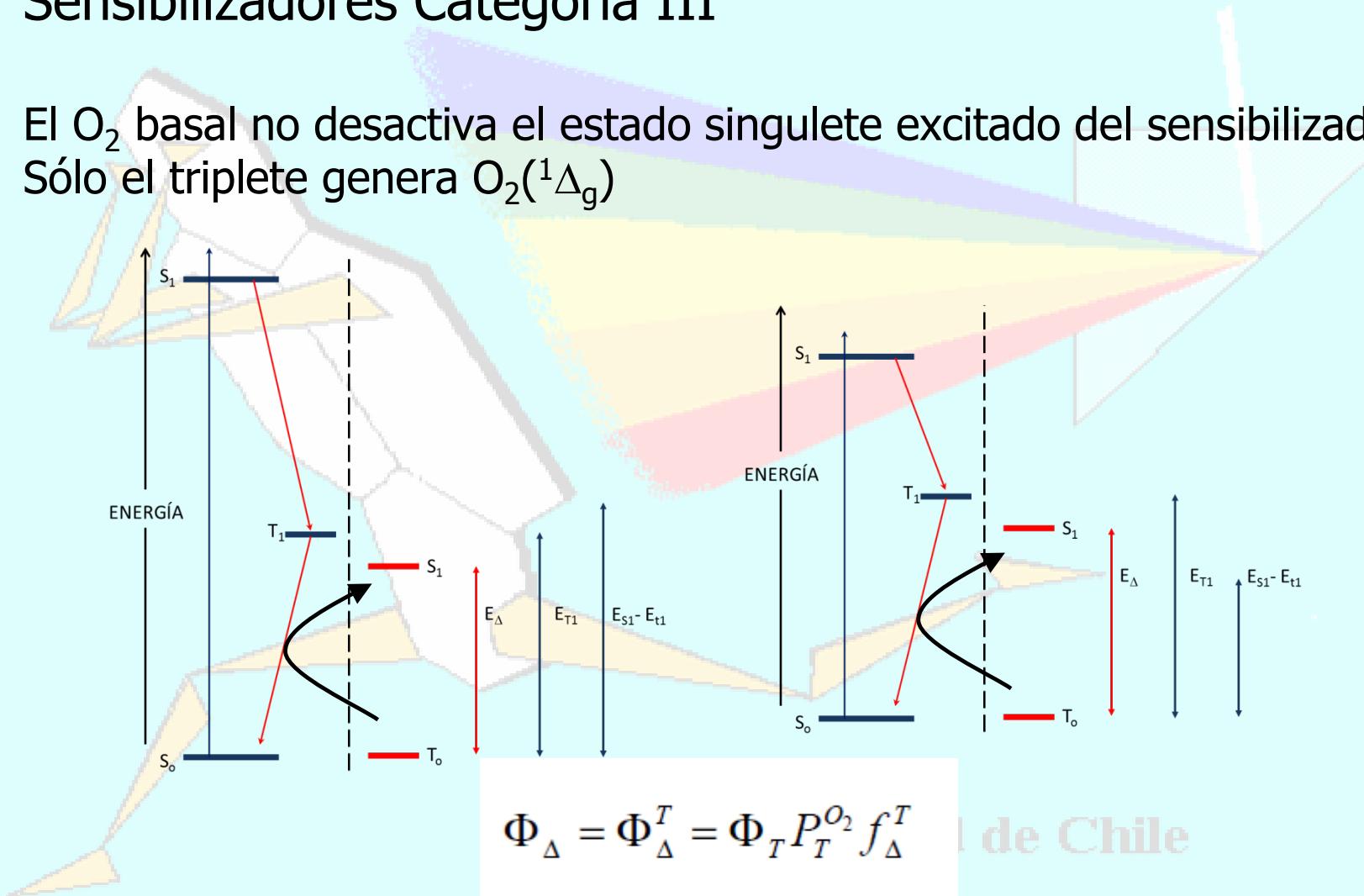


$$\Phi_\Delta = \Phi_T P_T^{O_2} f_\Delta^T + P_S^{O_2} P_T^{O_2} f_\Delta^T (f_T^{O_2} - \Phi_T)$$

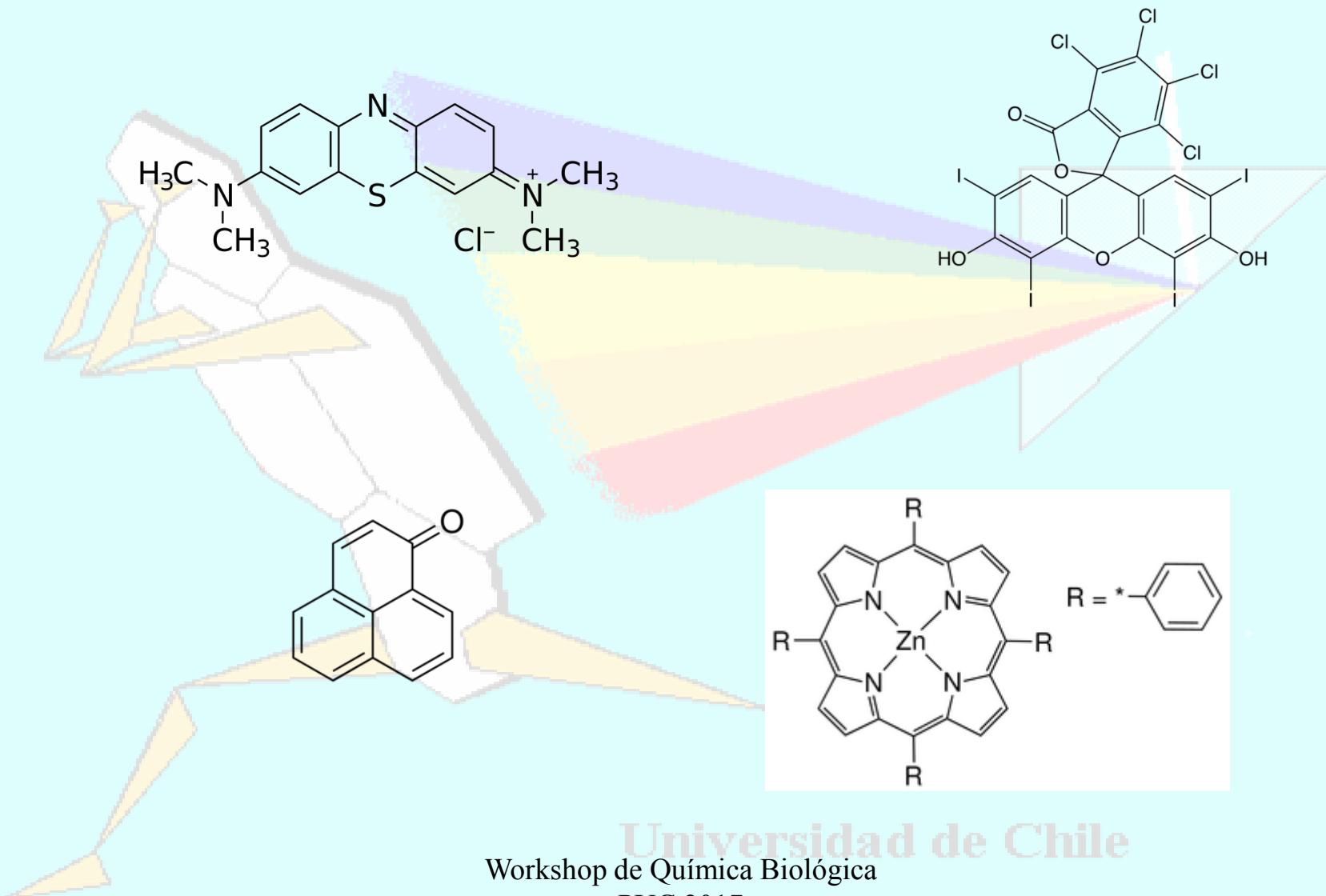
SEGUNDO ELEMENTO: SENSIBILIZADOR

Sensibilizadores Categoría III

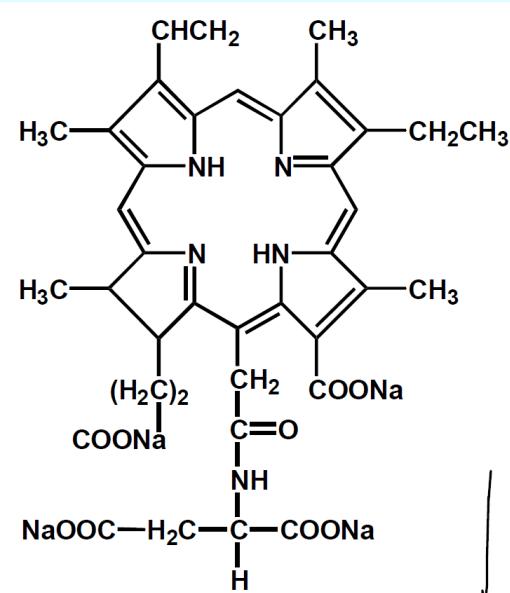
El O₂ basal no desactiva el estado singulete excitado del sensibilizador. Sólo el triplete genera O₂(¹A_g)



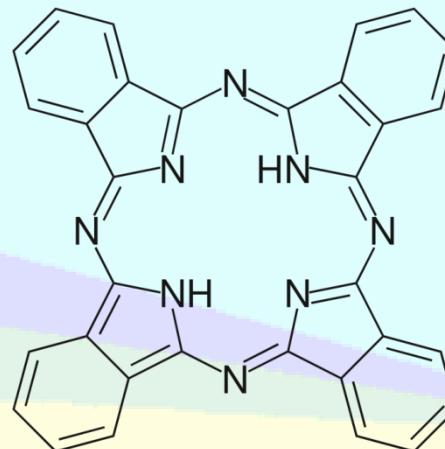
ALGUNOS EJEMPLOS DE SENSIBILIZADORES



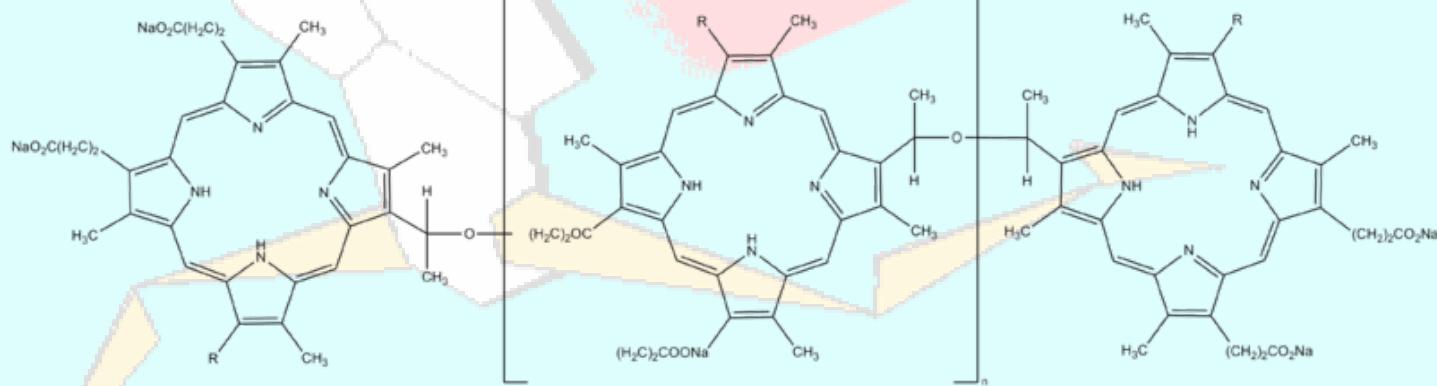
Mono-L-Aspartyl Chlorin E6



Phthalocyanines



Porfimer sodium



$$R = \begin{array}{c} | \\ HO - CH \\ | \\ CH_3 \end{array} \quad \text{and/or} \quad \begin{array}{c} | \\ CH = CH \end{array}$$

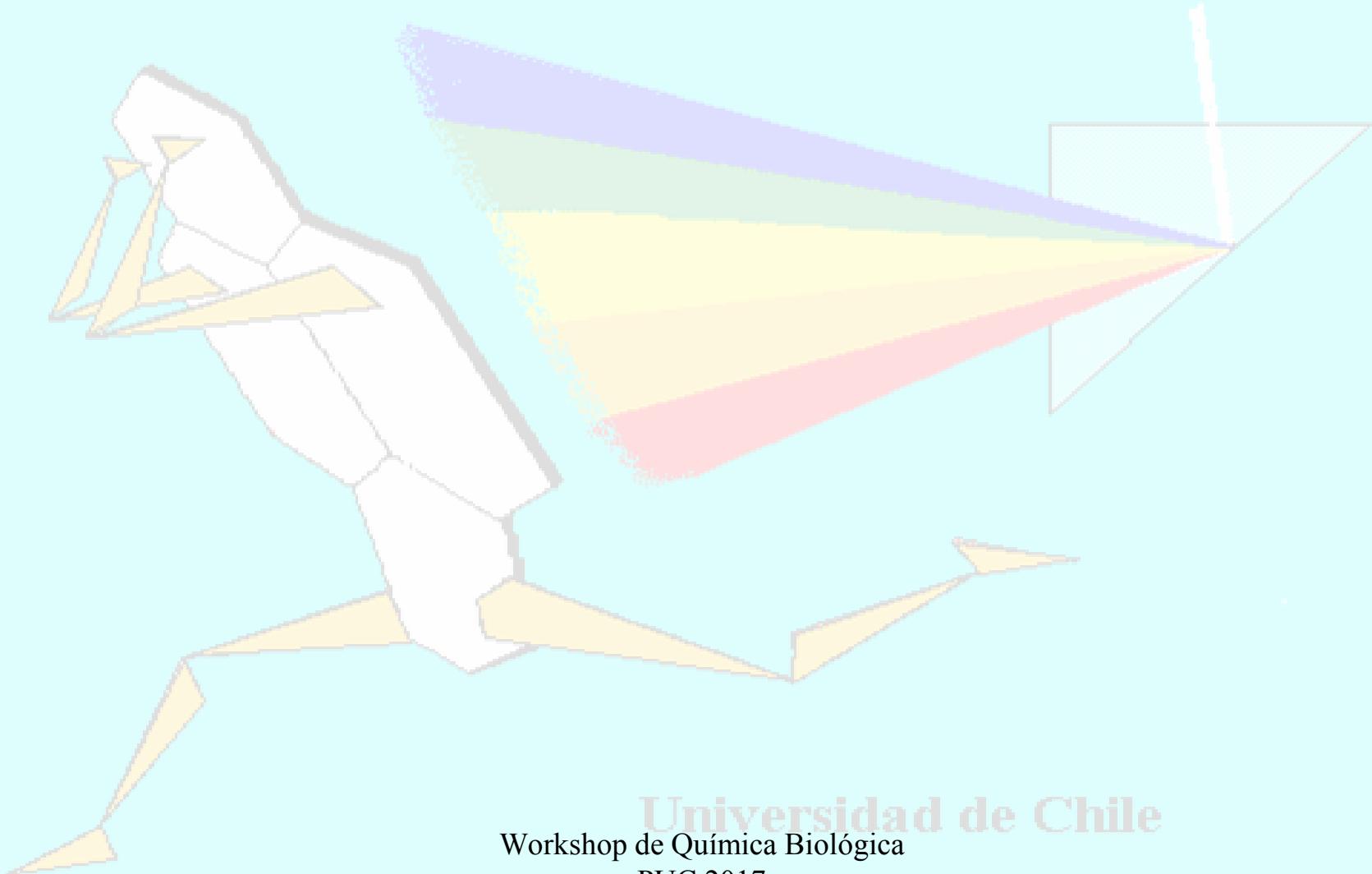
Universidad de Chile

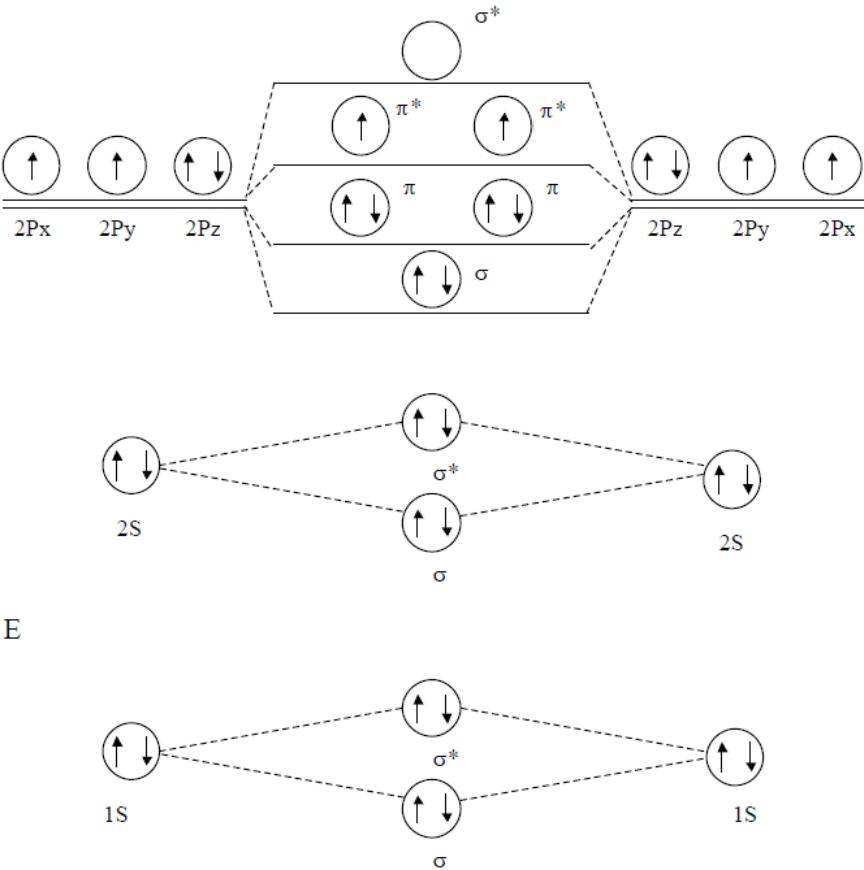
a = 0 to 6

Workshop de Química Biológica

PUC 2017

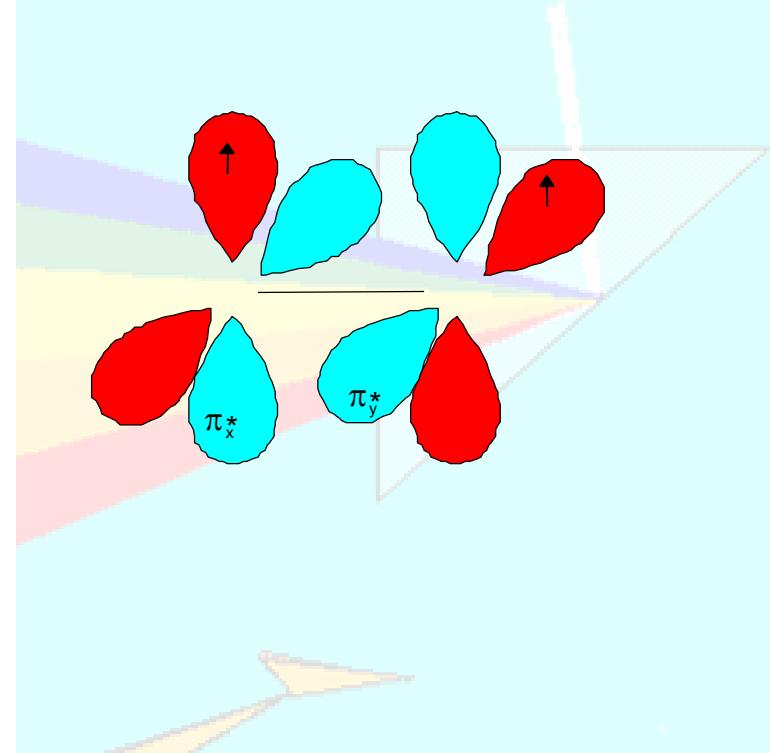
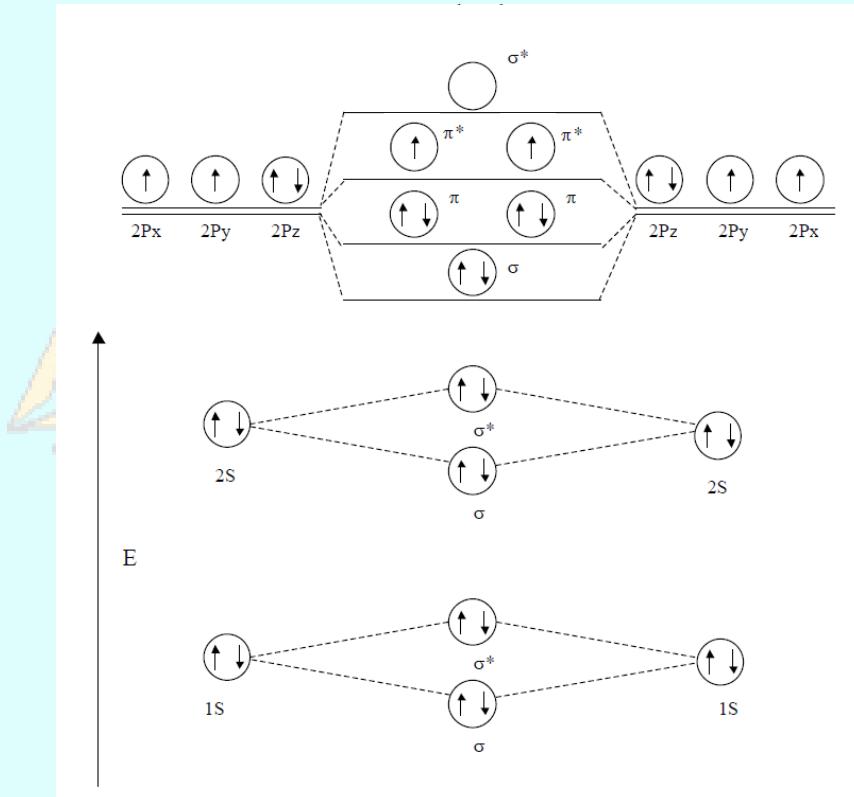
TERCER ELEMENTO: OXÍGENO MOLECULAR SINGULETE





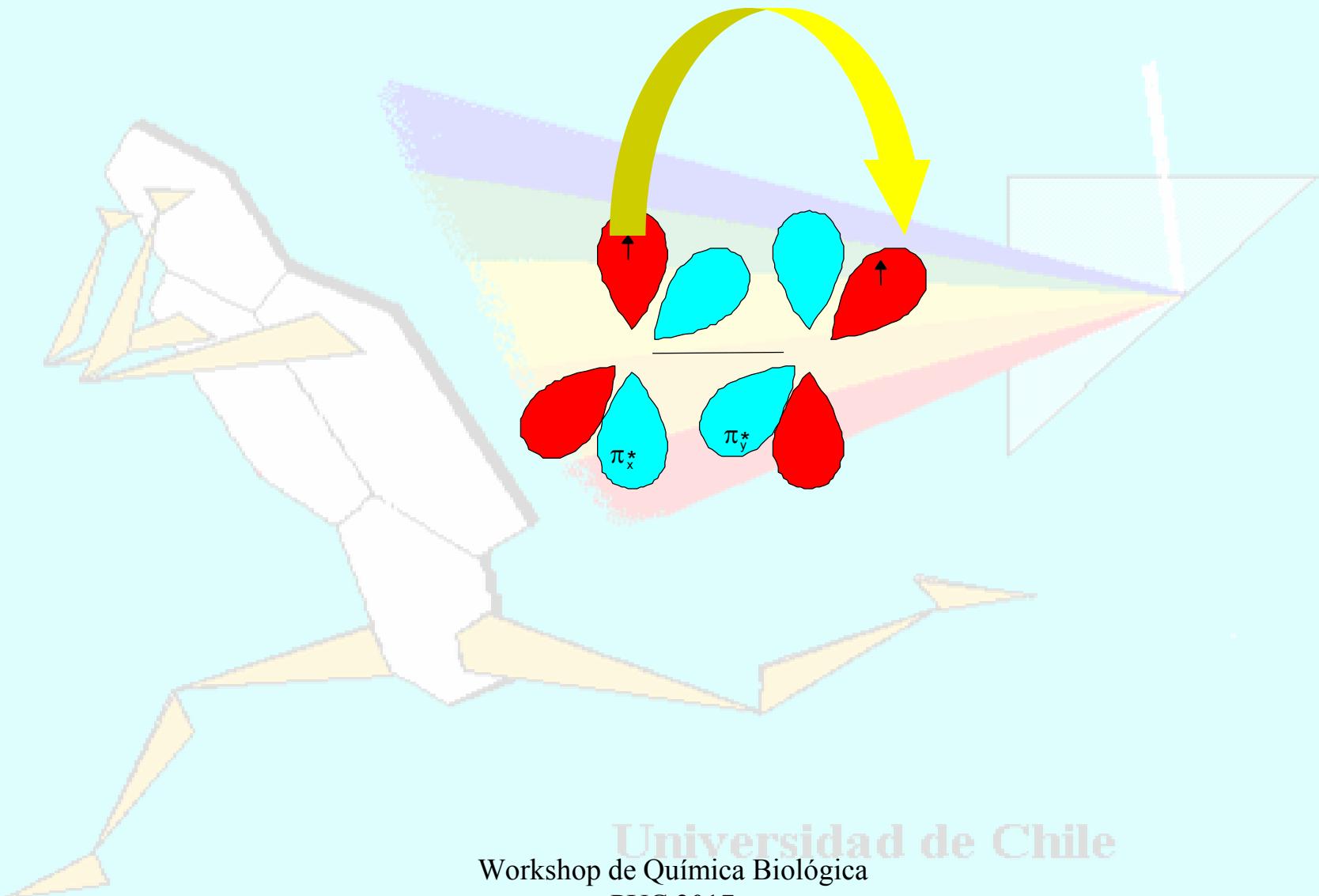
Oxígeno basal, carácter dirradical, triplete, ${}^3\Sigma$.

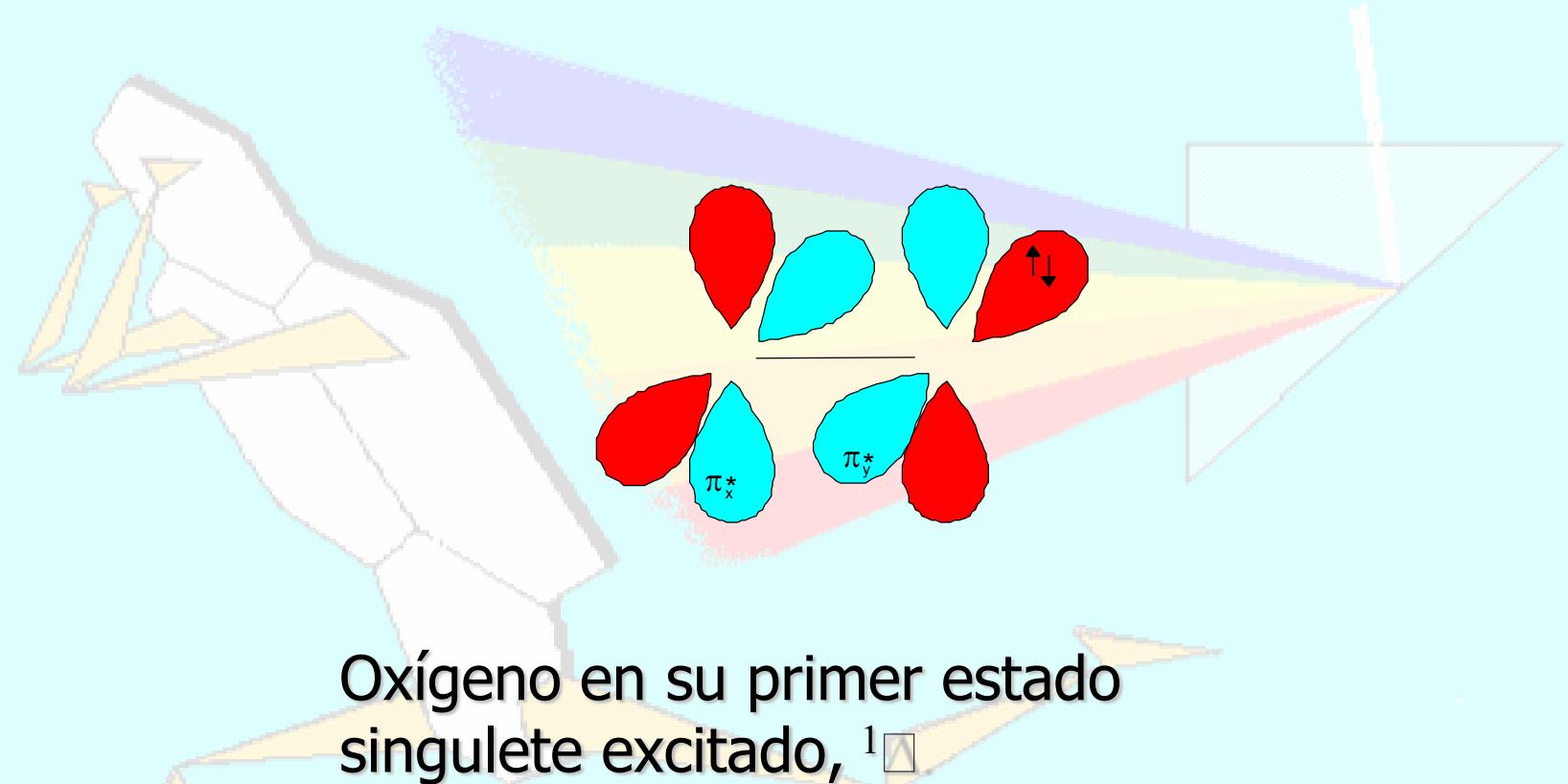
Universidad de Chile
Workshop de Química Biológica
PUC 2017

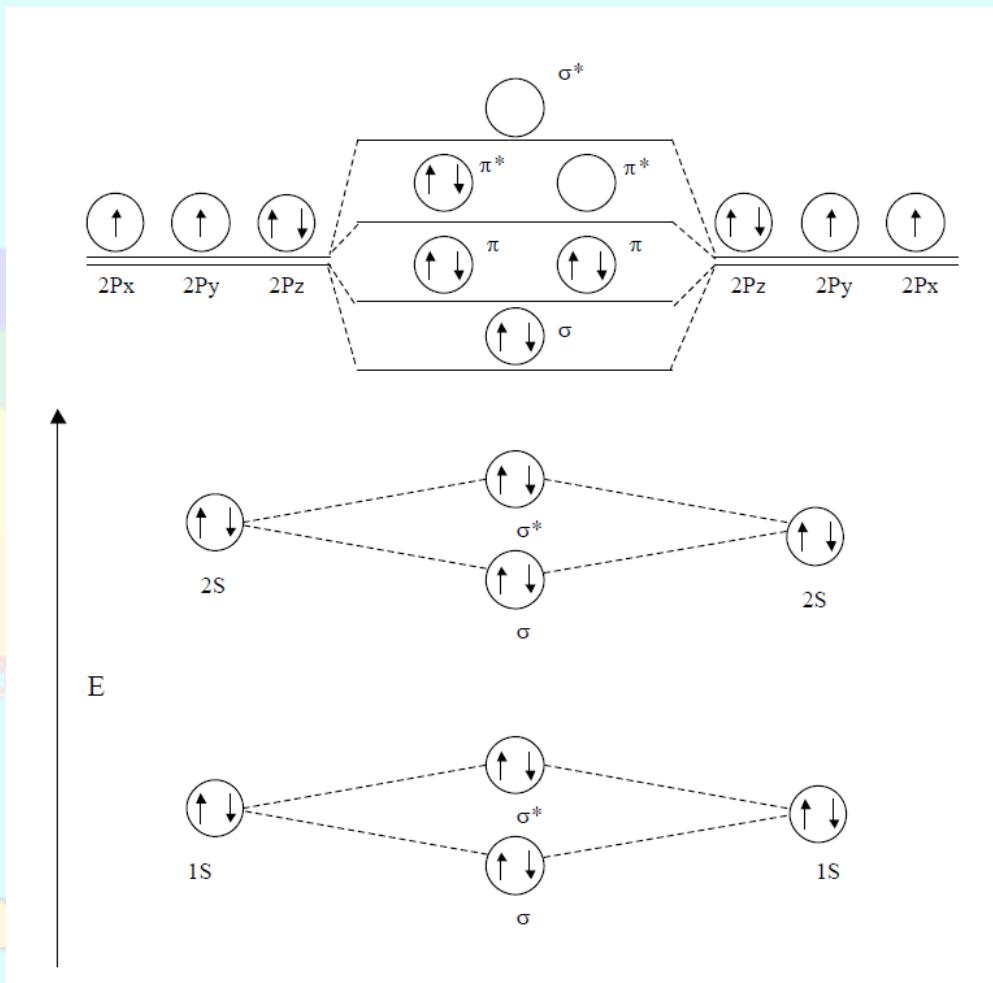
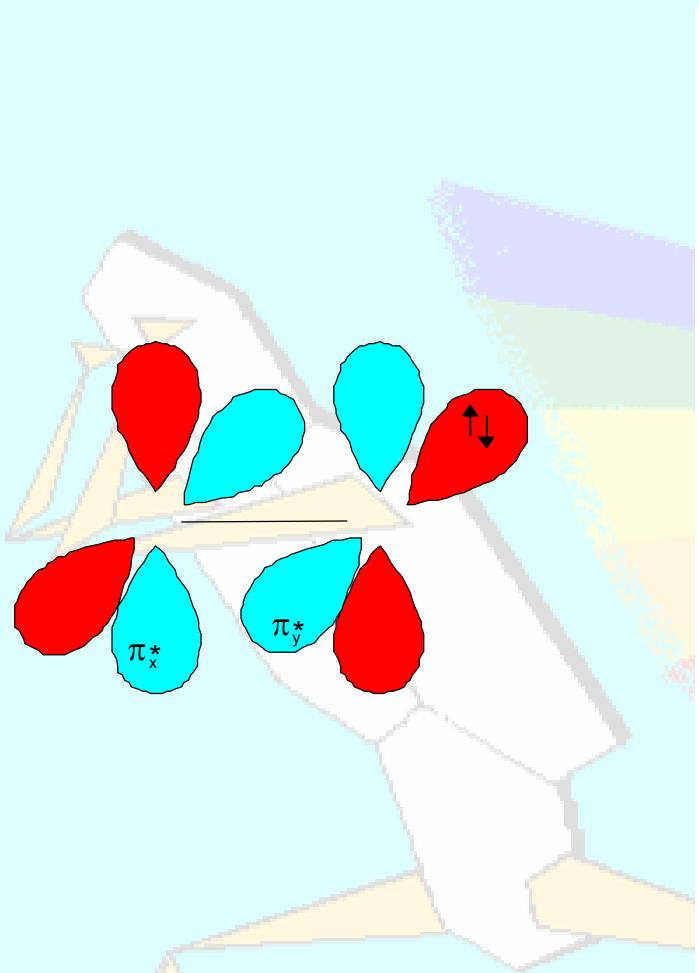


Oxígeno basal, carácter dirradical,
triplete, ${}^3\Sigma$.

Universidad de Chile
Workshop de Química Biológica
PUC 2017

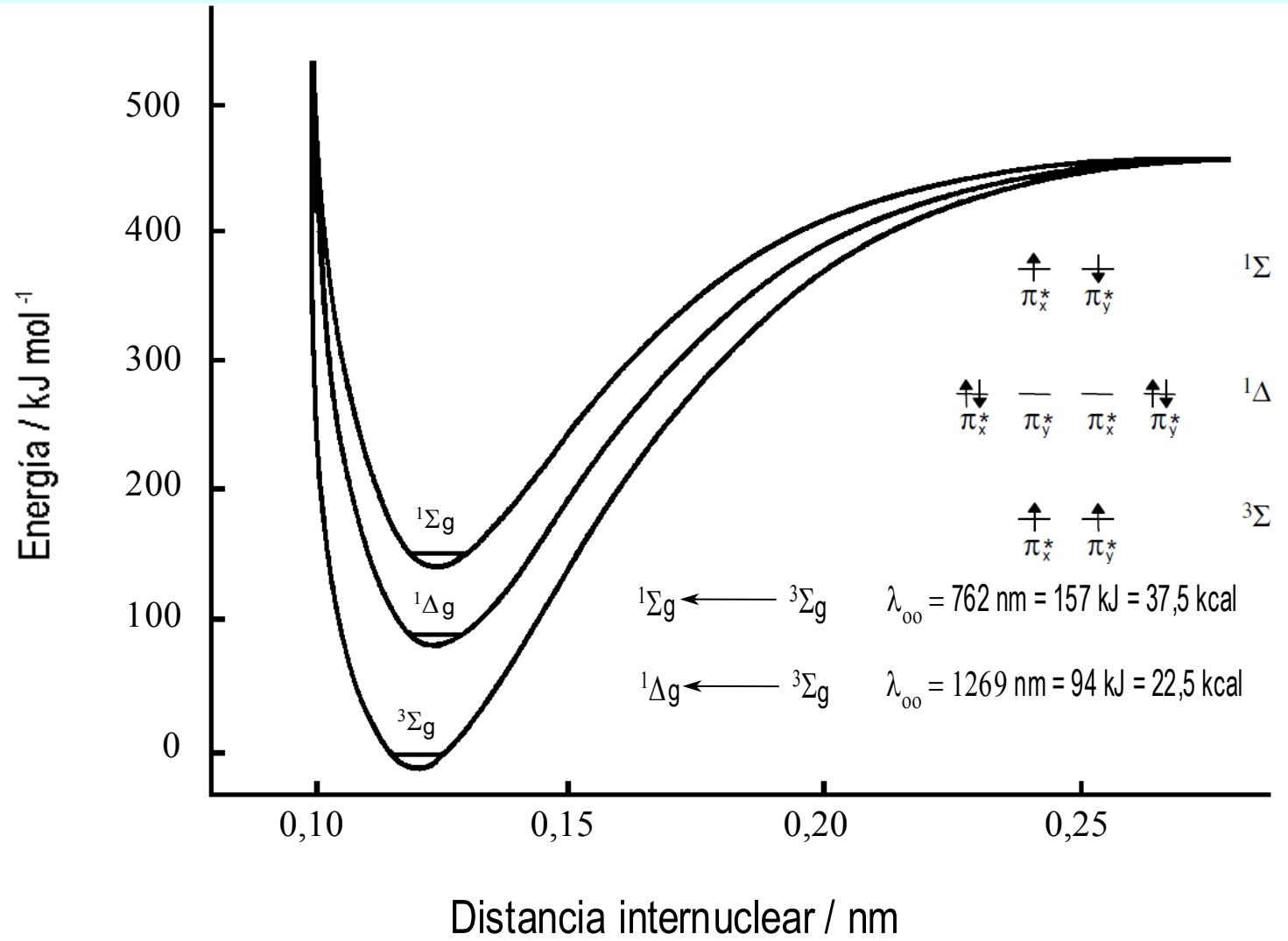




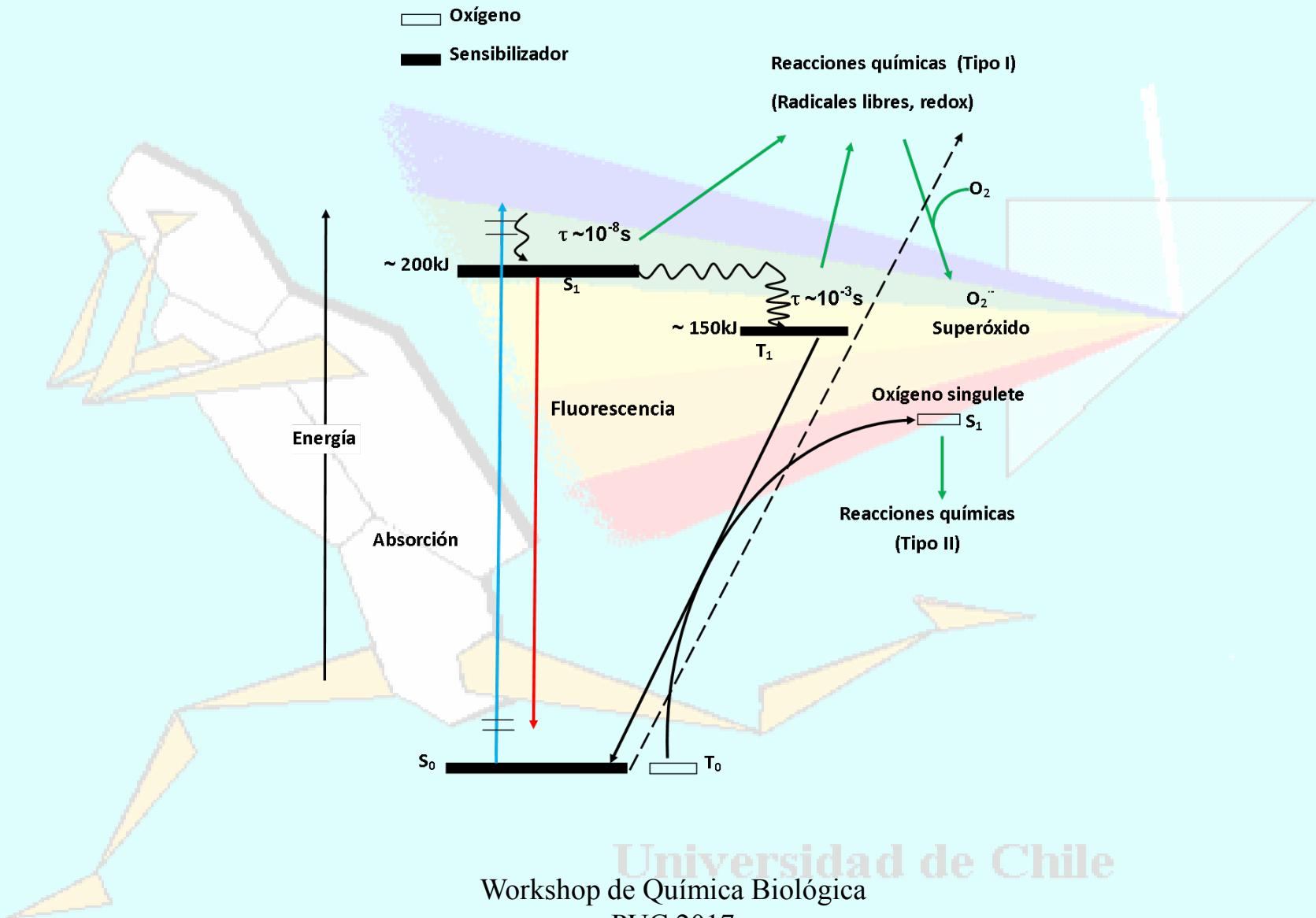


Oxígeno en su primer estado singulete excitado, ${}^1\Psi_g$.

Energía Potencial del O₂(¹Δ_g):



Energía Potencial del O₂(¹Δ_g):



Universidad de Chile

Workshop de Química Biológica

PUC 2017

Oxígeno Molecular Singulete, $O_2(^1\Delta_g)$:

Generación Fotoquímica

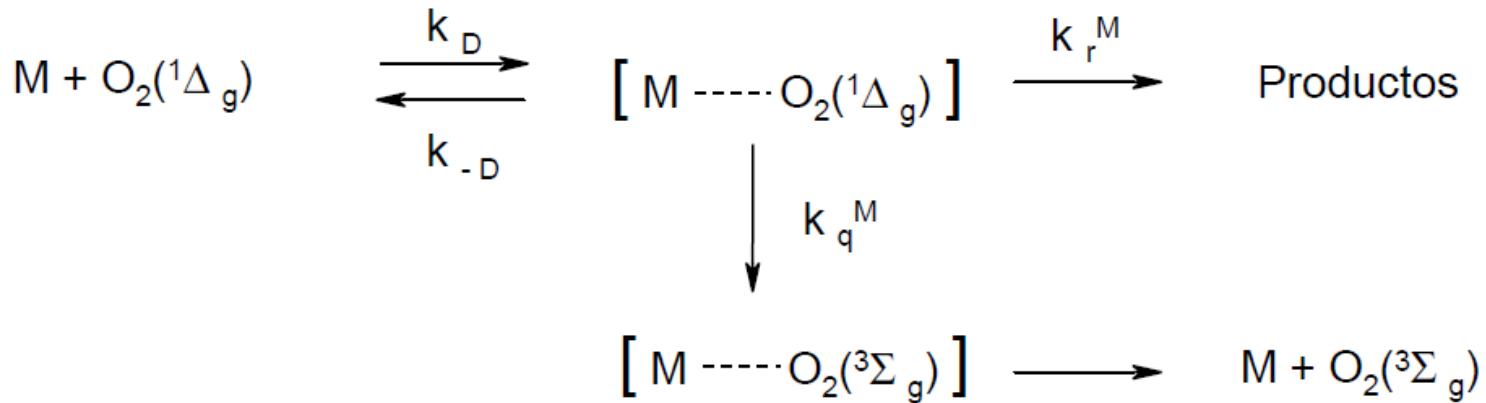
Generación Térmica

Generación Física

Universidad de Chile

Workshop de Química Biológica
PUC 2017

Reactividad del O₂(¹Δ_g):



$$k_T = \frac{k_D(k_q^M + k_r^M)}{k_{-D} + (k_q^M + k_r^M)}$$

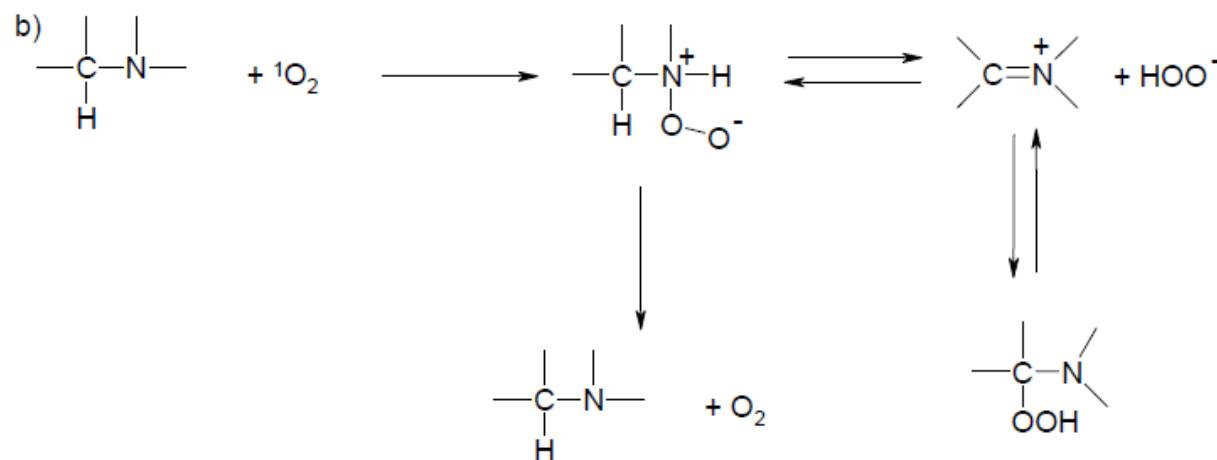
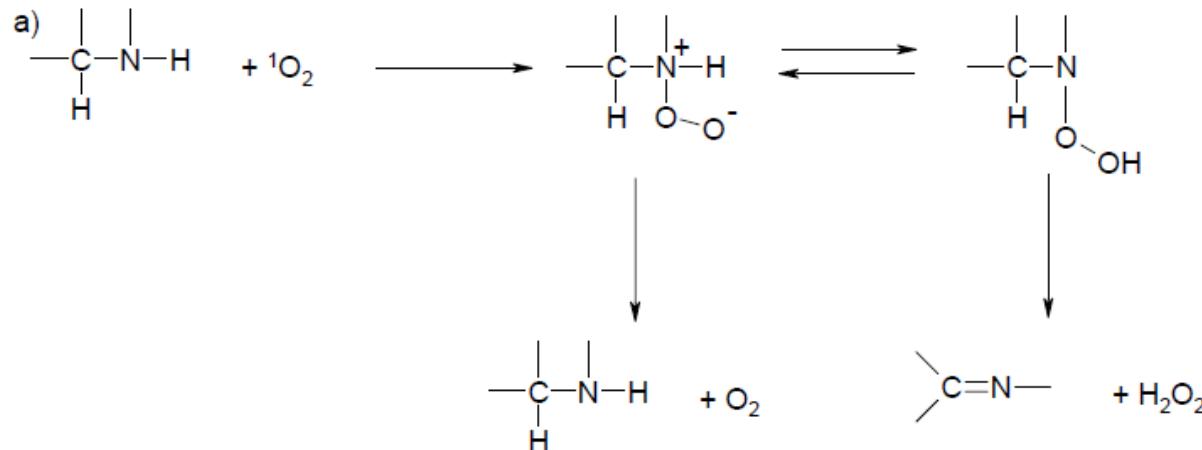
Reactividad del O₂(¹Δ_g):

- Reacciones de Transferencia de energía
- Reacciones de Transferencia de carga
- Reacciones de Adición

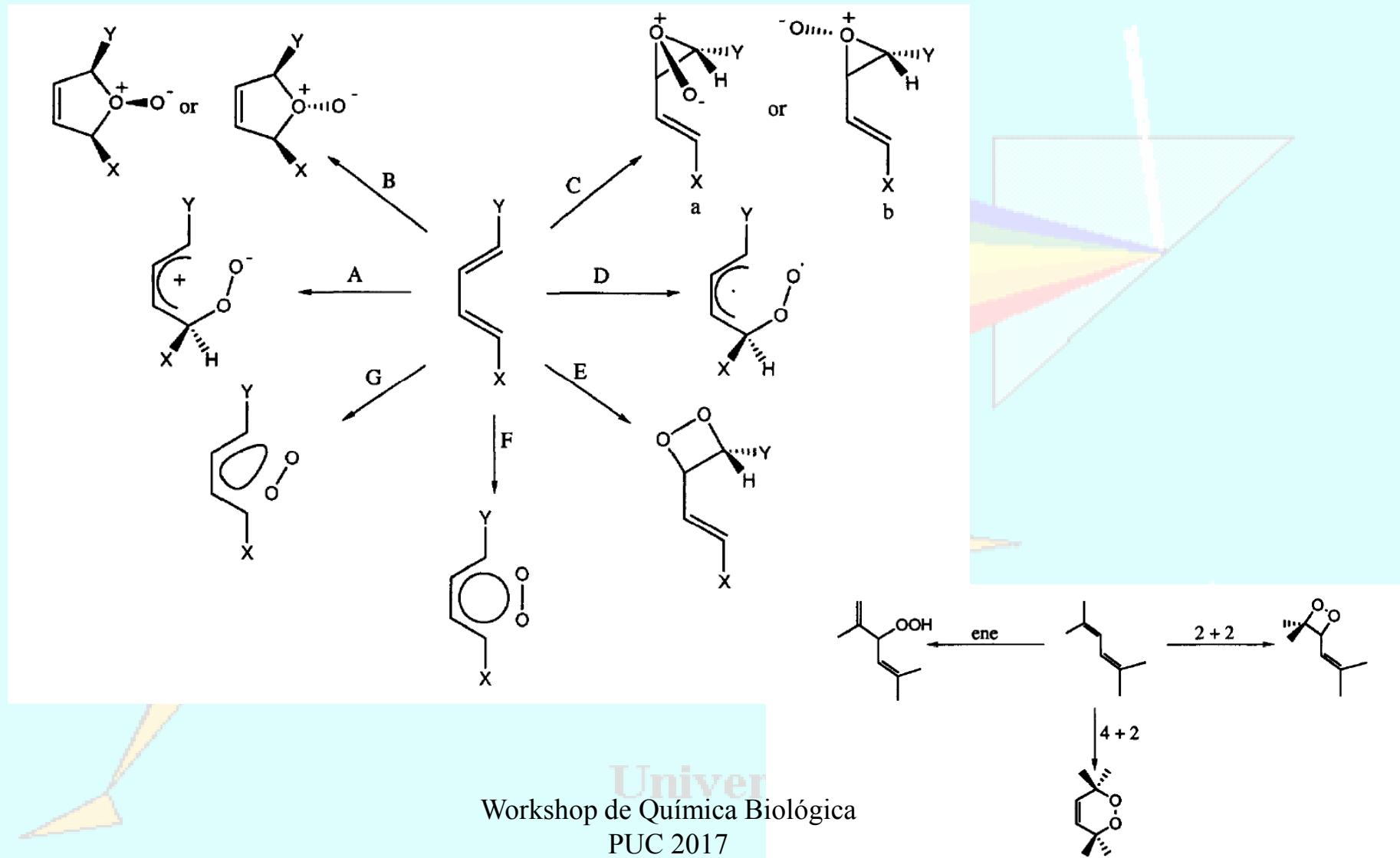
Reactividad del O₂(¹Δ_g):

- 
1. Compuestos con nitrógeno
 2. Compuestos con azufre
 3. Compuestos insaturados
 - Monoolefinas
 - Poliolefinas
 - Furanos y derivados
 - Indoles y derivados
 - Compuestos aromáticos
 - Compuestos fenólicos

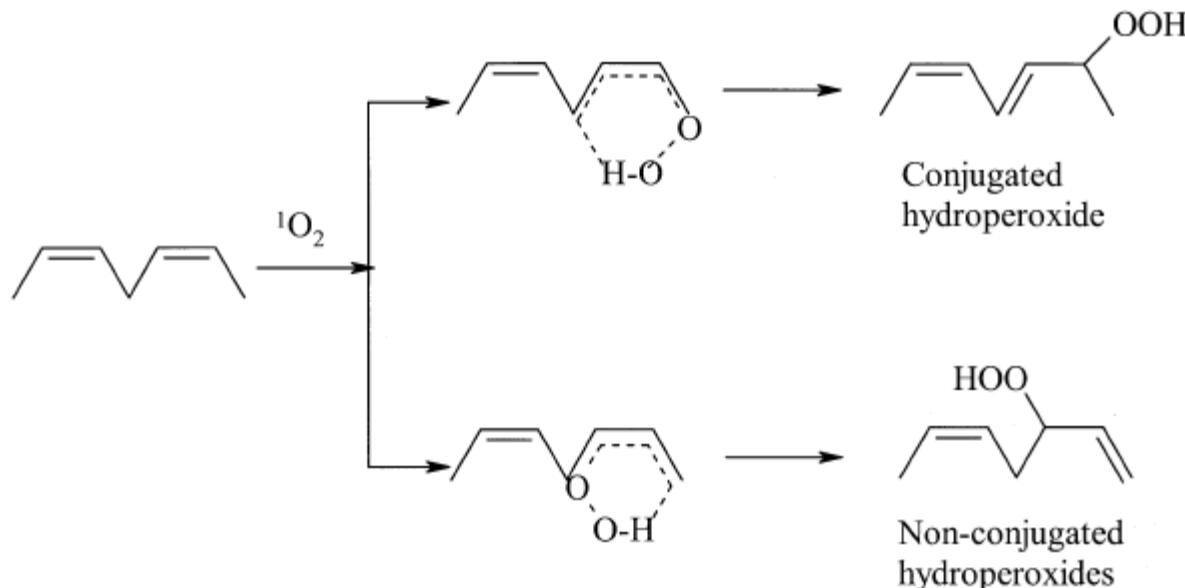
Transferencia de carga: Aminas



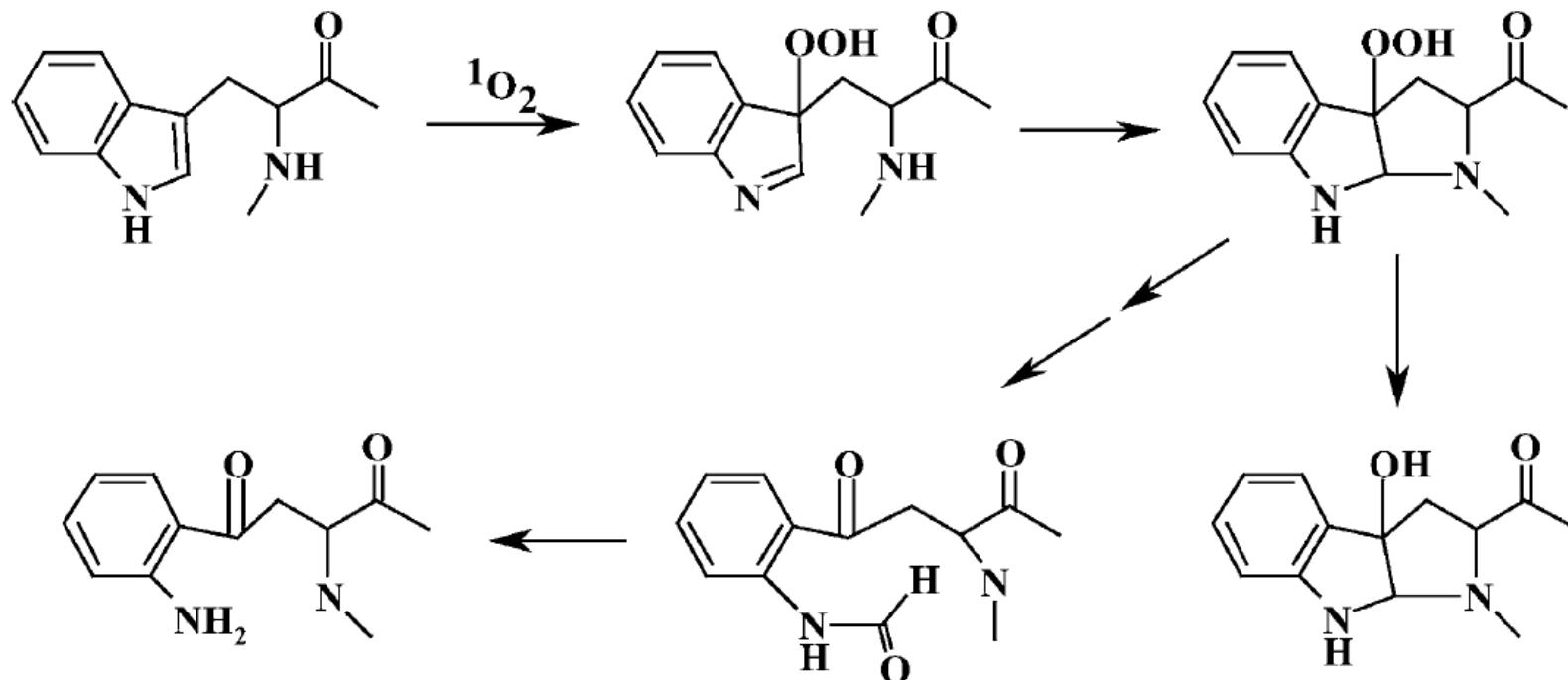
Adición: Dienos



Adición: Polienos



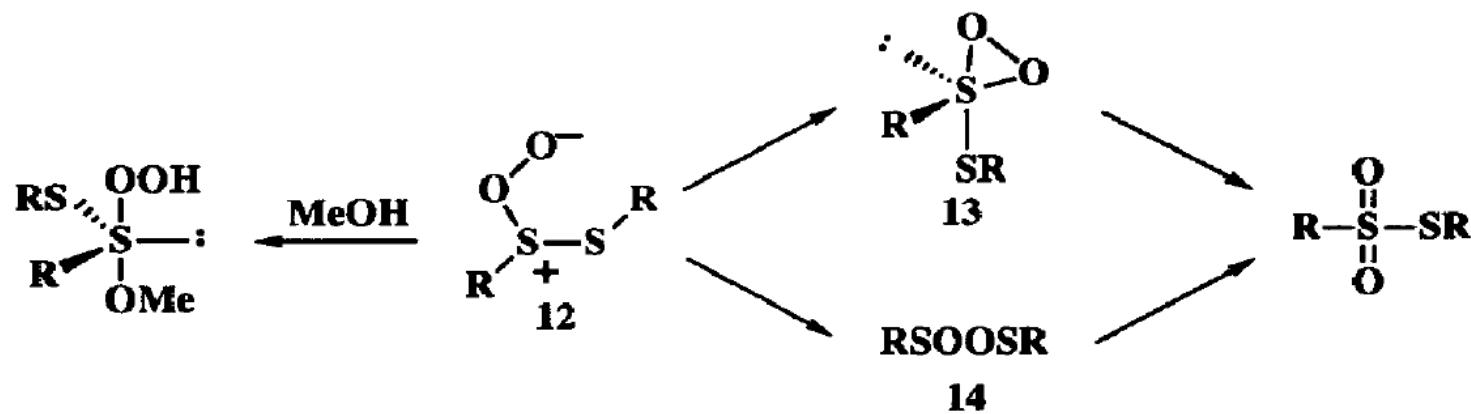
Adición: Indoles



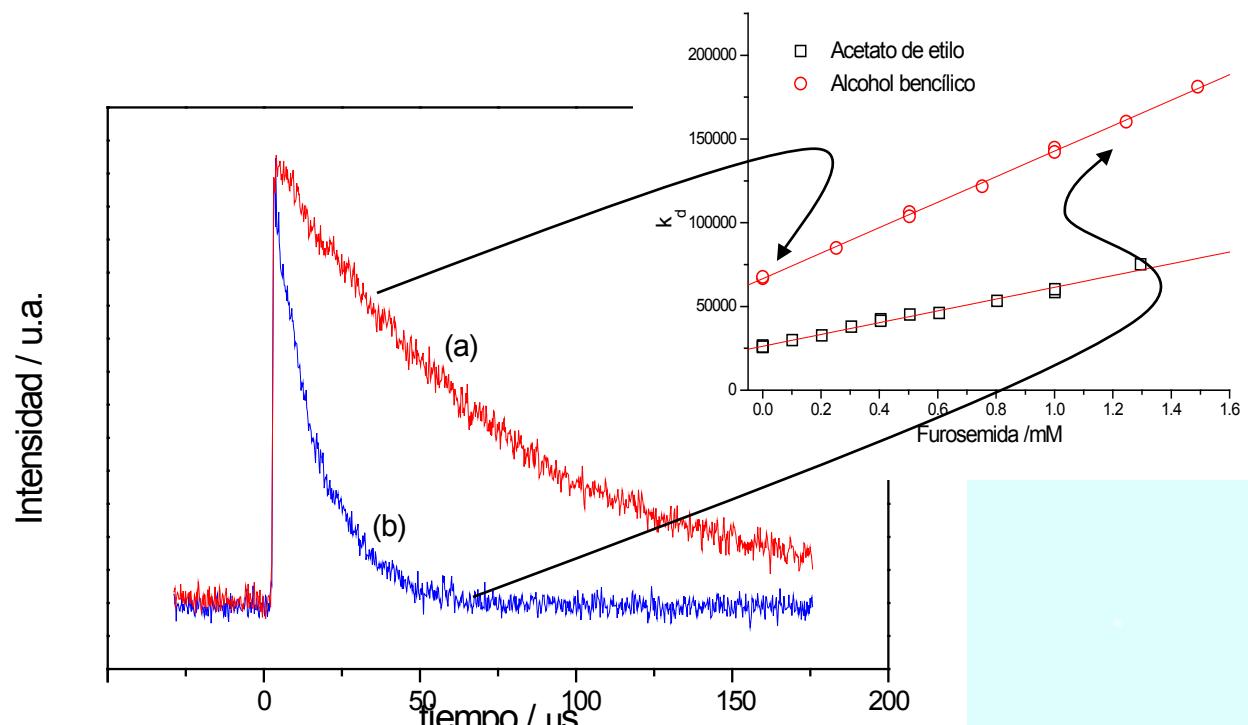
Kynurenone

N-formylkynurenine
Workshop de Química Biológica
PUC 2017

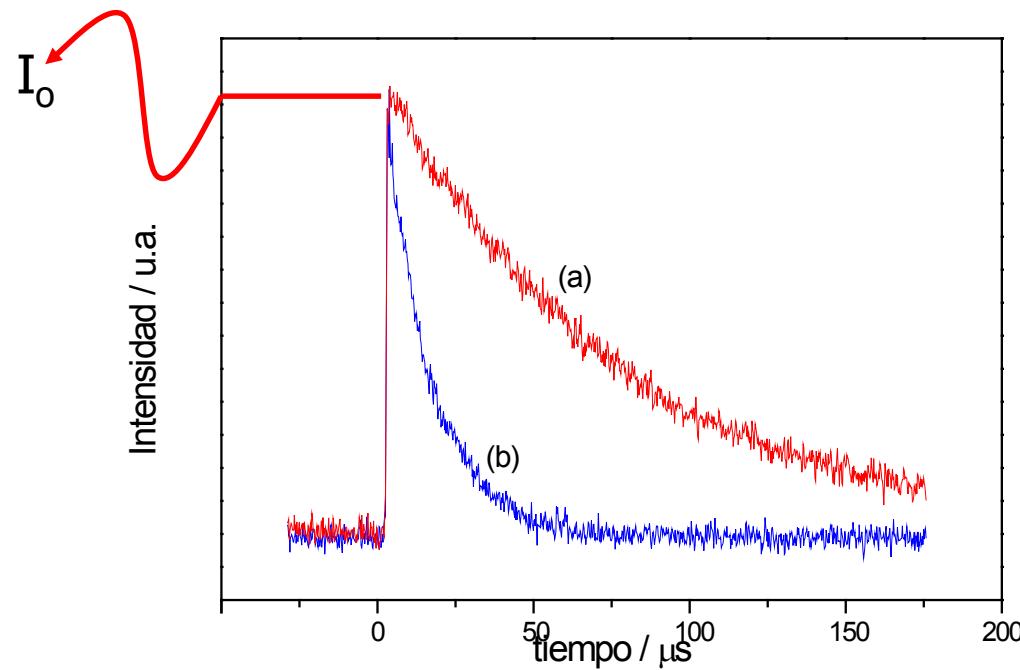
3a-hydroxypyrrroloindoles



Decaimiento de la Emisión Infrarroja del O₂(¹Δ_g)



Decaimiento de la Emisión Infrarroja del O₂(¹Δ_g)



Rendimiento Cuántico de Generación de $O_2(^1\Delta_g)$:

Intensidad de radiación detectada:

$$I = k_{ins} k_{rad} [{}^1O_2]$$

La concentración de oxígeno excitado depende de la energía de excitación:

$$I = k_{ins} \lambda_{ex} (1 - e^{-\frac{E}{E_o}}) k_{rad} \Phi_\Delta E_o$$

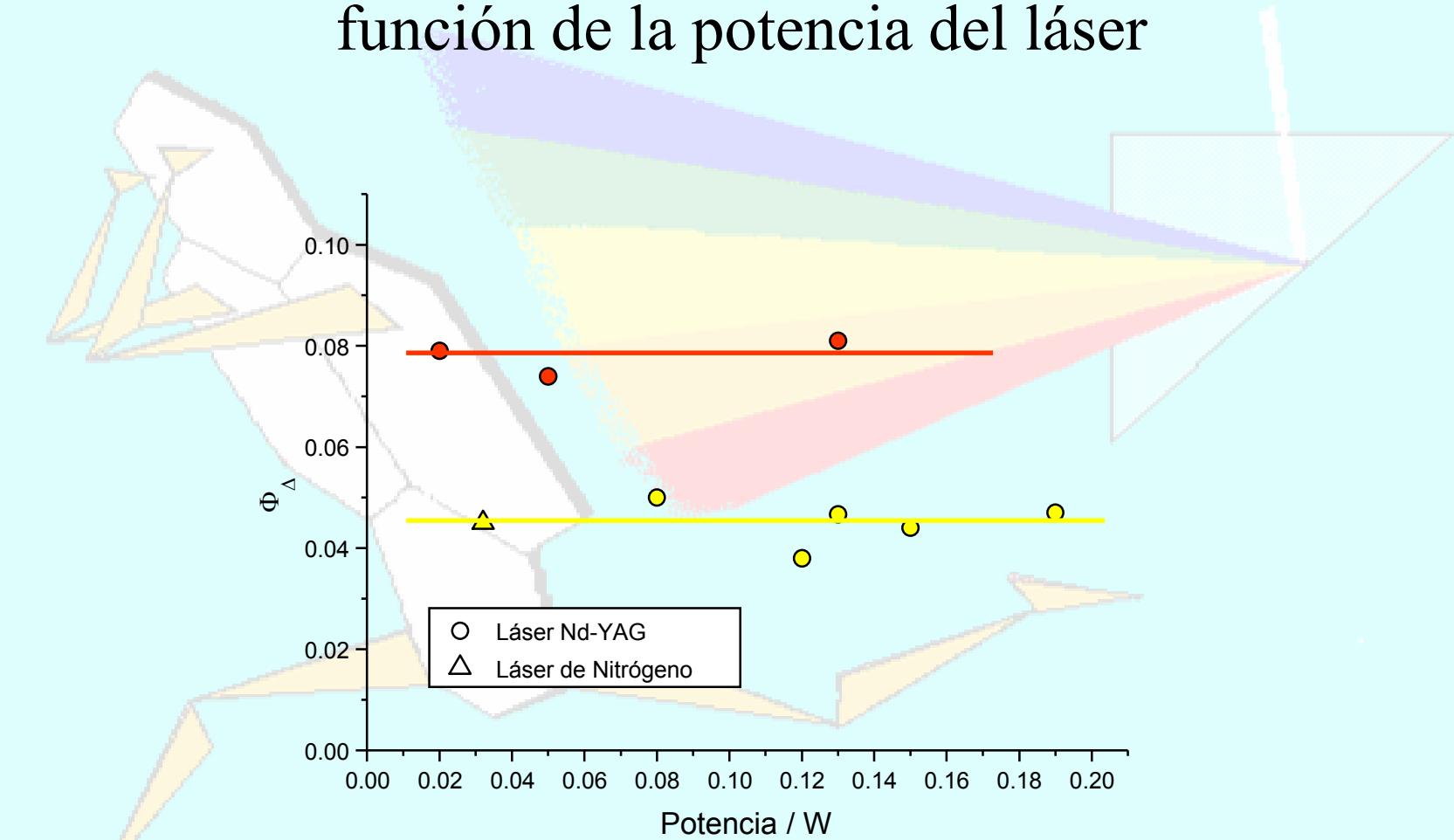
Rendimiento Cuántico de Generación de $\text{O}_2(^1\Delta_g)$:

Intensidad de radiación detectada:

$$I \propto E_0$$

Uso de Actinómetro de Rendimiento Cuántico Φ_Δ conocido, y comparación de pendientes.

Rendimiento Cuántico de Generación $O_2(^1\Delta_g)$ de la Furosemida en acetonitrilo (●) y benceno (○), en función de la potencia del láser



Dependencia de k_T con el Solvente

