

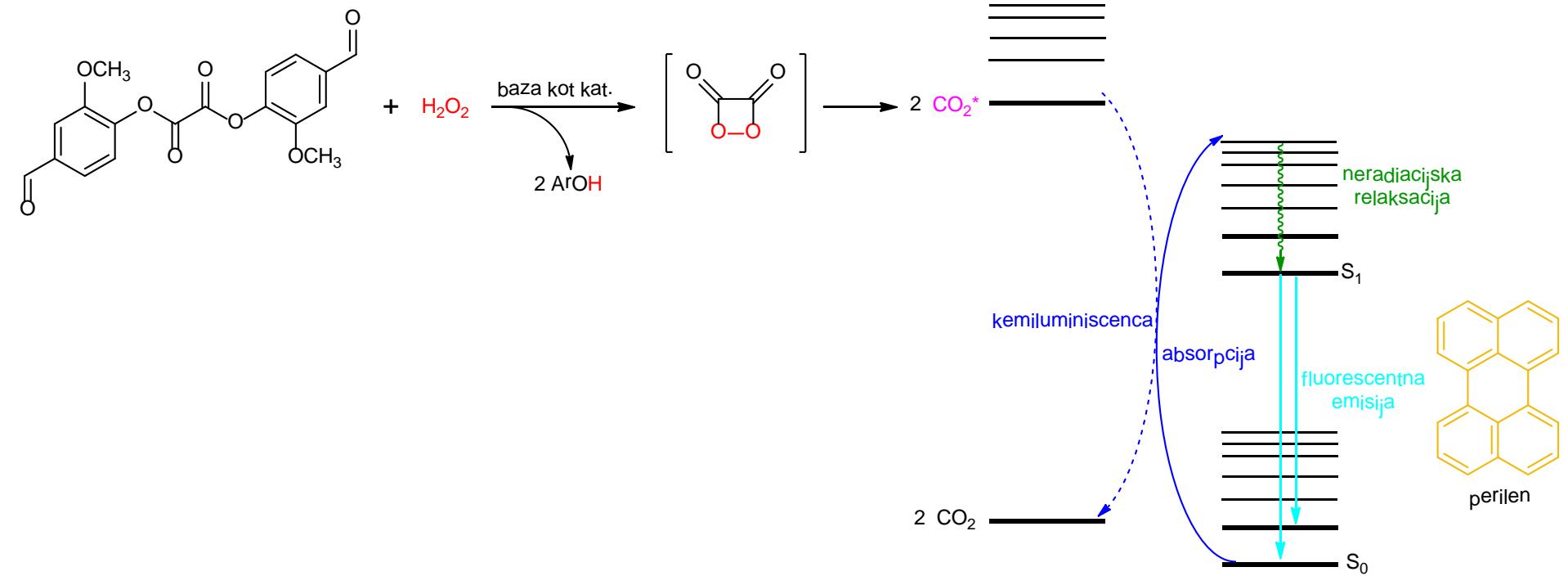
# Fotosenzibilizatorji kot učinkovine v fotodinamični terapiji

*doc.dr. Janez Mravljak, mag.farm.*

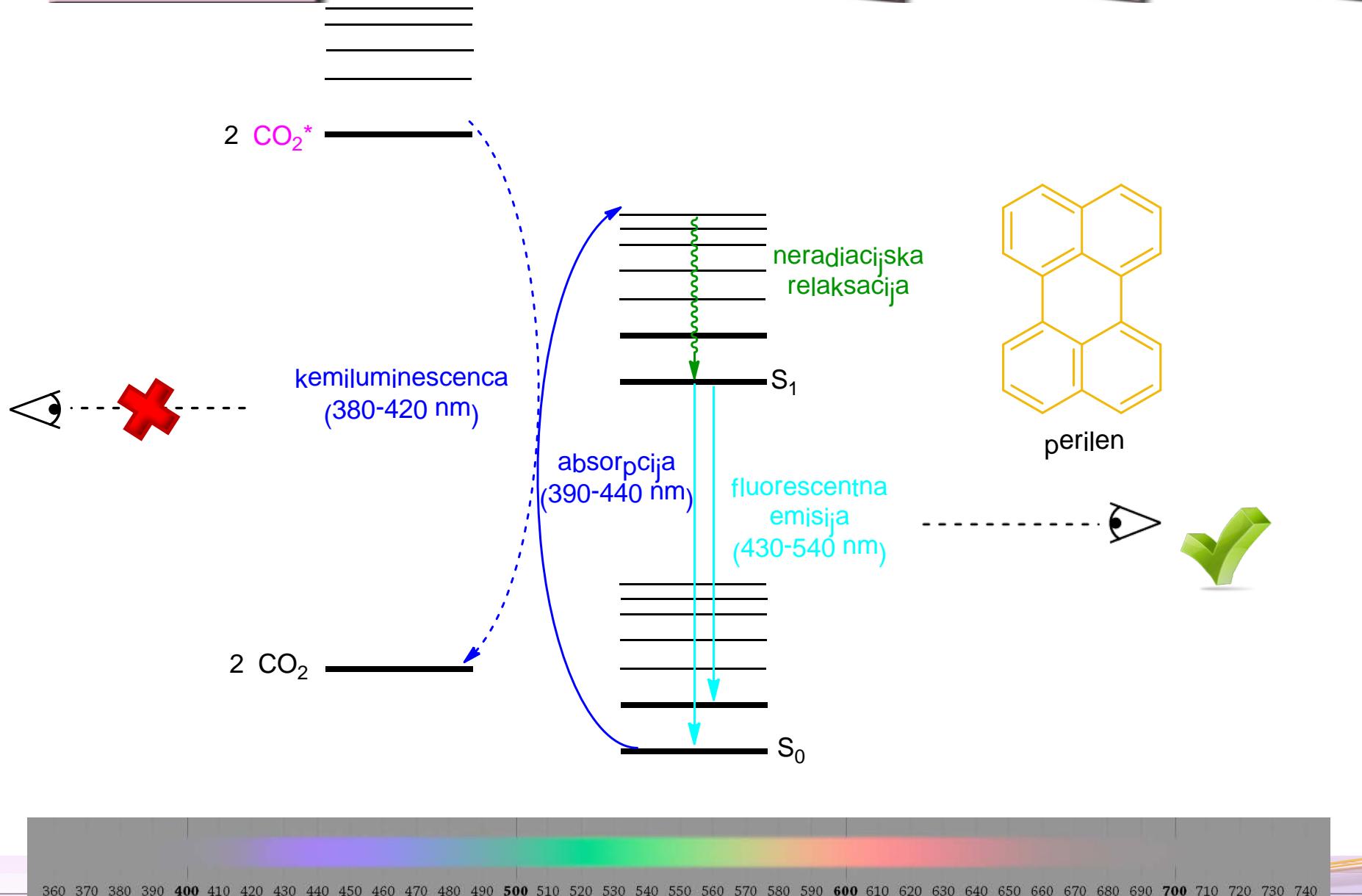
## Priporočena literatura

- *Pregledni članek:* B. Japelj, S. Pečar: **Osnove in možnosti fotodinamičnega zdravljenja;** *farm vestn* **2006;** **57,** 131-139.
- *Poglavlje v knjigi:* Socoteanu R. et all. **Trends in Interdisciplinary Studies Revealing Porphyrinic Compounds Multivalency Towards Biomedical Application,** Biomedical Engineering - From Theory to Applications, Reza Fazel-Rezai (Ed.), ISBN: 978-953-307-637-9, InTech, **2011**, Dostopno:  
<http://www.intechopen.com/books/biomedical-engineering-from-theory-to-applications/trends-in-interdisciplinary-studies-revealing-porphyrinic-compounds-multivalency-towards-biomedical->

# Demonstracijski poskus - kemiluminiscanca



# Diagram Jablonskega



## Fotodinamična terapija - definicija

- Fotodinamično zdravljenje je zdravljenje z uporabo vidne ali bližnje infrardeče svetlobe, ki aktivira fotosenzibilizator in povzroči nastanek **singletnega kisika**, ki poškoduje okolišno tkivo.
- Do lokalno omejenih učinkov prihaja samo na področjih, ki jih osvetlimo s svetlobo ustrezne valovne dolžine.
- Učinkovine, ki se uporabljajo kot **fotosenzibilizatorji**, morajo biti sposobne aktivirati kisik preko prenosa elektrona ali prenosa energije.

- **fototerapija** - uporaba ultravijolične (UV), vidne in bližnje infrardeče svetlobe (IR) za zdravljenje bolezni, *npr.: neonatalne hiperbilirubinemije*
- **fotokemoterapija** - uporaba UV, vidne in bližnje IR svetlobe skupaj s fotosenzibilizatorjem (fotokemoterapevtsko snovjo) za zdravljenje bolezni, *npr.: fotokemoterapija psoriaze in drugih kžnih bolezni*
- **fotodinamično zdravljenje** - kjer uporabljamo vidno ali bližnjo IR svetlico skupaj s fotosenzibilizatorjem in izkoriščamo prisotnost molekularnega (tripletnega) **kisika** v tkivu

## Fotodinamična terapija (PDT)



Kirurg v operacijski dvorani drži optično vlakno, po katerem potuje snop svetlobe. Vir svetlobe je laserski žarek z ustrezno valovno dolžino. Bolnik dobi fotosenzibilizator - zdravilo, ki ga absorbirajo rakave celice. Med operacijo se svetlobni žarek usmeri na mesto tumorja tako, da aktivira zdravilo, ki uničuje rakave celice.

Zakaj je v operacijski dvorani rdeča svetloba?

## Fotodinamična terapija

- Pri interakciji svetlobe in fotosenzibilizatorja v prisotnosti  ${}^3O_2$ , se energija absorbirane svetlobe uporabi za pretvorbo  ${}^3O_2$  v energetsko bogatejšo obliko - **singletni kisik** ( ${}^1O_2$ ). To je oblika kisika, kjer sta elektrona v zadnji razvezni  $\pi^*$  orbitali v paru.
- ${}^1O_2$  zato zlahka reagira z večino organskih spojin in jih oksidira. Pri fotodinamični terapiji na mestu, kjer foton svetlobe zadene molekulo fotosenzibilizatorja, nastaja  ${}^1O_2$ , ki poškoduje okolišno tkivo. Na teh poškodbah okolišnega tkiva temelji zdravilni učinek, ki ga izkoristišamo pri fotodinamični terapiji kožnega in nekaterih drugih oblik raka.

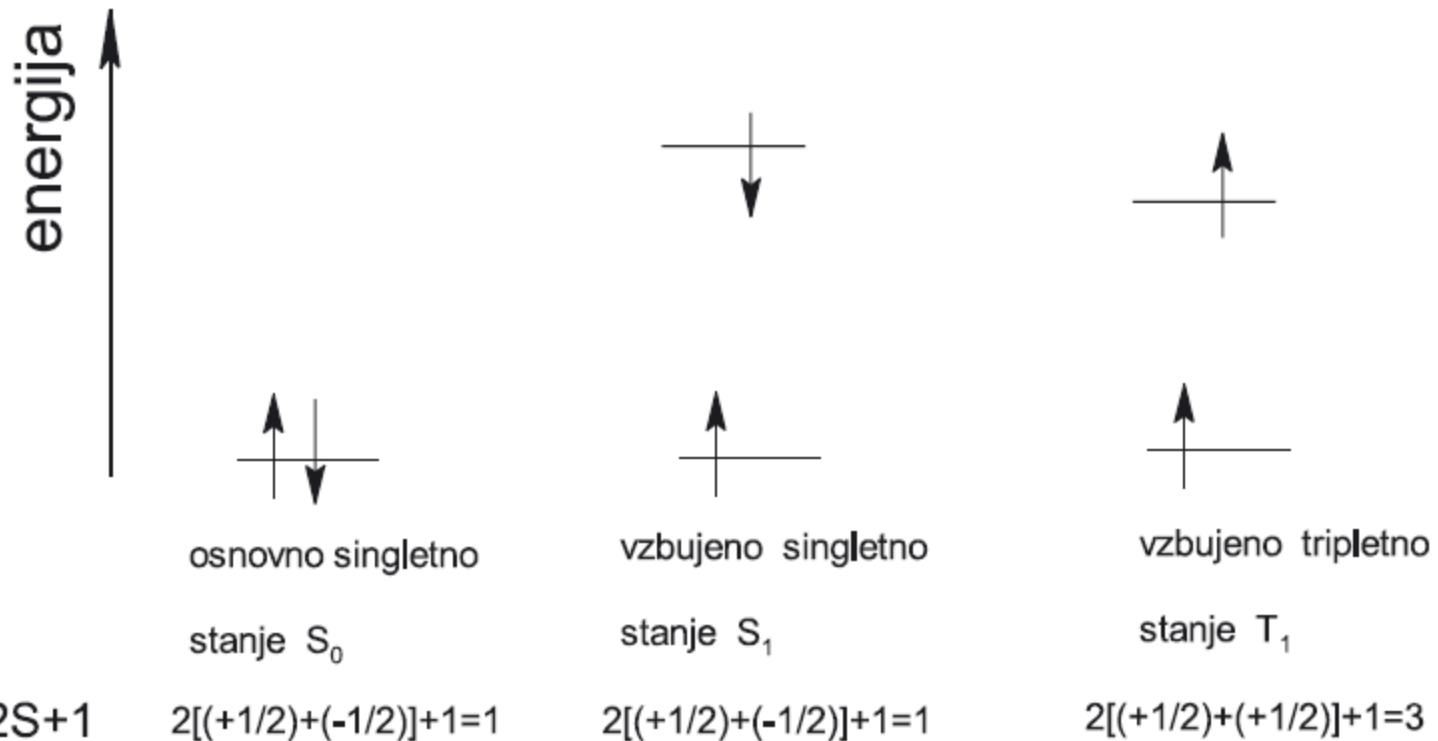
# Fotodinamična terapija

- Gre za kombinacijo **snovnega posega** (sistemska ali lokalna aplikacija fotosenzibilizatorja) in **obsevanja** samo določene površine organizma: površine kože, žile, mrežnice, lumna požiralnika ali sapnika, ...
- Učinek je **omejen** samo na določen predel telesa.
- Sodobna tehnologija omogoča svetlobne vire z ustreznimi valovnimi dolžinami (različne energije) in ustrezno gostoto energije, ter uporabo optičnih vodil (optičnih vlaken), s katerimi snop svetlobe usmerjamo na izbrano mesto.

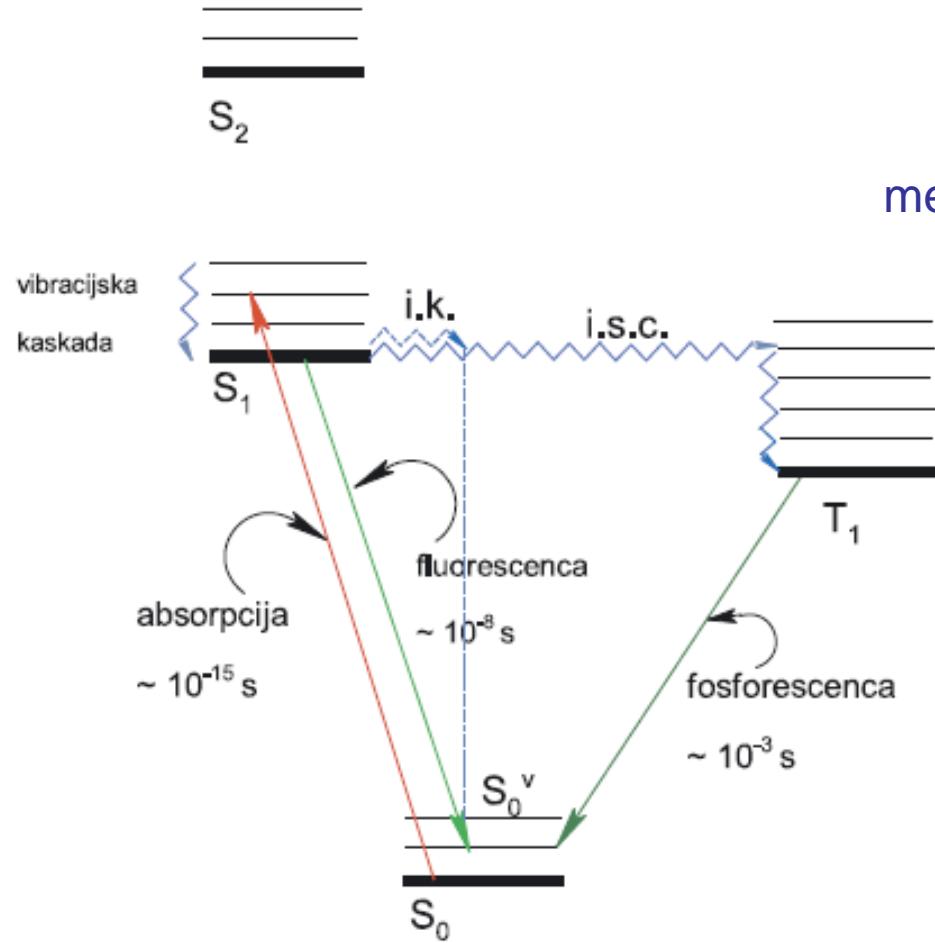
## Fotodinamična terapija

- Najbolj učinkovita je v **zgodnjih fazah** detekcije in **zdravljenja tumorjev**. Prednosti njene uporabe so, da jo lahko izvedemo relativno varno, dostikrat ni potreben kirurški poseg, ima malo stranskih učinkov, ne uničuje kolagena in je relativno poceni.
- Njena slabost je v tem, da lahko povzroči **fotoobčutljivost**, ki traja več tednov, vendar se pri novejših učinkovinah temu skušajo izogniti.
- Fotodinamična terapija postaja pomembna tudi za zdravljenje luskavice, artritisa, AMD (*age-related macular degeneration*), nekaterih avtoimunskih bolezni (arthritis), ateroskleroze in celo kot antimikrobna in antivirusna terapija.

- Molekula snovi (fotosenzibilizator) lahko **absorbira** elektromagnetno valovanje ustrezne valovne dolžine. Pri absorpciji pride do prehoda v energetsko bogatejša rotacijska, vibracijska ali elektronska stanja:



# Diagram Jablonskega



i.k. – interna konverzija  
med stanjema z enako multipliciteto

i.s.c. – medsistemsko križanje  
med stanji z različno multipliciteto

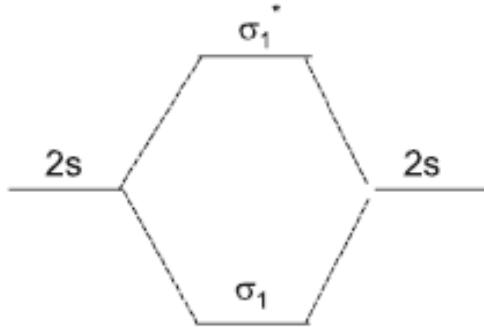
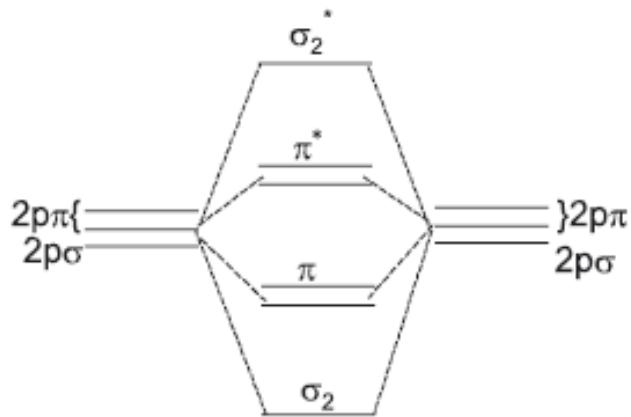
→ radiacijski prehodi  
(absorpcija ali emisija)

~~~~ neradiacijski prehodi

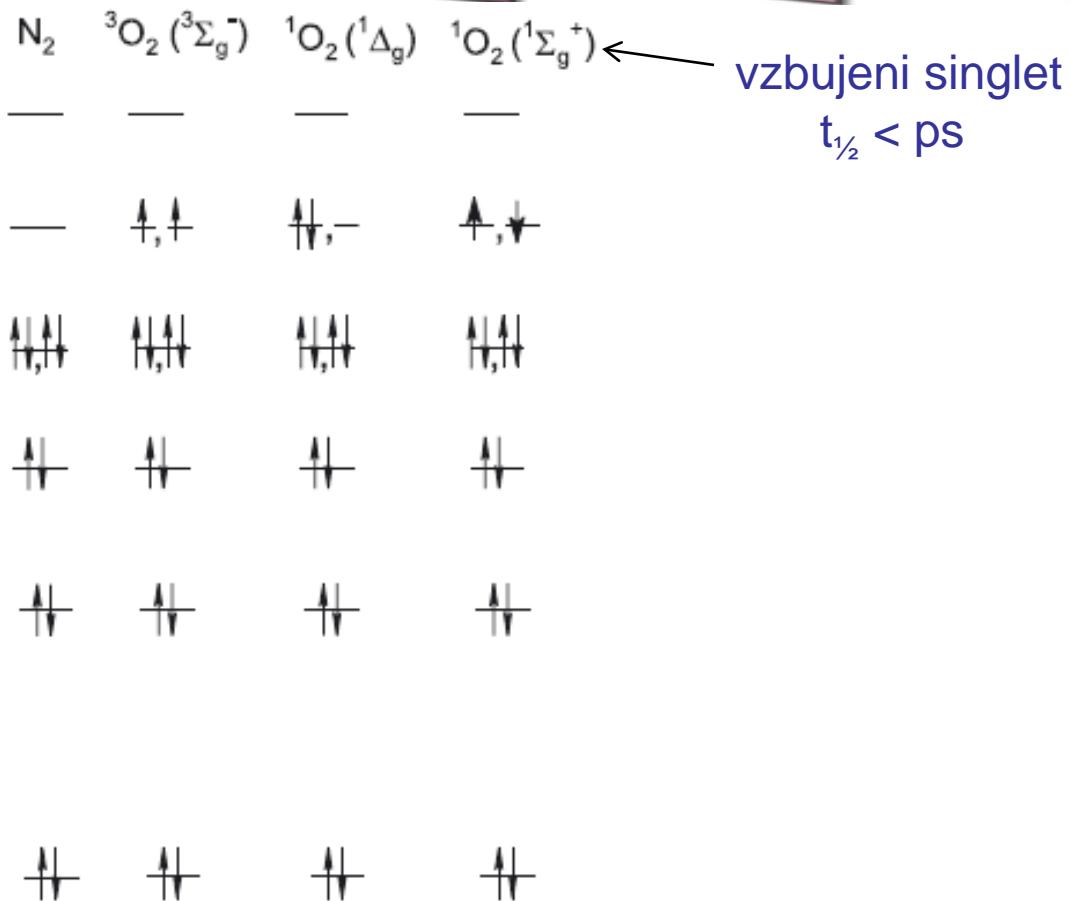
## Molekula v vzbujenem stanju

- odda foton (seva svetlobo) in se vrne v osnovno stanje (**fluorescenza** → **fotodiagnostiki** za lokacijo tumorjev)
- preide v drugo (vzbujeno) stanje:  $T_1$
- vstopi v kemijsko reakcijo: npr. fotoionizacija, fotoadicija, photociklizacija
- prenese energijo vzbujenega stanja na drugo molekulo

# Elektronske konfiguracije molekul



| atom 1                    | atom 2                       | red vezi                                   | 3                                  | 2         |
|---------------------------|------------------------------|--------------------------------------------|------------------------------------|-----------|
| energija atomskih orbital | energija molekulske orbitale | energija atomskih orbital<br>vezi (kJ/mol) | energija disociacije vezi (kJ/mol) | 941 493.5 |



# Energije in življenske dobe stanj $O_2$

| oznaka stanja                             | ime                        | relativna energija (kJ/mol) | življenska doba v sekundah v kondenzirani fazi |
|-------------------------------------------|----------------------------|-----------------------------|------------------------------------------------|
| $^1\Sigma_g^+$ vzbujeno singletno stanje  | -                          | 155                         | $<10^{-9}$ s                                   |
| $^1\Delta_g$ osnovno singletno stanje     | singletni kisik, ${}^1O_2$ | 94                          | $\sim 10 \mu s$                                |
| ${}^3\Sigma_g^-$ osnovno tripletno stanje | kisik, ${}^3O_2$           | 0                           | $\infty$                                       |

## Mehanizem fotokemičnega delovanja

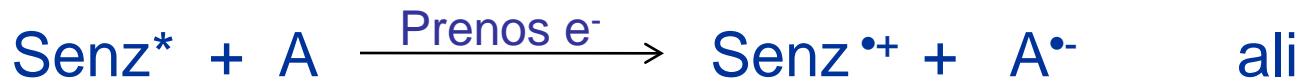
Poznamo dva mehanizma po katerih lahko svetloba v prisotnosti fotosenzibilizatorja in kisika sproži kemijsko reakcijo v substratu in poškoduje tkivo:

- Tip 1 – prenos elektrona
- Tip 2 – prenos energije

Globina, do katere sega svetloba je odvisna od valovne dolžine:

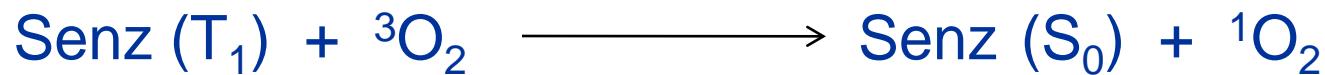
| valovna dolžina (nm) | globina (mm) |
|----------------------|--------------|
| 400                  | cca 2,2      |
| 500-550              | cca 3,5      |
| 630-650              | do 20        |

## Tip 1 – prenos elektrona



- Vzbujeno stanje fotosenzibilizatorja povzroči nastanek **radikala** zaradi prenosa elektrona iz substrata ali na substrat, oziroma zaradi izgube vodika. Nastali radikal reagira s  ${}^3\text{O}_2$ , kar vodi do nastanka reaktivnih kisikovih intermedijatov (superoksidni ali peroksilni radikal), ki napadejo celične tarče.

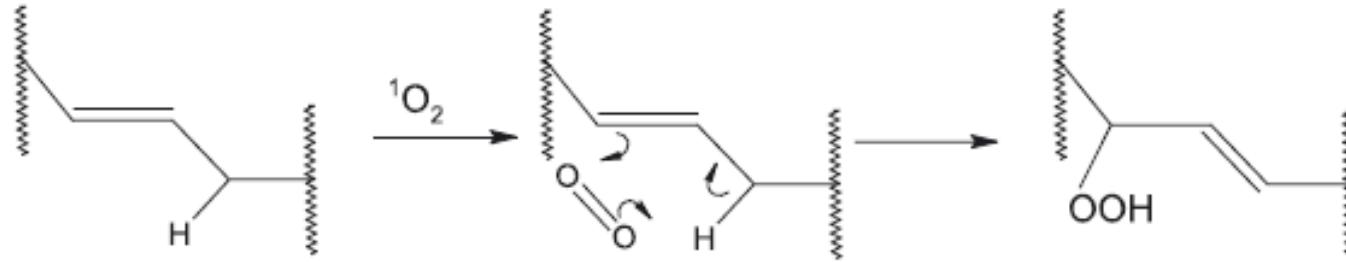
## Tip 2 – prenos energije



- Fotosenzibilizator je torej posrednik, ki energijo svetlobe (fotona) preko lastnih vzbujenih stanj prenese na molekulo tripletnega kisika s katero trči, pri tem pa nastaja  ${}^1\text{O}_2$ .
- Pogoj, da senzibilizator lahko posreduje pri nastajanju  ${}^1\text{O}_2$  je, da je **energija** (vzbujeno stanje senzibilizatorja) večja od 94 kJ/mol (energija singletnega kisika nad osnovnim tripletnim stanjem).

## Reaktivnost ${}^1\text{O}_2$

- ${}^1\text{O}_2$  se adira na nenasičene spojine, npr. na maščobne kisline pri čemer v eni stopnji nastane hidroperoksid:



- reagira kot elektrofil, ki napada alkene bogate z elektroni. Z 1,3-dieni reagira kot dienofil po Diels-Alderjevi reakciji
- pomembna je reakcija  ${}^1\text{O}_2$  s purinskimi bazami (gvanin) in aminokislinsami (Trp, His, Met ...), ki nepopravljivo poškoduje DNA oziroma prizadene funkcionalne lastnosti nekaterih encimov
- Življenska doba  ${}^1\text{O}_2$  je v biološkem sistemu 10 - 40 ns z difuzijsko potjo med 10 - 20 nm.

Učinkovina, ki je kot fotosenzibilizator uporabna v fotodinamični terapiji, mora zadoščati naslednjim pogojem:

- imeti mora **kromofor**, ki absorbira v vidnem ali bližnjem infrardečem delu spektra
- če fotosenzibilizator posreduje pri nastajanju  ${}^1\text{O}_2$ , mora molekula senzibilizatorja preiti v tripletno stanje z medsistemskim križanjem, energija tripletnega stanja senzibilizatorja ( $E_T$ ) **mora biti nekoliko večja od 94 kJ/mol** (energija  ${}^1\text{O}_2$  nad osnovnim stanjem)
- prenos energije Senz( $T_1$ )  $\rightarrow {}^1\text{O}_2$  mora biti učinkovit
- monomerna (neasociirana) oblika je bolj fotodinamično učinkovita zato ni zaželeno, da fotosenzibilizatorji **agregirajo**

## Generacije fotosenzibilizatorjev

1. Generacija: derivati **hematoporfirina** in sorodne spojine
2. Genetacija: fotosenzibilizatorji, **razviti iz porfirinov** z večjo učinkovitostjo in selektivnostjo
3. Generacija: fotosenzibilizatorji, ki so še v razvojni fazi, in so **kovalentno vezani na določena monoklonska protitelesa**, s čimer bi lahko dosegli izredno prostorsko selektivnost nastajanja  ${}^1\text{O}_2$

## Fotosenzibilizatorji glede na strukturo

- porfirini
- klorini in bakterioklorini
- ftalocianini in naftalocianini,
- drugi fotosenzibilizatorji: cianinska barvila, razširjeni kinoni, fenotiazini, ksanteni, porficeni, skvarini, teksapirini, konjugirani fotosenzibilizatorji

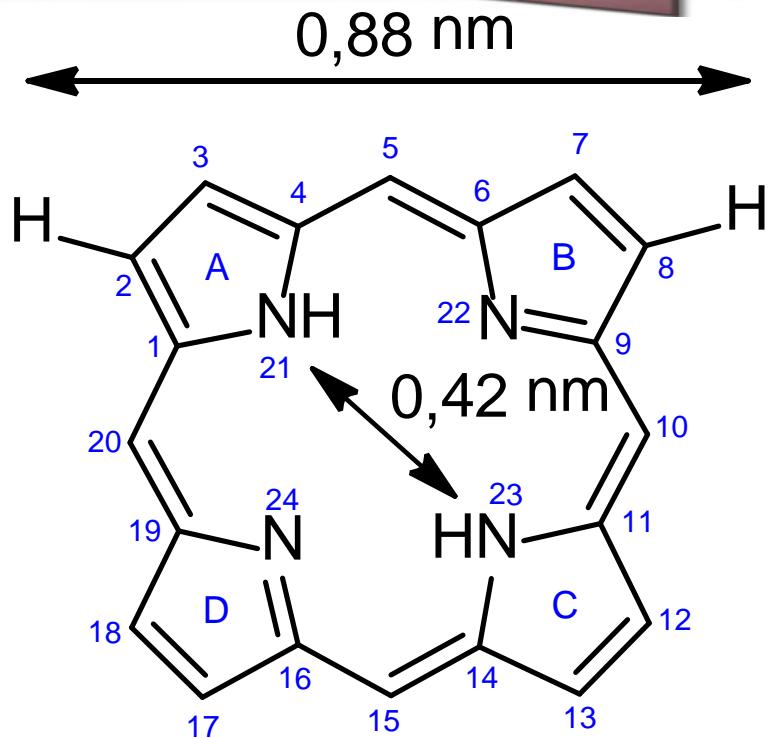
## Porfirini, klorini in ftalocianini

- dobro absorbirajo v vidnem delu spektra zato so potrebni nizki odmerki
- so stabilni (aromatska stabilnost) na svetlobi
- nizka toksičnost v temi
- Teranostiki (terapevtiki + diagnostiki)

Najbolj obetavne učinkovine druge generacije. Osnovni skelet je hidrofoben. Za povečanje topnosti v vodi uvajamo v molekulo dodatne sulfonske, karboksilne in hidroksilne funkcionalne skupine.

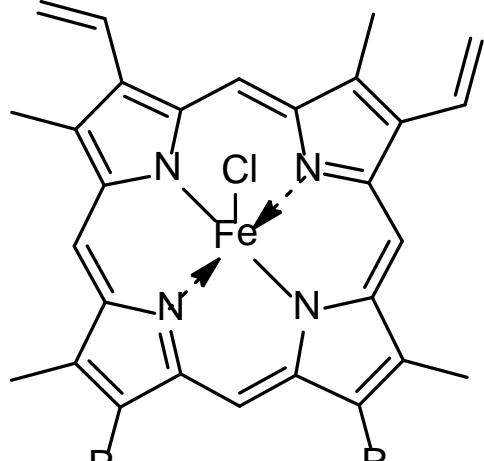
Pridobivajo jih iz hemoglobina, s popolno sintezo in z manipulacijo biosintezne poti sinteze protohema.

# Porfirini

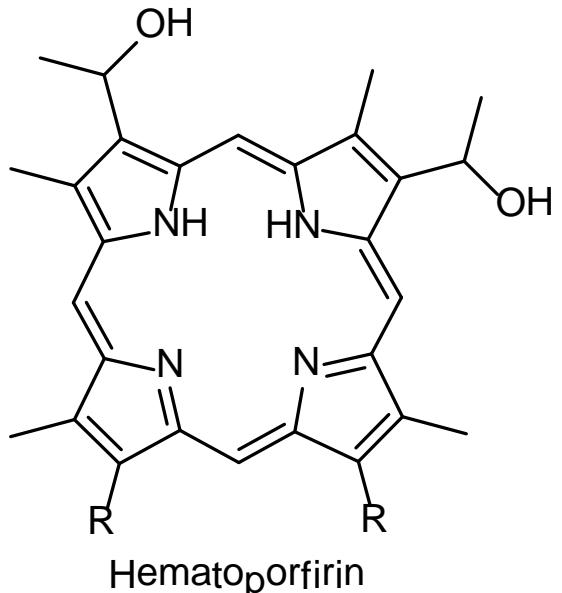


- planaren in aromatičen 18- $\pi$  elektronski sistem
- Za fotodinamično terapijo so primerni kompleksi z relativno dolgo življenjsko dobo z  $Al^{3+}$  ali  $Zn^{2+}$  ioni.

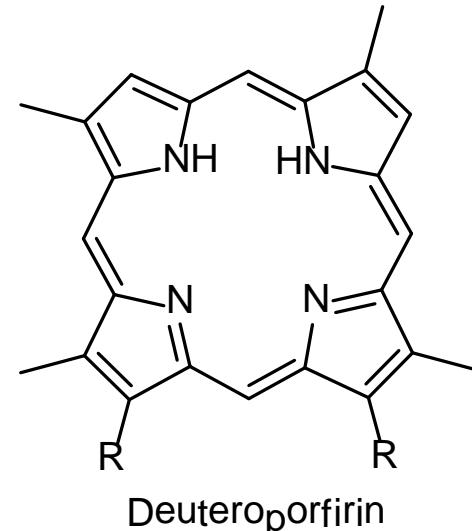
# Porfini iz hemoglobina



Protohemin



Hematoporfirin



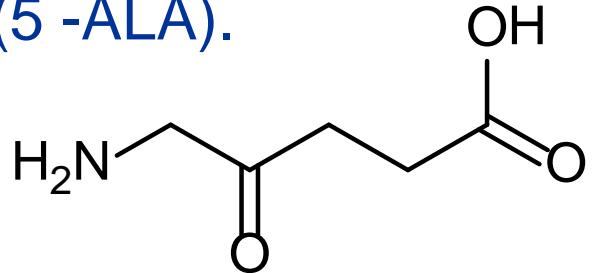
Deuteroporphyrin

R = -CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>COOH

- Pridobivajo jih iz krvi
- Začetne spojine za sintezo fotodinamičnih senz. iz hemoglobina

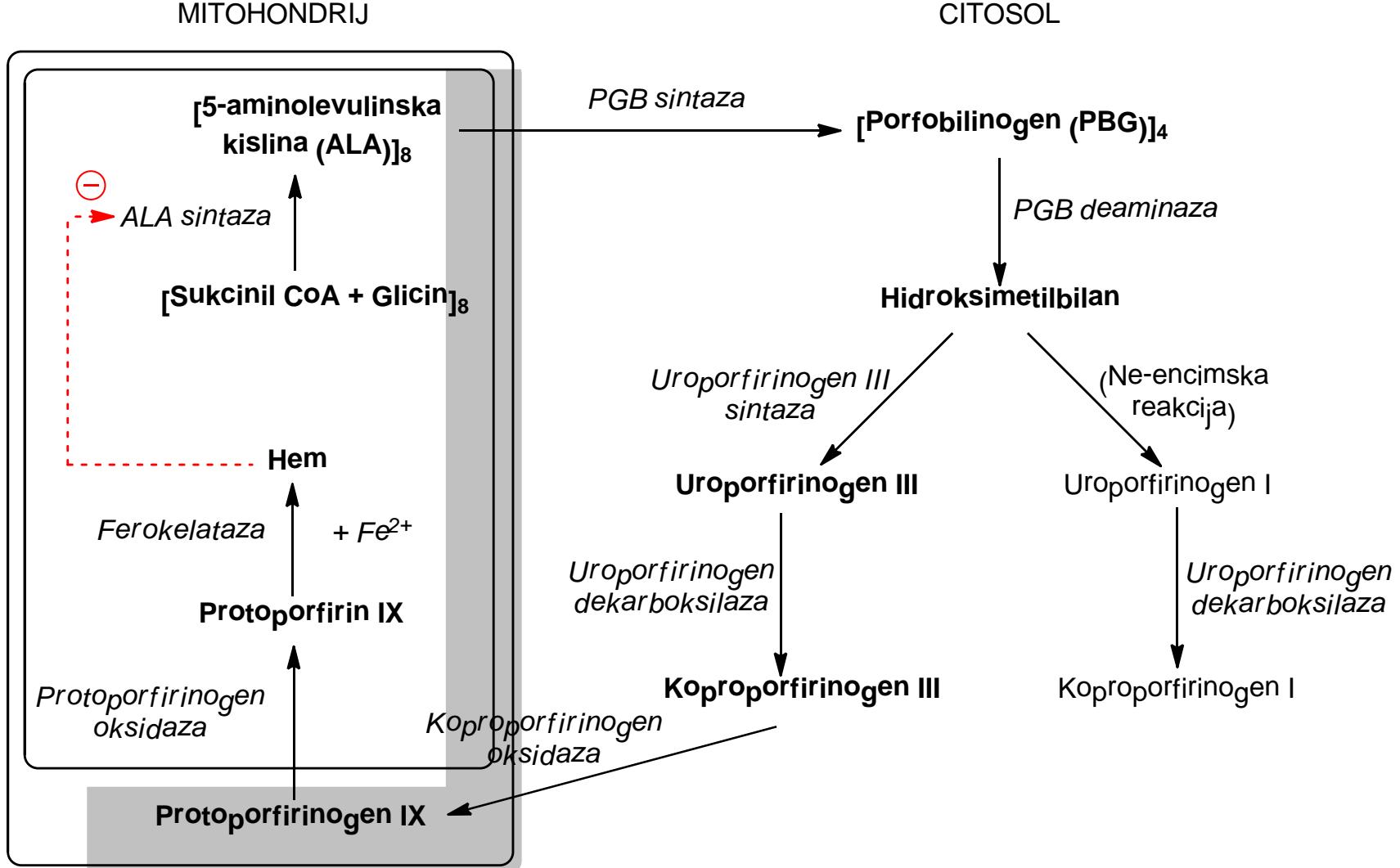
# Manipulacija biosintezne poti sinteze hema

- Kontrolni mehanizem biosintezne poti je koncentracija (proto)hema, ki po sistemu povratne zveze vpliva na aktivnost encima **ALA sintaza** in na ta način regulira količino 5-aminolevulinske kisline (5 -ALA).

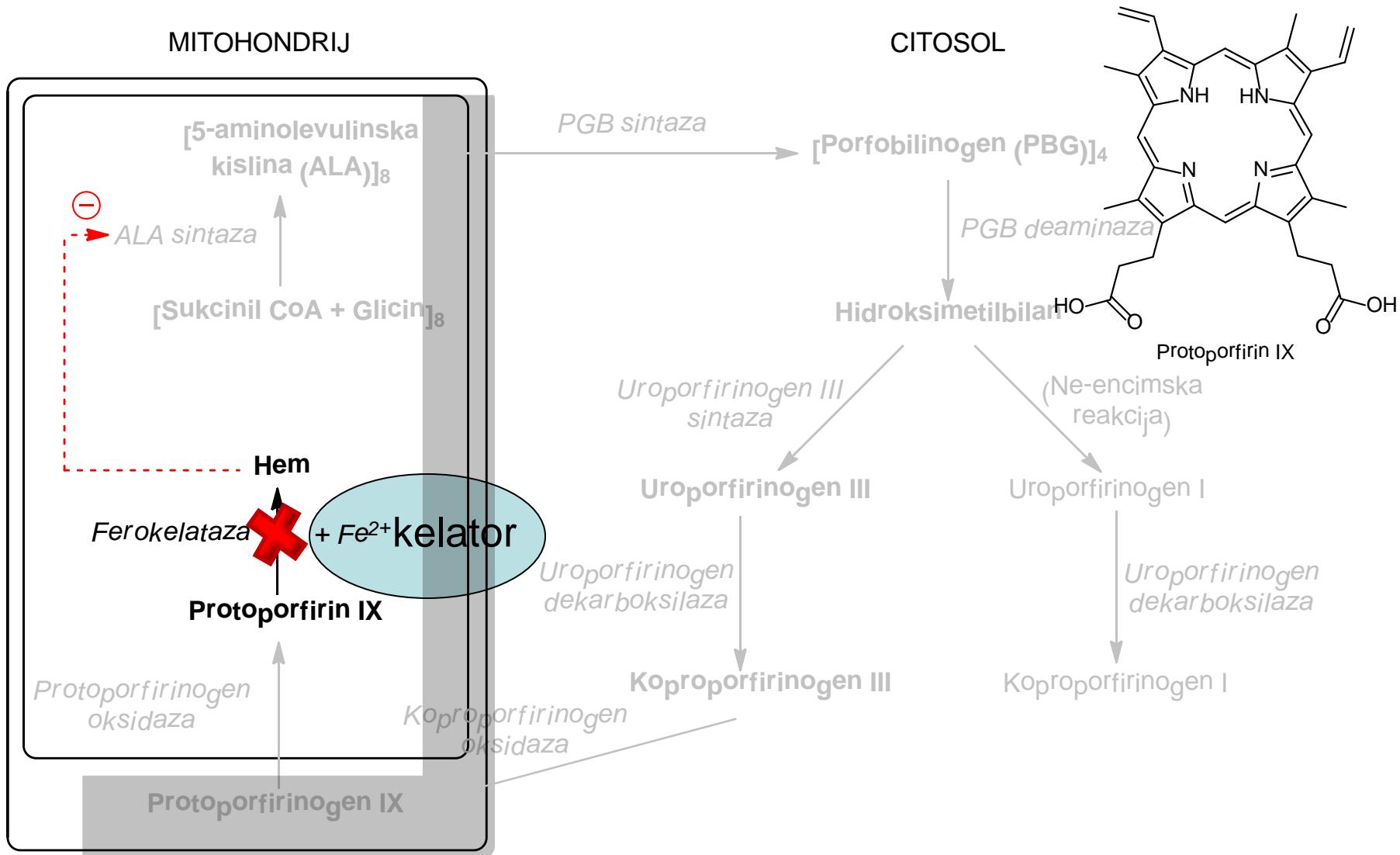


- Če dodamo 5 –ALA v organizem, lahko na ta način pospešimo biosintezo **porfirinogenov** in **protoporfirina IX**.
- Ta metoda se je izkazala predvsem pri zdravljenju nekaterih površinskih tumorjev.
- S pripravo alkilnih estrov (npr. heksilni ester 5-ALA) izboljšamo penetracijo skozi membrane.

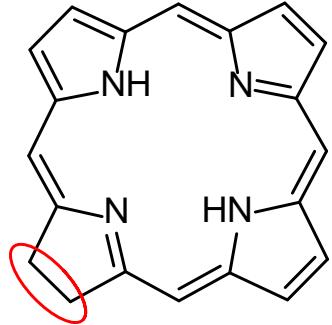
# Biosinteza hema



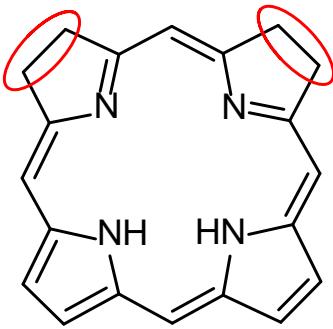
# Uporaba kelatorjev Fe



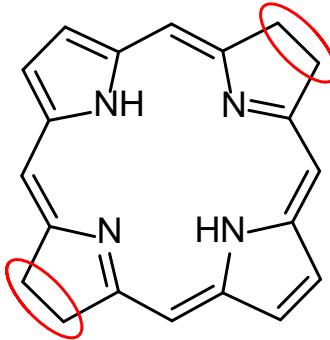
# Klorini in bakterioklorini



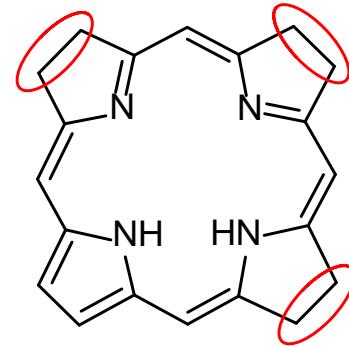
klorin



izobakterioklorin



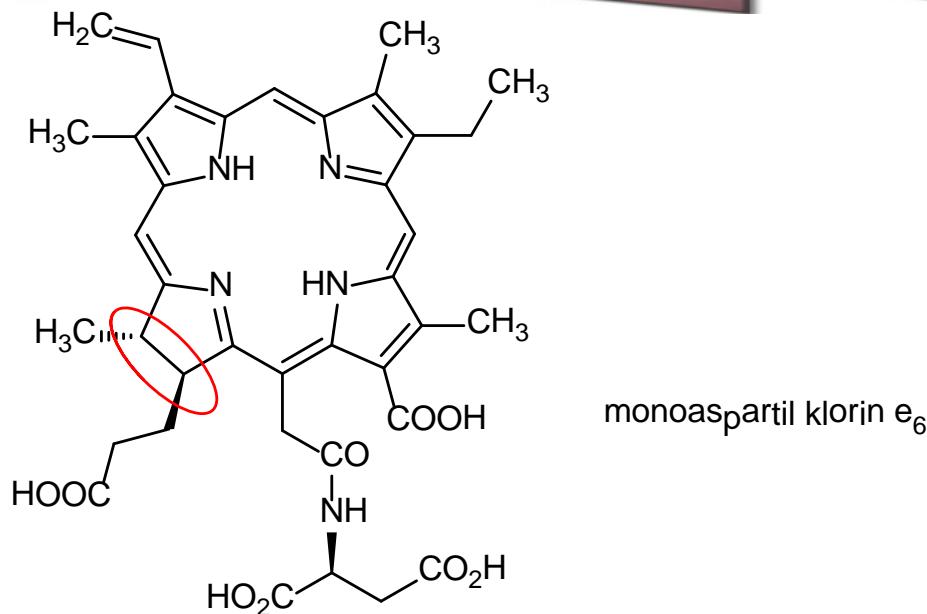
bakterioklorin



$\beta$ -heksahidroporfirin

- Klorini so  $\beta$ -dihidroporfirini, bakterioklorini pa  $\beta$ -tetrahidroporfirini.  $\beta$ -dihidroporfirini imajo samo enega predstavnika - klorin, znotraj skupine  $\beta$ -tetrahidroporfirinov pa ločimo izobakterioklorin in bakterioklorin. Obstaja tudi  $\beta$ -heksahidroporfirin.
- Vse spojine lahko prehajajo v porfirin s počasno avtooksidacijo.
- **Klorin** je kromofor klorofila a in klorofila b, **bakterioklorin** pa bakterijskega fotosintetskega pigmenta bakterioklorofila a.
- Pridobivamo jih z izolacijo in sintezno modifikacijo naravnih spojin ter s popolno sintezo.

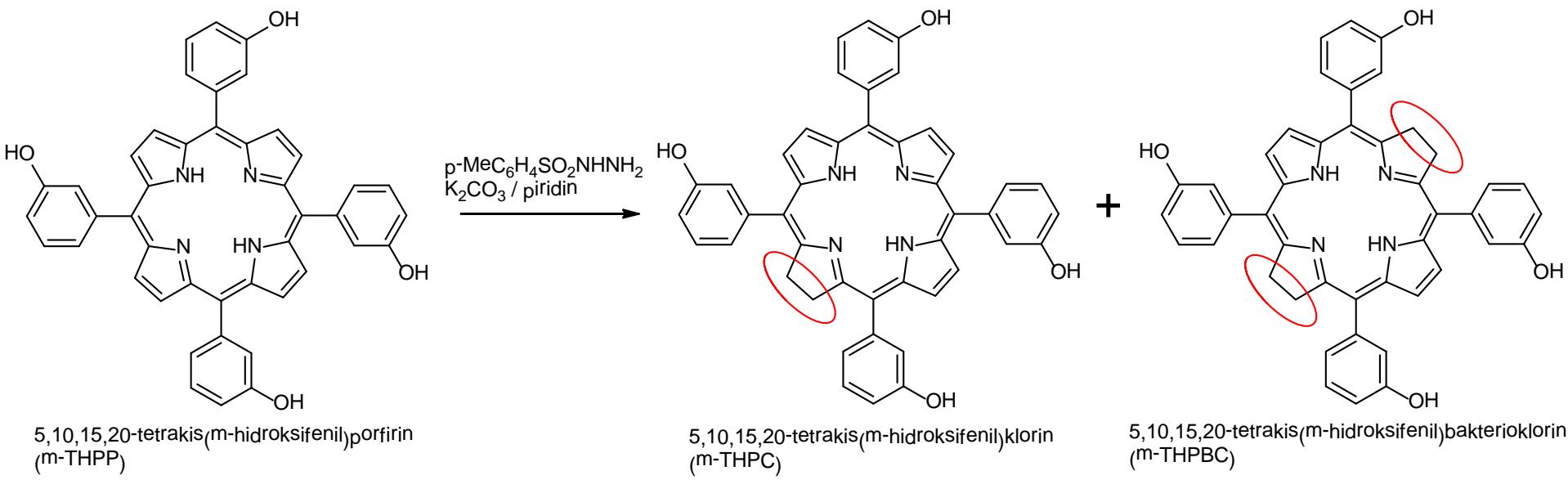
# Talaporfin, Monoaspartil klorin e<sub>6</sub>/LASERPHYRIN/



λ@ 664 nm

- Klorin, pridobljen iz naravnih virov – izведен iz klorofila
  - Ime kratko dobo fotosenzibilizacije.
  - Uporablja ga pri zdravljenju ponavljajočih se adenokarcinomov prsi, karcinomov bazalnih celic in karcinomov v koži.

# Sintezni klorini in bakterioklorini

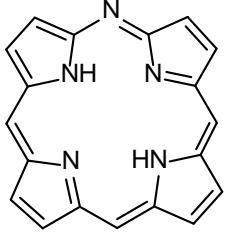


Fotodinamični efekt se povečuje z redukcijo v seriji spojin m-THPP, m-THPC, m-THPBC.

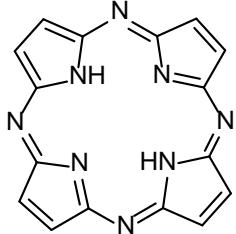
## Sintezni klorini in bakterioklorini

- m-THPC (Tomoporfín, Foscan®) in m-THPBC sta v fazi razvoja kot novi učinkovini, zaradi težje izdelave bakterioklorina je poudarek na m-THPC.
- Za m-THPC so s kliničnimi poskusi ugotovili učinkovitost pri mezoteliomu (rak v plevralni votlini, ki nastane zaradi izpostavljenosti azbestu).
- Učinkovina je sedaj v III. fazi kliničnih testiranj za oblike rakov aerodigestivnega trakta in prostate.
- Ker je zelo učinkovit, se pojavljajo problemi z več dni trajajočo fotosenzibilizacijo kože.

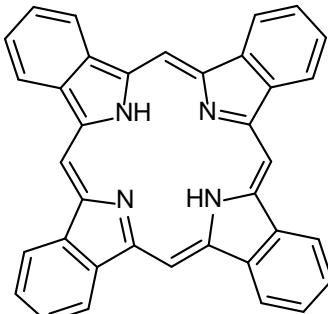
# Ftalocianini in naftalocianini



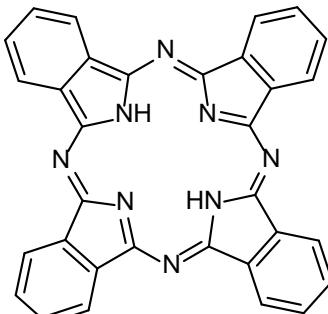
5-azaporfirin



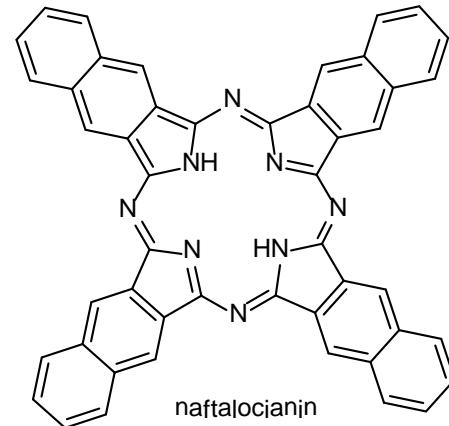
porpirazin



tetrabenzoporfirin



ftalocianin



naftalocianin

Z zamenjavo mezo ogljikovega mostička v porfirinu z dušikom nastane **azaporfirin**, z zamenjavo vseh štirih mezo ogljikovih mostičkov, dobimo **porpirazin**. Če na vse štiri  $\beta,\beta'$ -vezi porfirina vžemo benzenove obroče, dobimo **tetrabenzporfirin**.

**Ftalocianin** dobimo, če zadnji spojini zamenjamo še vse štiri ogljikove mostičke z dušikom.

- Z naraščajočo zamenjavo ogljikovih mostičkov z dušikom narašča *stabilnost kompleksov s kovinami*.

## Naftalocianini

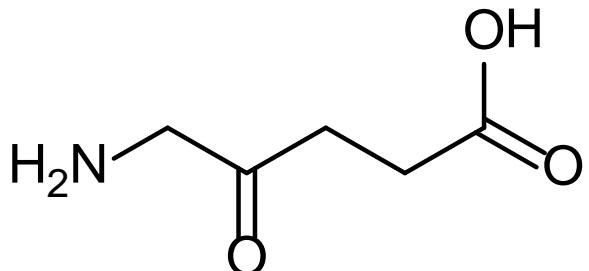
- Če se število aromatskih obročev povečuje, se absorpcijski maksimum premika proti ***daljšim valovnim dolžinam***. Naftalocianini tako absorbirajo v območju 770-800 nm.
- Možost uporabe teh spojin v zdravljenju **melanomov**: pokazali so, da se **Zn(II) kompleks naftalocianina** kopiči v pigmentiranih celicah melanoma in tam povzroči fotoaktivacijo.
- Razlika v selektivni toksičnosti na celice, ki vsebujejo melanin in na tiste brez melanina nastopi, **ker melanin deluje kot optični filter**.



Pregled struktur

# **POMEMBNEJŠI FOTOLEZITATORJI**

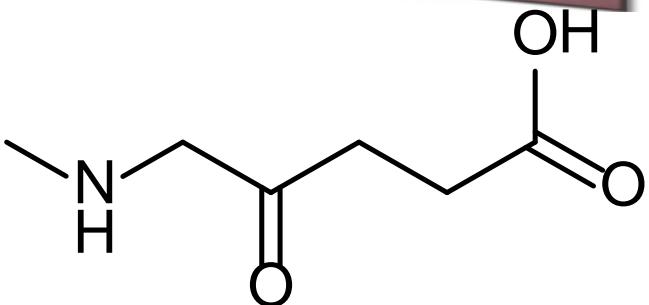
## 5-aminolevulinska kislina /LEVULAN/



$\lambda @ 630 \text{ nm}$

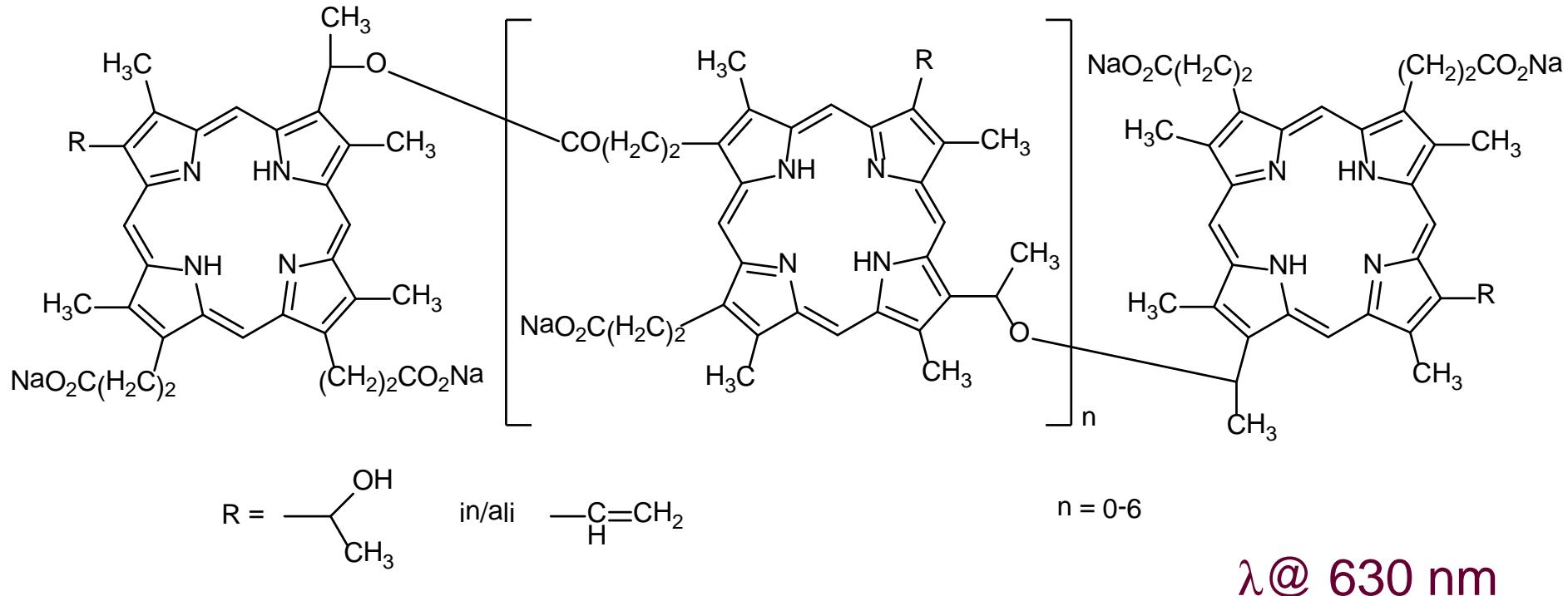
- 5-aminolevulinska kislina je predzdravilo. Iz nje v telesu nastane protoporfirin IX. Uporablja se predvsem v fotodinamični terapiji površinskih tumorjev (karcinom bazalnih celic, Bowenova bolezen in aktinska keratoza). Pri topikalni (dermalni) aplikaciji dosegamo selektivnost brez neželjene fotosenzibilizacije ostalih predelov.

## Metilaminolevulinska kislina /METVIX/



- Uporablja se za zdravljenje aktinske keratoze in nemelanomskih oblik raka na koži (karcinom bazalnih celic). Mehanizem delovanja je podoben kot pri 5-aminolevulinski kislini. Z esterifikacijo 5-ALA z alifatskimi verigami dosežemo večjo lipofilnost, kar poveča učinkovitost privzema v celice. Problem 5-ALA je namreč slaba penetracija v tkivo tumorja, lipofilni estri pa imajo močneje izražen terapevtski učinek, kar pomeni, da potrebujemo manjše odmerke učinkovine za zdravljenje.

# Porfimer natrij /PHOTOFRIN/

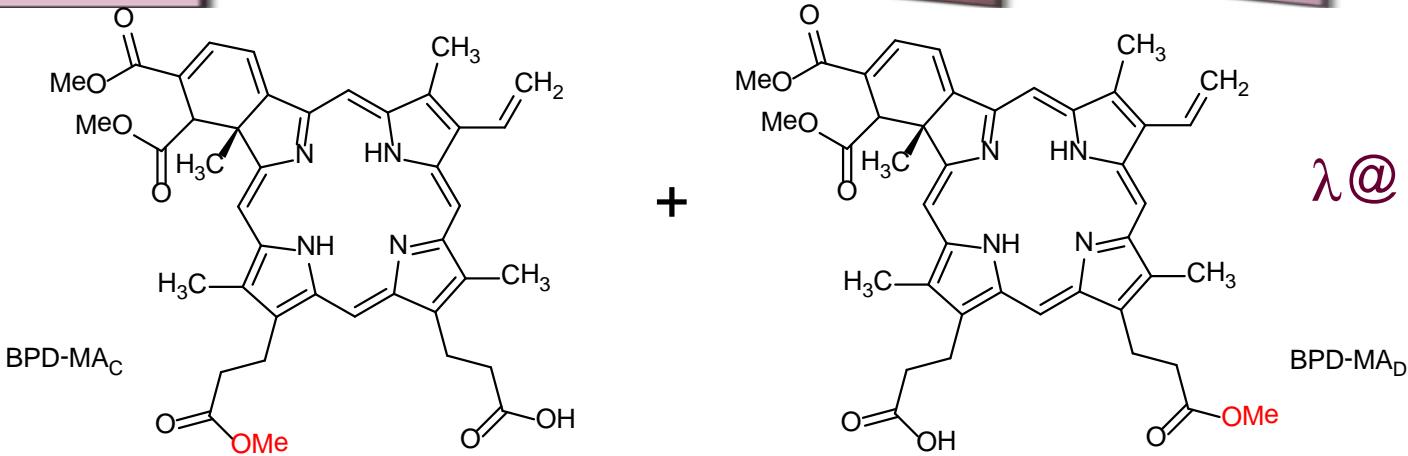


- Je **mešanica oligomerov porfirinskih enot** (lahko jih je do osem), povezanih z eterskimi in esterskimi vezmi, pripravljena s kemijsko obdelavo hematoporfirina.

## Porfimer natrij /PHOTOFRIN/

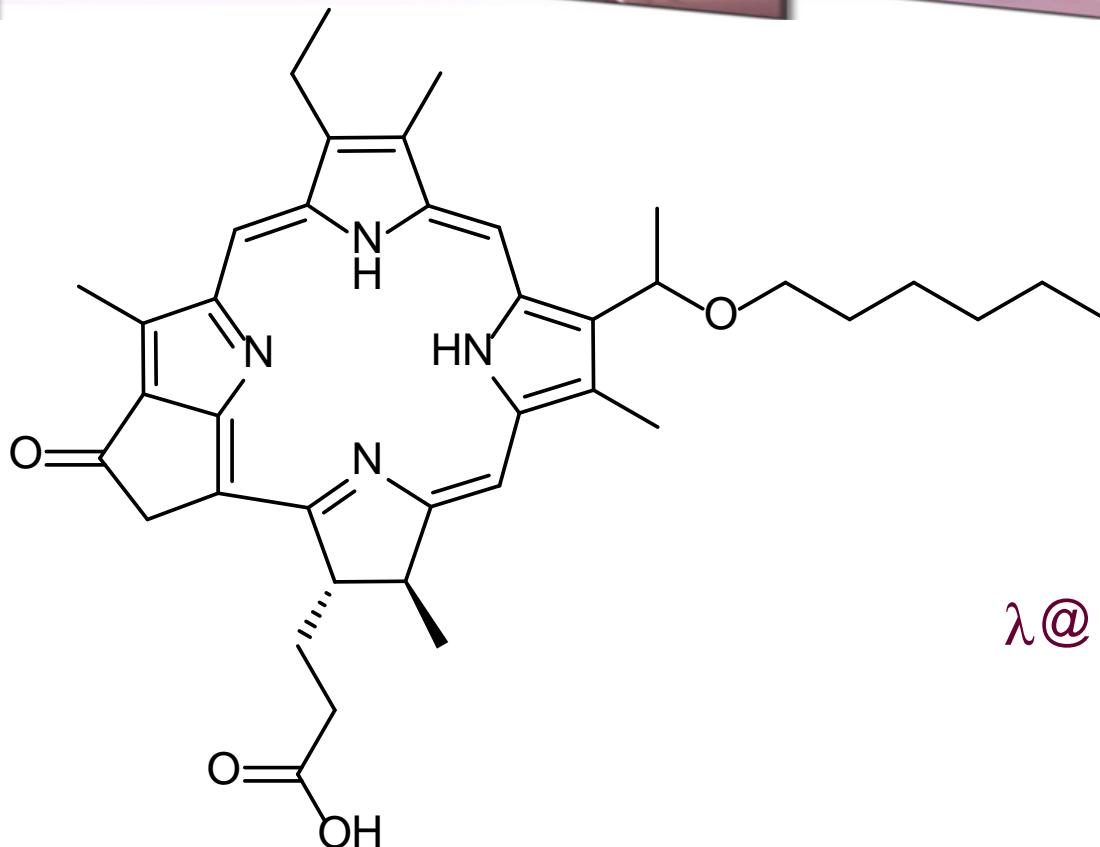
- Uporablja se v fotodinamični terapiji **tumorjev**. Učinkovino zmešamo z raztopino dekstroze ali natrijevega klorida in ga *injiciramo intravensko*. Učinkovina se odstrani iz večine tkiv po 40 do 72 urah, **kopiči** pa se v *tumorjih, koži in organih retikuloendoteljskega sistema*.
- Po 40-50 urah na mesto tumorja posvetimo z laserjem z valovno dolžino svetlobe 630 nm. Uničenje tumorja je posledica tvorbe  ${}^1O_2$ , posledično pa se tvorijo tudi superoksidni in hidroksilni radikali.
- Njegovo učinkovitost so preizkušali v kliničnih študijah proti raku požiralnika, endobronhialnemu raku in raku na mehurju.

## Verteporfin /VISUDYNE/



Uporablja se v obliki sterilnega praška za *intravensko infuzijo*. Obe strukturni izomeri, BPD-MA<sub>C</sub> in BPD-MA<sub>D</sub> (1:1), sta enako učinkoviti. Terapija poteka v dveh stopnjah, podobno kot pri porfimer natriju. Razpolovna doba je 4,7 h. Problem pri verteporfincu in porfimer natriju je, da svetlobna aktivacija obeh učinkovin lahko povzroči poškodbe na neovaskularnem endoteliju, posledično se sproščajo prokoagulacijski in vazoaktivni faktorji, ki povzočijo agregacijo trombocitov in vazokonstikcijo. Uporablja se pri zdravljenju bolnikov s **horoidalno neovaskularizacijo** kot posledico z leti povezane makularne degeneracije (age-related macular degeneration) ali drugih makularnih bolezni.

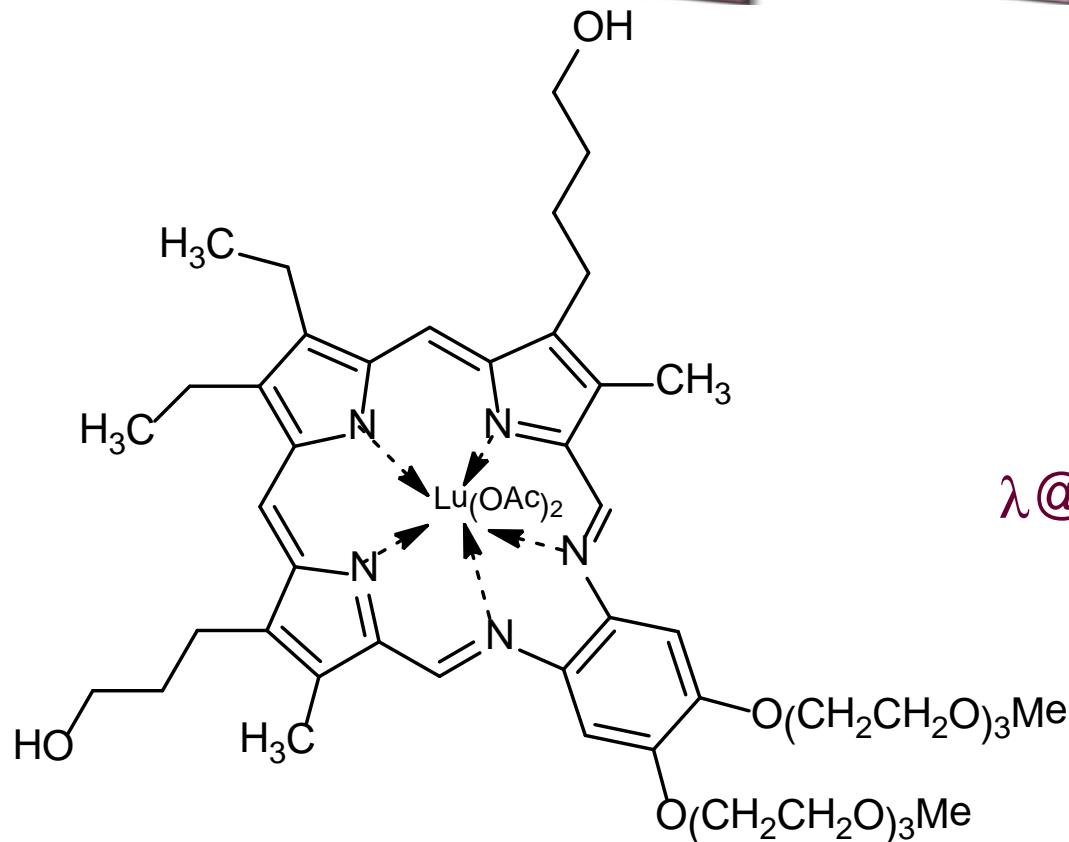
## HPPH /PHOTOCHEM/



$\lambda @ 665 \text{ nm}$

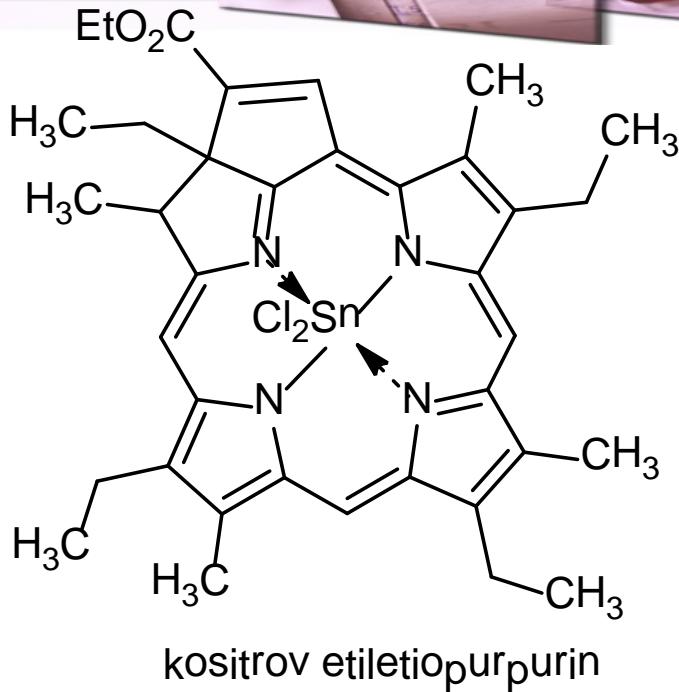
- V I/II fazi kliničnih preskušanj za zdravljenje raka na požiralniku in raka na pljučih.

# Motexafin lutetium /LUTRIN, ANTRIN/



Je v I/II fazi raziskav. Deluje proti raku na dojkah, melanomom in Kaposijevem sarkomu. DLI (drug-light interval) je 3h (osvetlimo lahko torej že po treh urah).

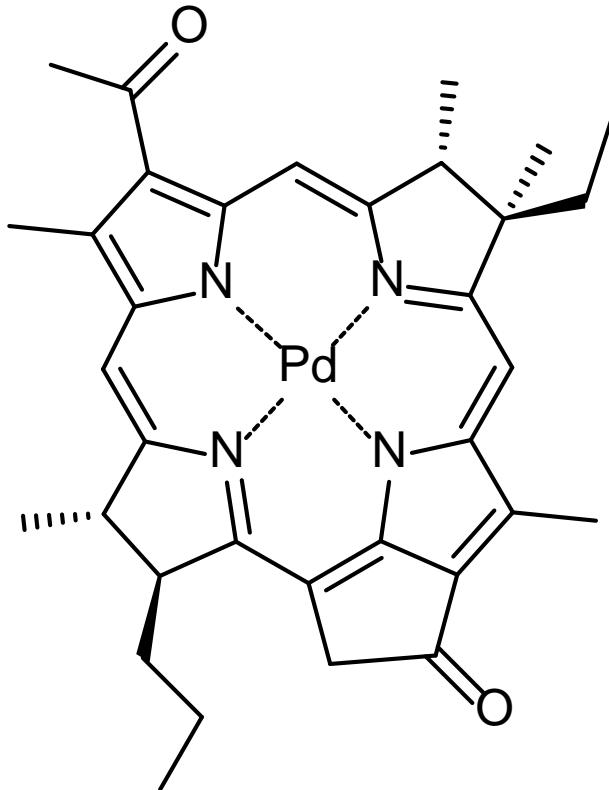
## Etiletiopurpurin /Purlytin/



$\lambda @ 660 \text{ nm}$

- Uporablja se za zdravljenje *raka na prostati* in *starostne degeneracije centralnega dela očesne mrežnice*.
- Ker je zelo hidrofoben, uporabljamo posebne sisteme za njegovo dostavo na mesto delovanja. Za etiliopurpurin se uporablja biološko razgradljive cianoakrilatne **nanosfere** s premerom 150-250 nm.

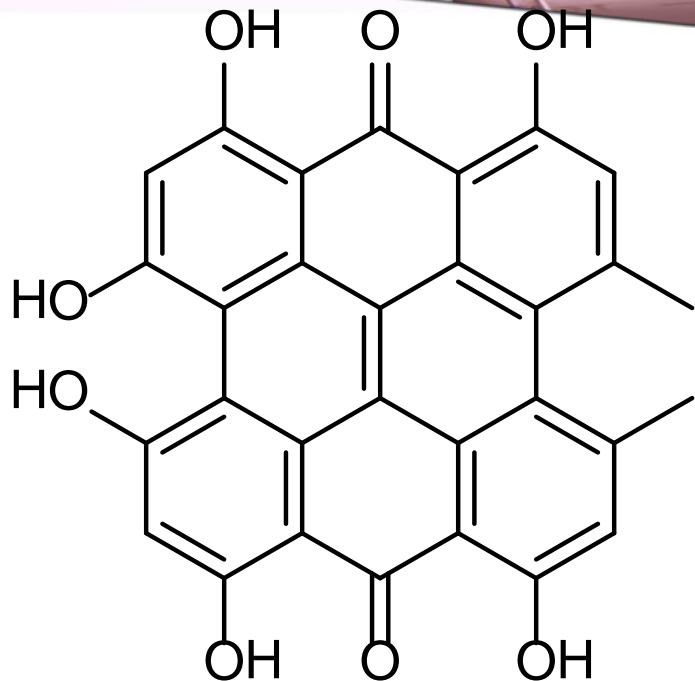
## Pd-bakteriofeoforbid /TOOKAD/



$\lambda @ 763 \text{ nm}$

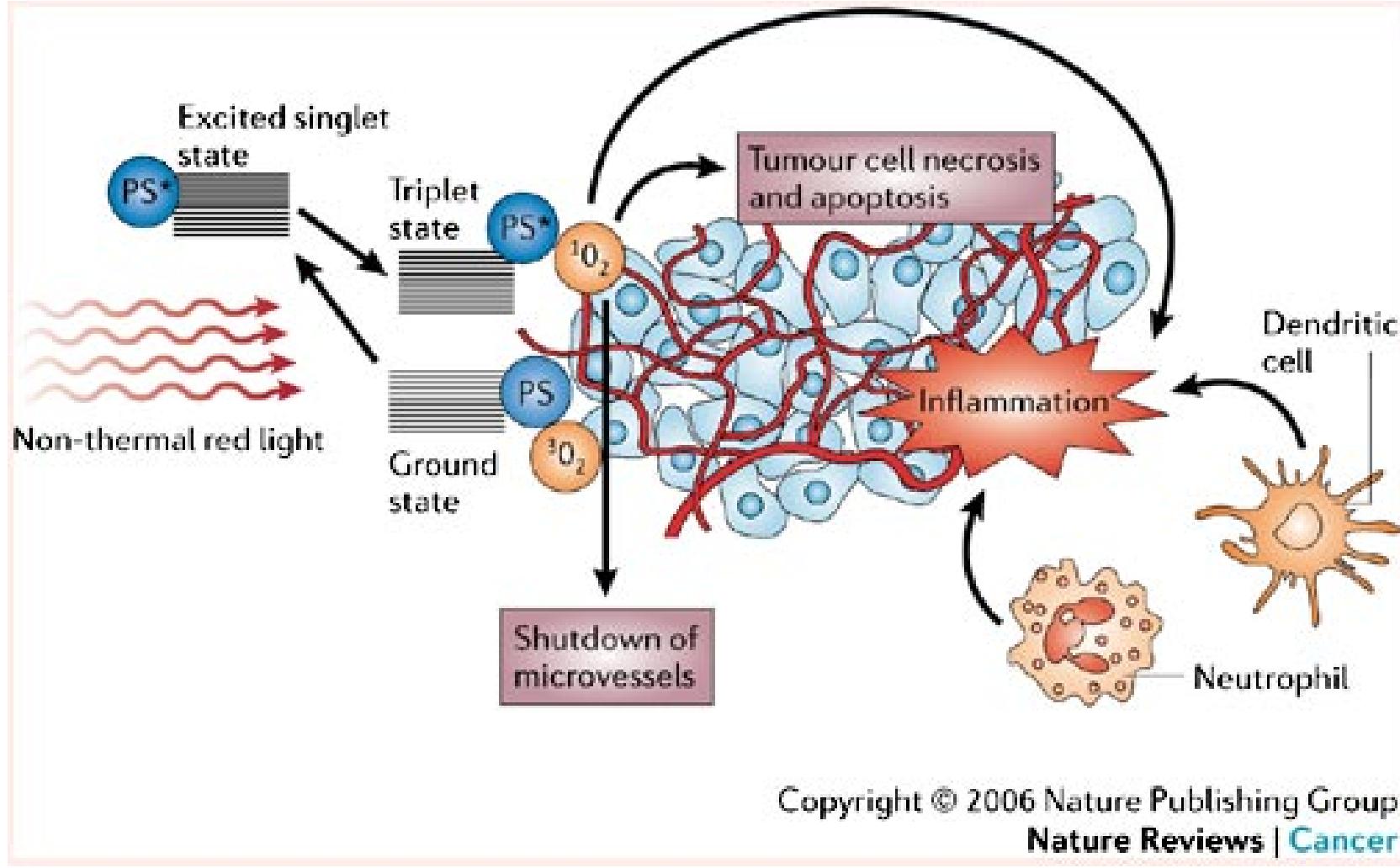
- Kopiči se v žilah in poškoduje žile; je toksičen za rakave celice.
- V kliničnih preiskavah za zdravljenje **raka na prostati**.

## Hipericin



- V I/II fazi kliničnih preskušanj za zdravljenje luskavice, kožnih oblik raka, možganskih tumorjev, bradavic (topikalni pripravki),
- Protivirusna učinkovina proti Hepatitisu C, HIV/AIDS

# Shematski povzetek



Copyright © 2006 Nature Publishing Group  
Nature Reviews | Cancer