



Centrum pro výzkum  
toxických látek  
v prostředí

# Účinky toxických látek 1

## - Molekulární mechanismy -

Luděk Bláha, PŘF MU

Tento projekt je spolufinancován Evropským sociálním fondem a státním rozpočtem České republiky.



INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

# Co by si měl student odnést z této přednášky?

- Chápat a dokázat vysvětlit základní pojmy toxikodynamiky
  - receptor, interakce, afinita, účinnost
- Vysvětlit molekulární principy interakcí mezi toxickými látkami a cílovými místy (receptory)
- Vysvětlit a popsat principy nescifického a specifického působení toxických látek
- Znat principy a příklady látek, které působí nejdůležitějšími mechanismy toxicity, tj.
  - narušení přirozené fluidity membrány
  - interakce látek s DNA
  - inhibice enzymových aktivit
  - narušení redox-potenciálu
  - narušení gradientů na membránách
  - kompetice se substráty / přirozenými ligandy
- Poznat ve struktuře vybraných modelových látek strukturní znaky, které jsou odpovědné za konkrétní mechanismy působení

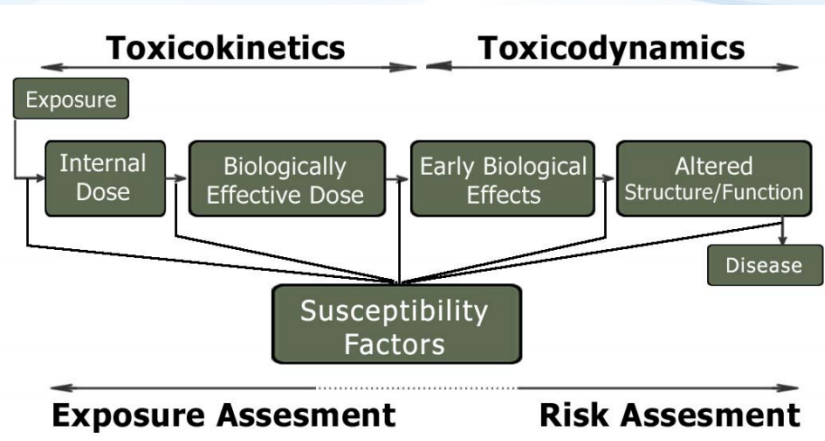


# TOXIKODYNAMIKA

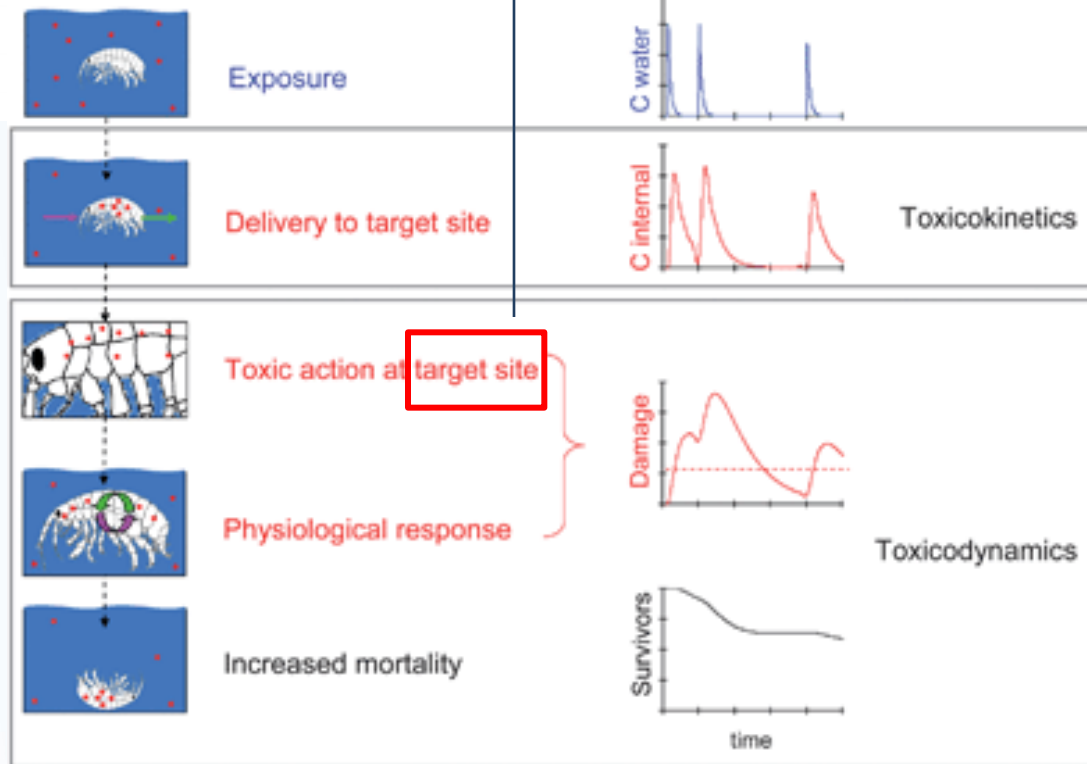
*- základní principy -*



# ToxicoDYNAMIKA



**Cílová místa = biologické makromolekuly**  
(DNA/RNA, proteiny, membránové P-lipidy)



MoA



... and measurable  
**EFFECTS**



# Toxikodynamika

vychází z propracované „farmakodynamiky“ a přejímá její koncepty  
popisuje procesy na molekulární úrovni

V místě kontaktu toxikantu s cílovým místem („receptorem“)  
dochází k interakci **toxikant-receptor**  
Primární jsou vždy chemické **interakce mezi dvěma**  
**chemickými látkami**

Cílové struktury = základní (makro)molekuly:

## Proteiny

**STRUKTURNÍ** (tubulin apod.)

**ENZYMY**

**TRANSPORTÉRY** (v membráně, hemoglobin)

**PROTEINOVÉ RECEPTORY**

(v membráně i v cytoplasmě)

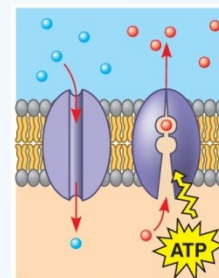
Nukleové kyseliny

Fosfolipidy

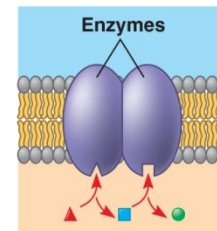
(Sacharidy)

Malé molekuly (antioxidanty, ATP, hormony)

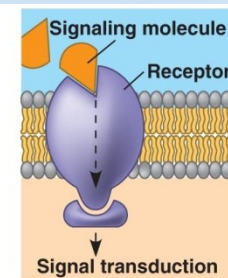
Ilustrace – příklady funkcí proteinů  
(jen membránové)



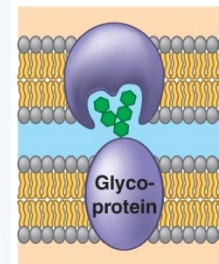
(a) Transport



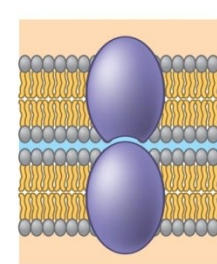
(b) Enzymatic activity



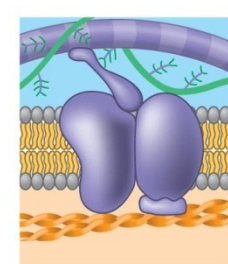
(c) Signal transduction



(d) Cell-cell recognition

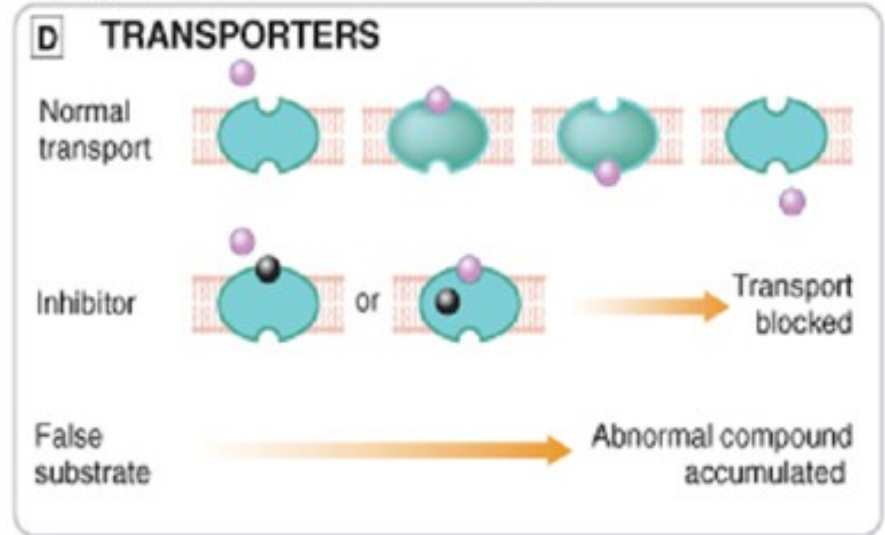
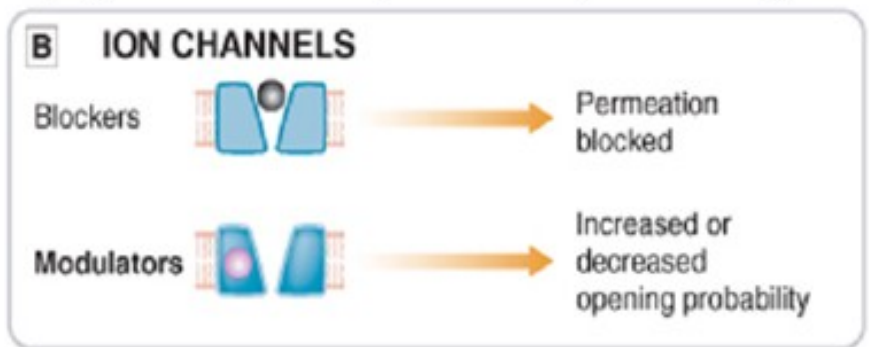
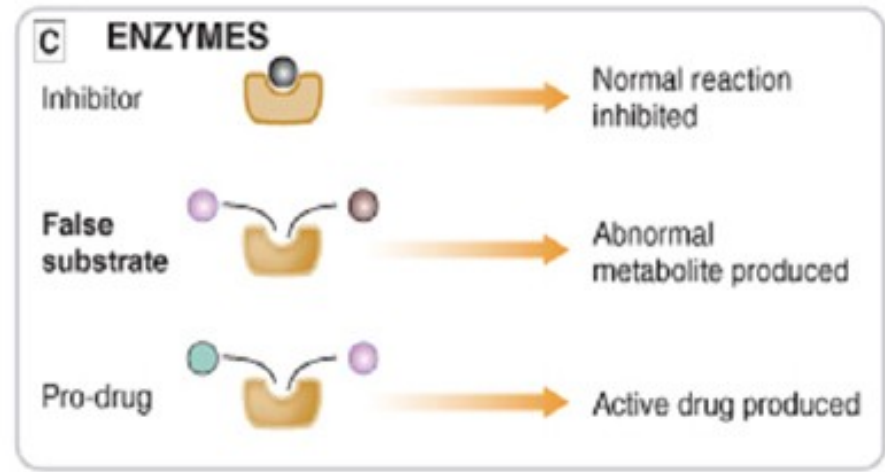
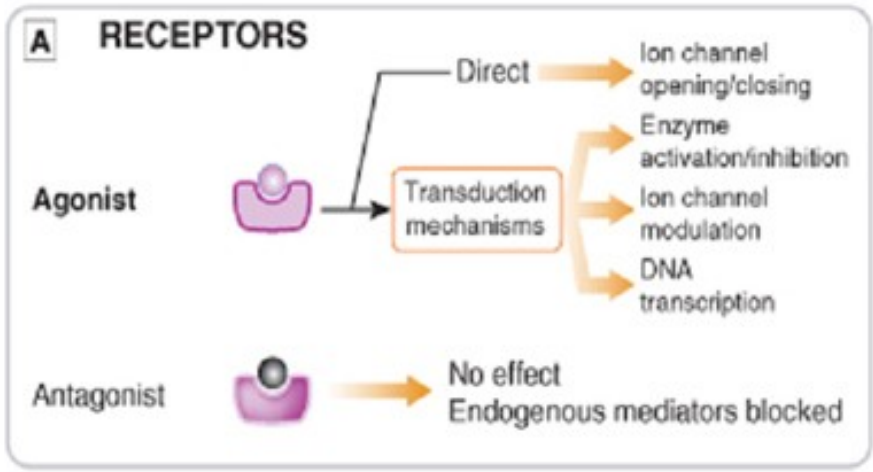


(e) Intercellular joining



(f) Attachment to the cytoskeleton and extracellular matrix (ECM)

# Interakce látek s proteiny – příklady procesů



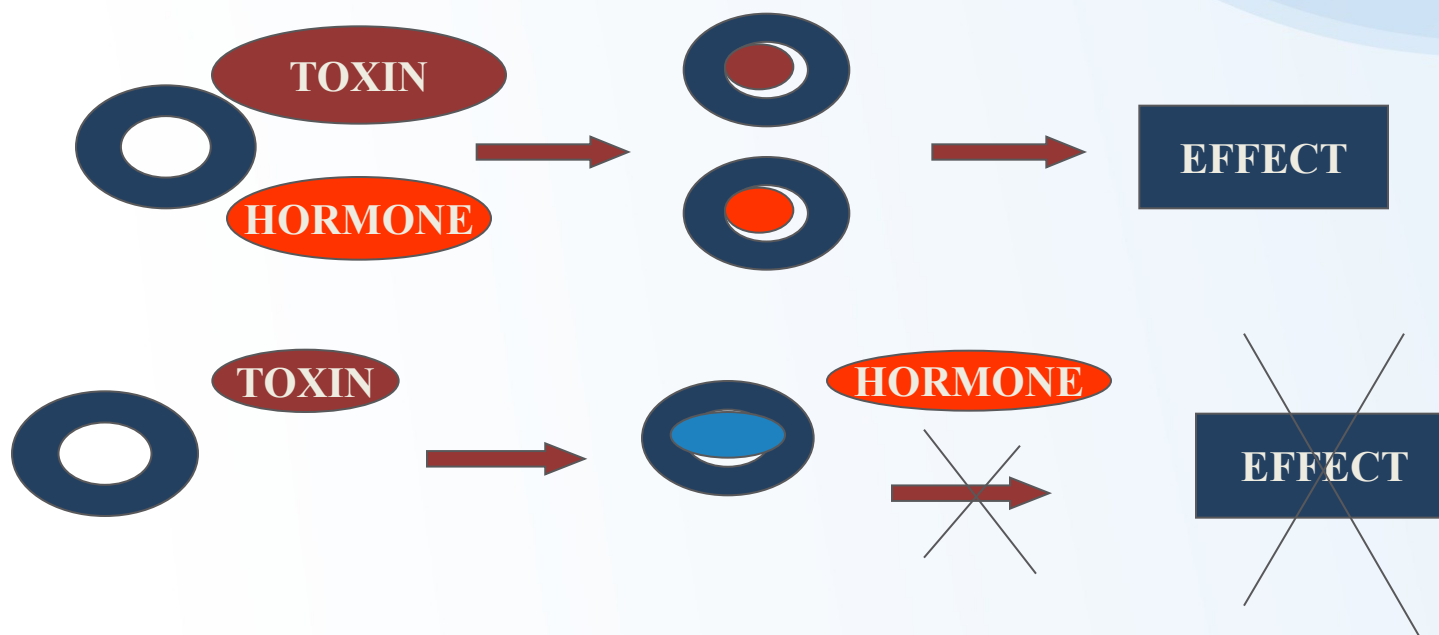
- (eg local anaesthetics, cypermethrin)
- Agonist/normal substrate
  - Antagonist/inhibitor
  - Abnormal product
  - Pro-drug

(eg fluoxetine, omeprazole)

Note – a few drugs target DNA rather than proteins (eg mitomycin C).

# Interakce toxických látek s proteinovými cíli („receptory“)

- interakce pozitivní → indukce odpovědi (**agonista**)  
(nahrazuje efekt ligandu, mimic effect, **hormone-like effect**)
- interakce negativní → kompetice: nevyvolává reakci (**antagonista**)  
(blokuje navázání a efekt přirozeného ligandu, **př. anti/estrogenita**)



## Příklady cílových struktur

(receptor = jakákoliv biomolekula, kterou může ovlivnit toxikant)

- **buněčná membrána**

*narkotická toxicita - dosažení takové koncentrace, že dochází k blokaci fluidity membrány a tím její funkce*

- **acetylcholinesteráza**

*enzym - inhibice v aktivním místě organofosfátovými pesticidy (substrate mimics)*

- arylhydrocarbon **receptor** (AhR), estrogenní receptor (ER)

*specifické mechanismy toxicity, xenoestrogenity*

- DNA v mitochondriích

- atd....





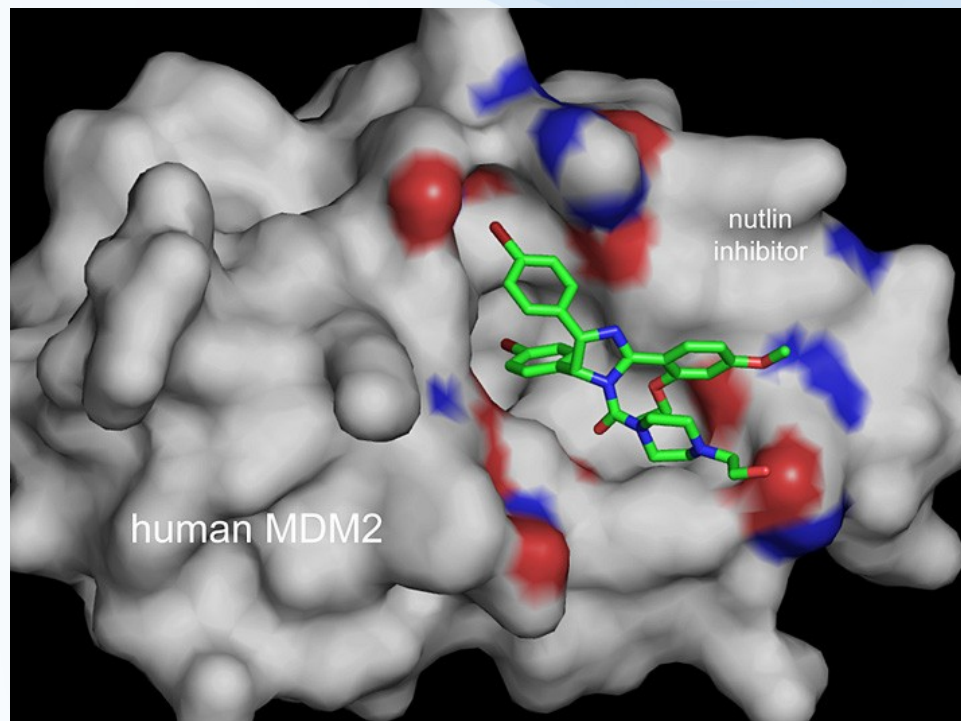
# Typy interakcí („vazby“) mezi toxikantem a receptorem

**-nekovalentní** (viz příklad na následujícím snímku)  
(reverzibilní)

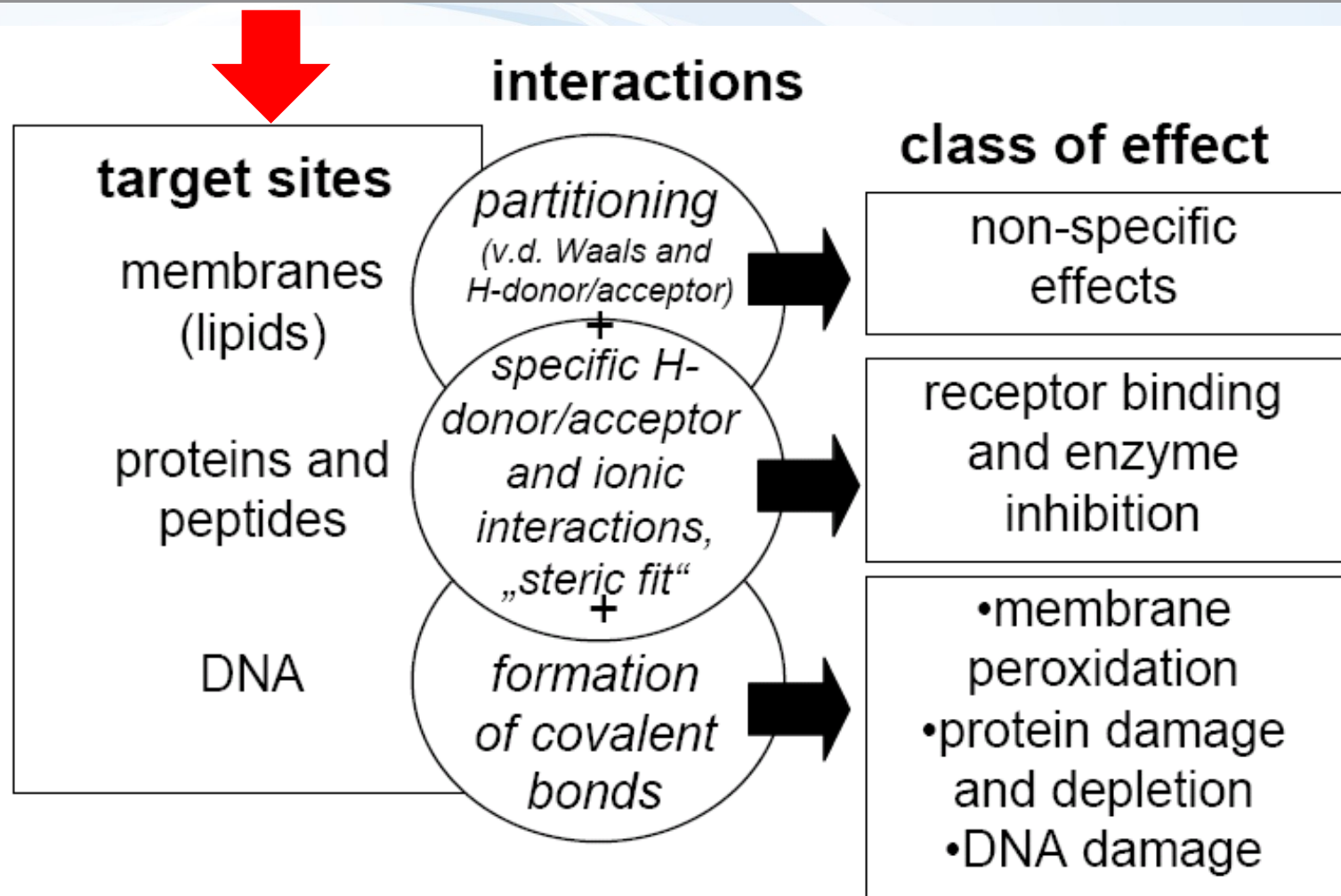
*vodíkové můstky*  
*hydrofobní interakce*  
*iontové interakce*  
*van der Waalsovy interakce*

**-kovalentní**  
(zpravidla ireverzibilní)

- př. *inhibice acetylcholinesterázy organofosfátem...*
- *př. vazba na nukleotid*



# Interakce mezi „receptory“ a malými molekulami (toxikanty)



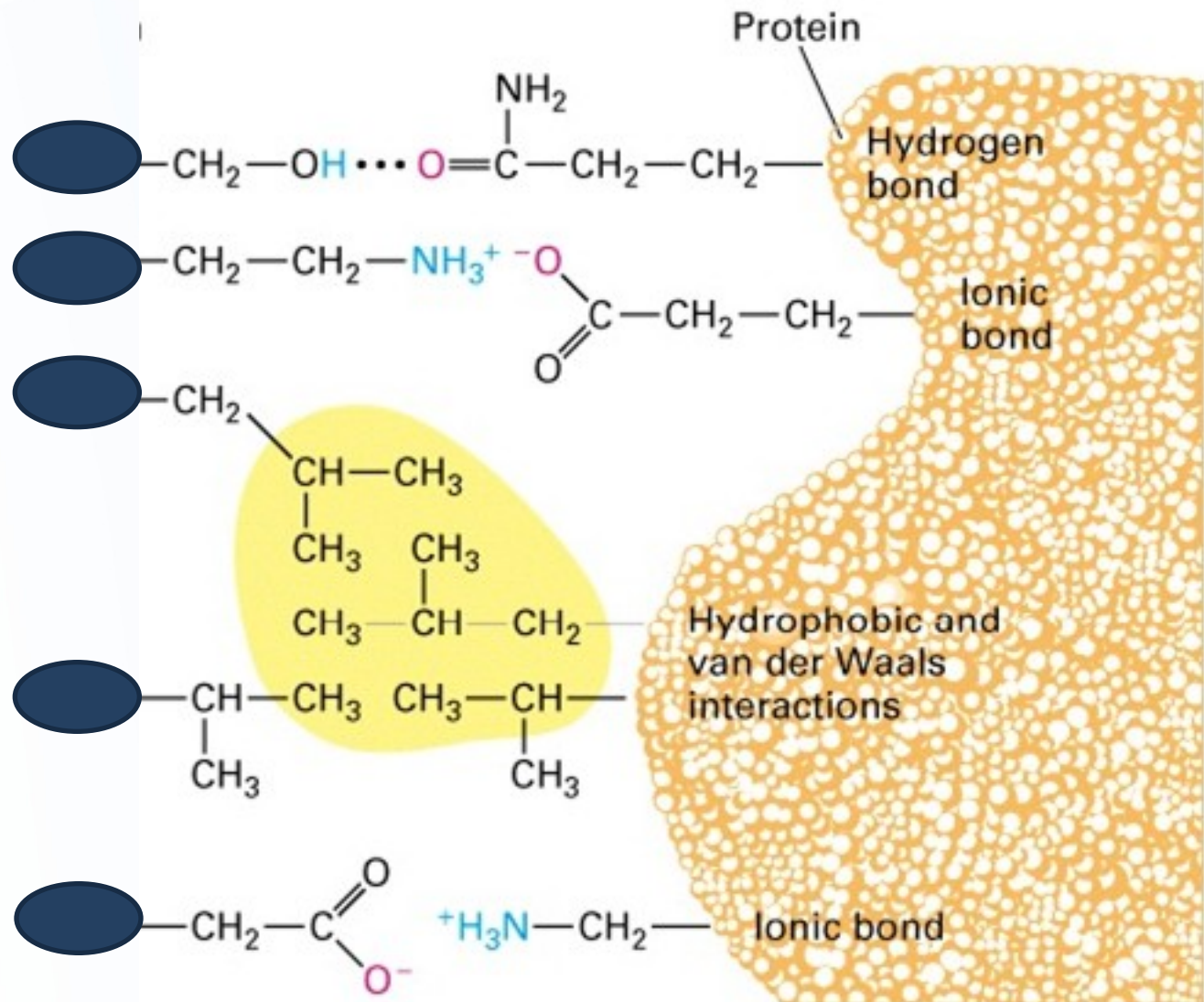
**Figure 2** Rationale behind the classification of chemicals according to mechanism: target sites and type of interaction.



# Typy interakcí mezi chemickými látkami

(příklad – interakce s proteinem)

Malé molekuly s různou strukturou (OH, NH<sub>3</sub>...)



Copyright (c) by W. H. Freeman and Company



# Rychlost a síla interakce

Rychlost a síla interakce závisí na:

- koncentraci obou interagujících látek  
(určující je zpravidla koncentrace toxikantu - ta je dána toxokinetikou)

→ **AFINITA** vazby „ligand-receptor“

: Hodnocení - disociační konstanty:

$K_d$  (pro účinné látky cca v rozmezí  $10^{-8}$  M až  $10^{-3}$  M)  
(koncentrace která stačí k navázání z 50%  
na příslušný receptor)

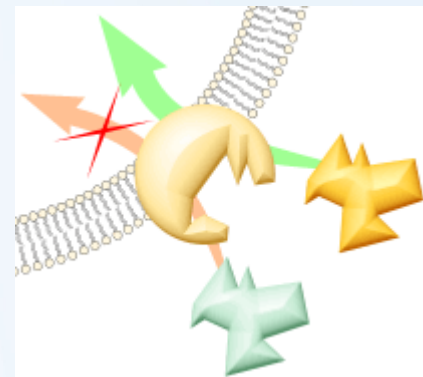
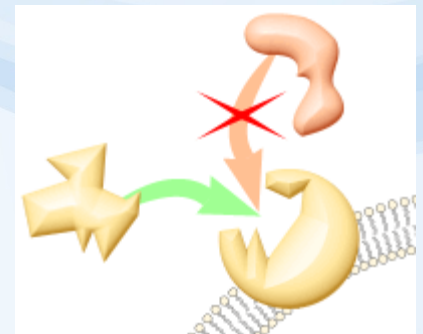
Afinita - vyjadřuje se často jako převrácená hodnota ( $1/K_d$ )

→ Toxicita (efekt) je pak dán schopností **ÚČINNOSTÍ (efficacy)**

látky vyvolat příslušný efekt

(vysoká afinita (navázání) ještě nemusí receptor aktivovat

→ účinnost může být nižší)



# TOXIKODYNAMIKA - základní principy -

Jedná látka zpravidla **reaguje s více „receptory“ !!!**

Která z těchto „interakcí“ se projeví toxicky ?

Významné faktory:

**Koncentrace vs. rychlost toxického projevu interakce**

*dioxin: vysoké dávky → akutní chlorakne, smrt,  
nízké dávky, dlouhodobě → karcinogenita, imunosuprese ...*

**Prostorové umístění a kontakt s receptory**

embryo vs. dospělec

*insekticid: vysoká dávka - akutní toxicita -> žábry / smrt  
nízká dávka je distribuována v těle a působí chronicky -> imunotoxicita*

**Kd - jednotlivých interakcí**

*organofosfát: specifická inhibice AcChE, velmi nízké Kd  
→ specifické působení*



# TOXIKODYNAMIKA - základní principy -

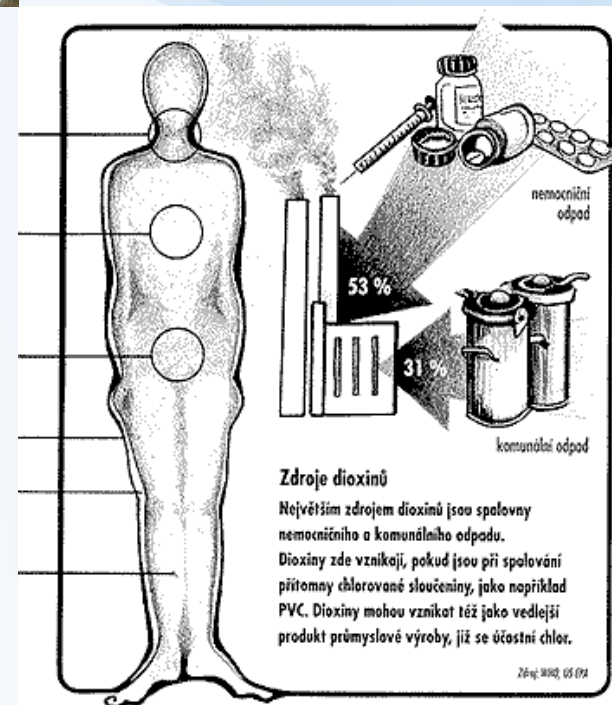
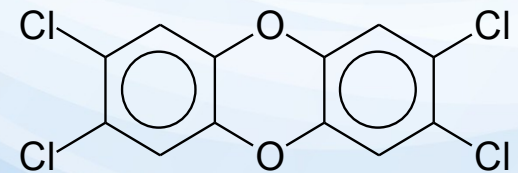
Látka reaguje s více receptory !!!

## Příklad - 2,3,7,8-TCDD

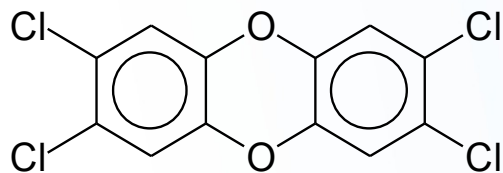
- narkotická toxicita (**membrána**) ( $10^{-6}$  M)  
→ akutní rychlá intoxikace – „chlorakné“

- modulace **estrogenity (ER)** (pohlavní orgány  
Kd  $10^{-9}$  -  $10^{-12}$  M)  
→ reprodukční poruchy/měsíce - roky

- indukce **AhR** (thymus, játra Kd  $10^{-12}$  -  $10^{-15}$  M)  
→ nádor/měsíce – roky (karcinogenita, imunotoxicita)



# Akutní (24h) toxicita TCDD a ostatních látek (potkan LD50 mg/kg ž.v.)



Chemical	LD <sub>50</sub> Value (mg/kg ž.v.)
TCDD (a form of dioxin)	<b>0.01</b>
Tetrodotoxin (globefish toxin)	0.01
Saxitoxin (shellfish poison)	0.8
Carbofuran (a pesticide)	10
Phosphamidon (an insecticide)	24
Nicotine	50
Caffeine	200
DDT (an insecticide)	200
2,4-D (an herbicide)	370
Mirex (an insecticide)	740
Acetylsalicylic acid (aspirin)	1,700
Malathion (an insecticide)	2,000
Sodium chloride (table salt)	3,750
Glyphosate (an herbicide)	4,300
Ethanol (drinking alcohol)	13,700
Sucrose (table sugar)	30,000
Botulotoxin (enzym! Jedna molekula → mnoho reakcí)	0,00000003

# Toxikodynamika - otázky

Jaké makromolekuly jsou cílem toxických látek?

Jaké existují interakce mezi toxickými látkami a makromolekulami?

Jaký typ interakce bude nejpravděpodobnější mezi

\* hexachlorhexanem ... a hemoglobinem? ... a fosfolipidem?

\* formaldehydem ... a tubulinem? ... a nukleovou kyselinou?

Co je to toxikodynamická disociační konstanta?

Ke které makromolekule má TCDD vyšší afinitu? U které interakce bude vyšší  $K_d$ ?

K receptoru AhR nebo k hemoglobinu?

Co je agonista? Co je antagonist?



# Účinky látek na molekulární úrovni: mechanismy působení



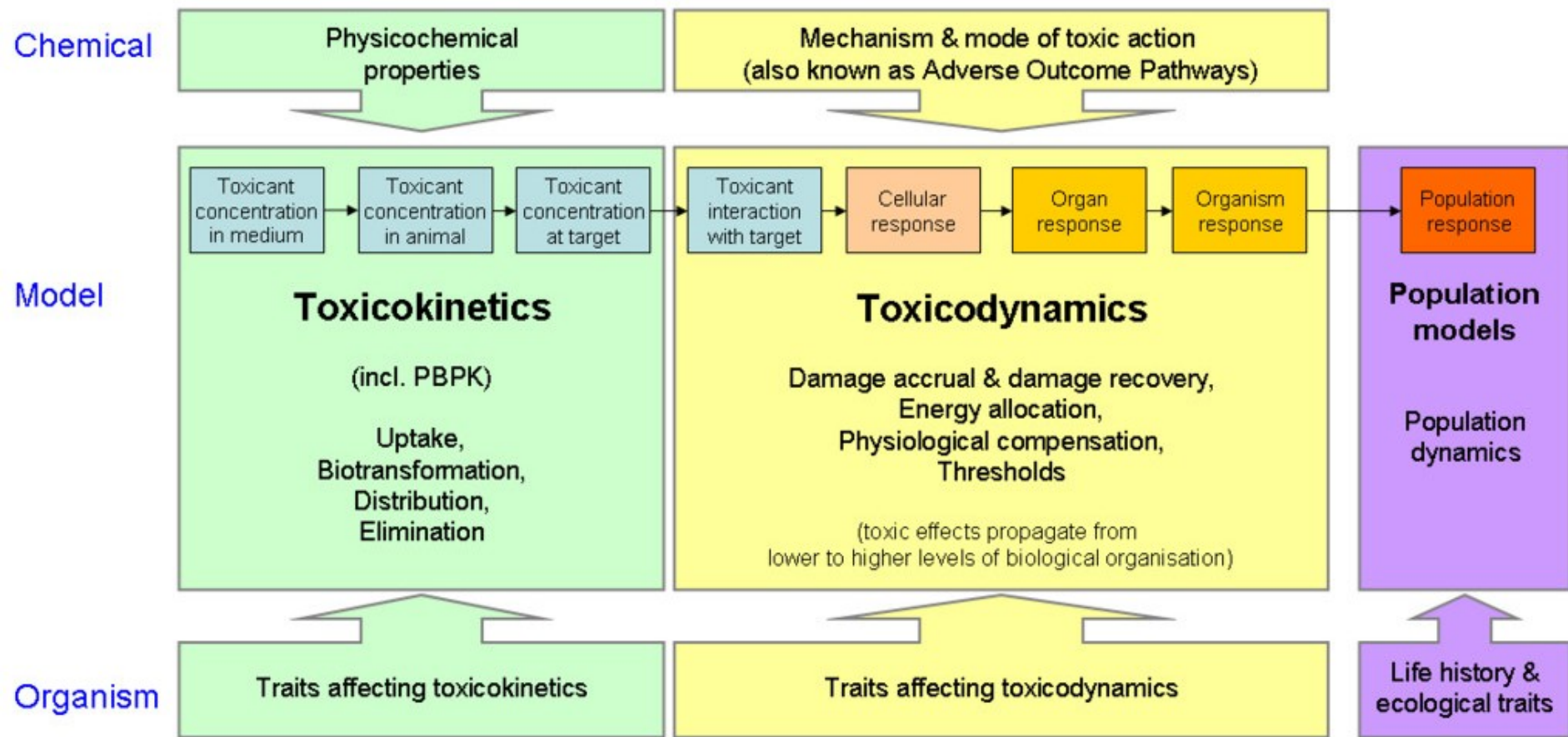
# Co by si student(ka) měl(a) odnést ?

- 1) ZNÁT a dokázat vysvětlit hlavní Molekulární a Biochemické mechanismy toxicity
- 2) Dokázat přiřadit ke každému mechanismu toxicity některé z významných environmentálních toxikantů
- 3) Vysvětlit, jak se jednotlivé BIOCHEMICKÉ MECHANISMY toxicity projeví na vyšších úrovních  
(příklad – inhibice receptoru pro hormon → projev: porušení reprodukce)



# Připomenutí:

mechanistický koncept od molekuly k populacím  
(V literatuře: „Adverse Outcome Pathway“)



→ Arrows indicate a causal relationship

See also: Ashauer & Escher *JEM* (2010), Rubach *et al. IEAM* (2011), Jager *et al. ES&T* (2011), Ashauer *et al. ET&C* (2011)

[www.ecotoxmodels.org](http://www.ecotoxmodels.org)

# Základní **typy** ekotoxicity **organických látek**

- 1) Cizorodé organické látky mají toxické efekty **pro membránové fosfolipidy**  
= **nepolární narkotická toxicita** (bazální toxicita, membránová toxicita)  
*projevy při relativně vysokých koncentracích, závisí na logKow (viz dále)*



# Základní **typy** ekotoxicity **organických látek**

1) Cizorodé organické látky mají toxické efekty **pro membránové fosfolipidy**  
= **nepolární narkotická toxicita** (bazální toxicita, membránová toxicita)  
*projevy při relativně vysokých koncentracích, závisí na logKow (viz dále)*

2) Kromě základní toxicity, mohou polárnější látky přímo působit  
na **membránové proteiny** = **polární narkotická toxicita**  
*projevy při nižších koncentracích než by odpovídalo logKow*



# Základní **typy** ekotoxicity **organických látek**

1) Cizorodé organické látky mají toxické efekty **pro membránové fosfolipidy**  
**= nepolární narkotická toxicita** (bazální toxicita, membránová toxicita)  
*projevy při relativně vysokých koncentracích, závisí na logKow (viz dále)*

2) Kromě základní toxicity, mohou polárnější látky přímo působit  
**na membránové proteiny** = **polární narkotická toxicita**  
*projevy při nižších koncentracích než by odpovídalo logKow*

3) Kromě obou nahoře uvedených mechanismů, mohou látky, které jsou reaktivní  
**napadat reaktivně makromolekuly** a působit tzv. **reaktivní toxicitu**  
*- projevy ještě při nižších koncentracích než odpovídá narkóze*  
*- toxické látky spíše elektrofilny, vyhledávají nukleofilní zbytky = „elektrony-bohatá místa“*  
*(nukleotidy, SH-, NH<sub>2</sub>- a další skupiny – nukleové kyseliny, proteiny, fosfolipidy)*



# Základní **typy** ekotoxicity **organických látek**

- 1) Cizorodé organické látky mají toxické efekty **pro membránové fosfolipidy**  
**= nepolární narkotická toxicita** (bazální toxicita, membránová toxicita)  
*projevy při relativně vysokých koncentracích, závisí na  $\log K_{ow}$  (viz dále)*
- 2) Kromě základní toxicity, mohou polárnější látky přímo působit **na membránové proteiny** = **polární narkotická toxicita**  
*projevy při nižších koncentracích než by odpovídalo  $\log K_{ow}$*
- 3) Kromě obou nahoře uvedených mechanismů, mohou látky, které jsou reaktivní  
**napadat reaktivně makromolekuly** a působit tzv. **reaktivní toxicitu**  
*- projevy ještě při nižších koncentracích než odpovídá narkóze*  
*- toxické látky spíše elektrofilny, vyhledávají nukleofilní zbytky = „elektrony-bohatá místa“*  
*(nukleotidy, SH-, NH<sub>2</sub>- a další skupiny – nukleové kyseliny, proteiny, fosfolipidy)*
- 4) Jen některé vybrané skupiny látek vykazují **specifické typy toxicity**  
*- inhibice enzymů (př. Insekticidy, léky), interakce s receptory (estrogeny, dioxinová toxicita ...)*  
*- projevy při velmi nízkých koncentracích, mohou mít chronické projevy*

**1-3 = nespecifické typy** toxicity (u velkých skupin látek, nemají specifický cíl, reakce se všemi makromolekulami),

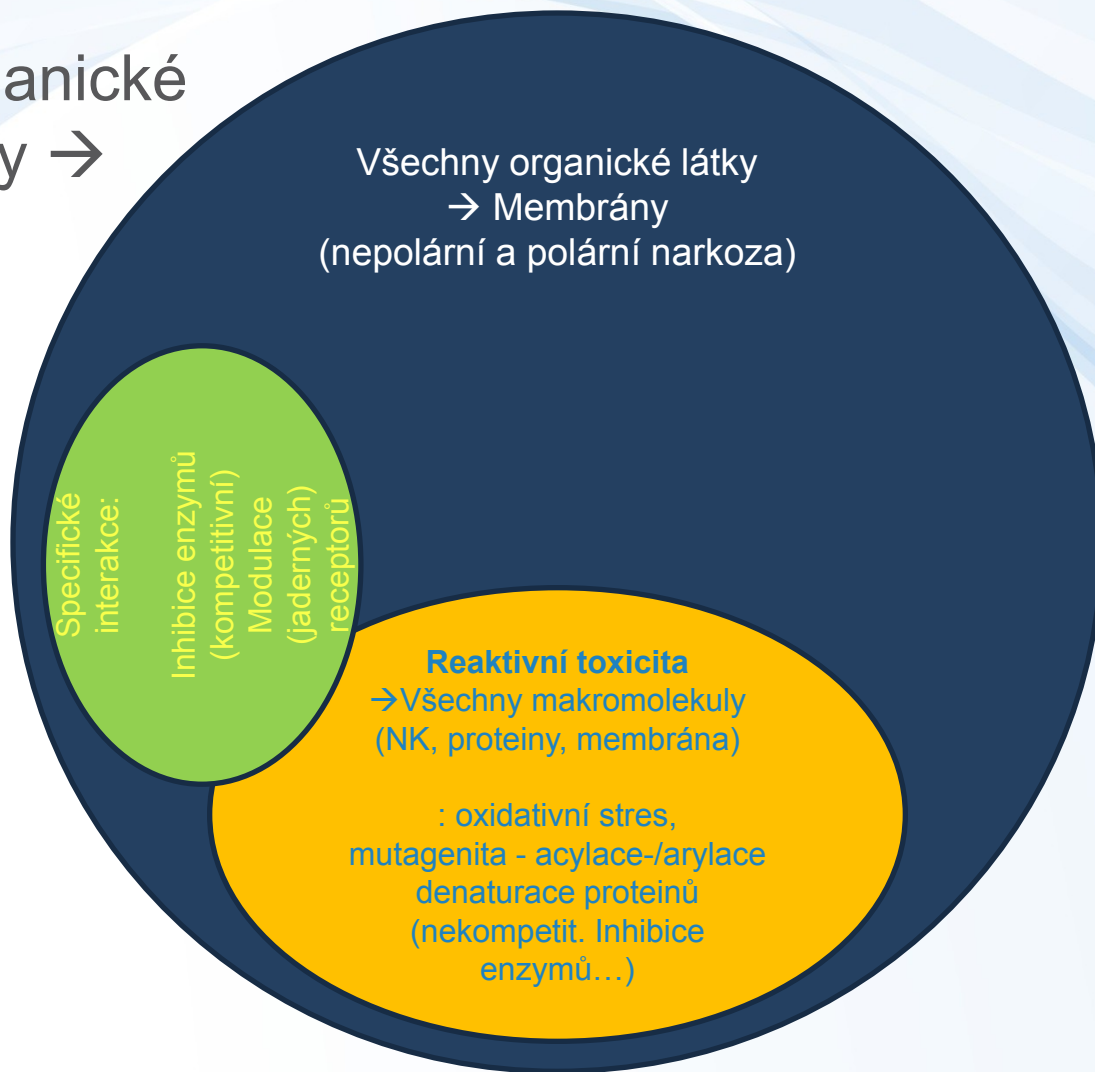
**4 – specifická toxicita** (účinky na určité cíle, proteiny nebo NK)

→ Viz také dříve: *toxikodynamika*



# Základní **typy** ekotoxicity **organických látek**

Organické  
látky →



Kovy →

: jiné procesy než u org.látek

: oxidace/redukce

→ toxicita





# Membránová toxicita



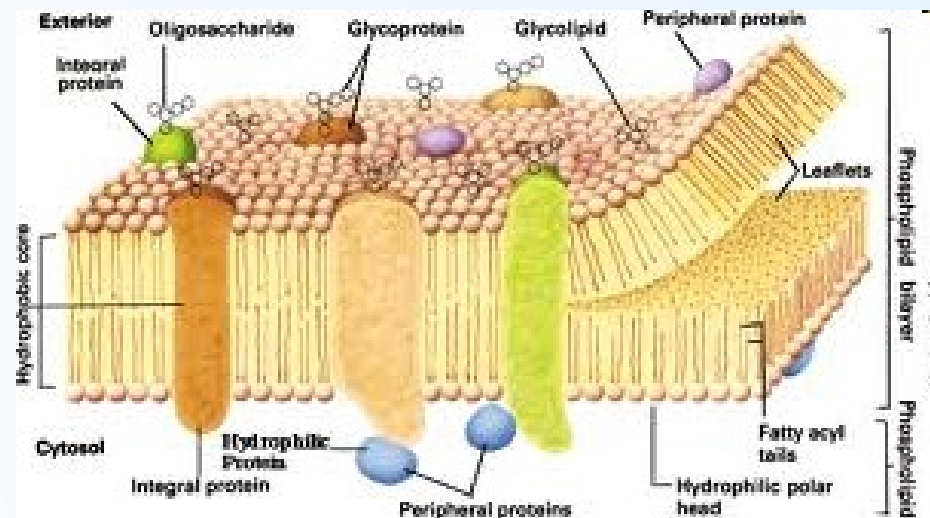
# Mechanismus 1: Interakce s membránou

## Narušení membrány

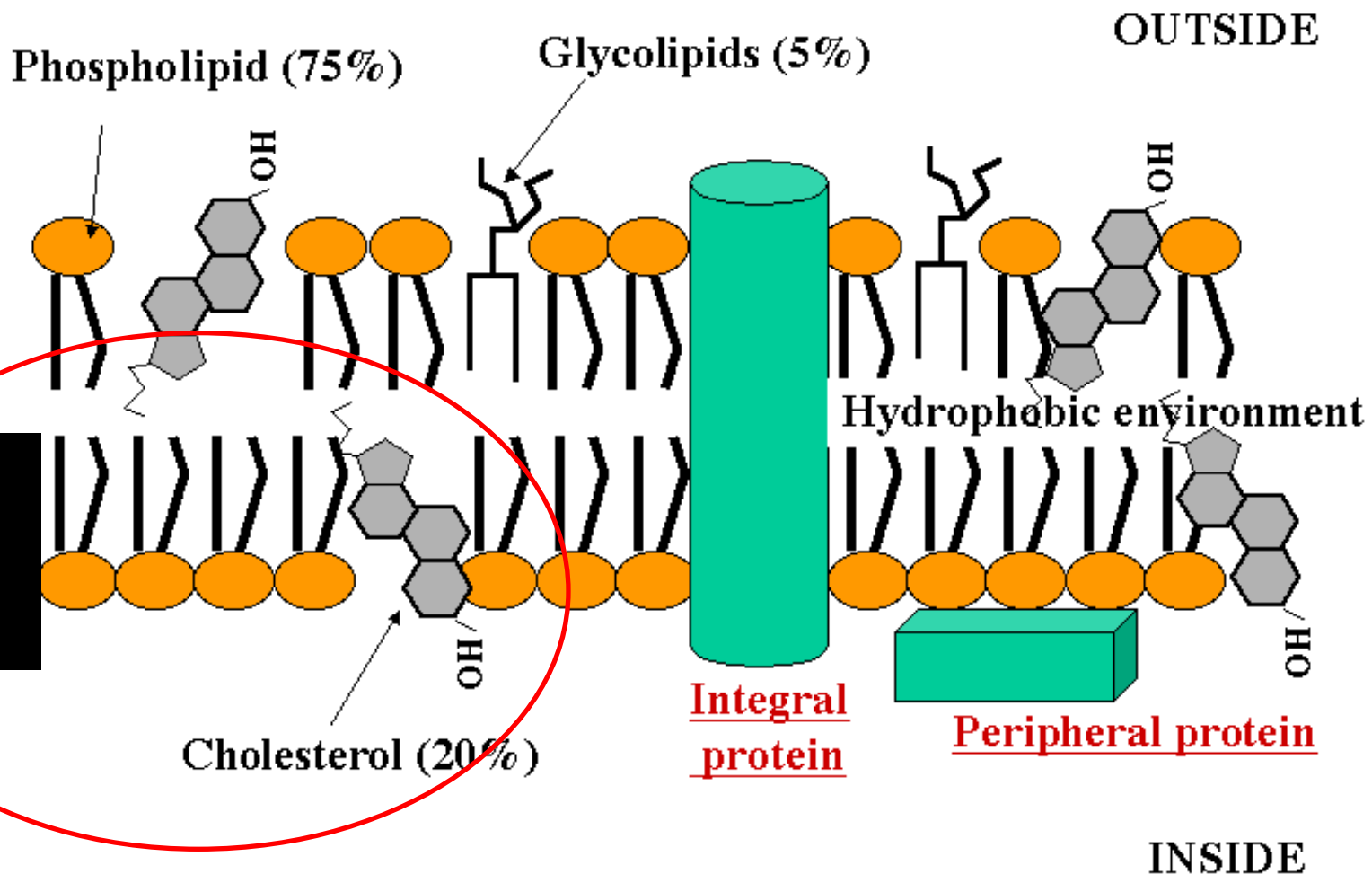
- základní toxicita (baseline toxicity) = narkoza (narcosis)  
(*nejde o narkozu farmakologickou, kde se uvažuje velmi specifické působení na receptory na membránách*)

## Zásadní význam v ekotoxicitě většiny organických polutantů

- efekty závislé na **HYDROFOBICITĚ** ( $Kow / \log Kow = \log P$ )
- při vyšších koncentracích akumulace látek v membránách  
→ narušení zásadních životních funkcí  
(přenos nervových signálů, tvorba ATP atd atd)



# Plasma membrane



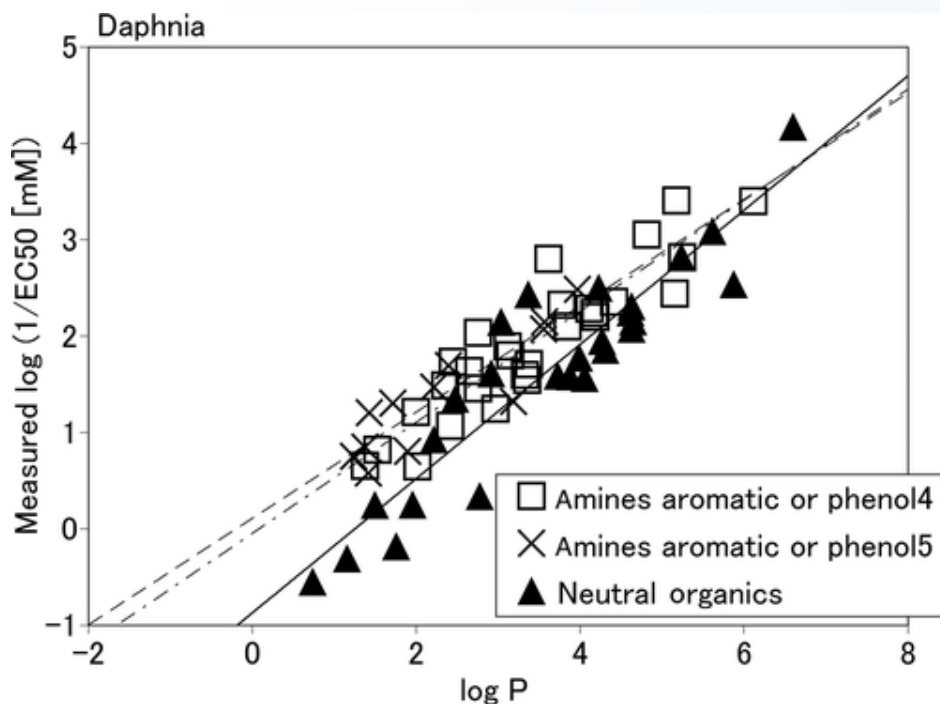
*Poznámka: cholesterol - strukturně „velikostí“ obdobný jako jiné organické látky (PAHs, neutrální toxikanty...)*

# Narkotická (membránová toxicita)

## → důsledky a projevy

### AKUTNÍ EKOTOXICITA

Prokázána lineární **korelace mezi logKow (=logP) a EC50** u vodních organismů (např. *Daphnia*, ryby, planktonní řasy ...)



Obrázek:

Neutrální organické látky  
→ Nepolární narkoza

Aminy (NH<sub>2</sub>), fenoly (OH)  
→ Polární narkoza  
(při stejném logP je pozorována vyšší toxicita – tj. vyšší hodnoty 1/EC50 než u neutrálních látek)



# Mutagenita a genotoxicita



# - Mutagenita a genotoxicita -

## DNA - klíčová molekula života

- pečlivá kontrola struktury (a funkce)

## DNA všech organismů často mutuje:

- základ přirozené variability, adaptací, evoluce

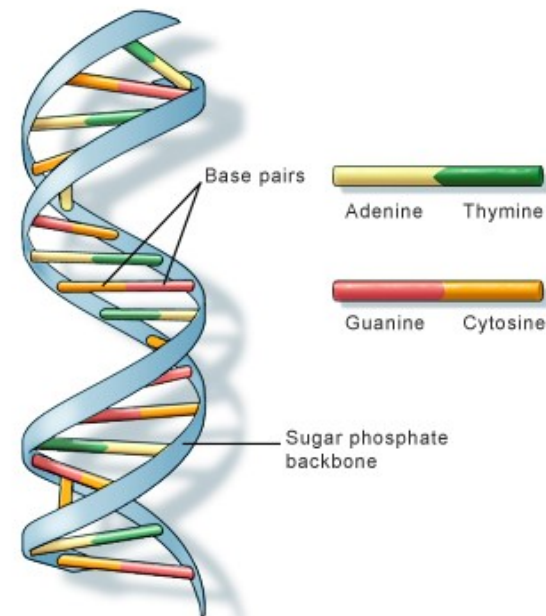
Naprostá většina případných mutací je opravena

Neopravitelné změny

→ 99.9% řízená smrt buňky (apoptóza)

→ minimum změn zůstane zachováno

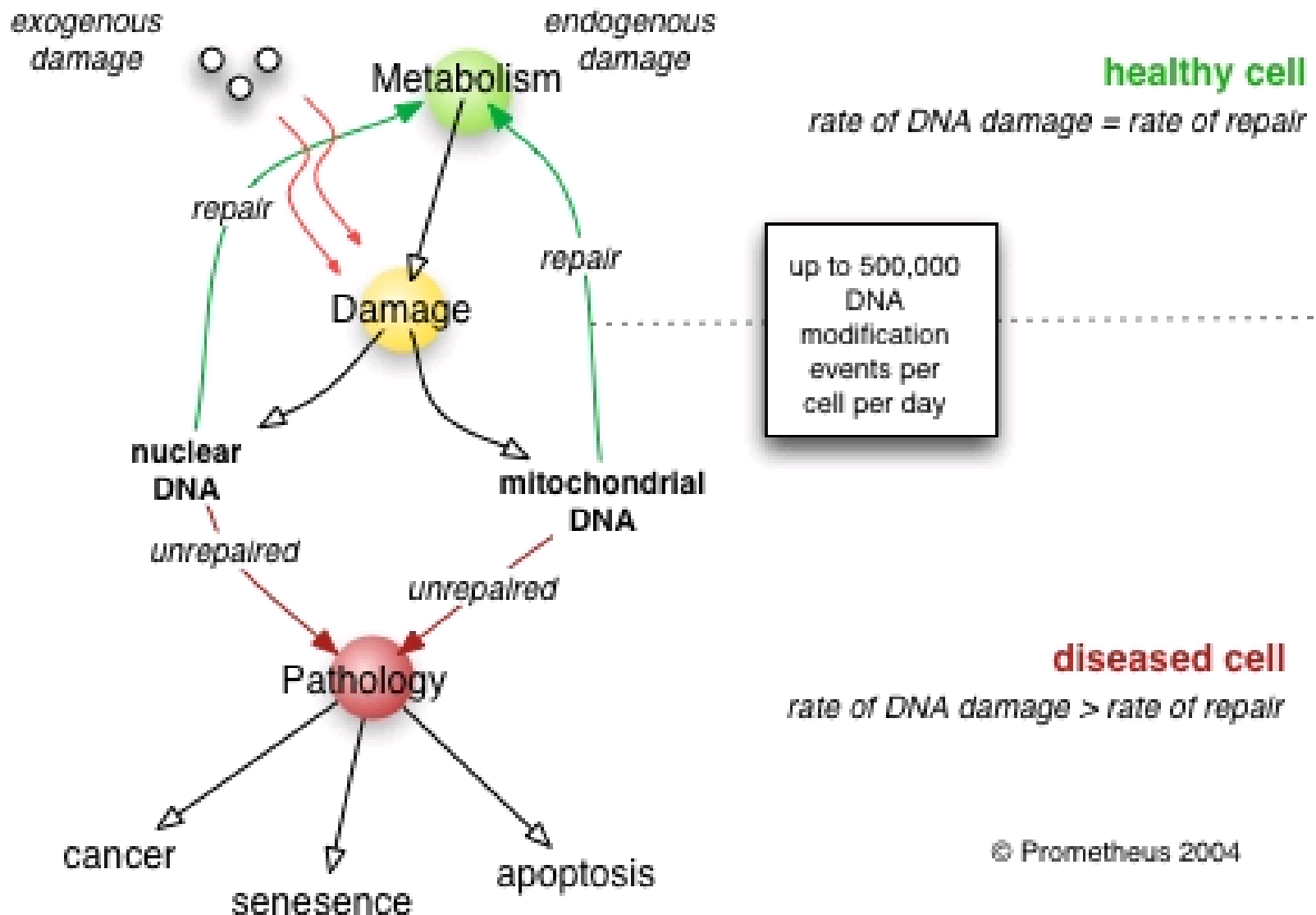
→ projevy (adaptace, evoluce ... genotoxicita)



U.S. National Library of Medicine



# - Mutagenita a genotoxicita -



© Prometheus 2004



## - Mutagenita a genotoxicita -

Chemické látky mohou indukovat poškození DNA

**mutageny** = látky způsobující mutace  
(změny/alterace na DNA a chromosomech)

**genotoxiny** = látky poškozující DNA

**klastogeny** = látky vyvolávající chromosomální zlomy

*Pozn. terminologie není jednotná / přechody ...*





# - Mutagenita a genotoxicita – TYPY MUTACÍ 1

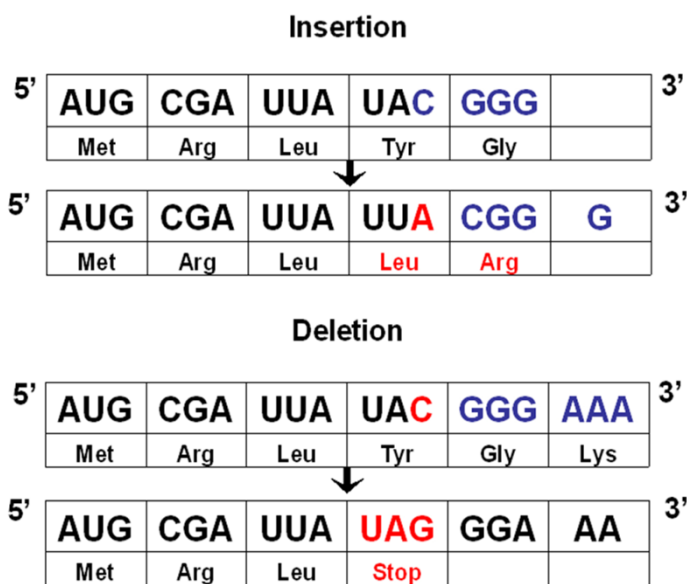
## 1) Bodové mutace (interakce toxikantu s nukleotidem)

: záměny

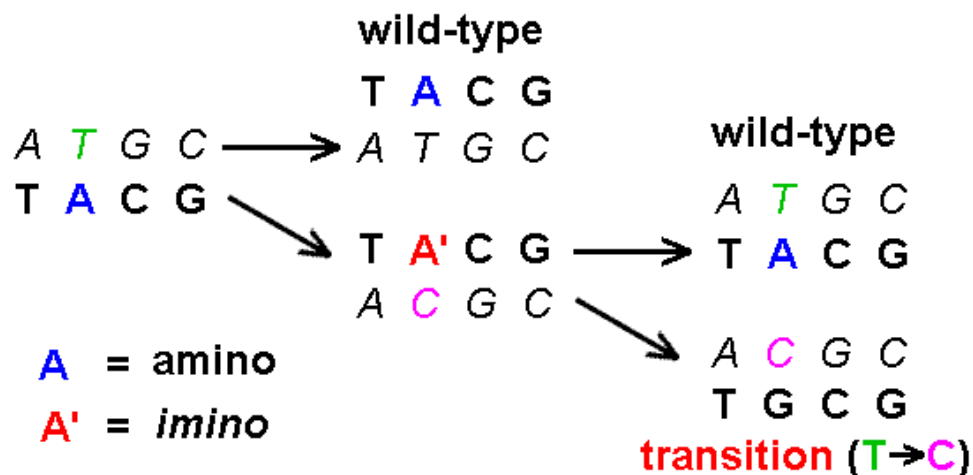
změna jednoho tripletu, jedné aminokyseliny → “úprava” funkce enzymu  
NEBO nefunkční enzym → apoptóza

: delece, adice

zpravidla změna čtecího rámce → vždy nefunkční enzym → smrt apoptózou

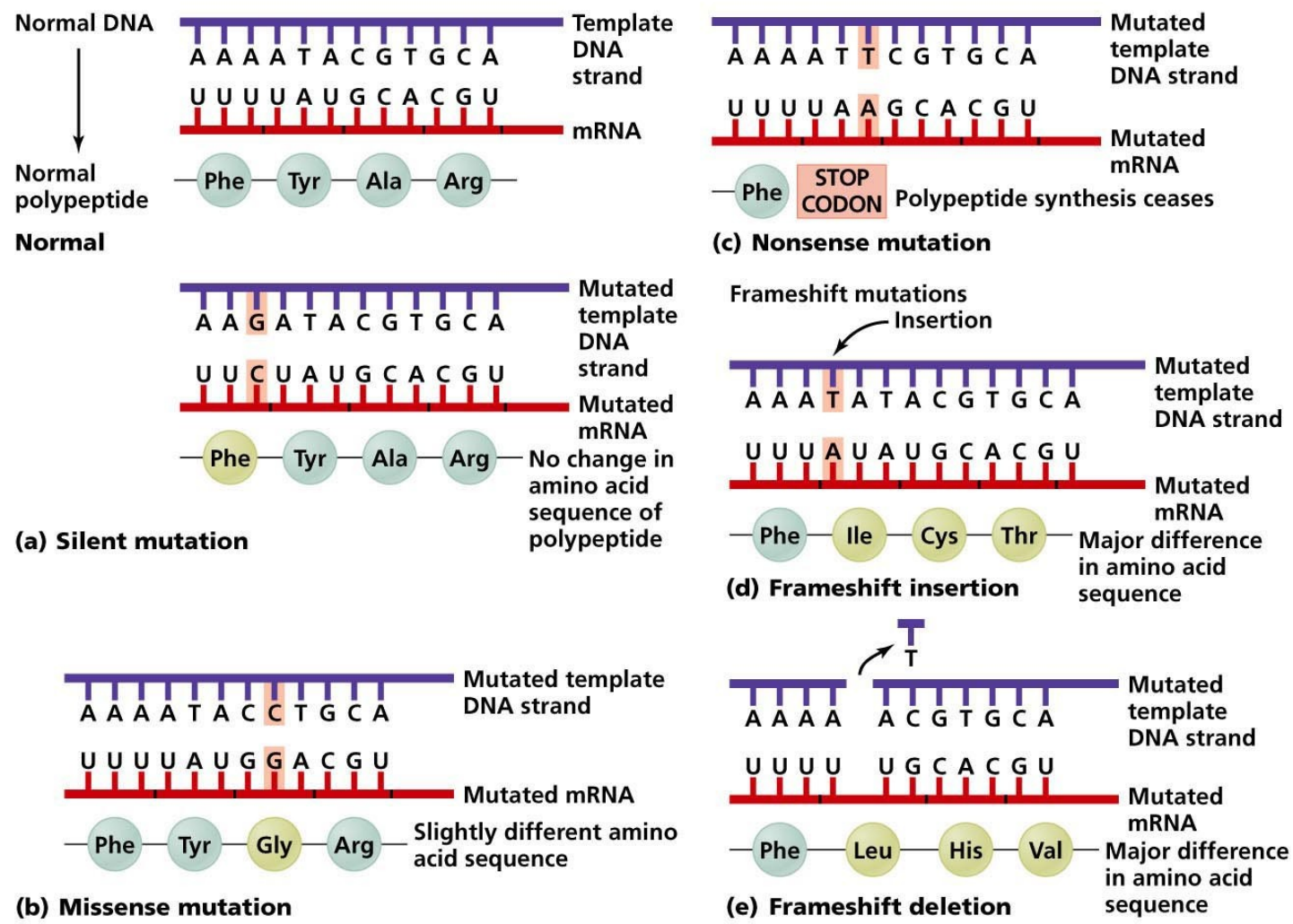


## Záměna T (Purin) → C (Pyrimidin)



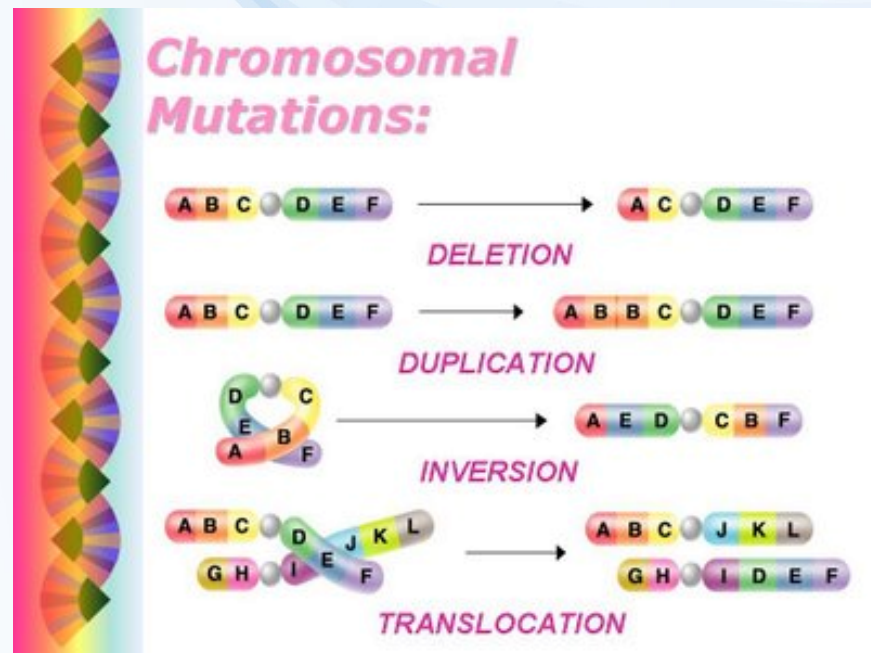
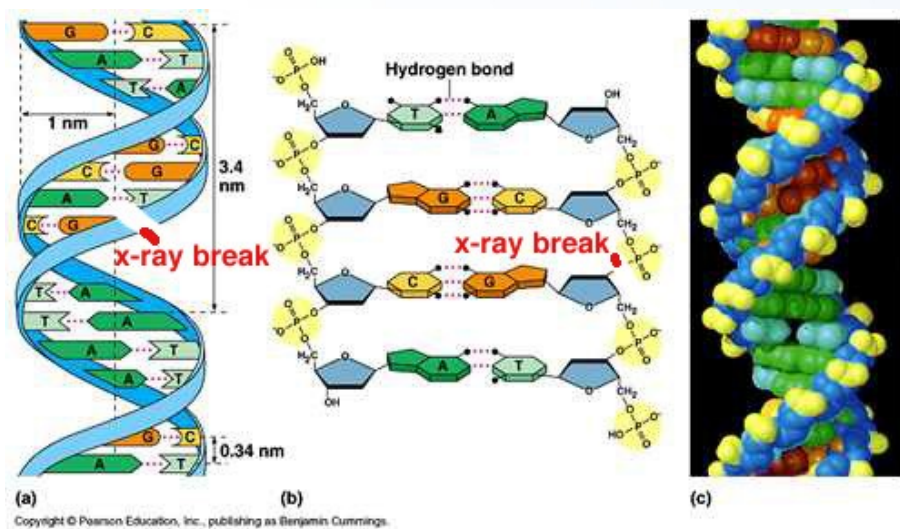
# Důsledky bodových mutací

- (a) Tiché mutace – i po změně koduje stejnou aminokyselinu (amk)
- (b) Změna smyslu – jiný triplet: změna kodování jedné amk
- (c) Nesmyslná mutace – např. triplet koduje „STOPL
- (d – e) Změna čtecího rámce – změna tripletů pro mnoho amk od mutace dále



# - Mutagenita a genotoxicita – TYPY MUTACÍ 2

## 2) Zlomy + chromozomové mutace (toxikant interaguje s “páteří” DNA – cukr-fosfátový řetězec)



# Mutageny – hlavní skupiny / příklady

## 1) Ionizující záření

- \* přímá interakce s DNA (zlomy)
- \* nepřímo → štěpení vody → ROS (viz také dále)

## 2) elektrofilní malé molekuly

- \* deriváty kyslíku, vody (m.j. také po ozáření)  
(viz také dále – “oxidativní stres”)
- \* vyhledávají nukleofilní/bazická místa ... např. v NK

## 3) další reaktivní látky - alkylující, acylující nebo arylující látky

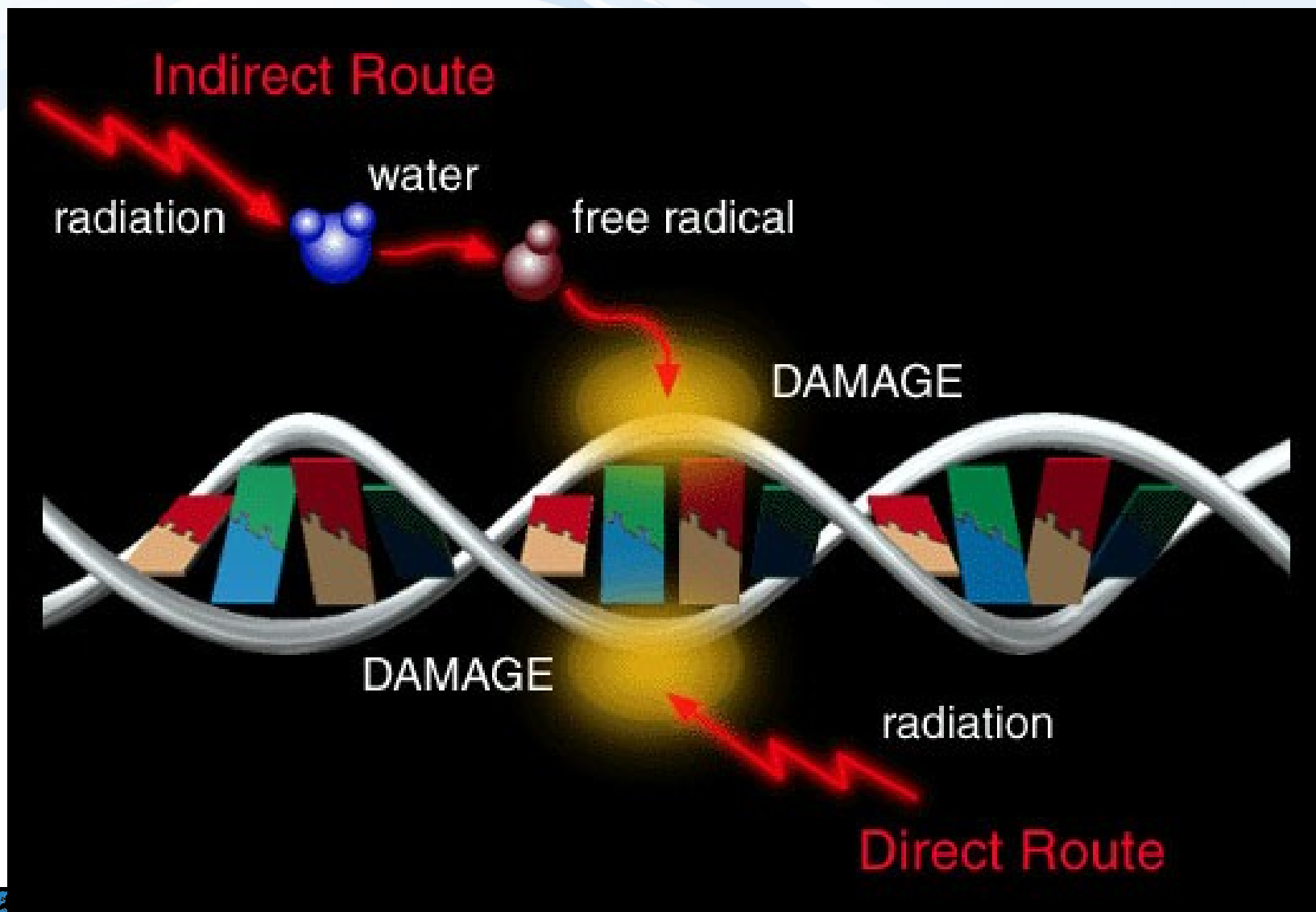
→ kovalentní adukty s nukleotidy v DNA

→ 1+2+3: „nespecifické“ reaktivní mechanismy

## 4) interkalátory DNA → cross-linking řetězců DNA

→ 4: „specifický“ mechanismus genotoxicity  
(jen látky s definovanou strukturou, velikostí...)

# Mutagenita – ionizující záření



# Mutagenita – volné radikály / oxidační stres

## Produkty vznikající z vody a kyslíku

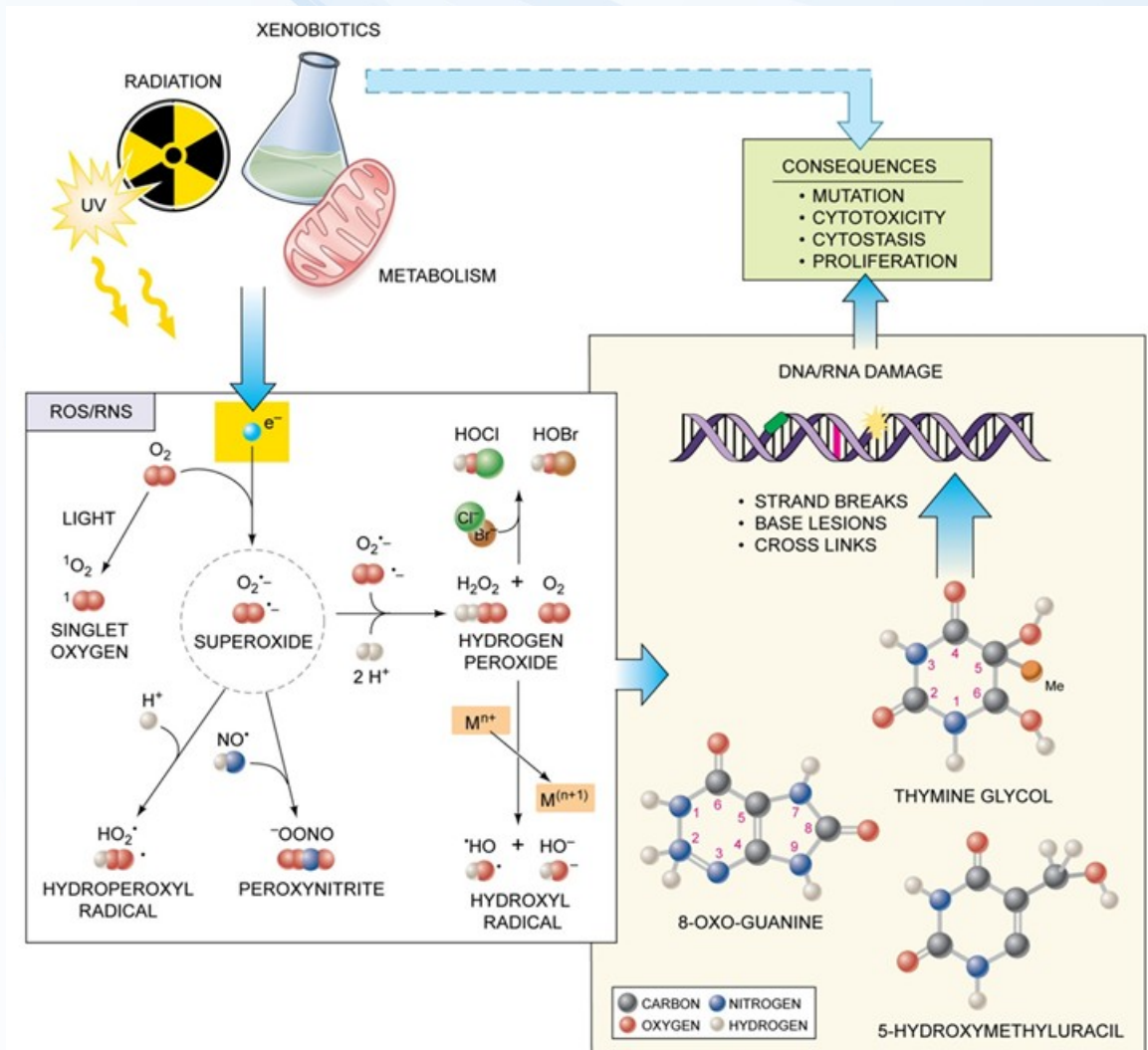
Voda - chemikálie s nejvyšší koncentrací,

Kyslík – silné oxidační činidlo

→ ROS

reactive oxygen species

viz dále – mechanismus “oxidativní stres”



# Mutagenita – reaktivní látky (alkylace / arylace)

## Kontaminanty, jejich metabolity, toxiny

PAHs

Plísňové toxiny atd.

## Reaktivní organické toxikanty

epoxidy, episulfidy, laktony, aminy

chinony

azo-látky (heterocyklické PAHs)

aromatické nitro-látky (NO<sub>2</sub>-PAHs)

## Adukty (arylace) po aktivaci CYP

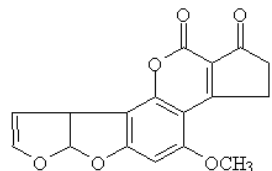
Aflatoxin B1 (po aktivaci CYP)

BaP (po aktivaci CYP)

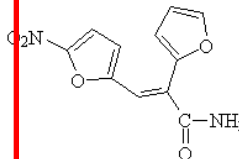
## Alkylace

Nitrosomočovina

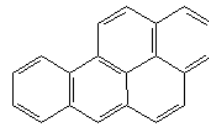
Cyklofosfamid



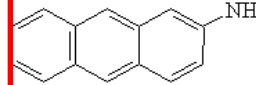
Aflatoxin B<sub>1</sub> 312.27



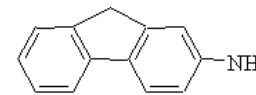
AF-2 (furylfuramide) 248.15



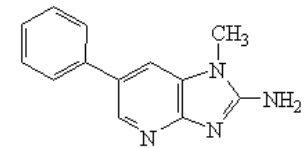
benzo[a]pyrene  
(B[a]P) 252.31



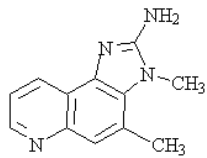
2-aminoanthracene  
(2-AA) 193.24



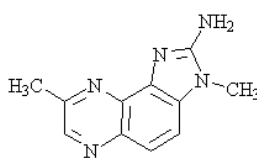
2-aminofluorene  
(2-AF) 181.23



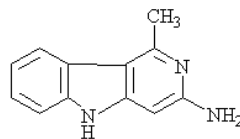
PhIP 224.26



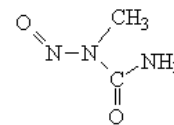
MeIQ 212.25



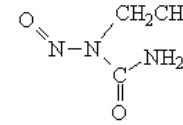
MeIQx 213.24



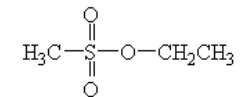
Trp-P-2 197.23



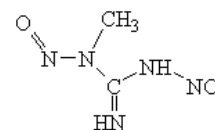
MNU 103.08



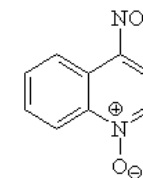
ENU 117.10



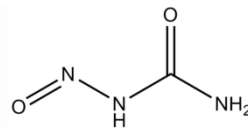
ethyl methane sulfonate  
EMS 124.15



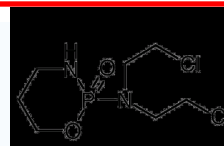
N-methyl-N'-nitro-  
N-nitrosoguanidine  
(MNNG) 147.09



4-nitroquinoline-1-oxide  
(NQO) 190.15



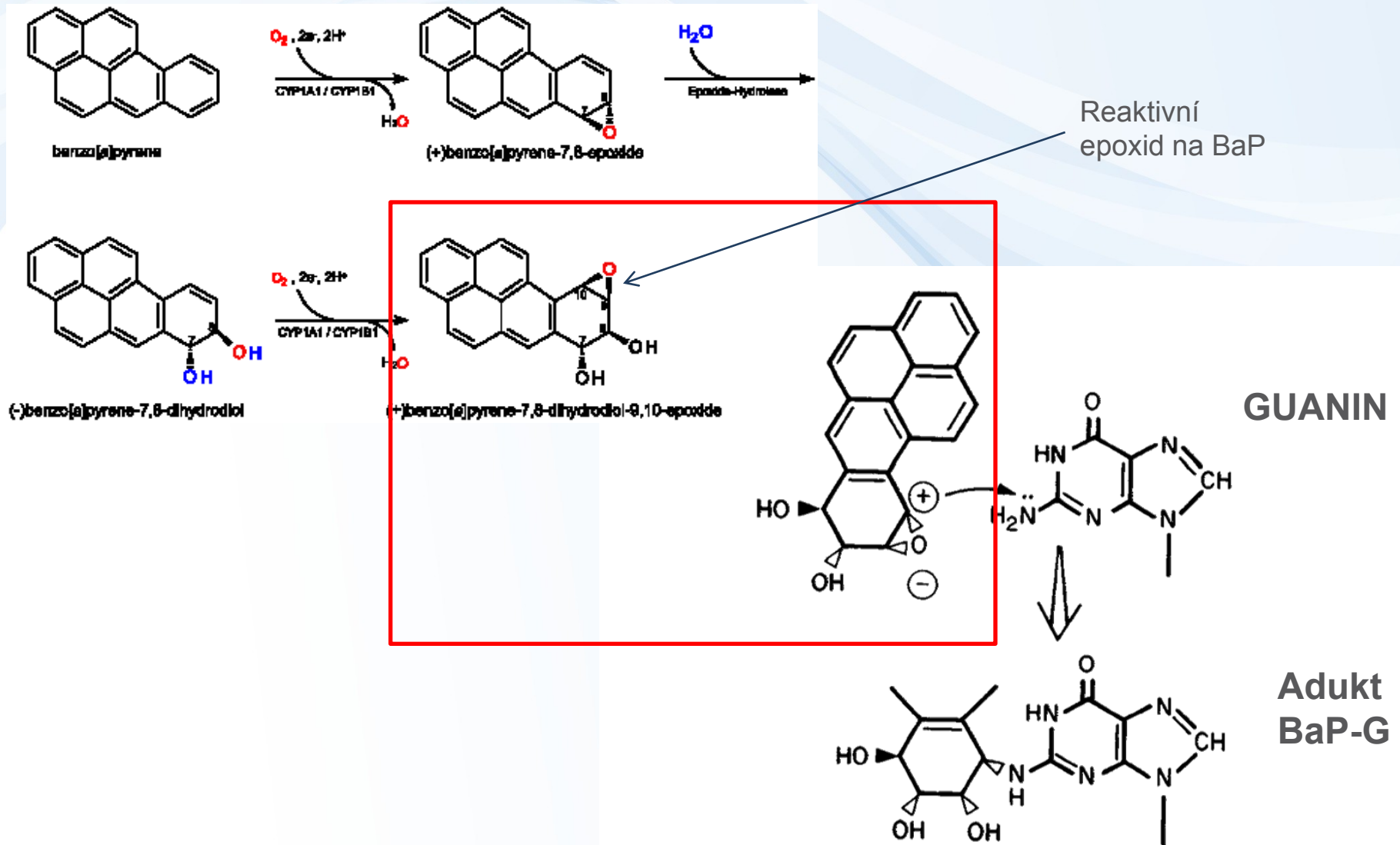
Nitrosoformamide



Cyclophosphamide



# Mutagenita benzo[a]pyren – “arylace” (vznik aduktu) po aktivaci CYP450

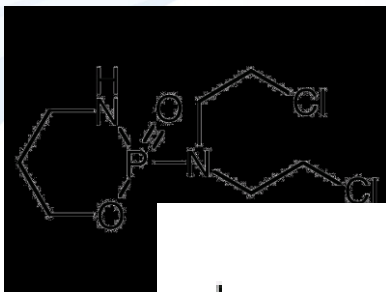


Scheme 5.5. Interaction of 7,8-dihydrodiol-9,10-epoxide of benzo[a]pyrene with the amino group of guanine.

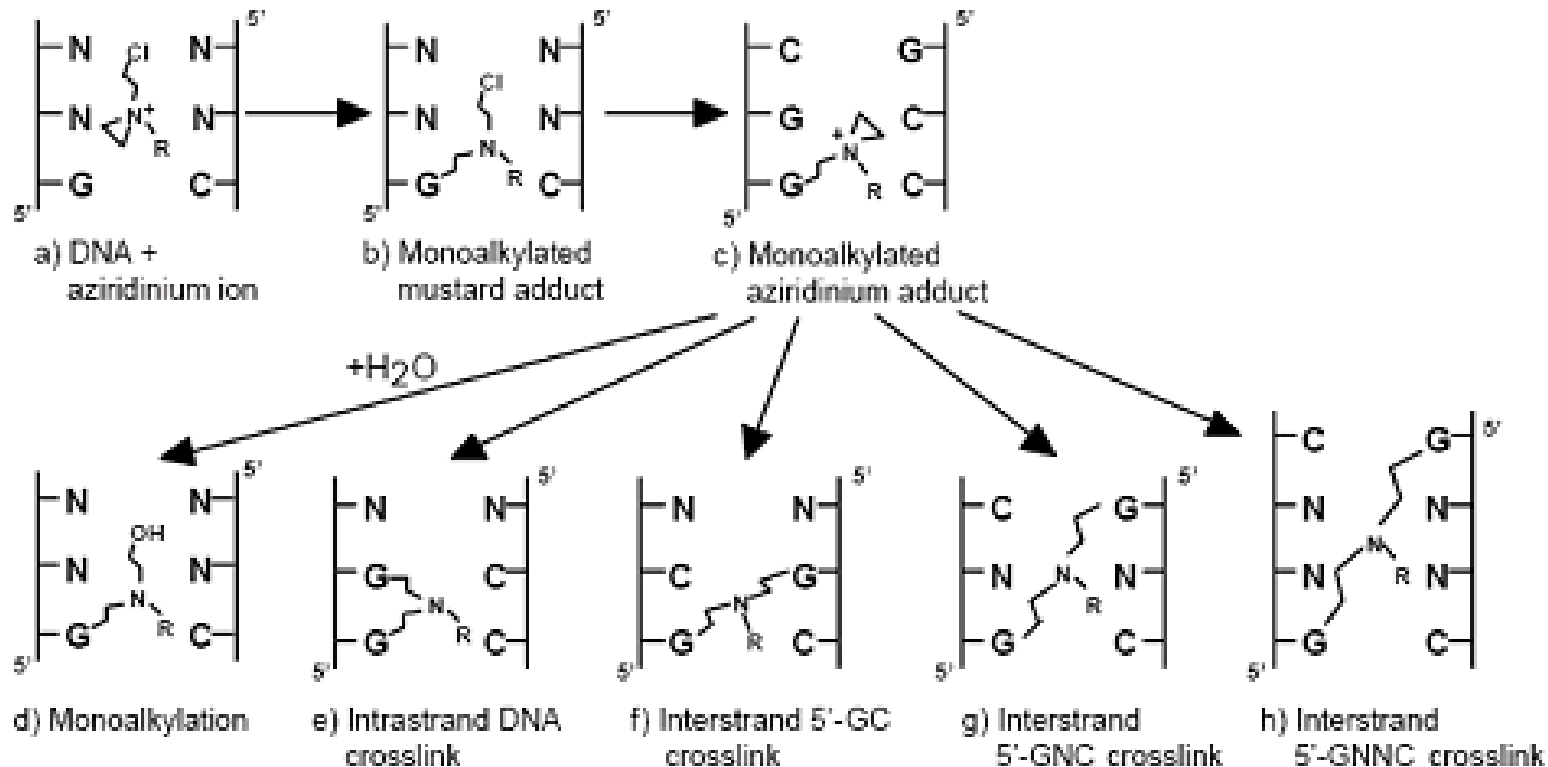


## „Alkylace“ – cyklofosfamid

- \* CP - nejvíce užívané protinádorové cytostatikum
- prokázaný mutagen (WHO IARC class 1)



→ adukty + cross-linky mezi řetězci



# Interkalační činidla

Využití v experimentální biologii – značení DNA (ethidium bromid)

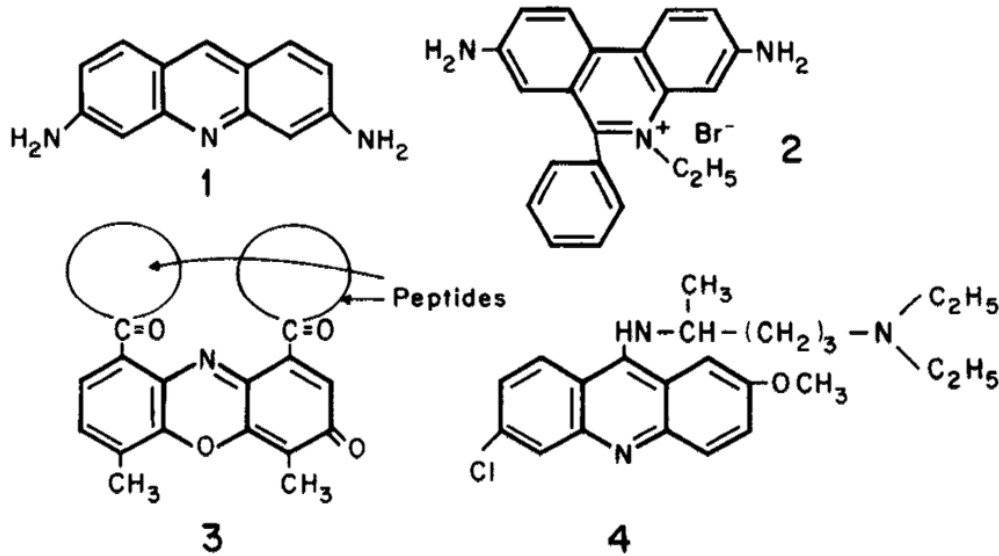
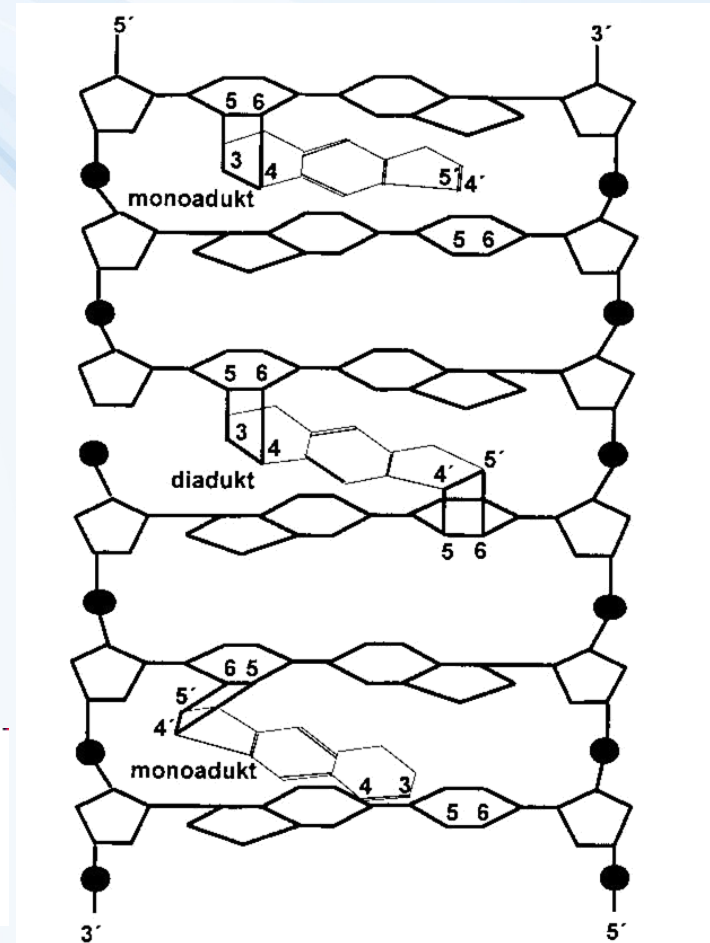
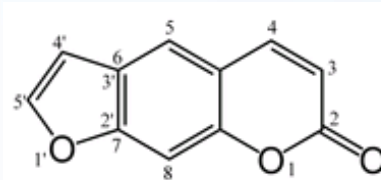


Chart 5.8. Examples of intercalating agents. Key: 1, acriflavine; 2, ethidium bromide; 3, actinomycin; 4, quinacrine.



Interkalace: **psoralen**  
(v dehtu, psoriáza = lupenka)

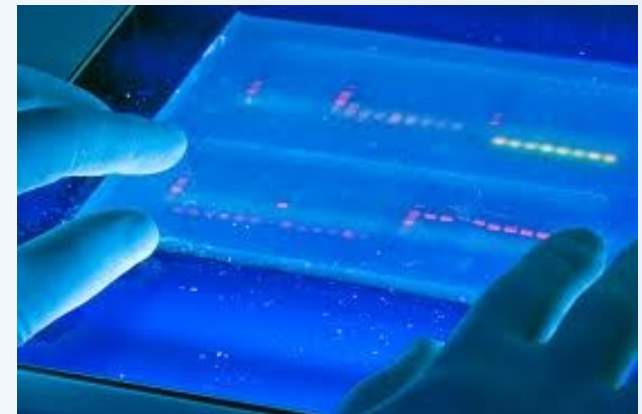
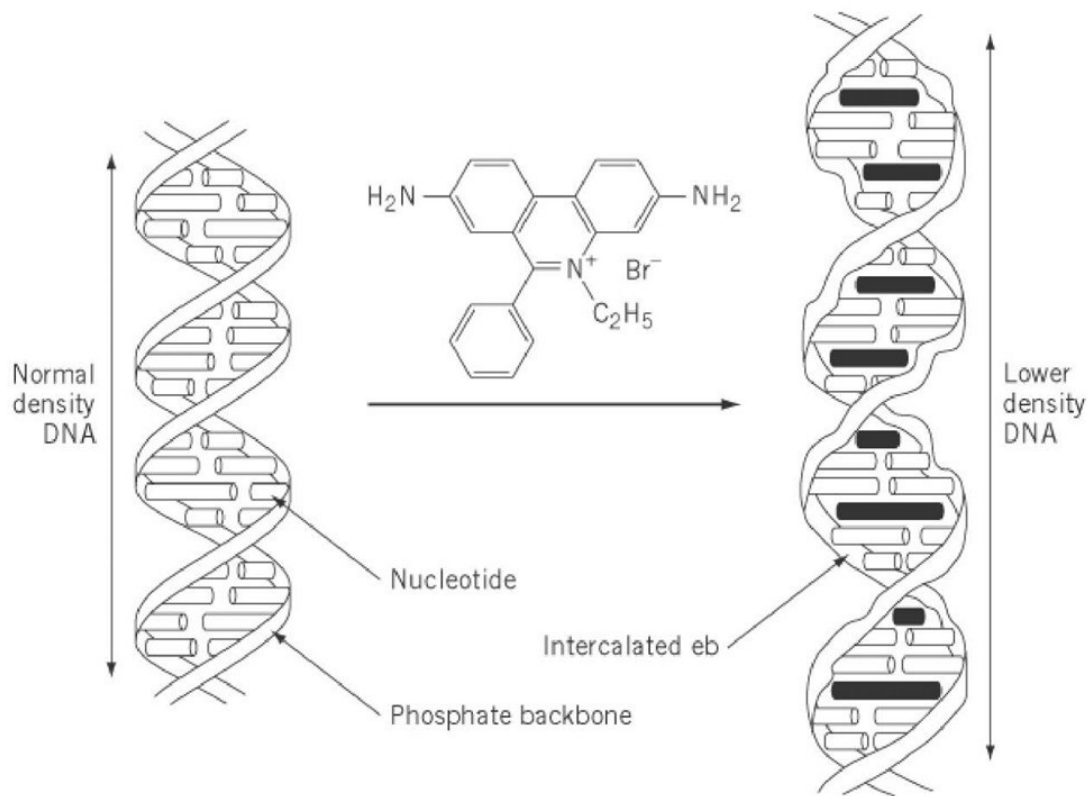
# Ethidium bromide

(běžná látka v mol-biol výzkumu: vizualizace DNA)

## INTERKALACE DO DNA

### Example 1 – ETHIDIUMBROMIDE

- experimental dye – visualization of DNA
- intercalation → sharing of electrons with bases → high fluorescence



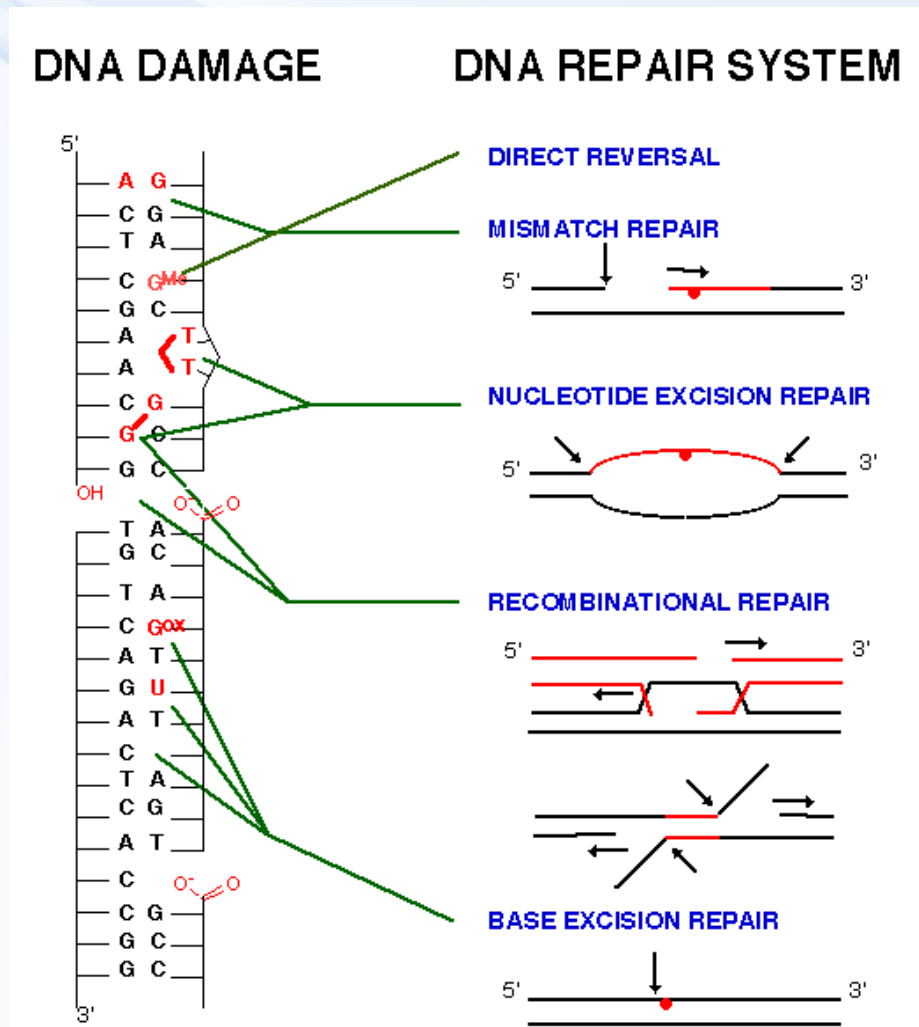
# REPARAČNÍ MECHANISMY DNA

V organismu je trvale aktivní komplexní aparát **reparačních systémů**

(specifické komplexy enzymů pro různé typy změn na DNA)

Reparační enzymové aparáty:

- mnoho je exprimováno **konstitutivně** (nízké úrovňe, stálá kontrola DNA)
- některé jsou inducibilní **změnami v DNA** (mutace) (např. *SOS repair* – využití jako biomarkery poškození NK)



# Důsledky mutací / genotoxicity

## 1) Důsledky u lidí a zvířat

### Mutace tělních buněk (somatické mutace)

→ první krok **karcinogeneze a dalších patologií**  
(karcinogeneze, teratogenita: viz další přednášky)

### Mutace pohlavních buněk

→ přenos mutací na další generace → evoluce

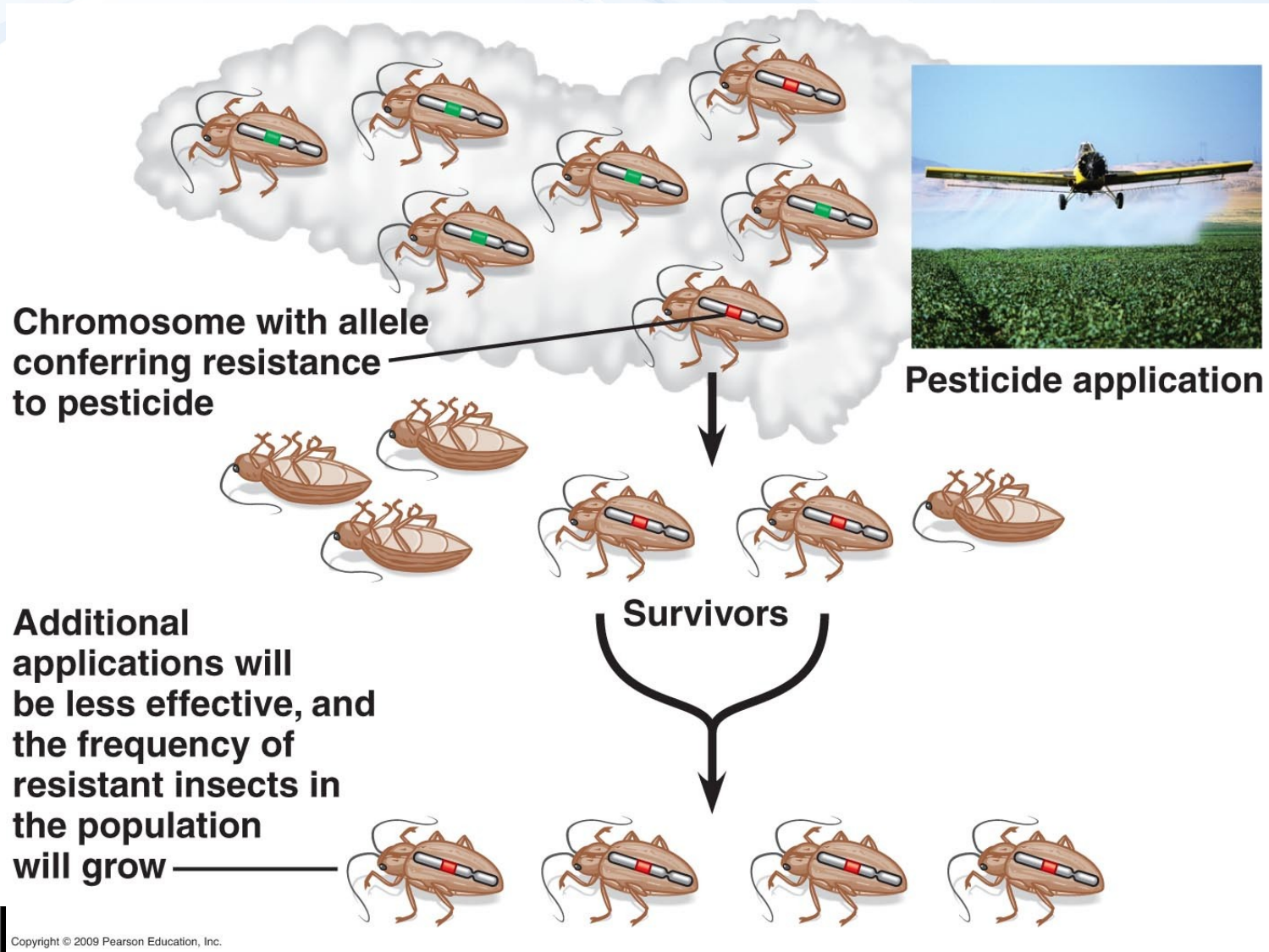
## 2) Důsledky pro ekosystémy

> změny genomu/genofondu přírodních organismů  
> **adaptace** na změny v prostředí → **evoluce**

*Příklady/přípomínka: Pesticidy → vznik rezistentního hmyzu  
Antibiotika → ATB-rezistentní bakterie*



# Připomínka: mutace – základ evoluce populací



# Inhibice enzymových aktivit

# Inhibice enzymových aktivit

Řada (eko)toxikantů působí jako specifické inhibitory řady enzymů  
inhibice reverzibilní (nekovalentní)  
ireverzibilní (kovalentní)

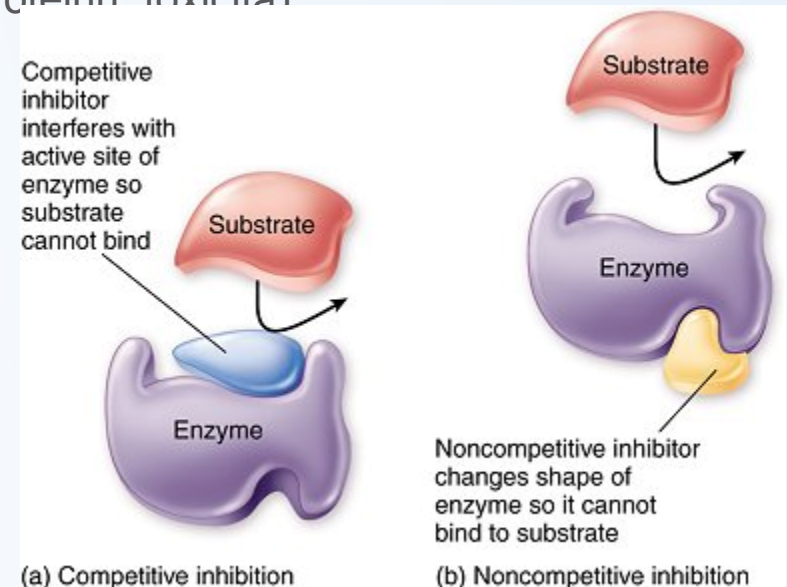
## inhibice **kompetitivní**

: vazba v aktivním místě, na úrovni substrátu: viz příklady dále

## inhibice **nekompetitivní / alosterické**

: vazby na jiném místě enzymu

→ „nespecifická“ změna struktury a následně funkce  
(např. nízké pH: hodně H<sup>+</sup> → denaturace proteinu, toxicita)





# Specifické inhibice enzymů – příklad AcCholE

## Acetylcholinesteráza

- klíčový enzym v přenosu nervových signálů (mezi neurony, mezi neuronem a svalem)
- Inhibice Ach (**organofosfátové pesticidy, karbamáty ...**) → křeče, udušení

Acetylcholine signaling at synapse



- Acetylcholine (ACh)
- ACh Receptor
- ⚡ Signal transmission

ACh Esterase STOPS signaling process

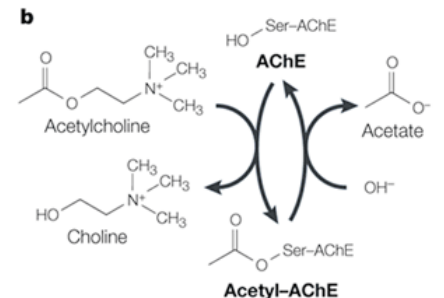
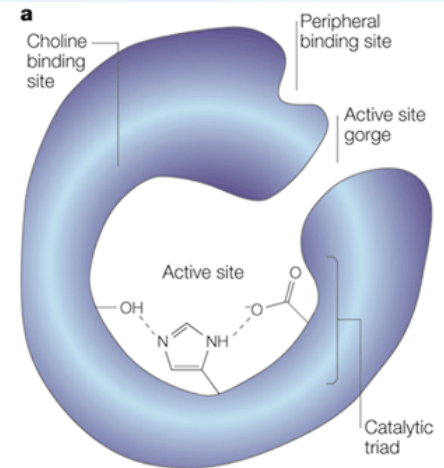


- ACh
- ACh Receptor
- ⚡ Signal transmission
- ★ ACh Esterase

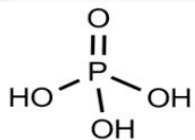
OP's inhibit ACh Esterase



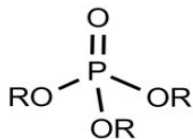
- ACh
- ACh Receptor
- ⚡ Signal transmission
- ★ ACh Esterase
- ▶ Organophosphate pesticide (OP)



# Příklady – inhibitory AcCholE

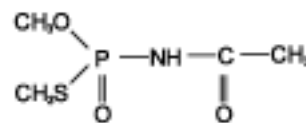


Phosphoric acid

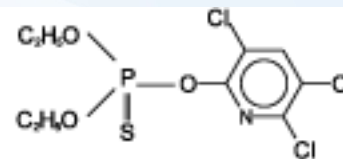


'Organophosphate'

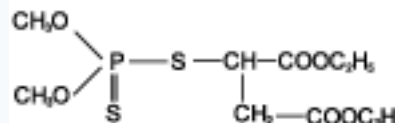
## Organofosfátové insekticidy



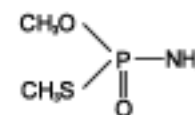
Accephate



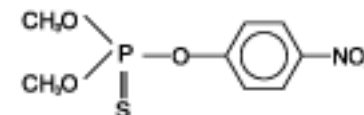
Chlorpyrifos



Malathion



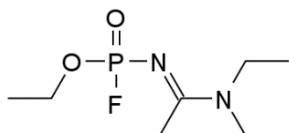
Methamidophos



Parathion-methyl

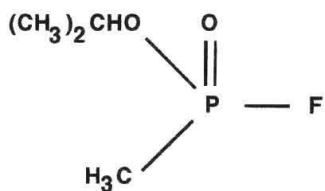
## Nervové plyny

Novichok

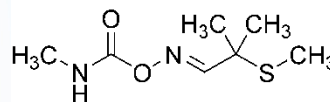


SARIN / GB NERVE AGENT

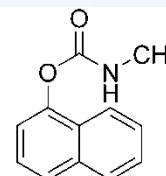
Isopropoxymethylphosphoryl Fluor



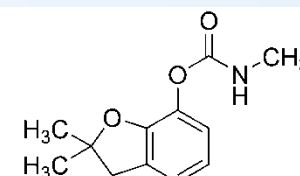
## Insekticidy - karbamáty



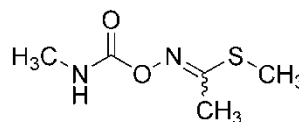
Aldicarb



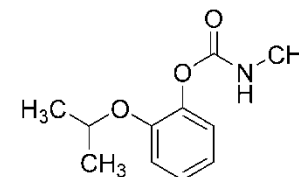
Carbaryl



Carbofuran



Methomyl



Propoxur



# Specifické inhibice enzymů - příklady

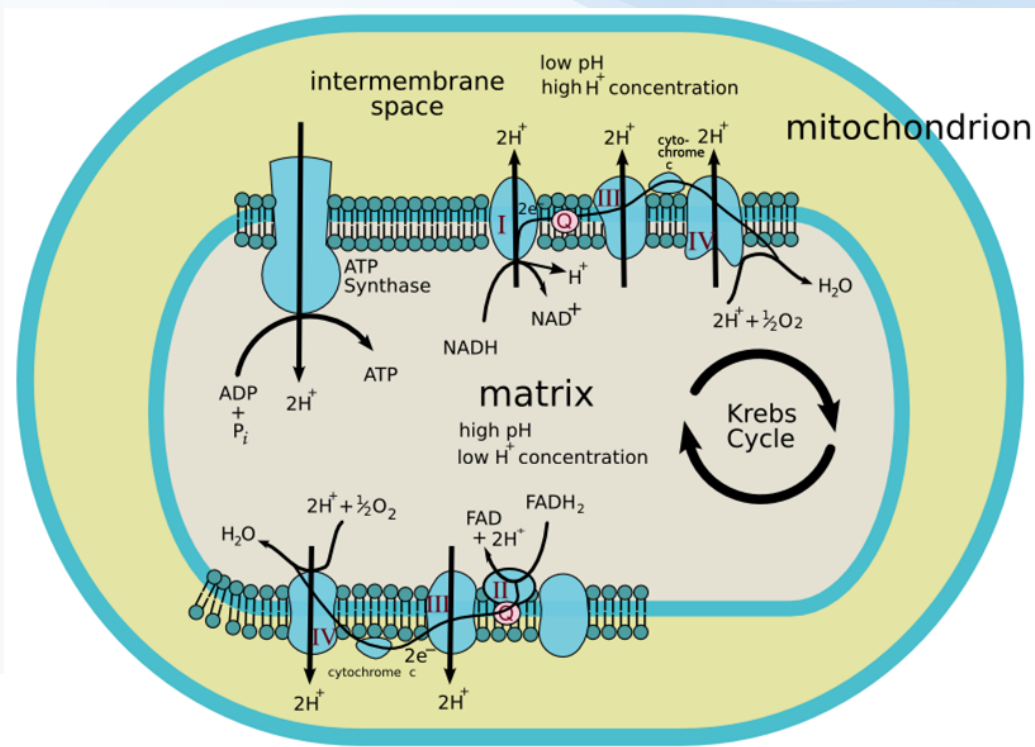
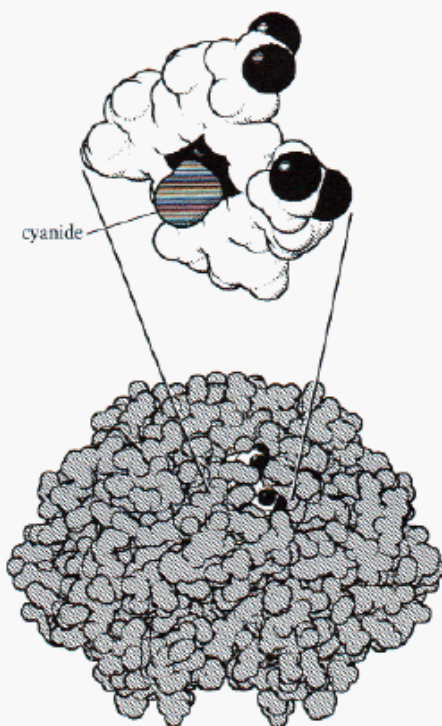
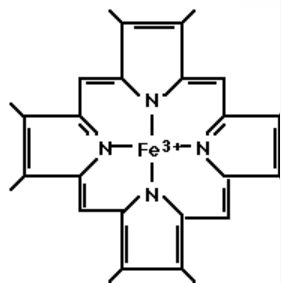
## inhibice enzymů respiračních řetězců

- Respirace & tvorba ATP - klíčový metabolický proces

- **Kyanid** ( $C\equiv N$ ), **CO** vazba na hemový komplex

→ nejrychlejší toxicita – mitochondrie

→ také v hemoglobinu, CYP450 atd.



# Nespecifické mechanismy (reaktivní): denaturace

→ účinky látek na sekundární a terciární strukturu proteinů (včetně enzymů)

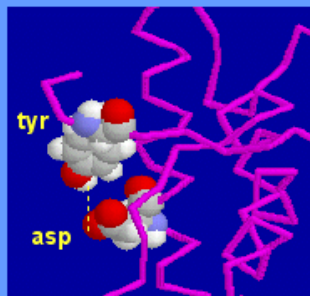
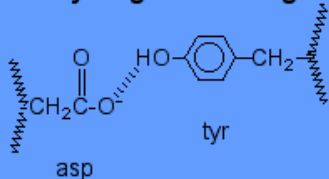
**Narušení H-můstků  
Iontové vazby**

alkoholy, aminy  
kyseliny (COOH), zásady (aminy)  
toxické (těžké) kovy -  $Hg^{+2}$ ,  $Pb^{+2}$ ,  $Cd^{+2}$ ,  $Ag^{+1}$   $Tl^{+1}$ ,  
toxické kovy (reakce se sírou HS-)

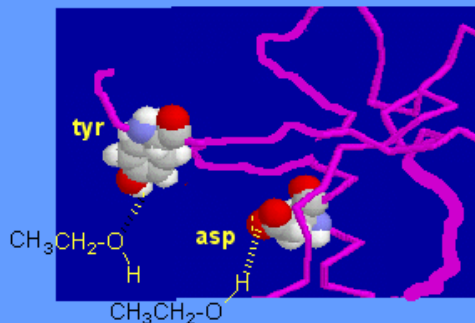
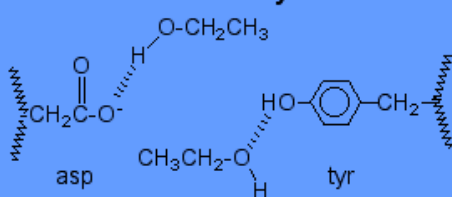
**S-S můstky**

**Detaily (domácí úkol):** <http://www.elmhurst.edu/~chm/vchembook/568denaturation.html>

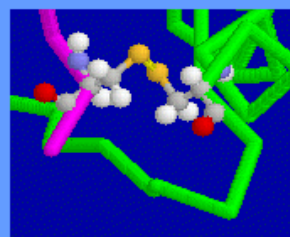
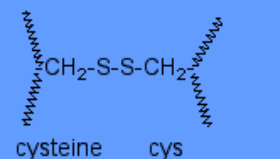
**Tertiary Structure -  
Hydrogen Bonding**



**Denaturation by Alcohol**

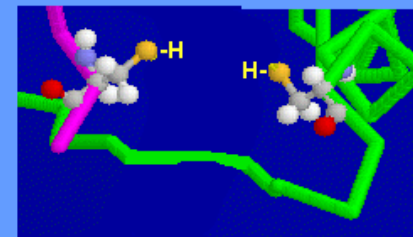
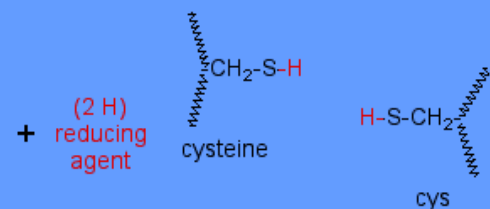


**Tertiary Structure -  
Disulfide Bonds**



Join two chains

**Denaturation by Reducing Agents**



# Změny redox-potenciálu

## Oxidativní stres



# Změny redox potenciálu / oxidativní stres

## Redox-potenciál

- v buňce se přirozeně udržuje určitý stav redox-potenciálu
- rovnováha **oxidanty/antioxidanty**

- narušení rovnováhy → **oxidační stres**

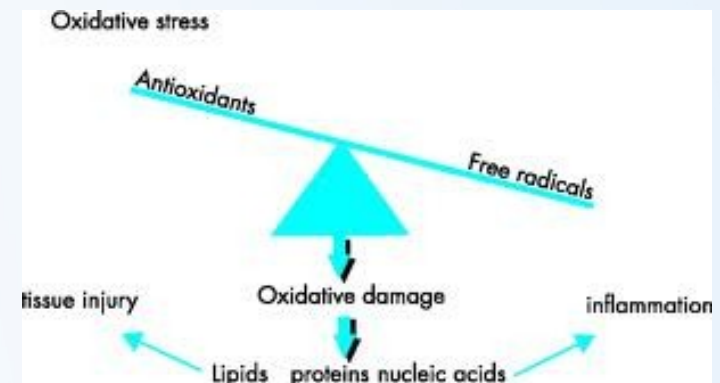
## - Antioxidanty:

endogenní syntéza – **glutathion (!)**

dietární beta-karoten, **kys. askorbová (vitamin C)**

## - Zdroje “pro-oxidantů” (viz dále)

- přirozené procesy (metabolismus)
- záření
- xenobiotika (přímá reaktivita, reaktivita po aktivaci)



# METABOLISMUS a oxidativní stres

## Metabolismus - mitochondrie

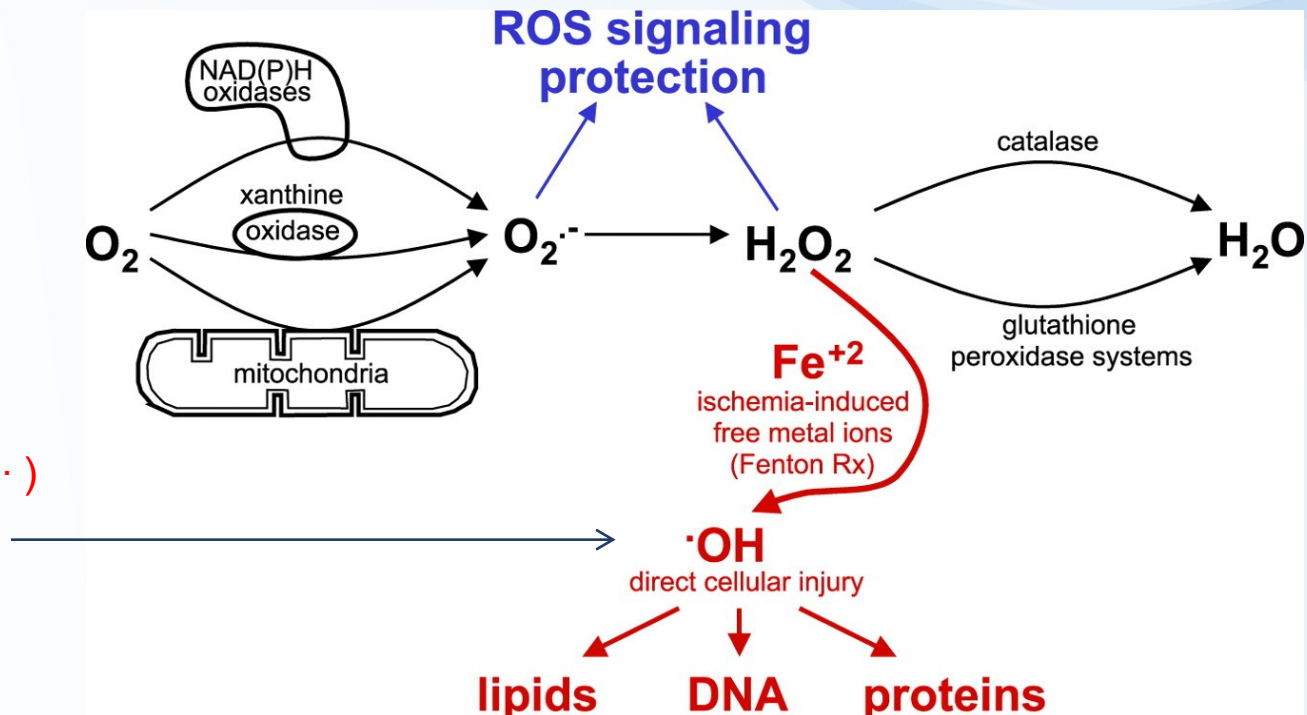
kyslík = terminální akceptor elektronů

fyziologicky:  $O_2 + \text{glukoza} \rightarrow \text{voda} + CO_2$

patologie:  $O_2 \rightarrow \text{ROS (reactive oxygen species)}$

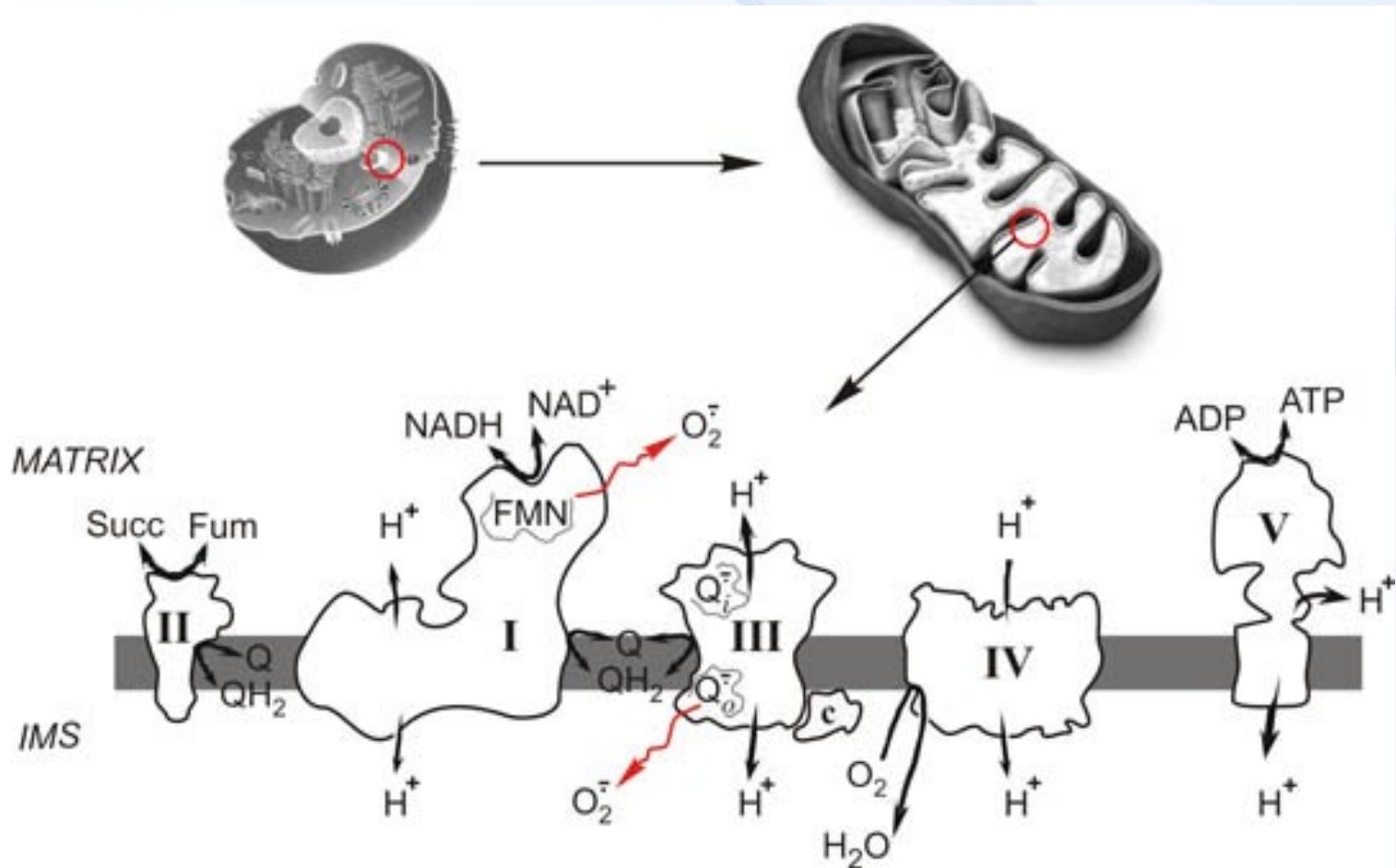
### Hlavní ROS

- Superoxid ( $O_2^{\cdot -}$ )
- Peroxid vodíku ( $H_2O_2$ )
- Hydroxylový radikál ( $OH^{\cdot}$ )  
→ poškození molekul



# Respirační řetězec v mitochondriích

- zdroj elektronů → zdroj ROS





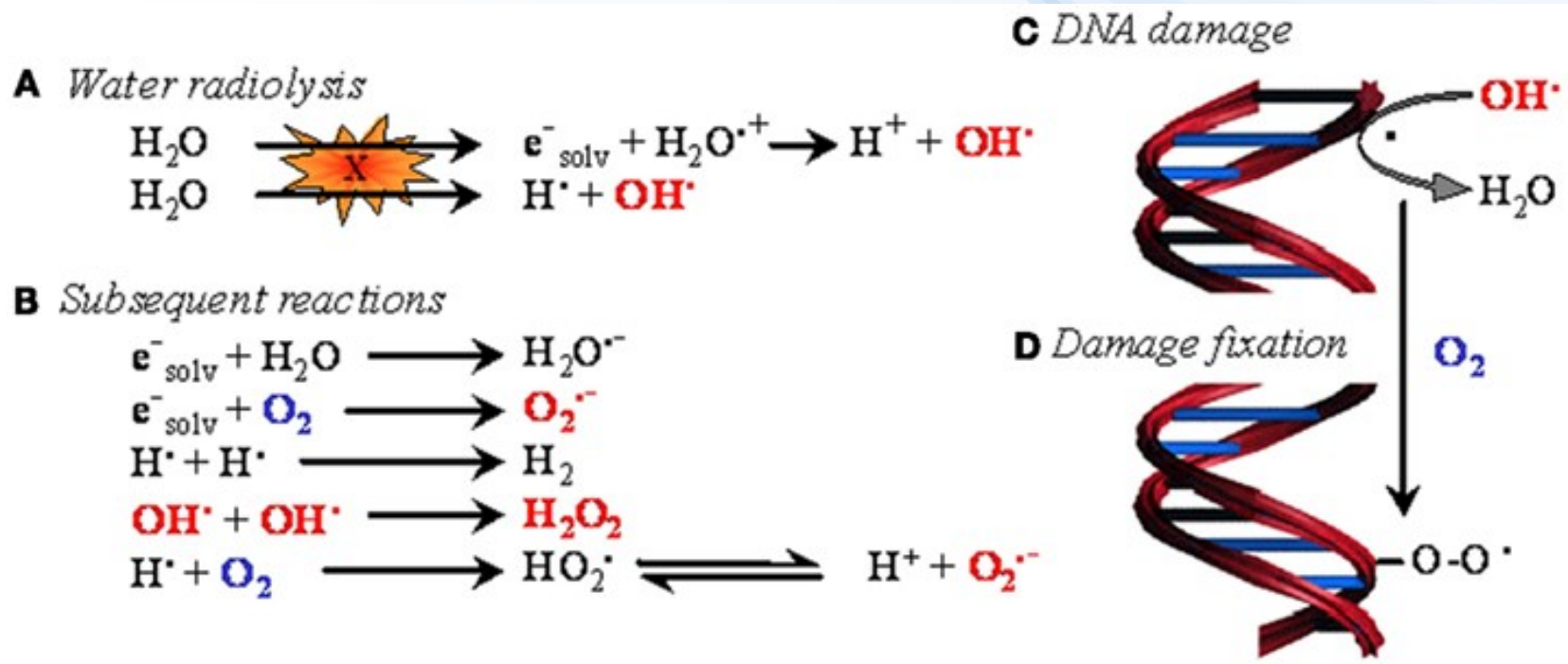
# Další zdroje „oxidantů“ v buňce - záření

## Ionizující záření

→ reakce s vodou v buňkách

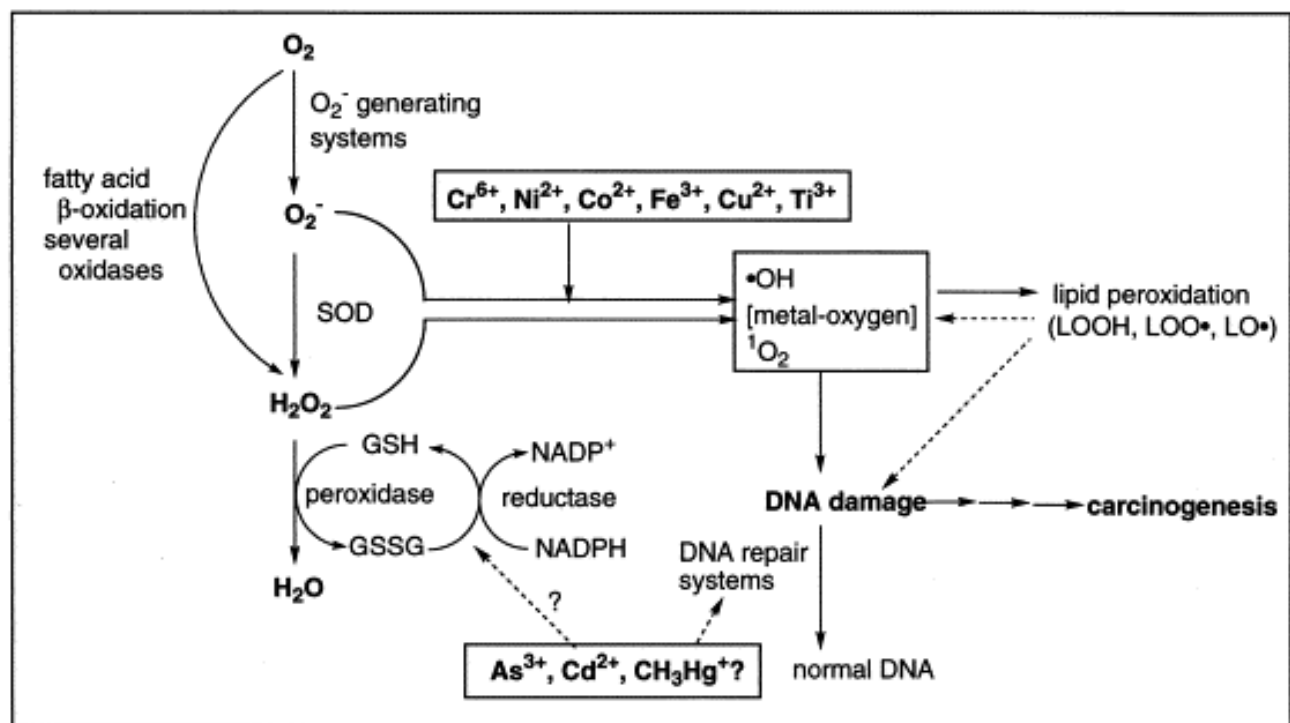
→ produkce ROS (OH-radikál)

→ základní mechanismus toxicity způsobené zářením !



# XENOBIOTIKA A OXIDAČNÍ STRES

- přímo reaktivní látky (např. epoxidy a další ...)
- metabolity vznikající při transformacích a detoxifikaci
  - Reakce s “antioxidanty” → narušení redox rovnováhy
- toxické kovy (Fentonova reakce – katalýza rozkladu  $H_2O_2 \rightarrow OH^*$ )
- redoxní cyklátory – např. chinony
  - Indukce radikálů (viz příklad dole: kovy → ROS)



# Oxidativní stres = narušení rovnováhy oxidanty/antioxidanty

Oxidační stres vzniká:

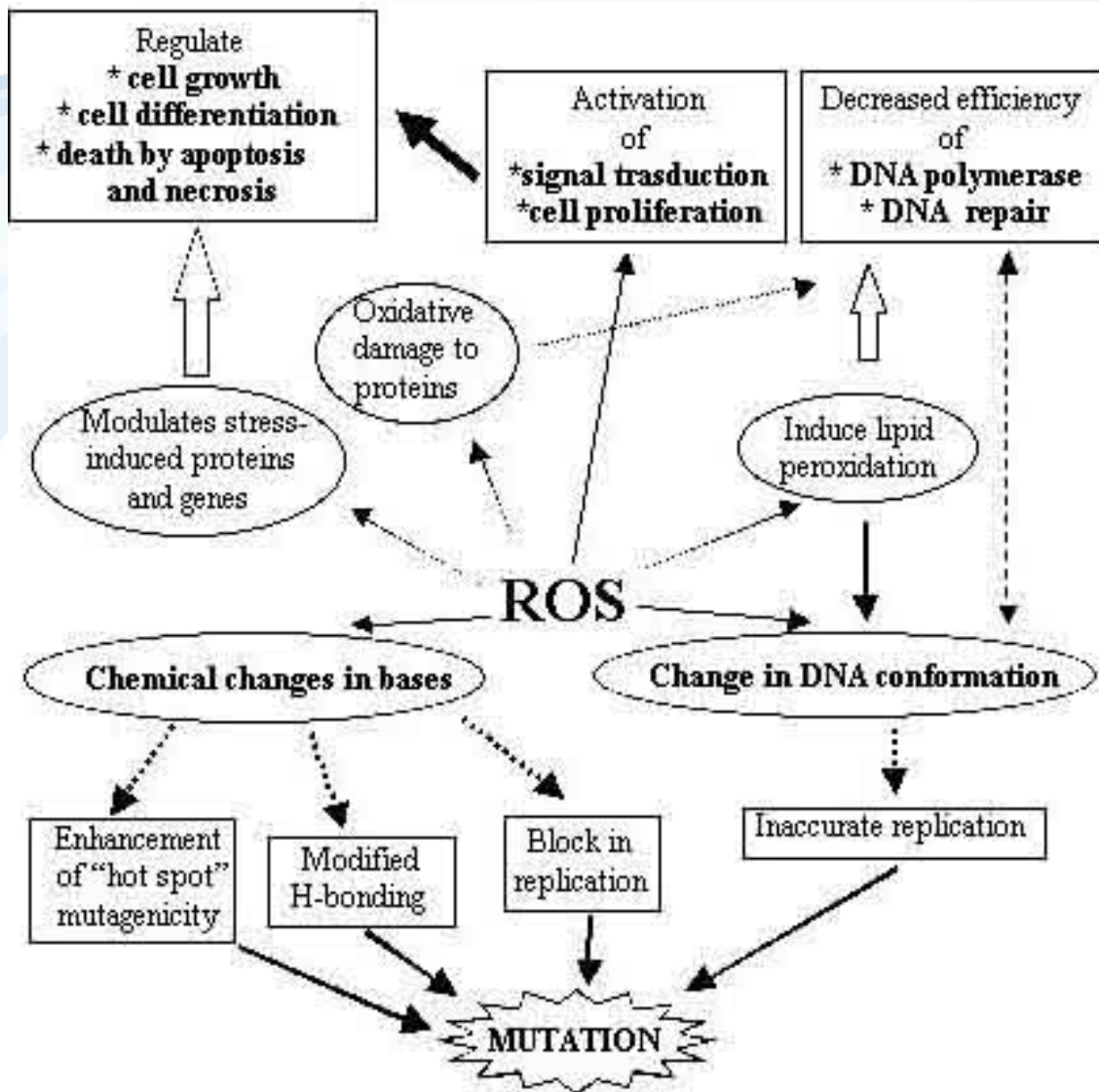
- Zvýšením koncentrací oxidantů a/nebo
- Odstraněním antioxidantů

- velmi obecný mechanismus vyvolaný toxickými látkami
- důsledky: chronické efekty – **nemoci, rakovina, stárnutí** ...

*Pozn: Druhý extrém narušení rovnováhy:*

*? Snížení koncentrací oxidantů - málo prostudováno (anoxie - častý stav v nádorech)*



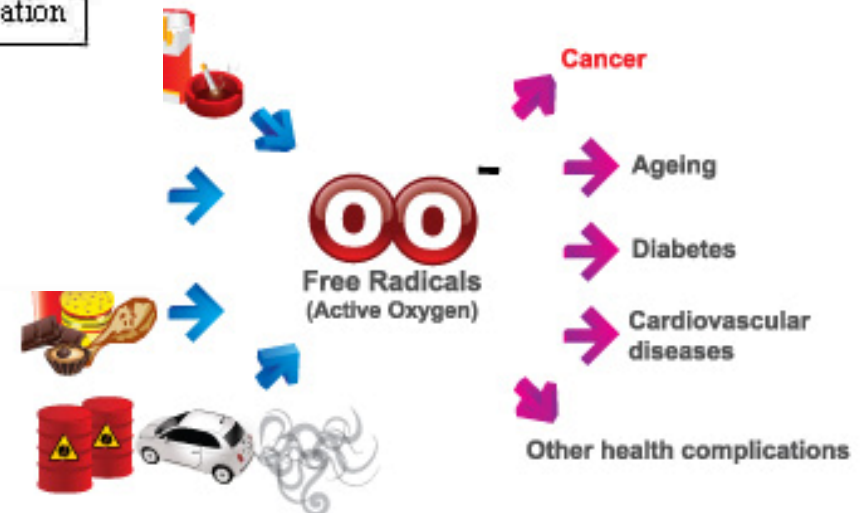


## ROS a oxidace na molekulární úrovni

- DNA
- proteiny
- fosfolipidy

### Důsledky:

→ Přímá toxicita, stárnutí, nemoci



# Další specifické mechanismy

- intracelulární receptory
- specifické modulace gradientů na membránách

# Kompetice toxických látek s přirozenými ligandy

Interakce chemických látek s receptory pro přirozené ligandy  
= reakce **s proteinovými receptory**

## PROTEINOVÉ RECEPTORY

A) Membránové receptory – *menší význam v ekotoxicitě*

- přirozené ligandy

- velké hormony (inzulin):

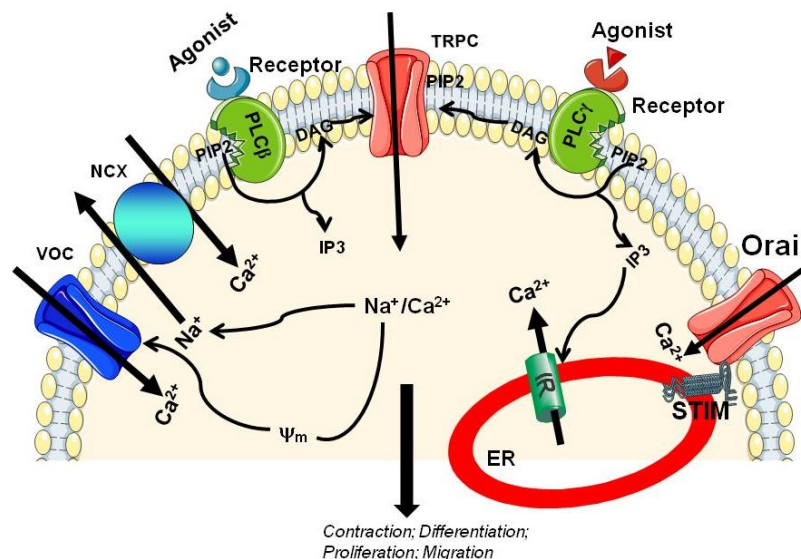
menší význam toxických látek

- malé signální molekuly (neurotransmitery)  
*strukturně blízké malým mk toxikantům*  
*(spíše farmakologie)*

B) Intracelulární receptory

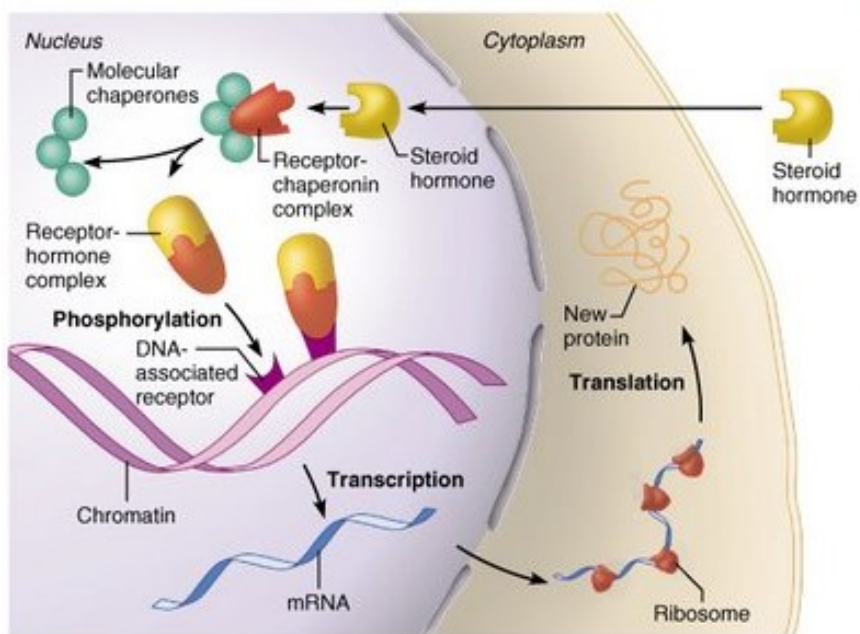
Velký význam v ekotoxicitě

→ viz dále



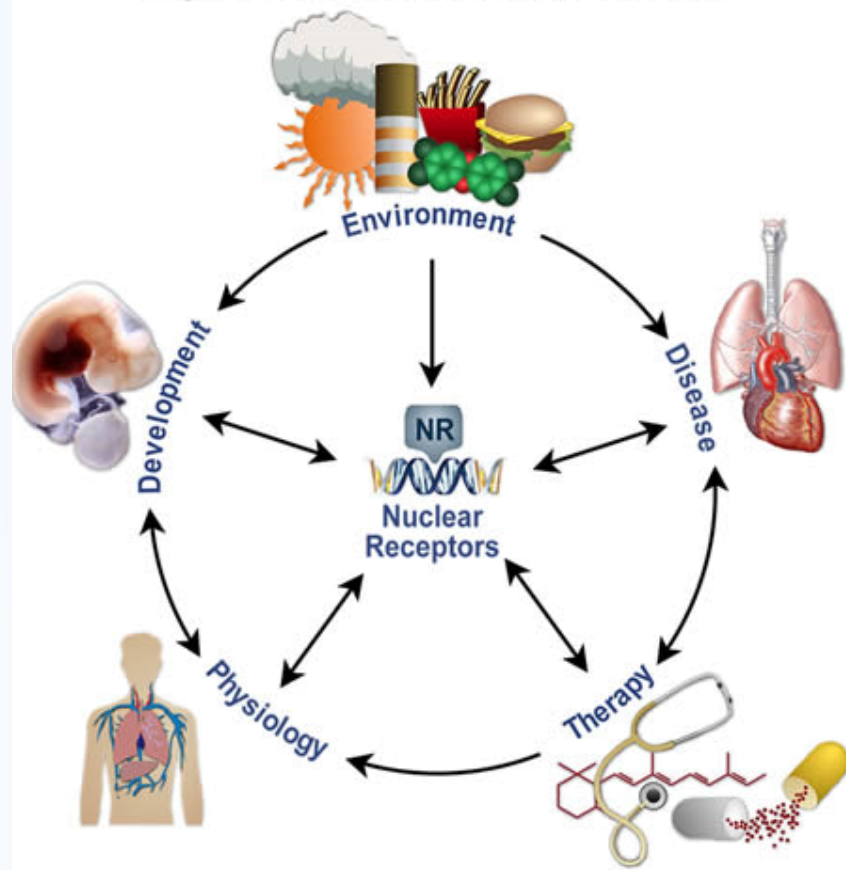
# Intracelulární (nukleární) receptory

Nukleární receptory  
- přímo interagují s DNA  
(transkripční faktory)

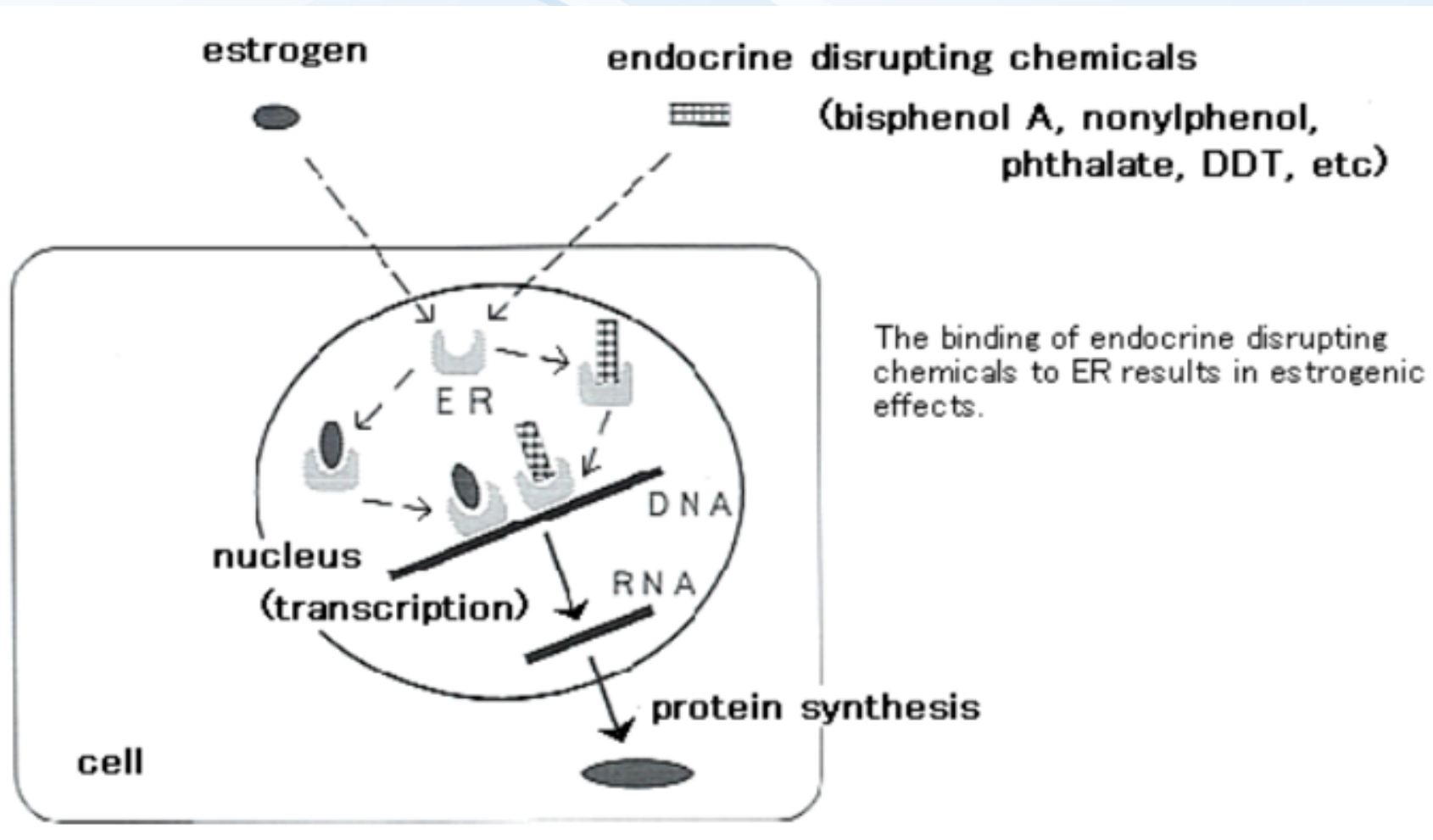


Copyright © 2001 Benjamin Cummings, an imprint of Addison Wesley Longman, Inc.

Figure 1. Nuclear Receptors:  
Ligand Dependent Transcription Factors



# Toxické látky interferují s ligandy nukleárních receptorů



Nukleární receptory





# Intracelulární (jaderné) receptory - velký význam v ekotoxikologii !

Ligandy nukleárních receptorů – řada nízkomolekulárních hormonů  
estrogeny, androgeny, thyroïdní hormony ...

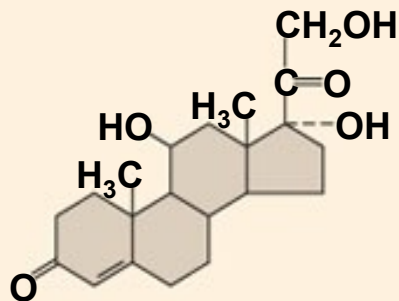
**Organické toxické látky: strukturní podobnost s hormony (!)**

→ Specifické mechanismy a účinky (*efekty při nízkých koncentracích*)

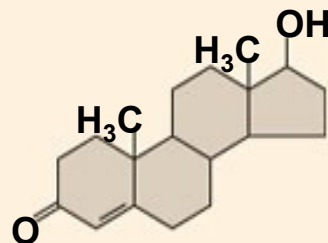
**Důsledky: chronická toxicita velmi významných polutantů**

- **persistentní látky** - PCBs, PCDDs/Fs, DDT,
- **ftaláty a další aditiva (bisfenol A)**
- **detergenty (nonylfenol)**
- nové typy pesticidů atd.

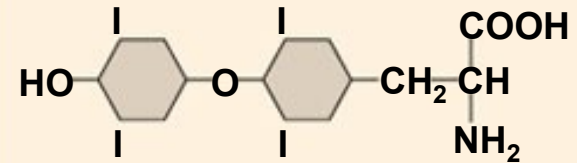
**Cortisol (Hydrocortisone)**



**Testosterone**



**Thyroxine**



# Nukleární receptory významné v ekotoxicitě

AhR – receptor pro aromatické uhlovodíky (arylhydrocarbon receptor)

ER – estrogenní receptor

(také AR – androgenní receptor a další: prostudováno méně)

## Aktivace AhR :

- není znám přirozený ligand, nejsilnějším ligandem TCDD (!)
- aktivace AhR vyvolává →
  - indukce detoxikačních enzymů (CYP1A1)
  - **hyperfosforylace regulačních enzymů**
    - proliferace (! nádory), apoptóza (*imunotoxicita*) ...

## Aktivace ER

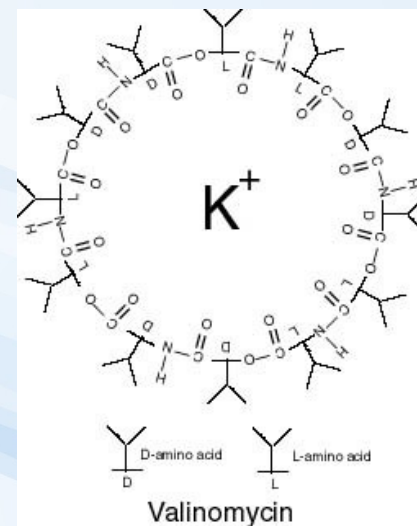
- přirozeným ligandem ER jsou estrogeny (17beta-estradiol atp.)
- efekty jsou závislé na typu buněk
  - proliferace (nádory), produkce hormonů, změny aktivit ...
- nefyziologická hyperaktivace ER
  - **xenoestrogenita** (významný proces *endokrinní disrupce*)

# Změny gradientů na membránách – IONOFORY

- v buňce se přirozeně udržují gradienty iontů  
(*plazmatická membrána, ER, mitochondrie*)

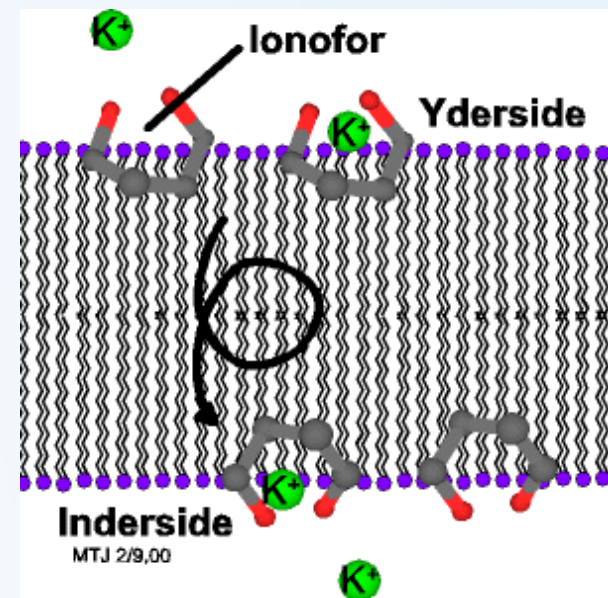
## Význam gradientů:

- zajištění semipermeability
- zajištění správného signálování ( $\text{Na}^+/\text{K}^+$ ,  $\text{Ca}^{2+}$ )
- gradienty  $\text{H}^+$  pro tvorbu ATP



## Toxické látky narušující gradienty

- **ionofory** - usnadněný přenos iontů (např. antibiotika)
- **další mechanismy** – viz dříve
  - rozpojování toku elektronů z respiračních řetězců (chinony)
  - blokáce přenosu v respiračních řetězcích (kyanidy)



# Shrnutí

## **Přehled mechanismů:**

*ke každému znát principy, důsledky, příklady chemických látek*

## Základní typy toxicity

### **Nespecifická toxicita**

- nepolární narkotická toxicita (bazální toxicita)
- polární narkotická toxicita
- toxicita vyvolaná reaktivními látkami

### **Specifická toxicita**

- inhibice enzymů, interakce s receptory apod.

## Konkrétní příklady

- narušení přirozené fluidity membrány
- interakce látek s DNA
- inhibice enzymových aktivit
- narušení redox-potenciálu
- narušení gradientů na membránách
- kompetice se substráty / přirozenými ligandy



## Příkladové otázky

- Co se rozumí pod pojmem receptor v toxikodynamice? Uveďte příklady
- Jaké molekulární interakce nastávají mezi toxickou látkou a cílovým místem? Popište princip hydrofobní interakce (atp.)
- Co je to agonista a antagonist? Co je to specifická a nespecifická inhibice enzymu?
- Vysvětlete na jakých vlastnostech látky závisí nepolární narkoza, genotoxicita atp.
- Popište co to je oxidativní stres, jak vzniká, jaké jsou jeho důsledky?
- Co je to acetylcholinesteráza? Jakou má funkci v organismu? Jaké jsou důsledky její inhibice? Jaké látky ji inhibují?
- Co je to estrogenní receptor? Vysvětlete proč je v toxicitě významnější než např. receptor pro inzulin?
- Jaké jsou důsledky mutagenity u člověka? Jaké jsou důsledky mutagenity u přírodních organismů?