



Universitas Labacensis

Faculty of pharmacy

Funkcionalne skupine

Izr. prof. dr. Marko Anderluh

11. oktober 2012



Universitas Labacensis

Faculty of pharmacy



Diskretizacija glazbenega/ kemijskega fenomena

Nota

Atom, funkcionalna
skupina

Akord

Kemijska struktura



Diskretizacija farmacevtsko-kemijskega fenomena

Smoter: “razbiti” kemijsko strukturo učinkovine na manjše dele (diskretne strukture) => algoritmom, ki omogoča izračun določenih fiz.-kem. lastnosti učinkovin (pKa, logP, QSAR)



Terapogene strukture

Skupine odgovorne za aktivnost!

- **Σ (terapogene strukture) = farmakofor**

Farmakofor = skupine, ki sestavljajo učinkovino in so odgovorne za vezavo na receptor in zato biološko aktivnost (Gund, 1977)



Alkilne skupine

Fizikalno – kemijske lastnosti

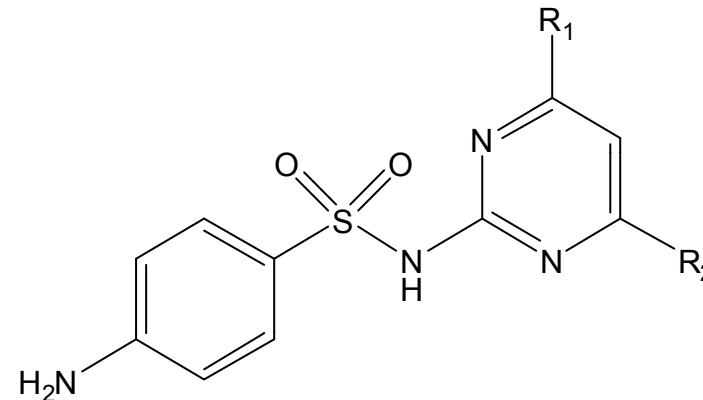
- Tetraedrična razporeditev okoli C
- C-C vez 348 kJ/mol
- Lipofilnost (logP)
- Vodotopnost
- VdW/hidrofobne interakcije

Ime	Struktura	Topnost v vodi (g/100g H ₂ O)
n-butanol		8.2
izobutanol		5
terc-butanol		meša v vseh razmerjih
n-pentanol		2.4
pentan-2-ol		4.9
neopentanol		12.2



Alkilne skupine

- Elektronske lastnosti - kislost

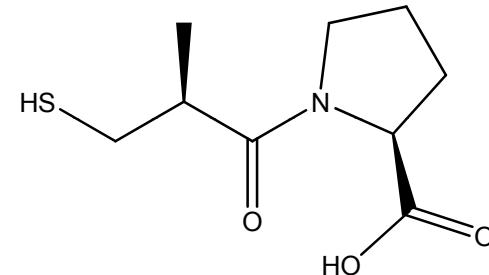
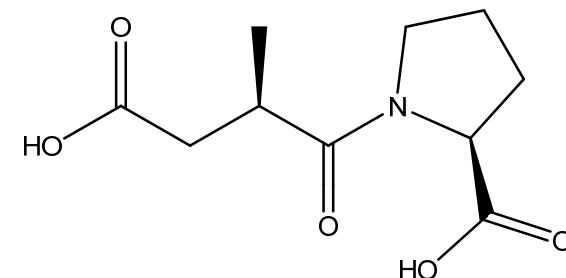
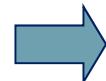
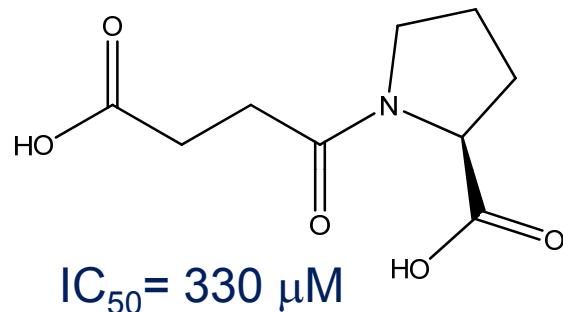


Učinkovina	R_1	R_2	pKa	Ionizacija (pH=5,2)
sulfadiazin	H	H	6,5	3,9%
sulfamerazin	H	CH_3	7,1	1,4%
sulfametazin	CH_3	CH_3	7,4	0,7%



Alkilne skupine

VdW/Hidrofobne interakcije

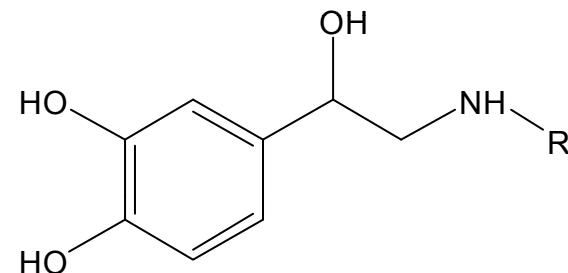


Inhibitorji ACE –
optimizacija vodnice



Alkilne skupine

- Sterični efekti – selektivnost na receptorje



R	Hipertenzivno delovanje	Hipotenzivno delovanje
H	++	-
metil	++	-
etil	+	+
propil	-	+
izopropil	-	++
butil	-	++
izobutil	-	++



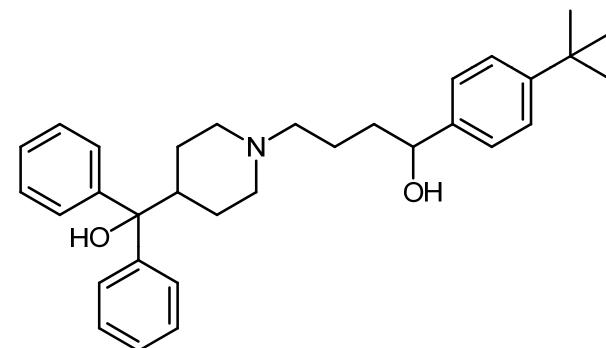
Universitas Labacensis

Faculty of pharmacy

Alkilne skupine

Metabolizem

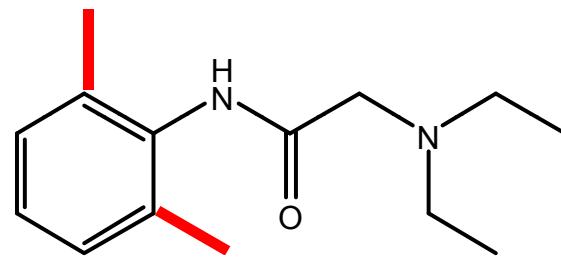
Terfenadin – predzdravilo!





Alkilne skupine

- Oviranje metabolizma



Lidokain
 $t_{1/2} = 1,5-2\text{h}$

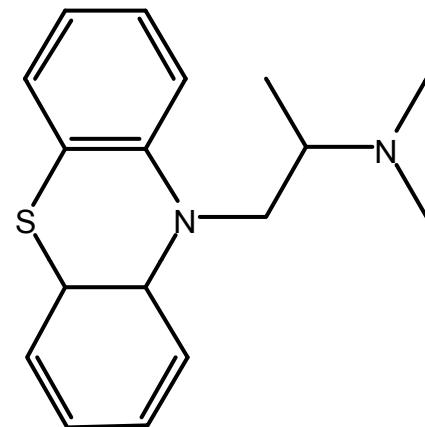


Alkilne skupine

Učinek!

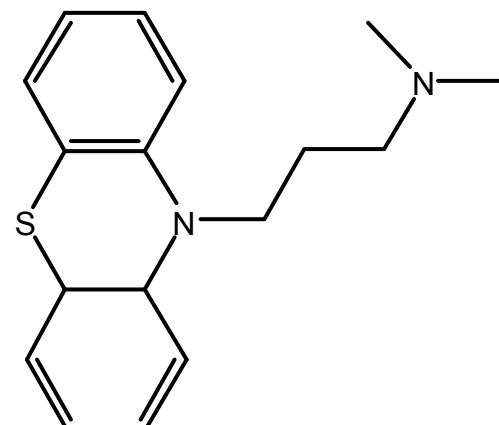
Prometazin

- Antihistaminik



Promazin

- antipsihotik





Alkilne skupine

Konformacijski učinki

- dietilstilbestrol – heksestrol





Nenasičeni sistemi

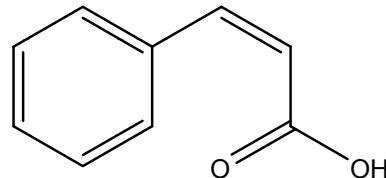
- Većinoma alkeni, alkini manj zastopani
- Rigidni sistem
- Cis-trans izomerija
- π -elektronski sistem: konjugacija, povećana reaktivnost
- ↓volumen



Nenasičeni sistemi

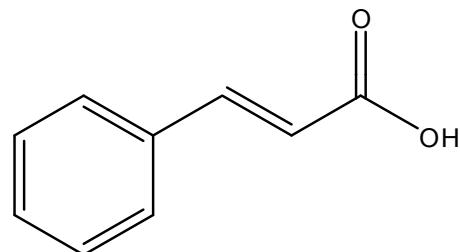
Sprememba stereokemije

- **Cimetova kislina**



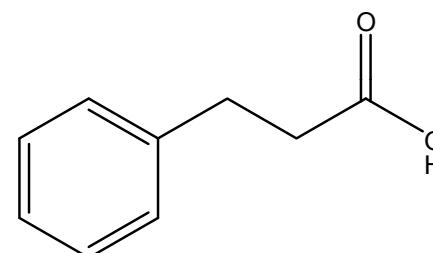
cis-cimetova kislina

- pospeševanje rasti rastlin (auksin)



trans-cimetova kislina

- Inhibicija rasti rastlin
- (antagonist auksinov)



fenilpropanojska kislina

- brez učinka

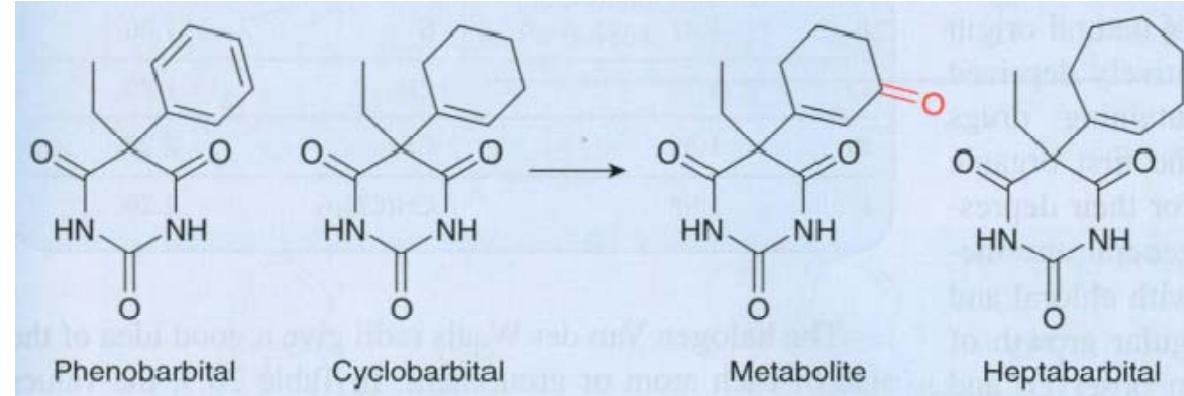
- **dietilstilbestrol** – učinkovit le E izomer



Nenasičeni sistemi

Sprememba fizikalno-kemijskih lastnosti

- Barbiturati – povečan učinek

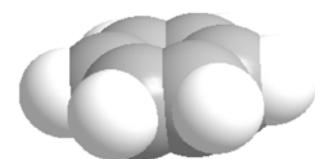
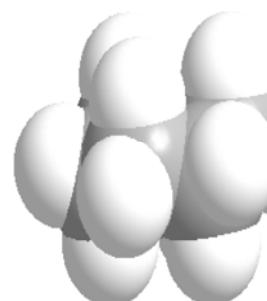




Obročni sistemi

- Nasičeni, nenasicičeni
- Primerjava cikloheksan-benzen: lipofilnost ($\log P$), elektronski efekti, sterični učinki, $\pi - \pi$ interakcije

	cikloheksan	benzen
Vrelišče [°C]	80,74	80,1
Tališče [°C]	6,55	5,5
Gostota [g/ml]	0,779	0,8786
Topnost v vodi		79 g/L (25 °C)

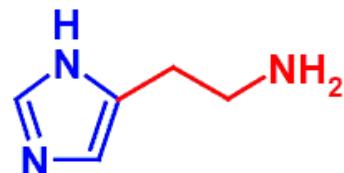




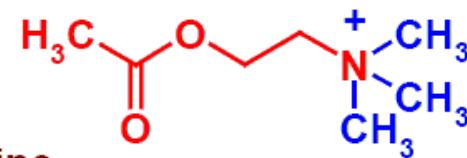
Obročni sistemi

- Sprememba delovanja

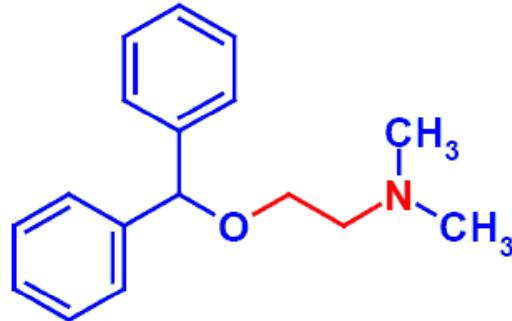
Agonists and Antagonists



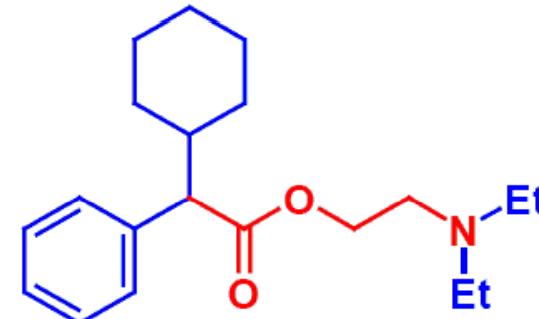
histamine
(agonist)



acetylcholine
(agonist)



diphenhydramine (antagonist)

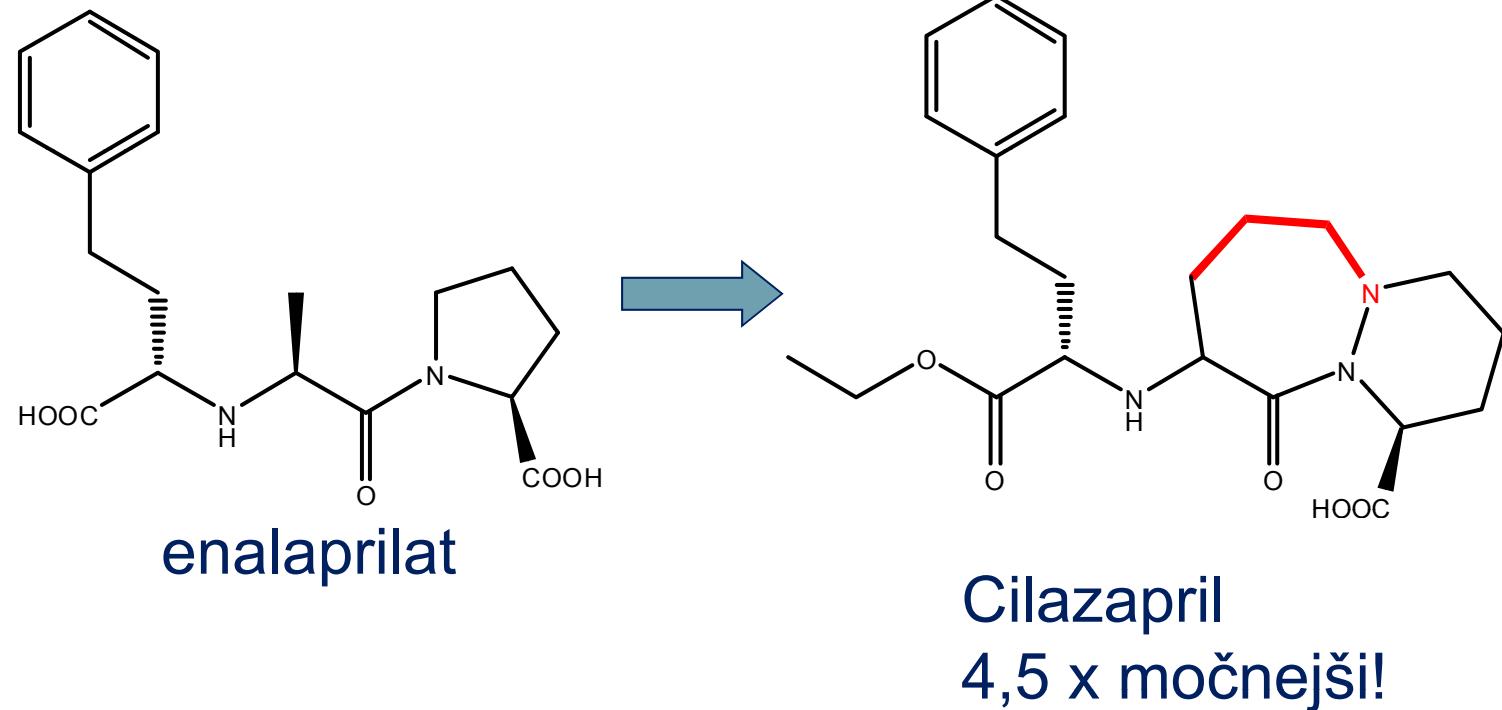


drofenine (antagonist)



Obročni sistemi

- Rigidizacija strukture





Universitas Labacensis

Faculty of pharmacy

Obročni sistemi

- Napeti obročni sistemi: β -laktami, oksirani, aziridini



Universitas Labacensis

Faculty of *pharmacy*

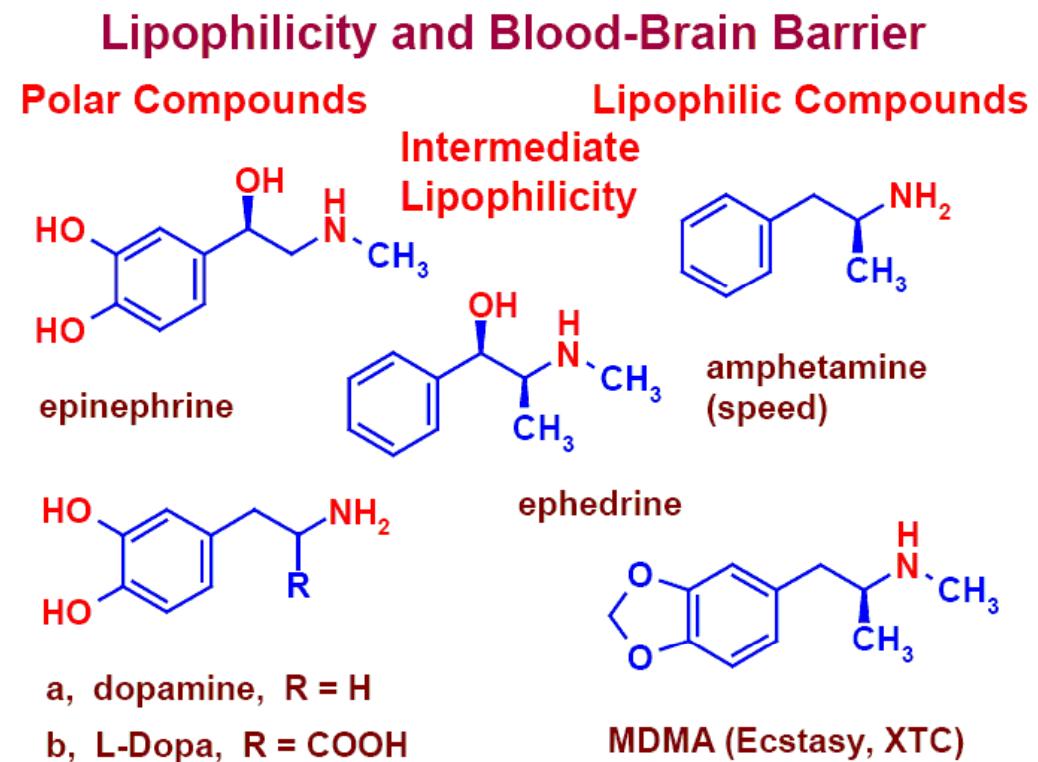
Heteroatomi

- Skupine z O, N, P, S, halogeni
- Kislinsko-bazične lastnosti
- Možnost tvorbe H-vezi



Heteroatomi

- Izločanje heteroatomov





Heteroatomi

- -O- etrske skupine
- Amini

Lipophilicity of Hydrocarbons, Ethers and Secondary Amines

n-Octanol/Water log P* values
(MedChem-Database, Daylight Chemical Information Systems, Mission Viejo, CA, USA)

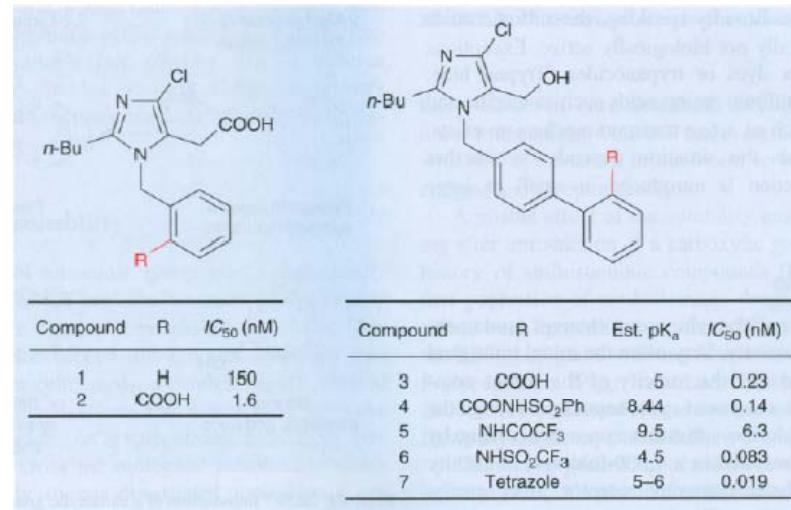
Compound	X = -CH ₂ -	X = -O-	Δ O/CH ₂
Et-X-Et	3.39	0.89	-2.50
Phe-X-Et	3.72	2.51	-1.21
Phe-X-Phe	4.14	4.21	+0.07

Compound	X = -CH ₂ -	X = -NH-	Δ NH/CH ₂
Et-X-Et	3.39	0.58	-2.81
Phe-X-Et	3.72	2.16	-1.56
Phe-X-Phe	4.14	3.50	-0.64

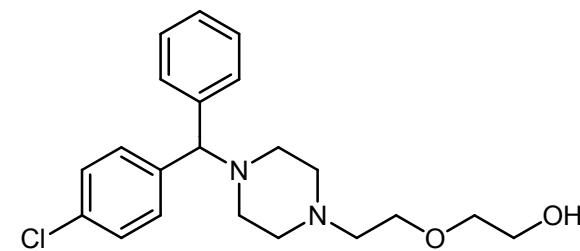


Alkohol – (aldehid) – kislina

- Losartan



- Hidroksizin – cetirizin





Universitas Labacensis

Faculty of *pharmacy*

Alkohol – eter – ester

- Povečanje biološke uporabnosti – predzdravila (enalapril(at))



Universitas Labacensis

Faculty of *pharmacy*

Amini – amonijeve soli - amidi



Halogeniranje

Jakost vezi C_(alkil)-X

X	Jakost vezi C-X [kJ/mol]	Atomski radij [G]
H	415	0,29
F	485	0,64
Cl	331	0,99
Br	276	1,14
J	248	1,33

- F velikokrat zamenjava za H, ostali halogenidi alkilanti
- Arilhalogenidi većinoma stabilni (F-, Cl-, Br-)



Halogeniranje

Sterični (konformacijski) učinki

- Razmeroma velike skupine
- ↑lipofilnosti

Klonidin

Substitucija s klorom –
preprečevanje rotacije

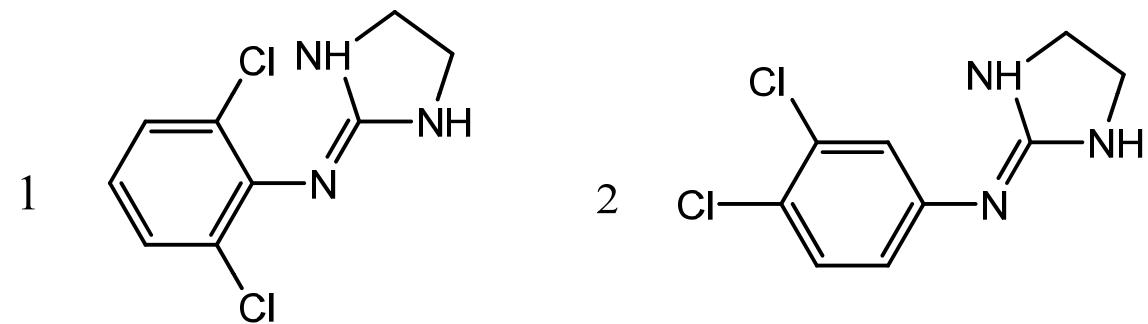




Halogeniranje

- Klonidin

oznaka	hipotenzivna aktivnost ED_{20} (mg/kg)
1	0.01
2	3.00

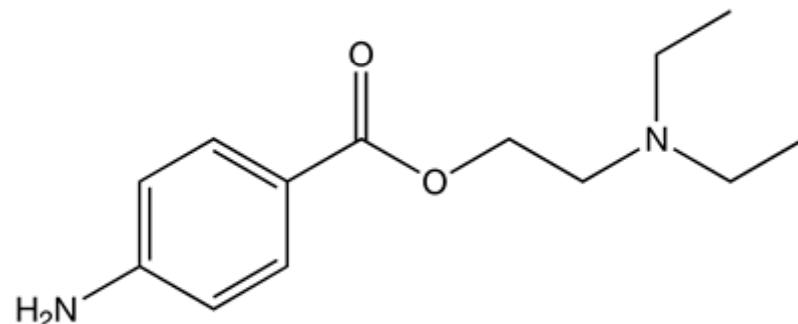




Halogeniranje

Elektronski učinki

- -I; močno elektronegativni, C-X vez reaktivna
- +M



spojina	Relativna hitrost hidrolize
prokain	1,00
2-kloroprokain	4,63
2-bromoprokain	2,44
3,5-dikloroprokain	0,26



Halogeniranje

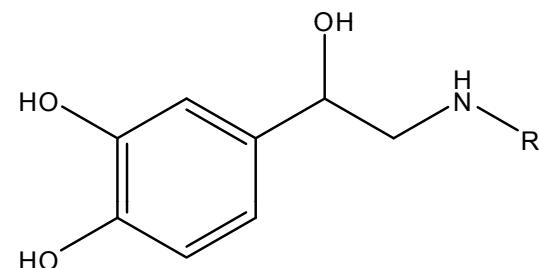
Metabolična stabilizacija (obstruktivna halogenacija)

- **Tolbutamid**; $t_{1/2} = 5,7\text{h}$
- p -kloro derivat, **klorpropamid**; $t_{1/2} = 33\text{h}$



Halogeniranje

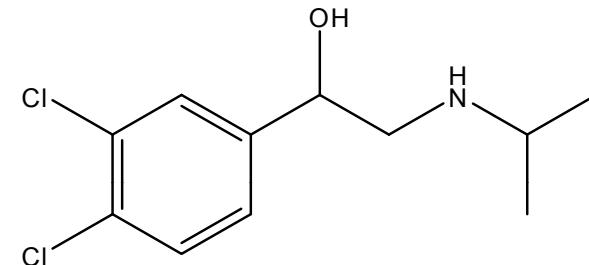
Antagonizem



R = H; noradrenalin

R = CH₃; adrenalin

R = iPr; izoproterenol



dikloroizoproterenol

•antagonist na β-recepторjih