

Základy organické chemie

Jaromír Literák



Lipidy

Přírodní látky, které jsou rozpustné v nepolárních organických rozpouštědlech a obtížně rozpustné ve vodě.

Lipidy se nemají společné strukturní rysy (např. určitou funkční skupinu), ale jsou definovány podobnými vlastnostmi.

Jedno z možných dělení lipidů na základě snadnosti hydrolyzy a produktů:

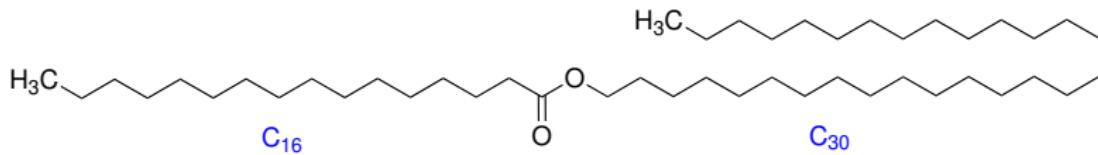
- Složené – obsahují jednu nebo více esterových (amidových) vazeb, hydrolyza poskytuje alkohol a mastnou kyselinu.
 - ▶ Vosky
 - ▶ Triacylglyceroly
 - ▶ Fosfolipidy
 - ▶ Sfingolipidy
 - ▶ Glykolipidy
 - ▶ Lipoproteiny
- Jednoduché – nehydrolyzují nebo hydrolyza poskytne odlišné produkty.
 - ▶ Steroidy
 - ▶ Terpeny
 - ▶ Prostaglandiny

Vosky

Monoestery jednosytných kyselin a alkoholů s dlouhými uhlovodíkovými řetězci.

Mají často ochrannou funkci – hydrofóbní povrch rostlin a živočichů.

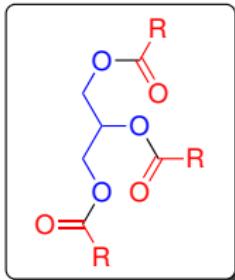
Včelí vosk:



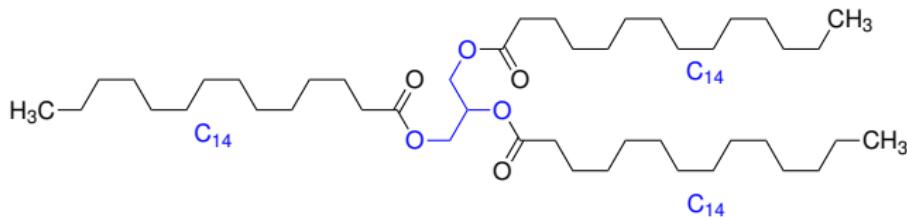
Karnaubský vosk, lanolin – směsi mnoha látek, převažují estery.

Triacylglyceroly

Tuky, estery **mastných kyselin** a **glycerolu**.



Trimyristin



Zásobní funkce, látky bohaté na energii.

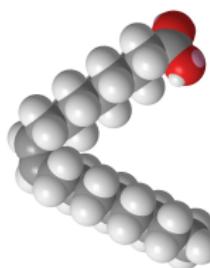
Triacylglyceroly

Mastné kyseliny – jednosytné karboxylové kyseliny, obvykle C₁₂–C₂₀.
Pokud jsou nenasycené, má dvojná vazba **konfiguraci cis**.

kyselina
stearová



kyselina
olejová



Triacylglyceroly

Dominující interakcí mezi molekulami s dlouhými uhlovodíkovými zbytky jsou **disperzní síly**, jejichž velikost závisí na těsném kontaktu molekul. **Teplota tání** triacylglycerolů kopíruje teploty tání v nich obsažených mastných kyselin.

t.t. / °C			
H ₃ C	COOH	C ₁₂	43
~~~~~	~~~~~		kyselina laurová
H ₃ C	COOH	C ₁₄	54
~~~~~	~~~~~		kyselina myristová
H ₃ C	COOH	C ₁₆	63
~~~~~	~~~~~		kyselina palmitová
H ₃ C	COOH	C ₁₈	69
~~~~~	~~~~~		kyselina stearová
H ₃ C	COOH	C ₁₈	13
~~~~~	~~~~~		kyselina olejová
H ₃ C	COOH	C ₁₈	-5
~~~~~	~~~~~		kyselina linolová
H ₃ C	COOH	C ₂₀	-50
~~~~~	~~~~~		kyselina arachidonová

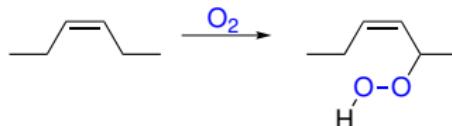
# Triacylglyceroly

	Nasycené mastné kyseliny (%)		Nenasycené mastné kyseliny (%)	
	C ₁₆ palmitová	C ₁₈ stearová	C ₁₈ olejová	C ₁₈ linolová
<b>Živočišné tuky:</b>				
sádlo	25	15	50	6
máslo	25	10	25	5
lidský tuk	25	8	46	10
velrybí tuk	12	3	35	10
<b>Rostlinné oleje:</b>				
kokosový	8	2	6	1
kukuřičný	10	4	35	45
olivový	5	5	80	7
arašíдовý	7	5	60	20
lněný	5	3	20	20

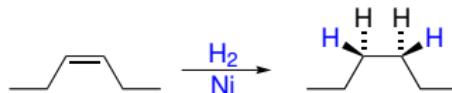
# Triacylglyceroly

Reakce triacylglycerolů:

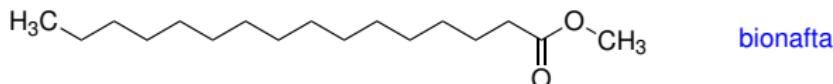
- Autooxidace



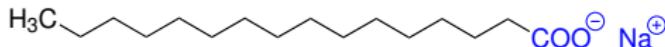
- Ztužování tuků



- Transesterifikace – methylestery mastných kyselin jsou bionaftou.

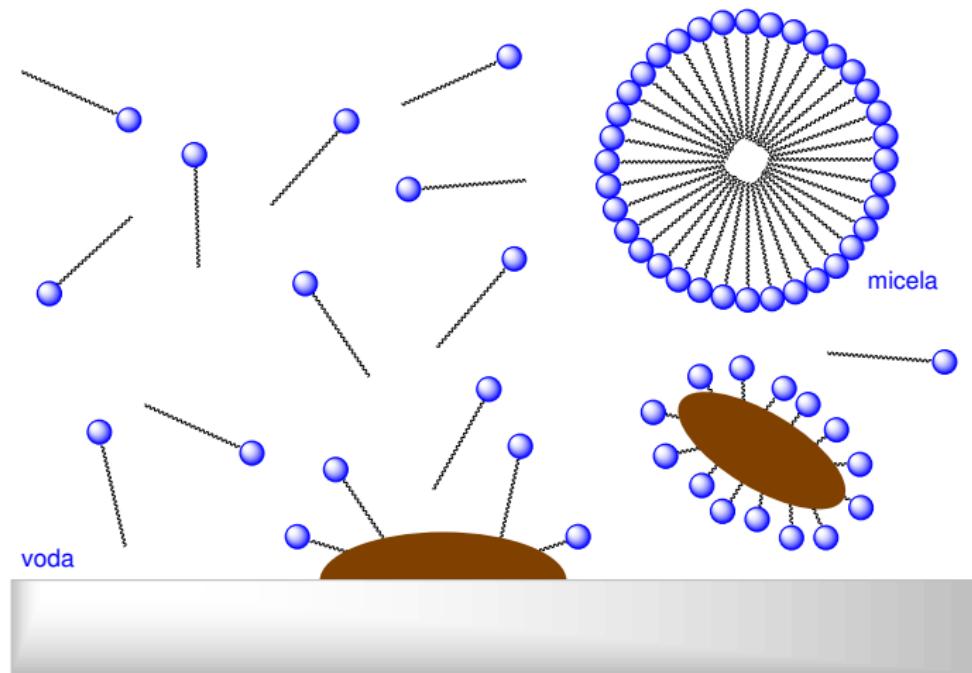


- Saponifikace – sodné a draselné soli mastných kyselin jsou mýdla.



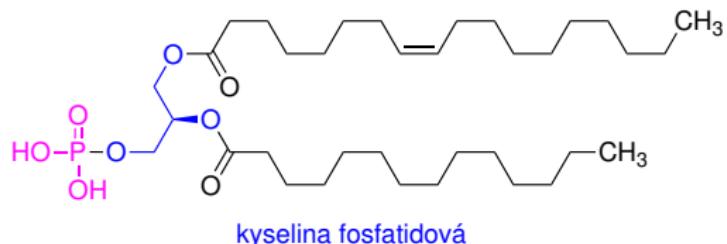
# Triacylglyceroly

Mýdla po překročení určité koncentrace tvoří ve vodě **micely** a dokáží rozpouštět nepolární látky.



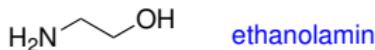
# Fosfolipidy

Nejčastěji deriváty **kyseliny fosfatidové** – diestery kyseliny fosforečné, kde je jednou složkou diacylglycerol.

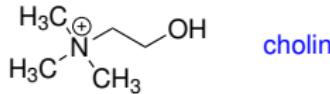


## Druhý alkohol:

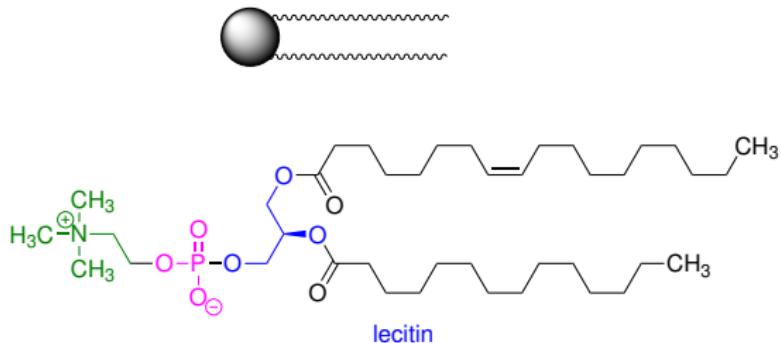
### Ethanolamin – **kefaliny**



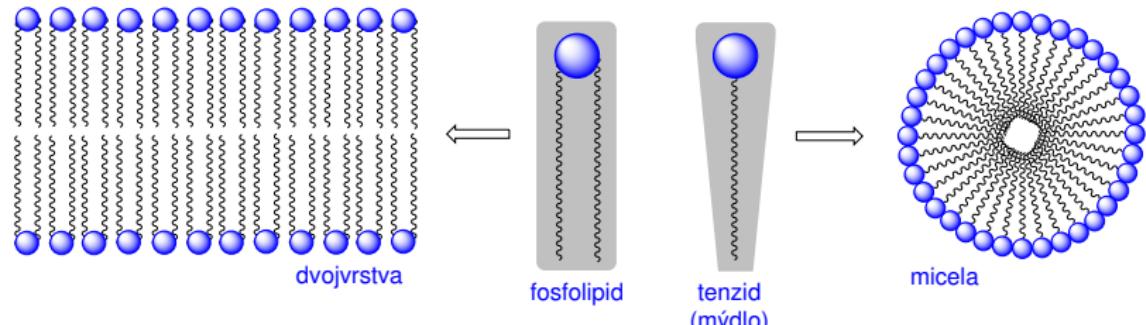
### Cholin – **lecitiny**



# Fosfolipidy



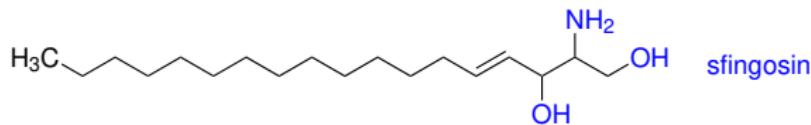
Ve vodném prostředí tvoří **micely** a **dvojvrstvy** – základní složka **buněčných membrán**. Molekula fosfolipidu má pro tvorbu dvojvrstvy **vhodnější tvar**.



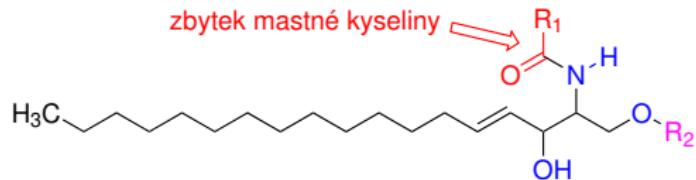
# Sfingolipidy

Látky důležité např. pro správnou funkci nervové soustavy.

Deriváty sfingoidních bází (např. sfingosinu).



Mastná kyselina je vázána ve formě amidu.

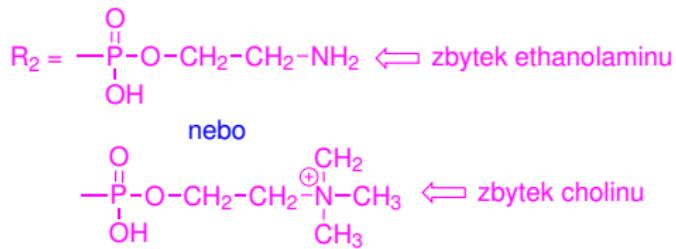


Ceramidy:

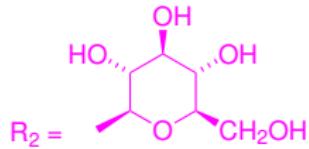
$$R_2 = -H$$

# Sfingolipidy

## Sfingomyeliny:

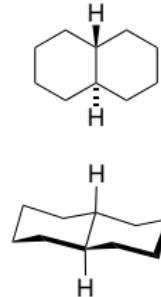
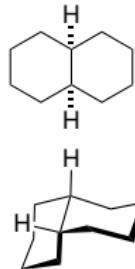
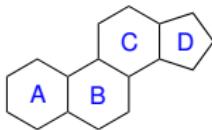


## Cerebrosydy:

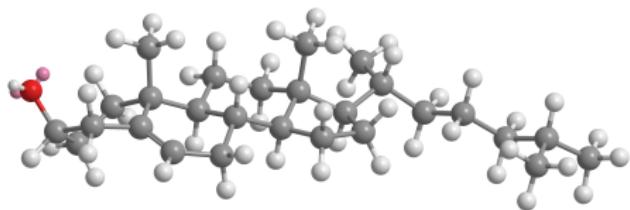
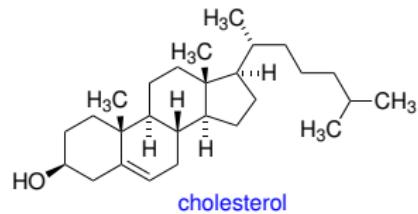


# Steroidy

Deriváty cyklopentanoperhydrofenanthrenu:



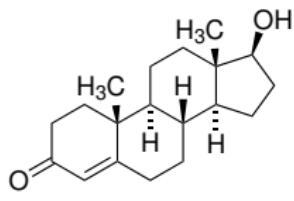
S výjimkou několika látek jsou šestičlenné kruhy ve steroidech spojeny v konfiguraci *trans* – konformačně rigidní kostra molekuly.



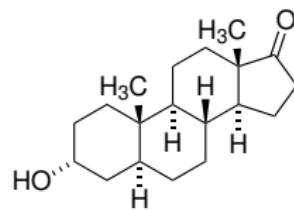
# Steroidy

## Pohlavní hormony

### Androgeny

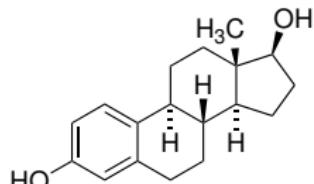


testosteron

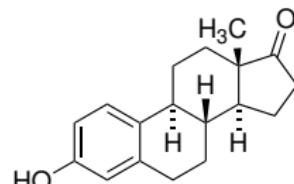


androsteron

### Estrogeny



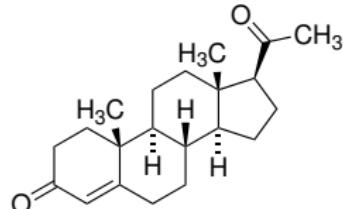
estradiol



estron

# Steroidy

## Progesteriny



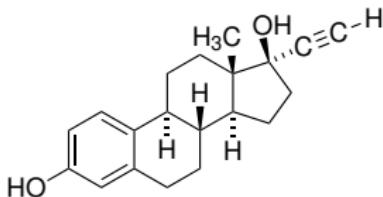
progesteron



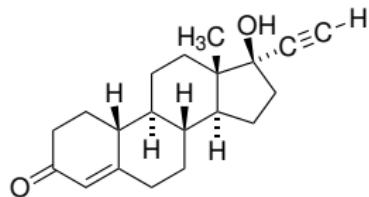
**Carl Djerassi (1923–2015)** se v roce 1951 podílel na objevu **norethidronu**, syntetického progestinu, který může být podán orálně a v kombinaci se syntetickým estrogenem brání početí.

# Steroidy

## Syntetické estrogeny a progestiny



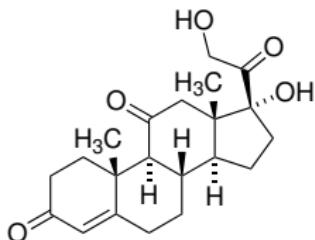
ethynodiol diacetate



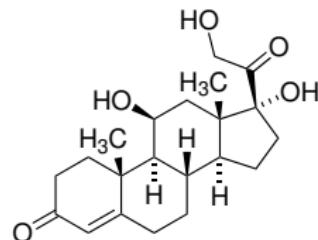
norethindrone

Syntetické hormony simulují těhotenství, potlačují ovulaci – hormonální antikoncepce.

**Kortikosteroidy** – hormony regulující činnost imunitního systému.



cortisone

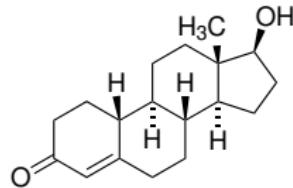


hydrocortisone

# Steroidy

## Anabolické steroidy

Napodobují efekt testosteronu.

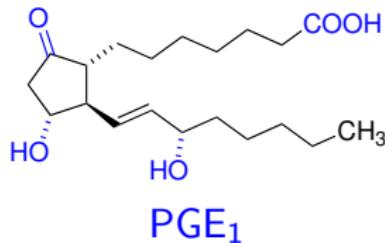


nandrolon

# Prostaglandiny

Poprvé izolovány z prostaty berana.

Patří mezi **eikosanoidy** ( $C_{20}$ ), vždy v molekule najdeme pětičlenný cyklus a **dva uhlovodíkové řetězce** vycházející z cyklu.

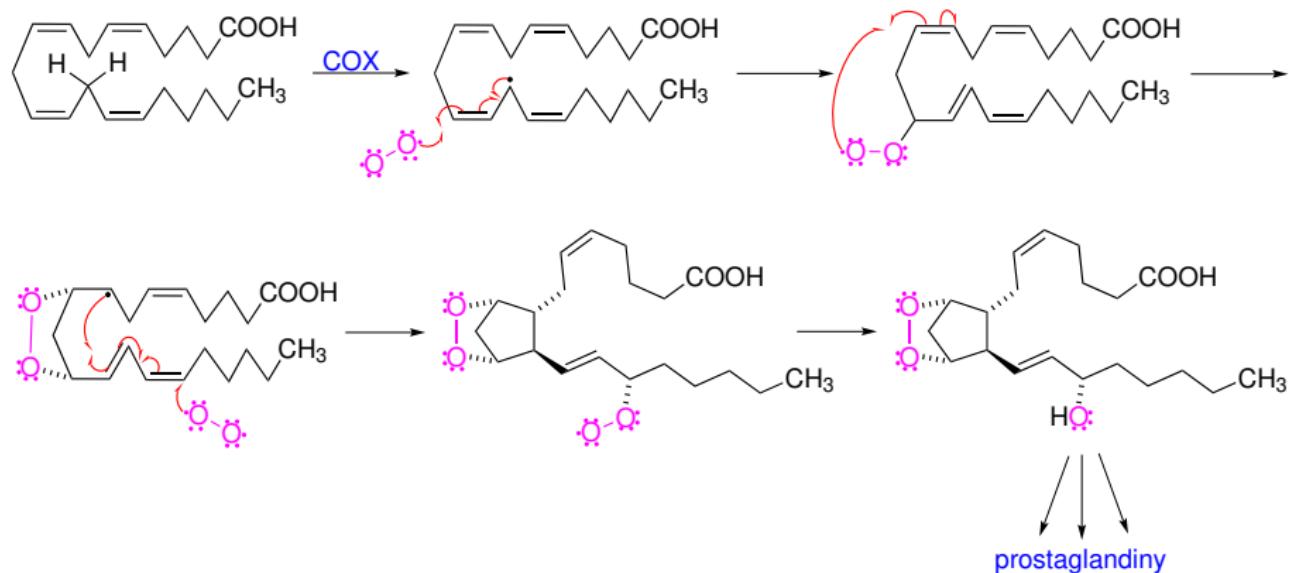


Regulace biologických procesů na **lokální úrovni**, často opačné efekty jedné látky v různých částech těla.

Účinky vztaženy na množství látky silnější než u steroidních hormonů.

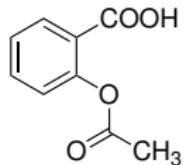
# Prostaglandiny

Prostaglandiny jsou syntetizovány z kyseliny arachidonové za spoluúčasti cyklooxygenasy 1 (COX-1) a 2 (COX-2).

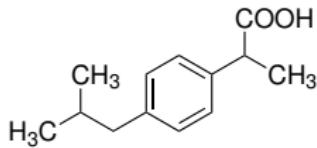


# Prostaglandiny

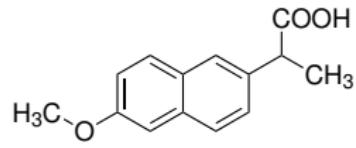
Nesteroidní protizánětlivá léčiva (NSAID) jsou inhibitory cyklooxygenasy 1 a 2.



kyselina acetylsalicylová



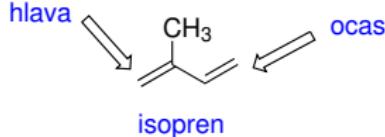
ibuprofen



naproxen

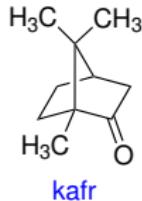


## Terpeny

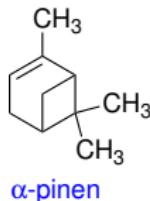


monoterpeny	C ₁₀
seskviterpeny	C ₁₅
diterpeny	C ₂₀

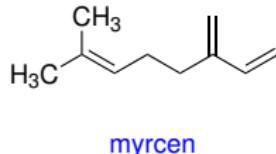
## Monoterpeny:



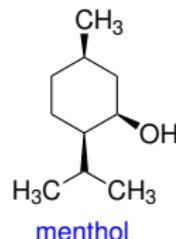
kafr



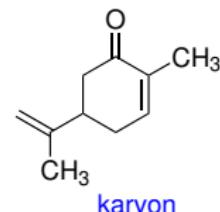
## $\alpha$ -pinen



myrcen

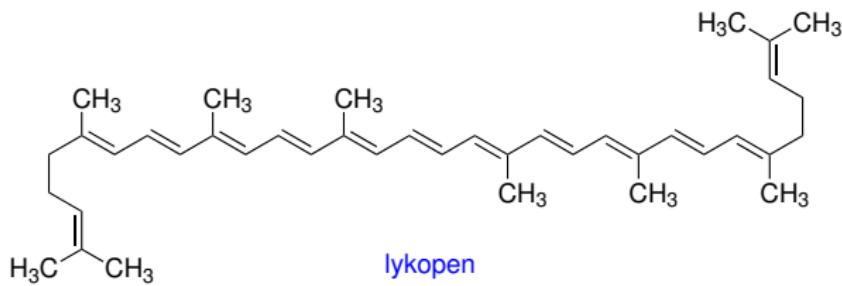
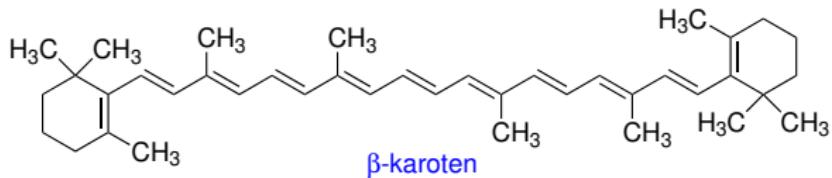


## menthol



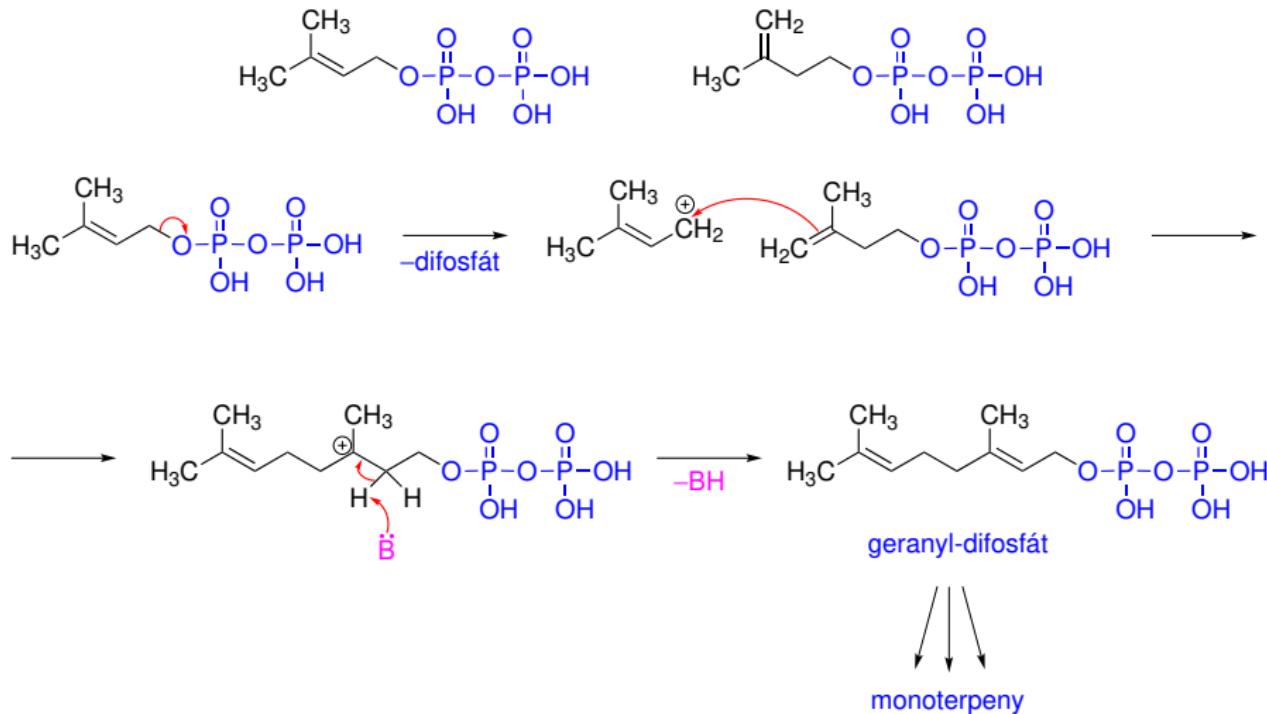
karyon

# Terpeny



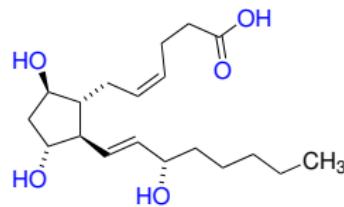
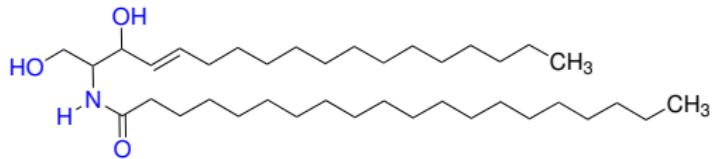
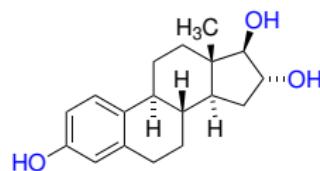
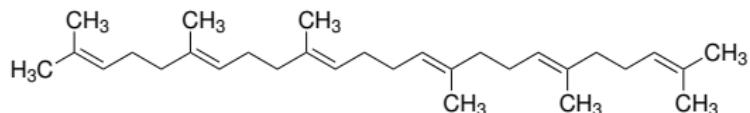
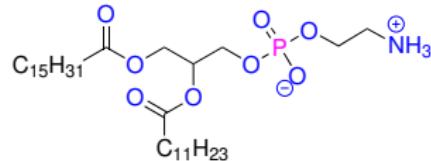
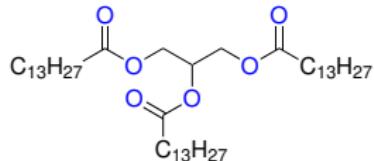
# Terpeny

Prekurzory biosyntézy terpenů:



# Příklad č. 1

Do které skupiny lipidů patří následující látky:



# Příklad č. 1

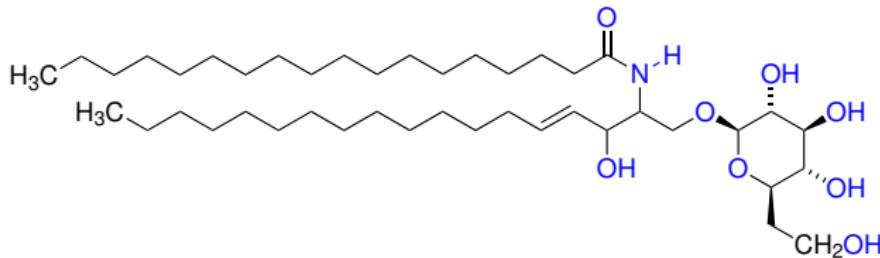
Řešení:

## Příklad č. 2

Může následující látka tvořit ve vodném prostředí lipidovou dvojvrstvu?

Pokud ano, identifikujte lipofilní a hydrofilní část molekuly.

Jaký druh interakcí očekáváte mezi vodou a hydrofilní částí molekulou?

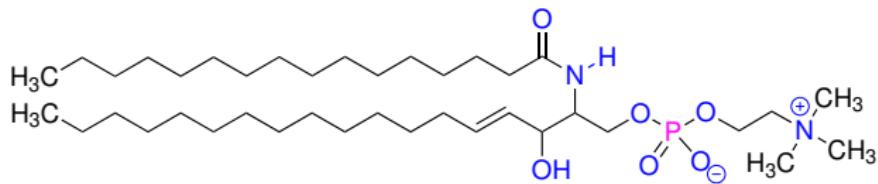


## Příklad č. 2

Řešení:

## Příklad č. 3

Napište strukturní vzorce produktů úplné hydrolýzy následujícího sfingolipidu:

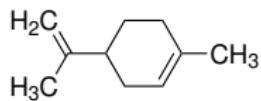


## Příklad č. 3

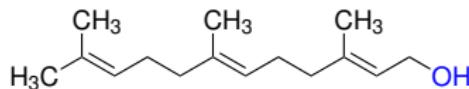
Řešení:

## Příklad č. 4

Určete, jaké terpeny (monoterpeny, seskviterpeny, diterpeny...) jsou zachyceny na obrázku.



limonen



farnesol