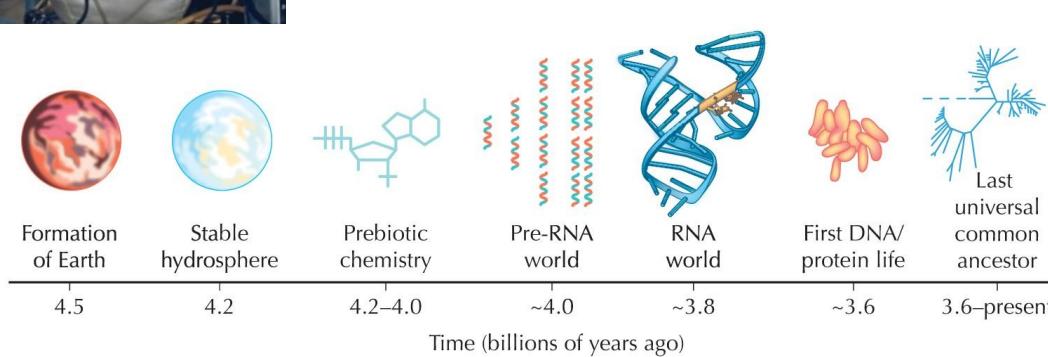
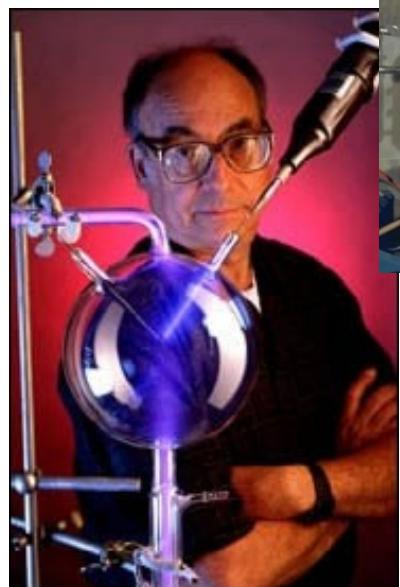
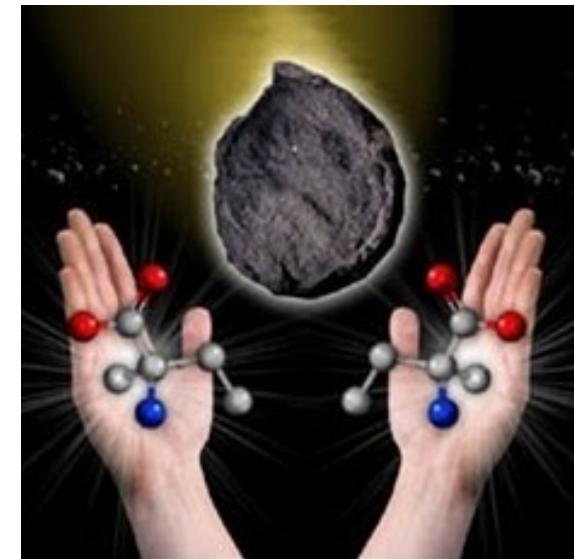
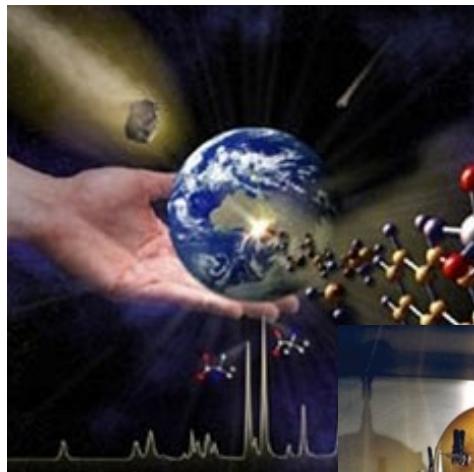


VZNIK ŽIVOTA NA ZEMI



Původ života leží do značné míry mimo rámec působnosti evoluční biologie

→ ve své podstatě mezioborové studium: chemie (povaha látek, ze kterých jsou organismy složeny), geologie, výzkum atmosféry (charakter prostředí, ve kterém vznikl život) atd.

Co je vlastně život?



Co je vlastně život?

definice:

fenotypové
evoluční

Muller (1966):

autoreprodukce
proměnlivost
dědičnost

nutná schopnost akumulace
hmoty a její organizace do
složitějších struktur

nutný
metabolismus

nutná paměť
systému

Barton et al. (2007): autoreprodukce a přírodní výběr
(podobně Edward Trifonov: replikace s variací)

celkem víc než 100 definic!

J. Špaček: Vesmír 97, 2018:
nelze vést ostrou hranici
mezi živým a neživým

Život je jen koncept

Život je uměle vytvořená kategorie. Snažit se dělit
systémy na živé a neživé nemá jiné než kulturně-
historické opodstatnění a snaha o vytvoření všeobecně
přijatelné definice života je předem odsouzená
k nezdaru kvůli nemožnosti formulace teorie života.

text JAN ŠPAČEK

Problém studia vzniku života:

J. Monod: evoluční „kutilství“ (*tinkering*), vždy krátkodobá výhoda, nebo náhoda, nikdy dlouhodobá perspektiva × hodnocení evoluce ze zpětného pohledu, z hlediska dlouhodobých důsledků

⇒ současný život nám při řešení příliš nepomůže

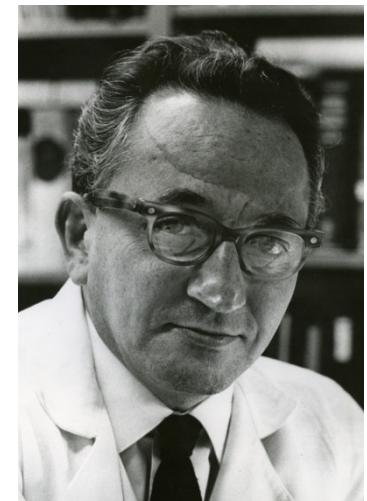
kritika ze strany kreacionistů: život nikdo nedokázal vytvořit ve zkumavce



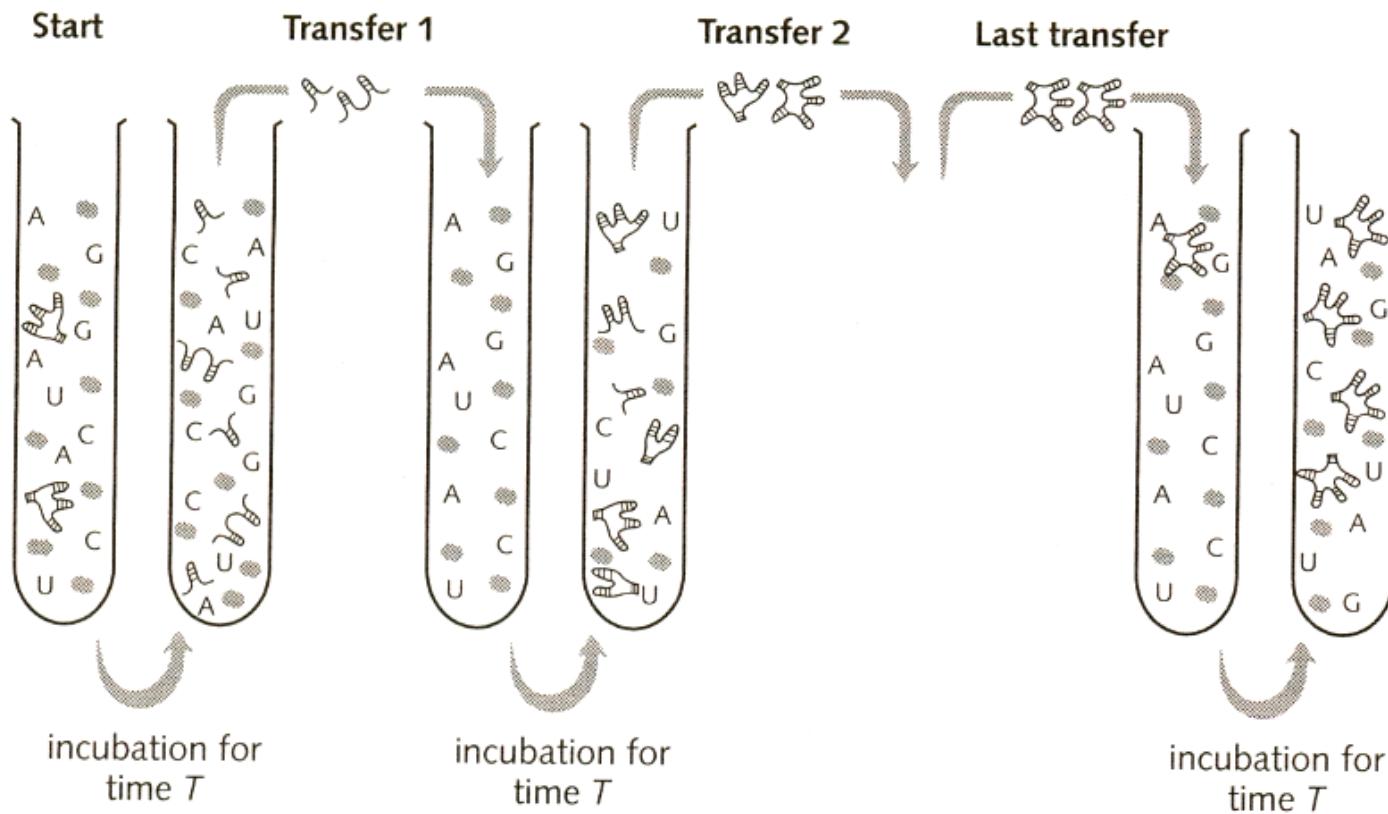
Evoluce ve zkumavce:

Sol Spiegelman et al. (1965):

RNA (templát ~ 4500 bp) a replikáza bakteriofága Q β ,
+ nukleotidy

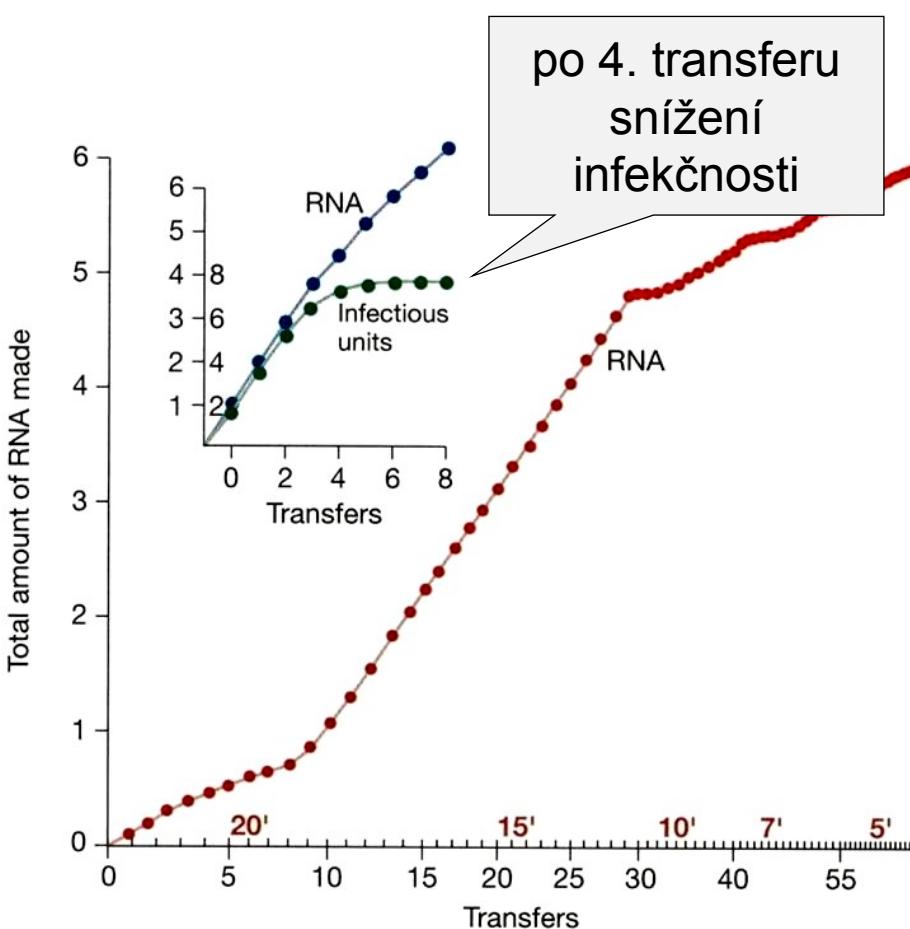


Sol Spiegelman



⇒ evoluce → „Spiegelmanovo monstrum“:

- zmenšení velikosti po 74. transferu na 218 bp \approx 5% velikost původní RNA*) ⇒ zvýšení rychlosti replikace
- snížení schopnosti infikovat bakterii *E. coli*



*) Oehlenschläger a Eigen (1997):
nakonec jen 48-54 bp (~ vazebné
místo pro RNA replikázu)

Sumper a Luce (1975):

vznik „Spiegelmanova monstra“ i bez
přítomnosti templátu (jen RNA báze
a Q β replikáza) × později kritika, šlo
o kontaminaci environmentální RNA

Tyto experimenty ale
nevysvětlují vznik života
(dodán enzym)

VZNIK ŽIVOTA

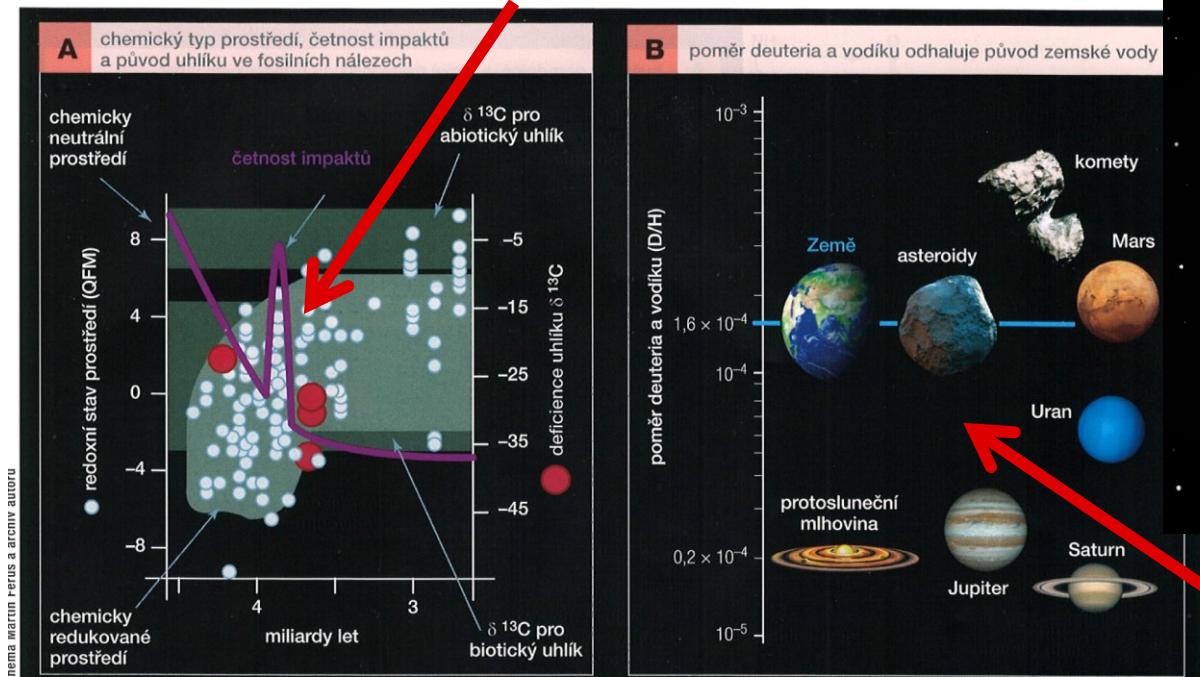
Stáří Sluneční soustavy: 4,5682 mld. let

stáří primordiální Země: $4,54 \pm 0,04$ mld.

Měsíc: různé odhady, nejstarší 4,5 mld. → po srážce Země s planetou Theiou

*) (objem zhruba Marsu, 10 % hmotnosti Země)

4,1–3,8 mld.: Pozdní velké bombardování



voda na Zemi má stejné složení jako na asteroidech!

VZNIK ŽIVOTA

dolní limit: nejstarší horniny

rula v Great Slave Lake (Kanada) – 4 mld.

krystaly zirkonu (Austrálie) – 4,3 mld.

některé meteority – 4,5 mld.

konec bombardování Země – ~4 mld.

horní limit: mikrofosilie, chemické fosilie

rohovec ve Warrawoona Group (Z Austrálie)

3,45 mld.: podobnost se současnými
stromatolity

... dnes zpochybňováno



prekambrické stromatolity
Siyeh Formation, Glacier Natl. Park



současné stromatolity
Shark Bay, Z Austrálie

chemické fosilie – **kerogen** = organická hmota tvořená rozkladem a transformací živých organismů

Grónský ledovec: 3,85 mld., potvrzení na základě poměru C¹²/C¹³

Závěr: život zřejmě vznikl během 200 mil. let mezi 4 a 3,8 mld.

Emmanuelle Javaux et al. (2010):

„acritarchs“ - 3,2 mld.

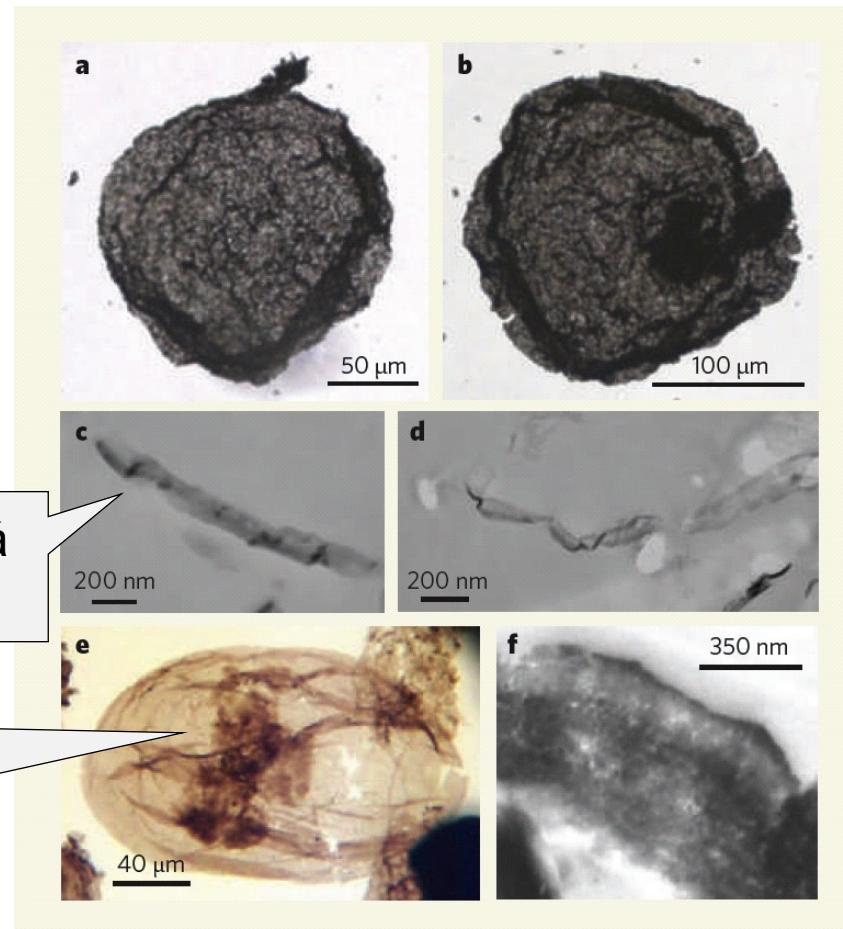
(Agnes gold mine, Moodies Group,
J Afrika)

do té doby – 1,8 mld.

není jisté, zda jde o eukaryota

buněčná
stěna

složitější buněčné
struktury
1,4 mld.



Jak vznikl život?

vznik jednoduchých organických molekul → chemická evoluce,
primitivní metabolismus

vznik autoreplikace, kompartmentace a vznik buňky, ...

První chemické experimenty:

1828: chlorid amonný + kyanát stříbrný + teplo → močovina
(= Wöhlerova reakce)

50. léta 19. stol.: formamid + H₂O + UV, elektřina → alanin

formaldehyd + NaOH → cukry

⇒ důkazy proti vitalismu (tvrdí, že chemie v živých systémech je fundamentálně odlišná od neživých, tj. organická ≠ anorganická)

organické látky	anorganické látky	rozdíl
<p>metan</p>	<p>silan</p>	Fyzikální a chemické vlastnosti obou látek jsou velice podobné. Rozdíl je v tomto případě v přítomnosti uhlíku.
<p>močovina</p>	<p>kyselina uhličitá</p>	Obě sloučeniny obsahují uhlík. Močovina se v přírodě převážně vyskytuje jako produkt metabolismu organismů. Kyselina uhličitá vzniká rozpuštěním oxidu uhličitého ve vodě. Organická látka je v tomto případě produktem metabolismu organismů.
<p>tris-bipyridin-ruthenium(II)chlorid</p>	<p>uhličitan vápenatý</p>	Organometalický komplex tris-bipyridin-ruthenium(II) chlorid je sůl, která se v přírodě nevyskytuje. Uhličitan vápenatý se v přírodě vyskytuje jako výsledek metabolismu organismů.
<p>benzo(a)pyren</p>	<p>grafen</p>	Polyaromatické uhlovodíky jsou tvořeny kondenzovanými aromatickými uhlíkovými kruhy, přičemž na vnějších uhlíciích jsou navázány vodíky. Stejný popis je možné použít pro grafen. Rozdíl je pouze ve velikosti – větší molekuly jsou anorganické.
<p>teflon</p>	<p>polymery cínu a germania</p>	Důležitou vlastností organických látek je schopnost vytvářet polymery. Polymery je možné ale vytvářet i z jiných látek (cín a germanium jsou uvedeny jako méně známé příklady). „Organičnost“ polymerů není odvozena od celkového obsahu uhlíku nebo náročnosti laboratorní přípravy.

„Není žádných podstatných rozdílů mezi sloučeninami organickými a anorganickými.“
 (A. Kekulé, pol. 19. stol.)

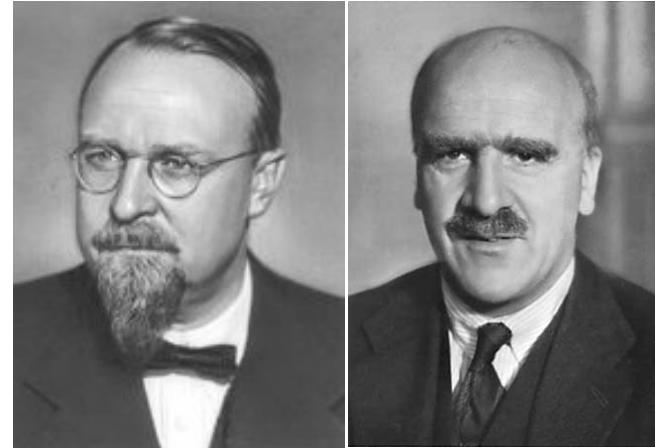
Chemická evoluce

Alexandr Ivanovič Oparin (1924)

J. B. S. Haldane (1928)

redukující atmosféra:

vodík, voda, metan, čpavek



A.I. Oparin

J.B.S. Haldane

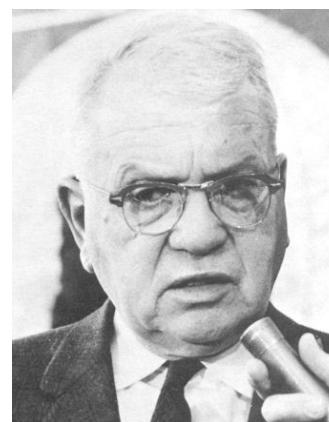
Stanley L. Miller, Harold C. Urey (1953):

metan + čpavek + H_2 + H_2O

→ 10-15 % uhlíku ve formě organických sloučenin

2 % uhlíku → aminokyseliny, lipidy, cukry

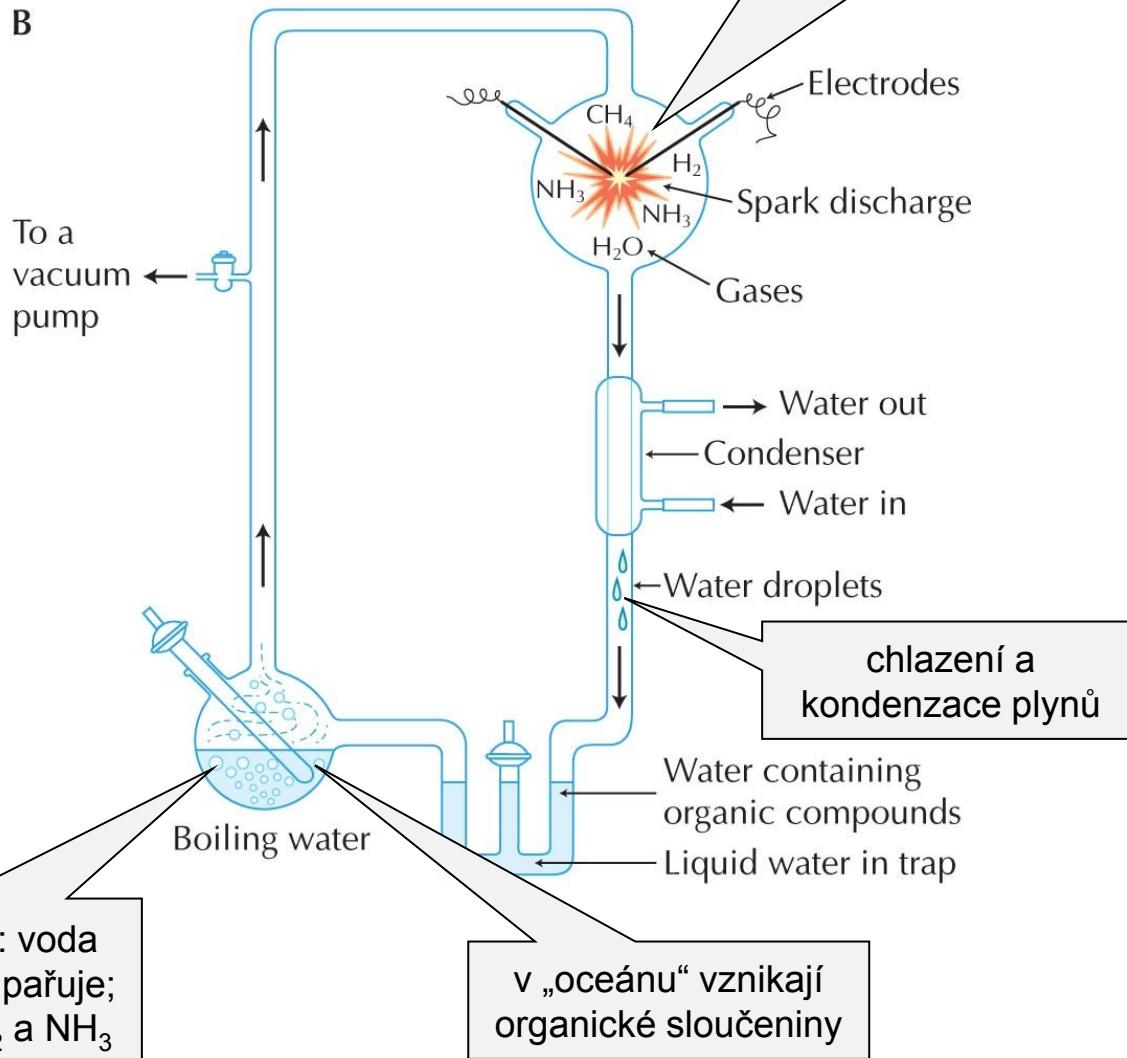
stavební součásti nukleových kyselin



H.C. Urey



S.L. Miller



Problémy:

podle současných poznatků tehdejší atmosféra méně redukující:

CO_2 , N_2 , H_2O a další \Rightarrow výsledkem reakcí mnohem méně molekul

fosfor v přírodě vzácný

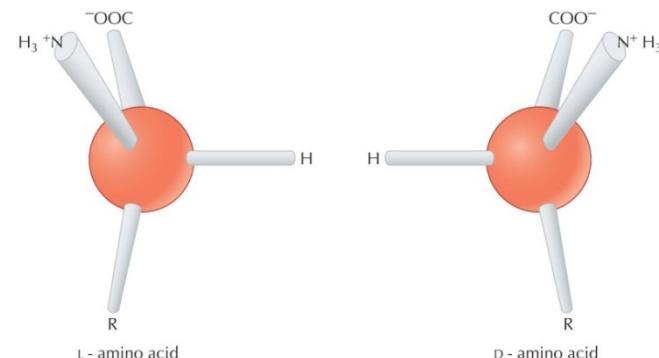
některé sloučeniny v minimálním množství

některé produkty vysoce nestabilní*) (např. s ribózou vznikají i další cukry, které syntézu ribózy inhibují)

omezená produkce dlouhých polymerů

vznik D i L stereoisomerů AA a NA

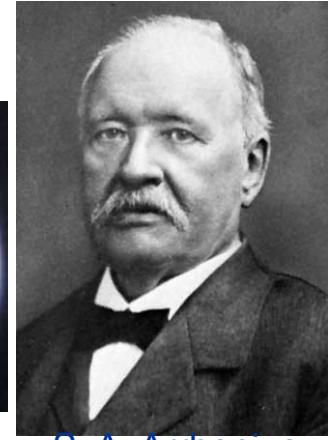
samovolný vznik rozvětvených, nikoli lineárních lipidů



*) kvůli hydrolýze byla zřejmě voda pro vznikající replikující se molekuly toxicá

Kde vznikl život?

Darwin: „hot little pond“, prebiotická polévka



alternativy:

extraterestrický původ:

panspermie: [Svante August Arrhenius](#)

panspermie biologická a chemická – existence organických sloučenin ve vesmíru (komety, meteoryty, asteroidy): např. meteorit z Murchisonu (1969, Austrálie): 4,6 mld.; mnoho sloučenin jako v Millerově-Ureyho experimentu (+ shodné chemické složení vody, viz snímek 7)

bubliny: oblaka, mořská pěna

[Thomas Gold](#) (1970): život hluboko pod zemí –
existence extremofilních archebakterií až 5 km pod povrchem

hlubokomořské vývěry (*hydrothermal vents*) = “černí kuřáci“

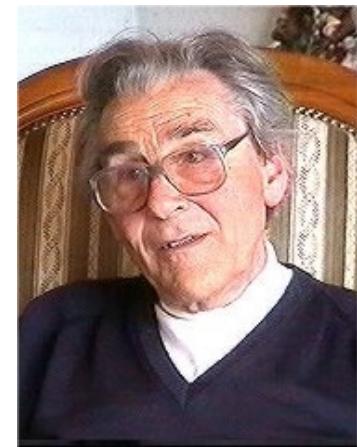
Günter Wächtershäuser

místo Slunce tepelná energie

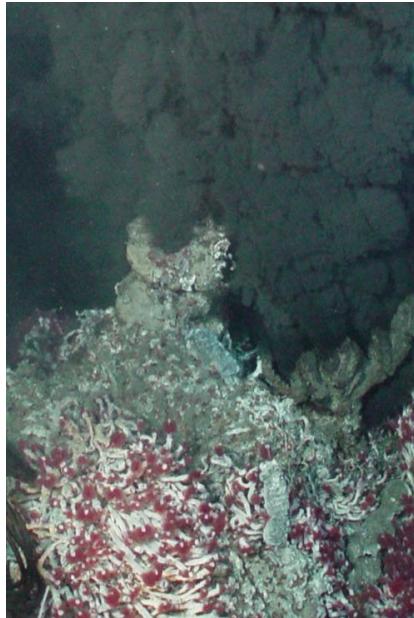
chemosyntéza: fixace uhlíku pomocí chemické energie

ochrana před UV zářením a dopady meteoritů

fixace nestabilních molekul při styku s chladnou vodou
v okolí vývěru



G. Wächtershäuser



1977: termofilní bakterie a archebakterie, třímetroví rounatci (mnohoštětinatci), mlži, hvězdice, svijonožci, přílipky, krabi, kroužkovci, krevety*)

*) https://www.youtube.com/watch?v=K4IY3dlwZdI&ab_channel=annabalog

G. Wächtershäuser:

život na povrchu pyritu = **hypotéza Fe-S světa**

„prebiotická pizza“

na povrchu pyritu shluky molekul [2Fe-2S] nebo [4Fe-4S] → možné prekurzory ferredoxinů, pyridoxalfosfátu, folátů, a kofaktorů (NAD)

ústřední role acetyl-CoA

chemoautotrofie

Výhody plochého povrchu:

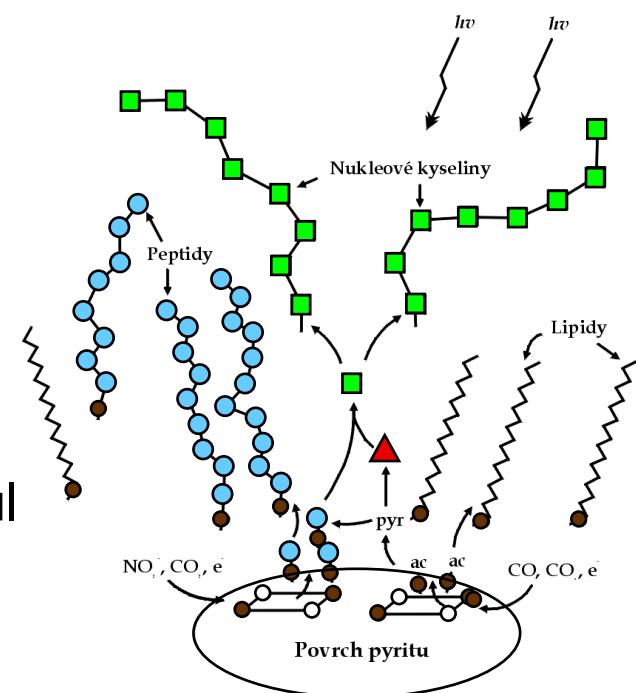
termodynamika: na povrchu nižší entropie

kinetika: vyšší pravděpodobnost srážky molekul

dodávání iontů do reakcí (ne jíl!)

vnik lineárních lipidů

snadnější odstraňování molekul vody

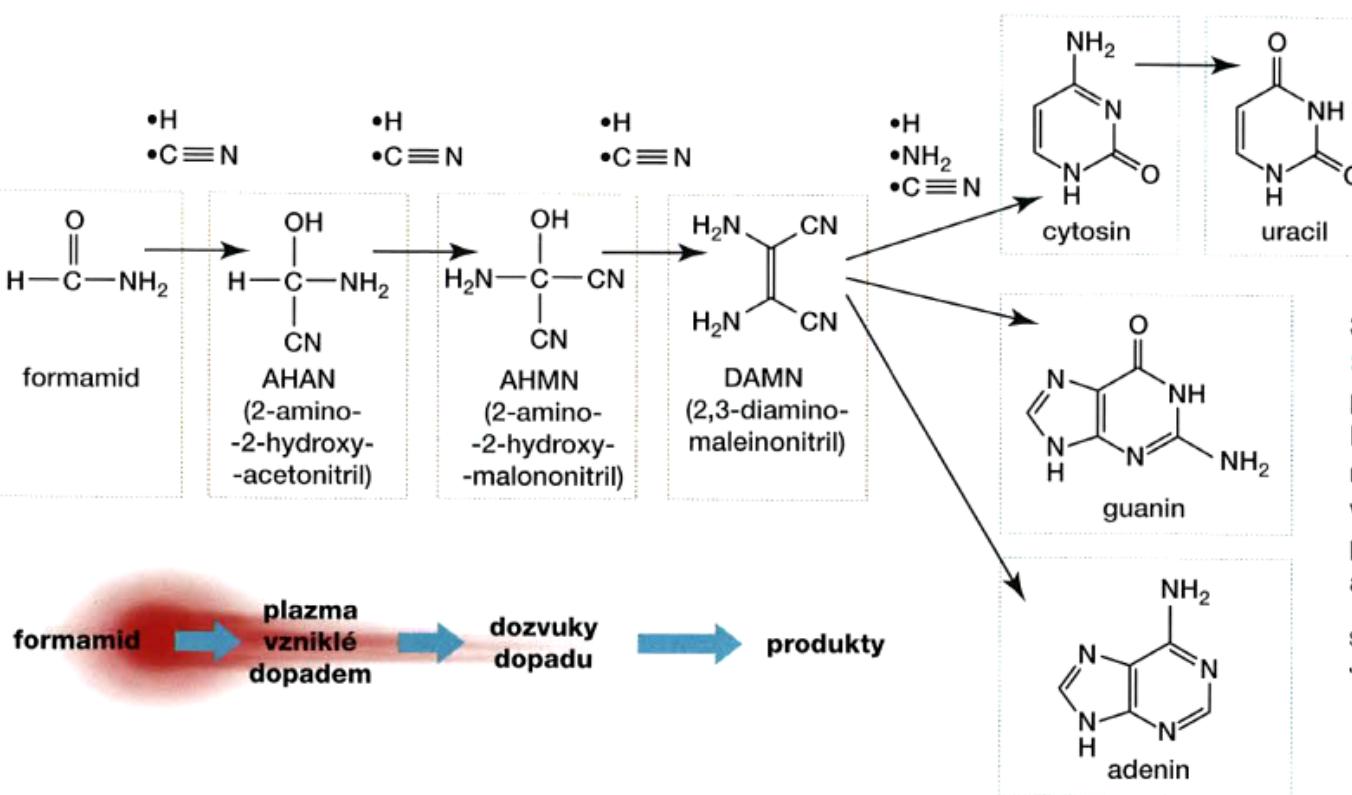


Judit E. Šponer et al.: Klíčová role impaktů a sopek

Preludium o sopkách, bombardování Země a formamidu

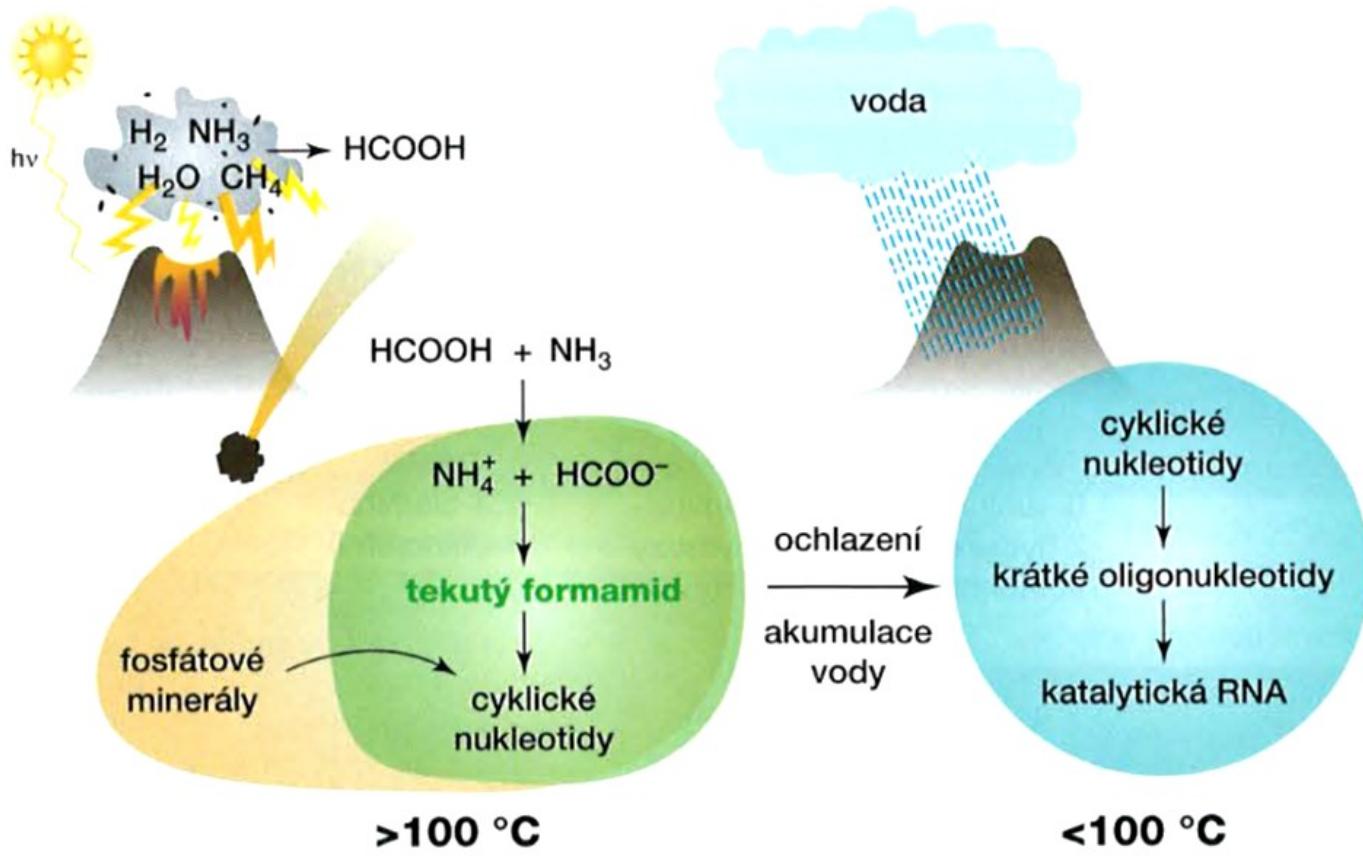
Při úvahách o vzniku života si vědci kladou celou řadu otázek, na něž dosud nelze jednoznačně odpovědět. Kde se formoval, jaké jsou jeho stavební kameny, jaká je chemická podstata prvotních živých struktur... Současné znalosti a výsledky chemických, biochemických, genetických i fyzikálních experimentů nabízejí širokou paletu představ.

text EDUARD KEJNOVSKÝ, JIŘÍ ŠPONER, MARTIN FERUS, SVATOPLUK CIVIŠ A JUDIT E. ŠPONER



3. MECHANISMUS
SYNTÉZY všech čtyř bází
přítomných v molekulách
RNA z formamidu pomocí
radikálové chemie
v chladnoucím plazmatu
při dopadu meteoritu či
asteroidu.

Schéma Martin Ferus,
Judit E. a Jiří Šponerovi



4. JEDEN (NE)VŠEDNÍ DEN na úpatí sopky na konci hadaika (někdy též prearchaikum, před 4,6 až 3,8 miliardy let). Po masivní erupci vzniká z kyseliny mravenčí a amoniaku formamid, který může nad teplotou bodu varu vody kondenzovat a vytvořit ideální podmínky pro vznik prekurzorů molekul RNA, cyklických nukleotidů. Při poklesu teploty se chemická rovnováha skokově posune ve prospěch spontánní oligomerizace prvních RNA. Po přidání vody (například deště) první oligonukleotidy získají i schopnost „samoštěpení“, a tedy „změny sekvence“, a nastartují evoluci. Všechny znázorněné dílčí chemické kroky jsou experimentálně prokázány.

Vznik replikátorů – svět RNA

Experimenty Spiegelmana, Sumpera a dalších ukázaly, že na úrovni replikátorů funguje nejen dědičnost a mutace, ale i selekcí co se ale replikovalo?

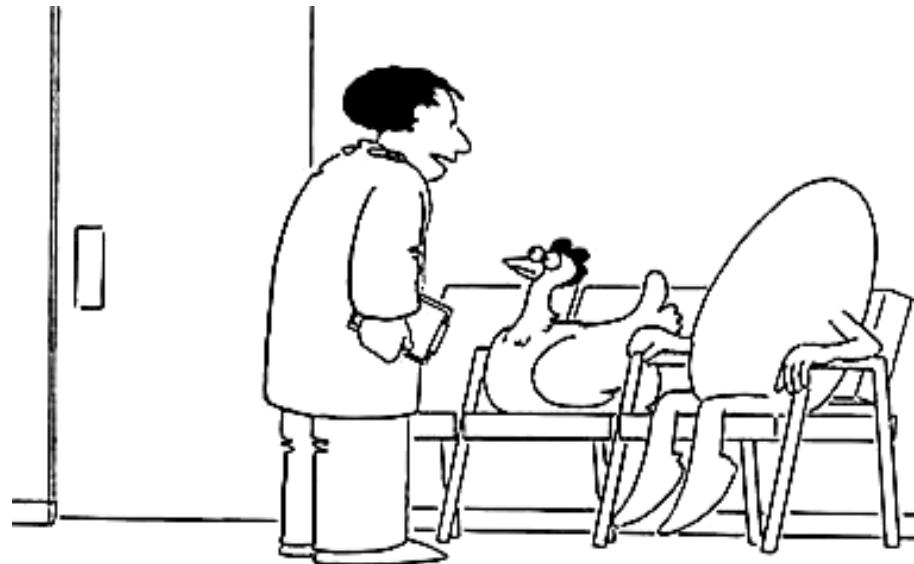
proteiny

DNA

RNA

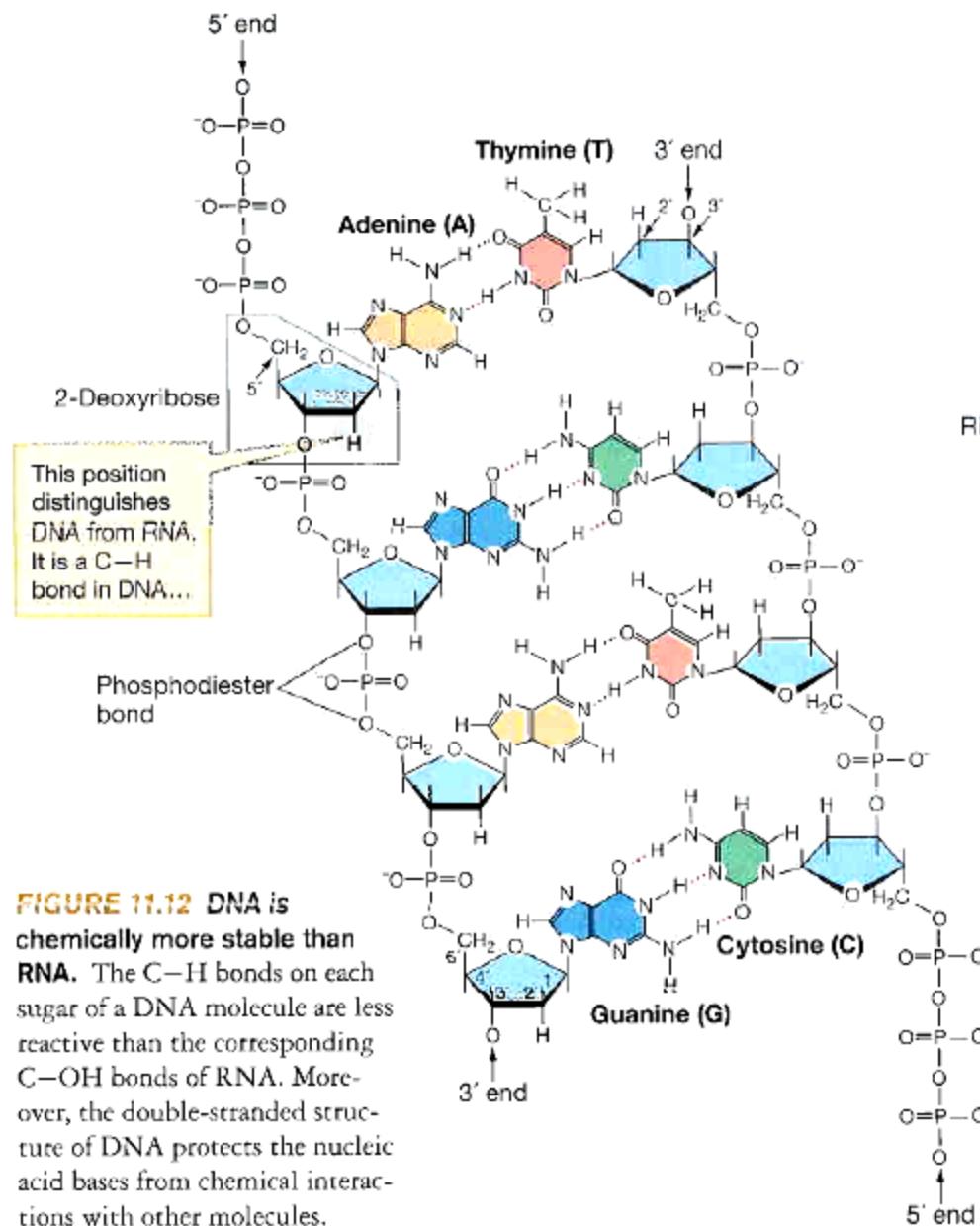
jiná látka

?



"Who was first?"

Chemical structure of DNA



Chemical structure of RNA

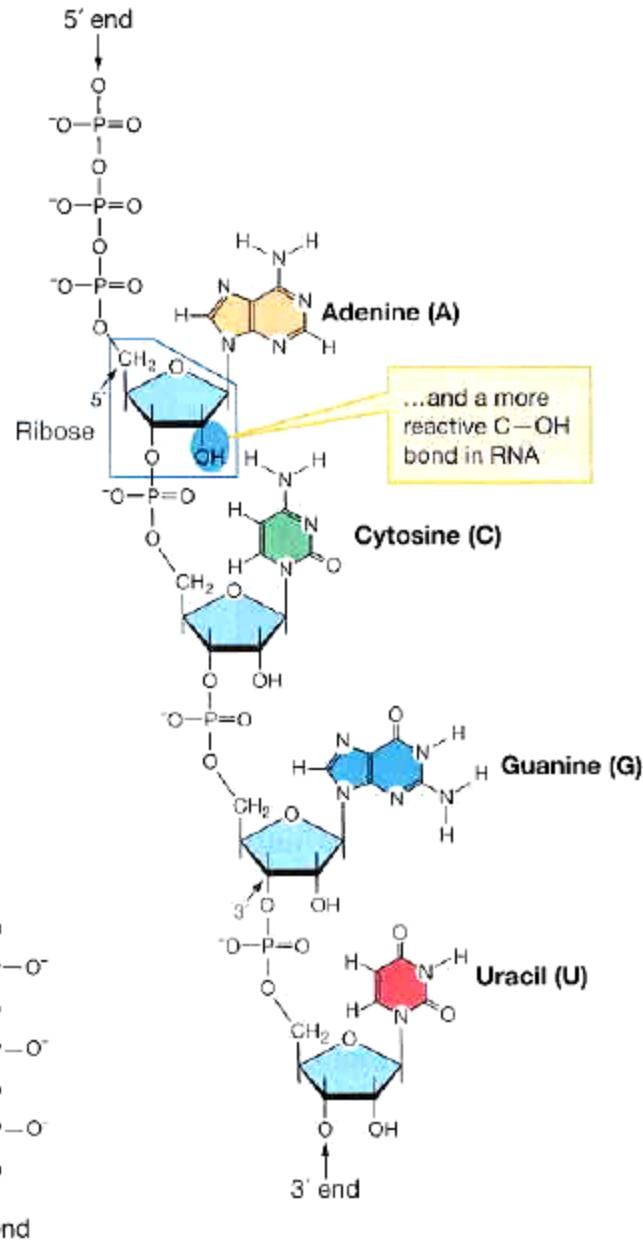


FIGURE 11.12 DNA is chemically more stable than RNA. The C–H bonds on each sugar of a DNA molecule are less reactive than the corresponding C–OH bonds of RNA. Moreover, the double-stranded structure of DNA protects the nucleic acid bases from chemical interactions with other molecules.

Vznik replikátorů – svět RNA

Experimenty Spiegelmana, Sumpera a dalších ukázaly, že na úrovni replikátorů funguje nejen dědičnost a mutace, ale i selekce co se ale replikovalo?

proteiny

DNA

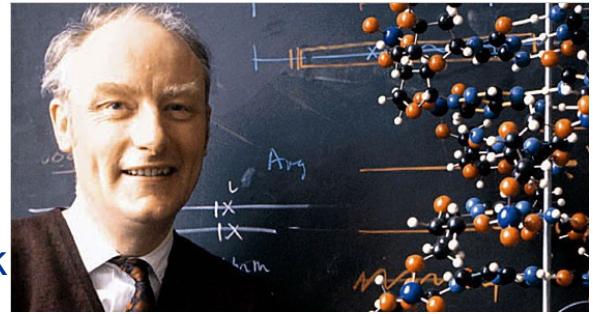
RNA

jiná látka

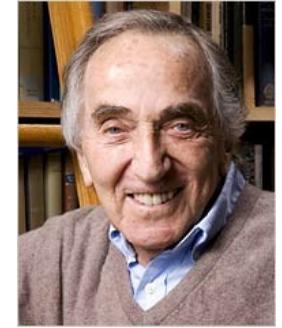
Francis Crick, Carl Woese, Leslie Orgel
(1967):

dvojí role RNA: dědičnost + enzym
= **ribozym**

F. Crick



C. Woese



L. Orgel

Vlastnosti RNA:

jednodušší než DNA

absence složitých opravných mechanismů

schopnost vytvářet rozmanité 3D konformace

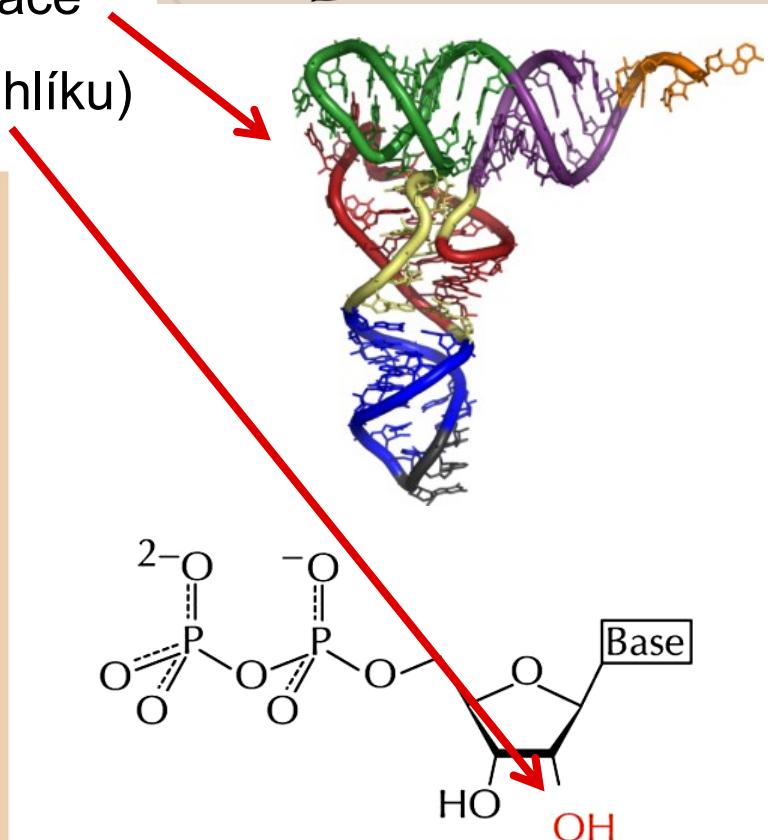
reaktivnější než DNA (OH-skupina na 2' uhlíku)



<http://biocomicals.blogspot.com>

TABLE 4.3. Examples of modern RNA roles

Function	Type of RNA	Role of RNA
Translation	mRNA	Product of DNA transcription
	tRNA	Involved in translation of the genetic code
	rRNA	Serves as part of a ribosomal subunit
DNA replication	RNA primers	Replication of the lagging DNA strand initiates with an RNA primer
	Telomerase RNA	Needed at the ends of linear chromosomes
Splicing and RNA processing	Small nuclear RNA (snRNA)	Involved in splicing
	Small nucleolar RNA (snoRNA)	Required for posttranscriptional processing of rRNA
	RNase P	Essential for tRNA processing
Translation quality control	tmRNA	Targeting aberrant protein products for degradation in bacteria
Protein translocation	Signal recognition particle (srpRNA)	A component of the signal recognition particle (SRP)
RNA interference (RNAi)	Many types	Involved in regulating RNA stability and translation in eukaryotes
Transcription regulation	6S	Regulates the function of bacterial RNA polymerase



mnoho funkcí vzniklo velmi dávno

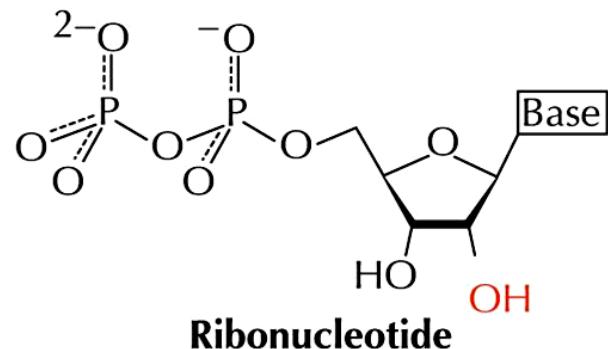
RNA jako „molekulární fosilie“

mnoho zásadních koenzymů, např. NAD⁺, flavinadenindinukleotid (FAD)
= deriváty ribonukleotidu

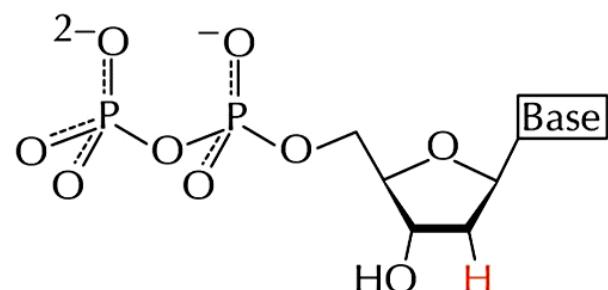
deoxyribonukleotidy vznikají z ribonukleotidů

při replikaci DNA používán RNA primer

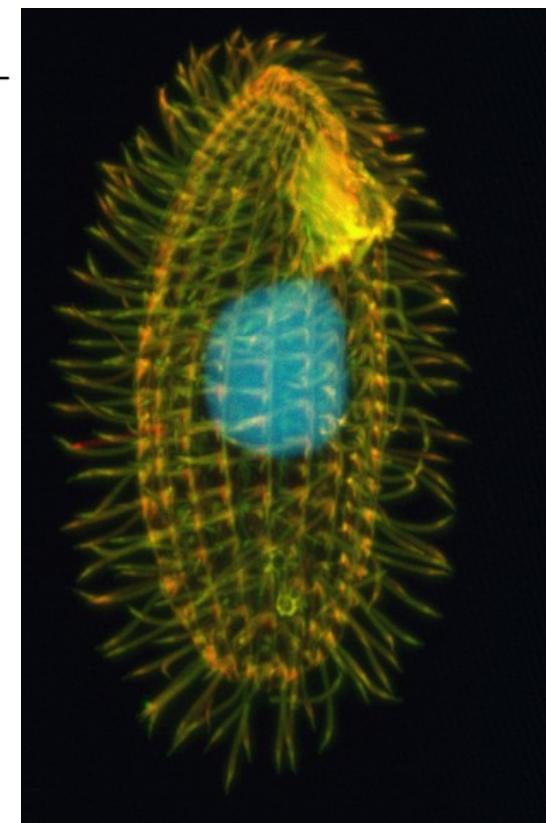
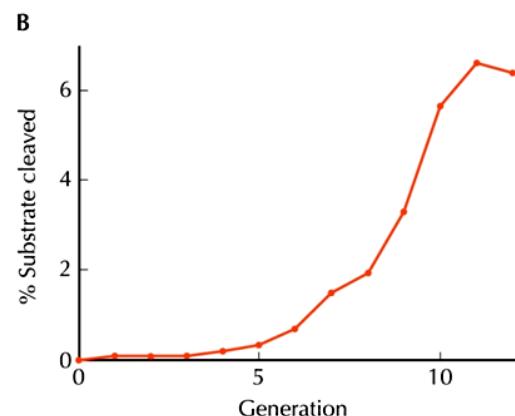
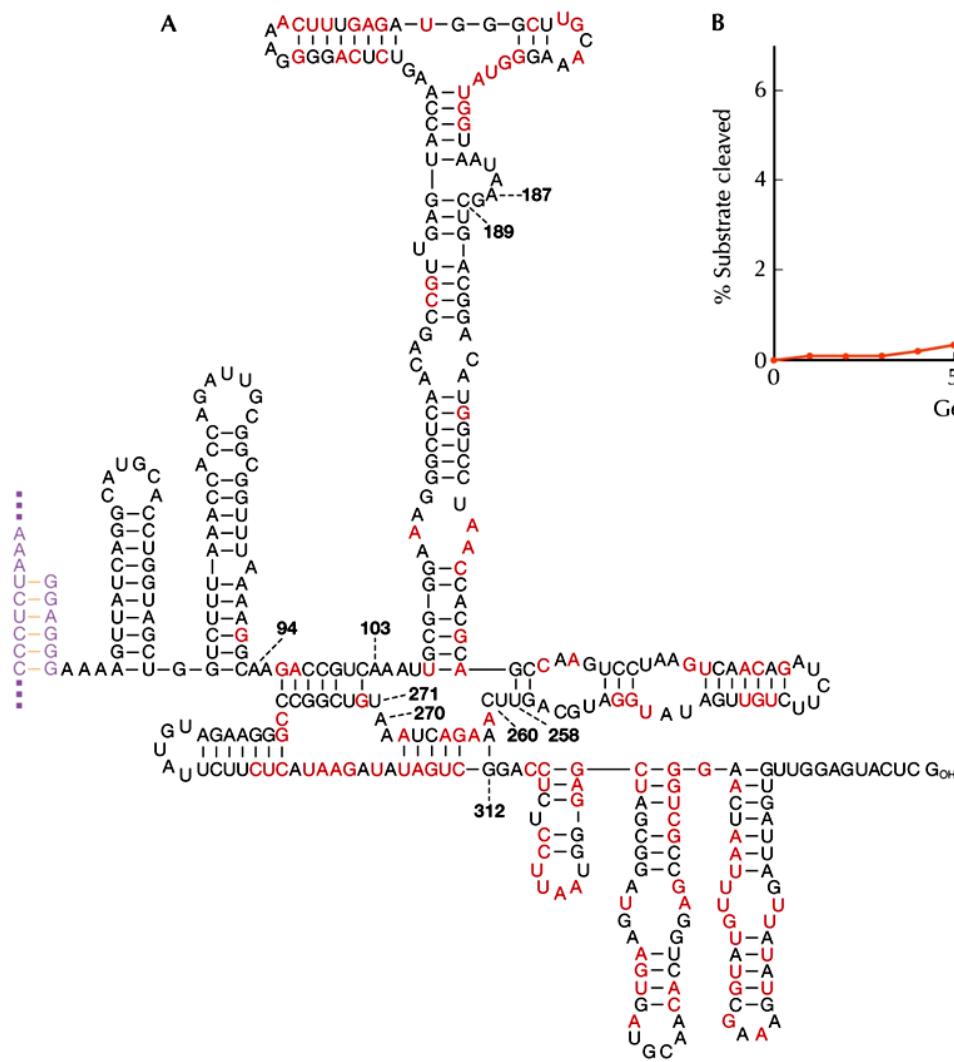
ATP = ribonukleotid



Ribonucleotide
reductase

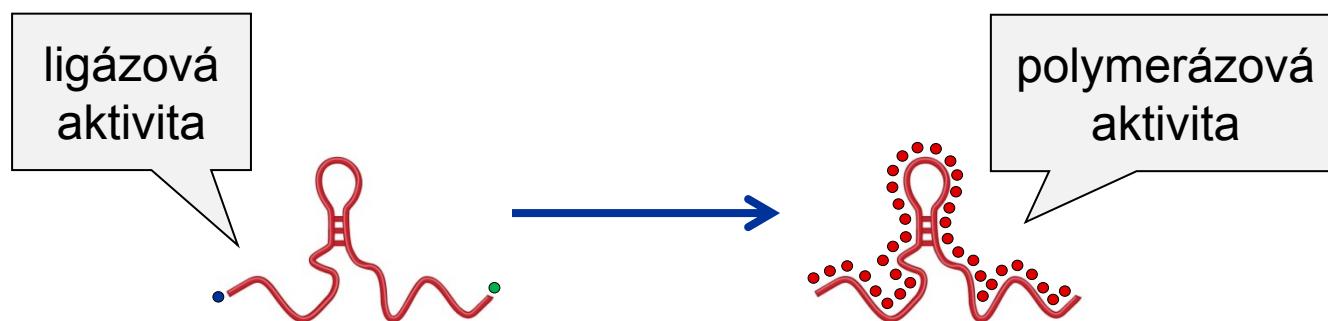
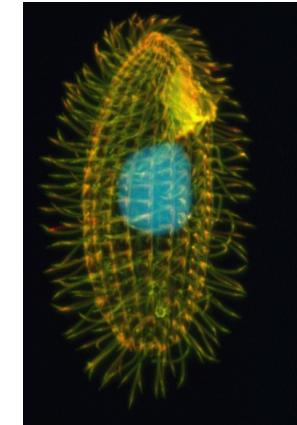
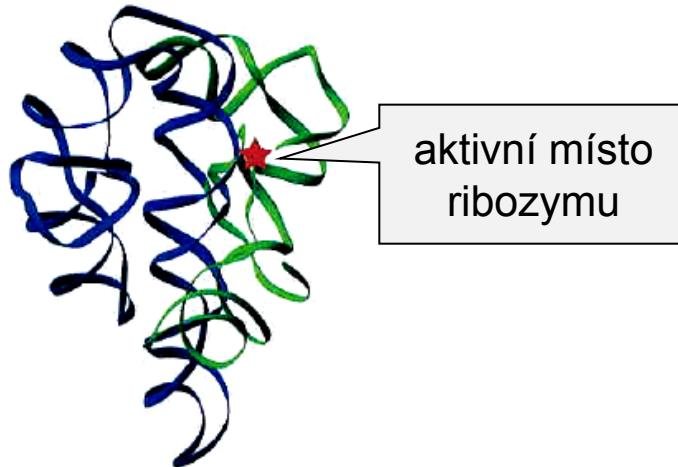


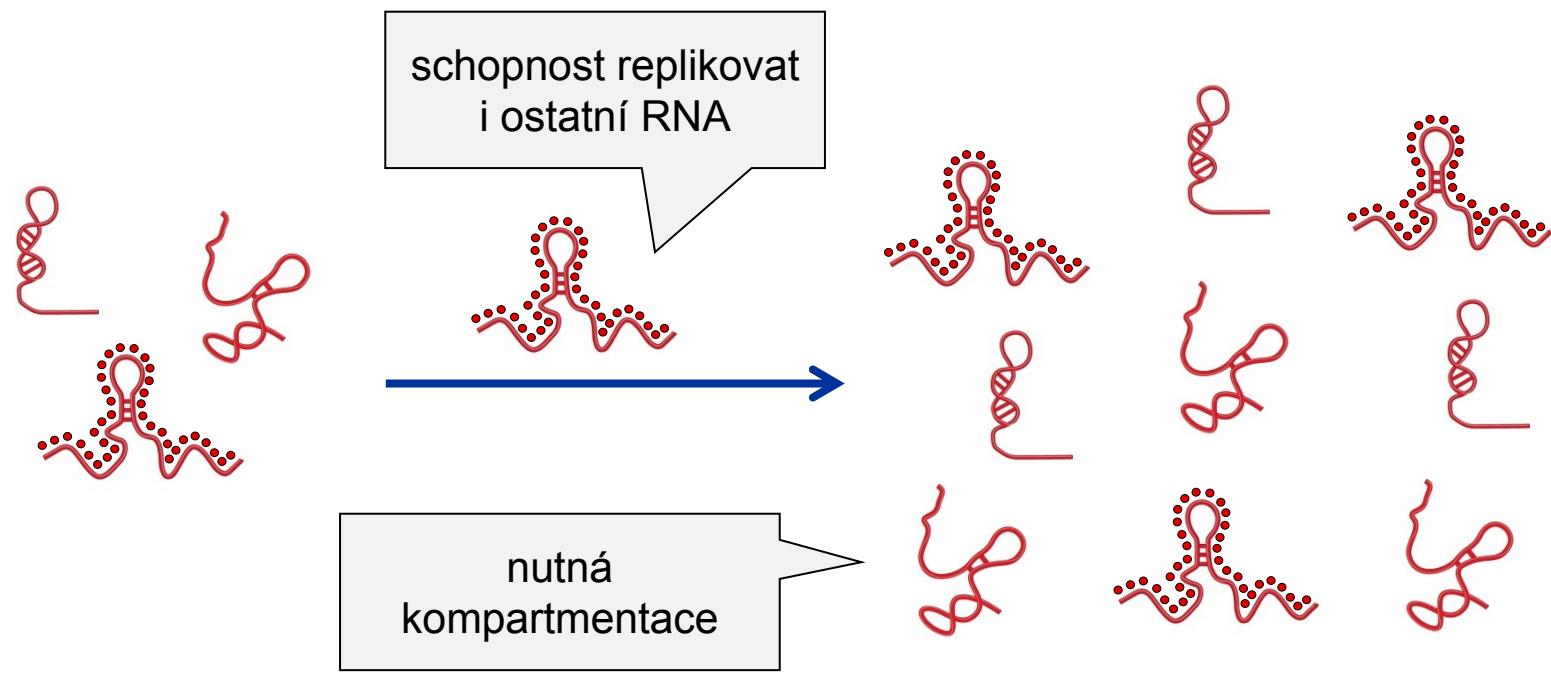
Kruger et al. (1982): samosetříh intronu v pre-mRNA stejnobrvého nálevníka vejcovky (*Tetrahymena*)



Kruger et al. (1982): samosetříh intronu v pre-mRNA stejnobrvého nálevníka
vejcovky (*Tetrahymena*)

Zaug a Cech (1986): IVS (*intervening sequence*) → ribozym





Doudna a Szostak (1989): modifikace IVS → katalýza syntézy komplementárního řetězce podle vnějšího templátu – max. 40 nukleotidů, pouze 1 % kompletních

Doudna (1991):
ribozym o 3 podjednotkách ze sekvence *sunY* bakteriofága T4

Paul & Joyce (2002):

ribozym R3C – ligace dvou molekul RNA

R3C pozměněn tak, aby produkt ligace byl totožný s R3C → katalýza vlastní replikace

- × pouze 2 kola replikace a absence selekce (žádná variabilita)
→ tyto problémy později vyřešeny (Lincoln & Jozce 2009)

Některé známé přirozené ribozymy:

peptidyl transferáza 23S rRNARNáza P

introny skupiny I a II

vlásenkový ribozym (*hairpin ribozyme*)

GIR branching ribozyme

leadzyme

hammerhead ribozyme

HDV ribozym

savčí CPEB3 ribozym

VS ribozym

glmS ribozym

CoTC ribozym

TABLE 4.4. Ribozymes

Ribozyme	Description
Self-splicing introns	Some introns splice themselves by an autocatalytic process. There is also growing evidence that the splicing pathway of GU-AG introns includes at least some steps that are catalyzed by snRNAs.
Ribonuclease P	This enzyme creates the 5' ends of bacterial tRNAs. It consists of an RNA subunit and a protein subunit, with the catalytic activity residing in the RNA.
Ribosomal RNA	The peptidyl transferase activity required for peptide bond formation during protein synthesis is associated with the 23S rRNA of the large subunit of the ribosome.
Virus genomes	Replication of the RNA genomes of some viruses involves self-catalyzed cleavage of chains of newly synthesized genomes linked head to tail. Examples are the plant viroids and virusoids and the animal hepatitis delta virus. These viruses form a diverse group with the self-cleaving activity specified by a variety of different base-paired structures, including a well-studied one that resembles a hammerhead.
Telomeres	In some species, replication of DNA ends is catalyzed by an RNA subunit of its telomerases.

From Brown T.A. 2002. *Genomes*, 2nd ed., Table 10.4, BIOS Scientific Publishers Ltd., Oxford.
snRNA, small nuclear RNA; tRNA, transfer RNA.

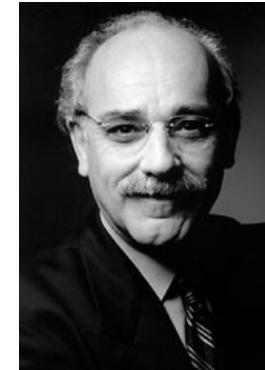
Alternativy RNA:

Alexander Graham Cairns-Smith: krystalický jíl jako „urgen“
– původně anorganická replikace, jakési „lešení“



A.G. Cairns-Smith

Julius Rebek: autoreplikace pomocí AATE
(*amino adenosin triacid ester*)



J. Rebek

Ronald Breaker (2004): DNA se dokáže
chovat jako ribozymy

Problém replikace pomocí ribozymu:

Manfred Eigen (1971):

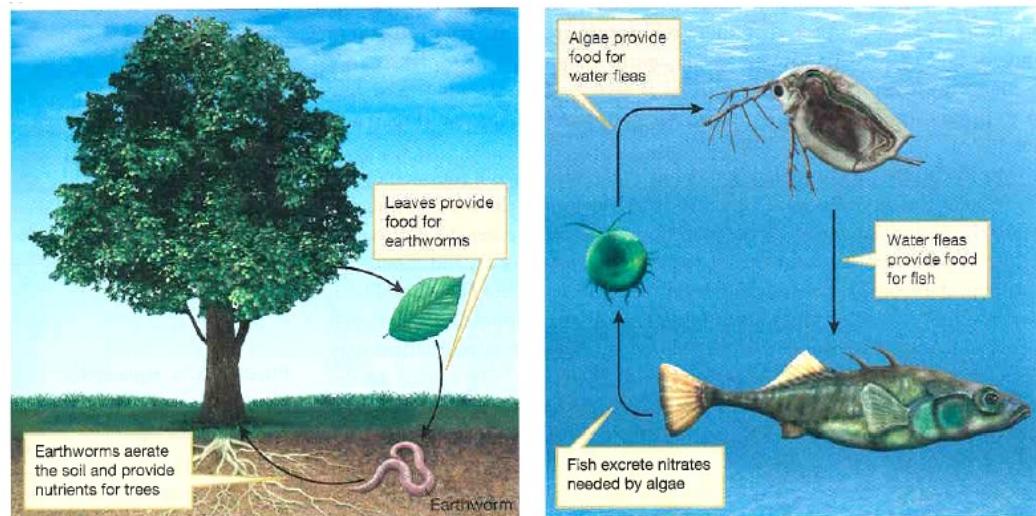
jednotlivé geny si budou konkurovat

při absenci opravných mechanismů je maximální velikost replikující se molekuly ≈ 100 bp

délka genomu kódujícího funkční enzym mnohem vyšší než 100 bp

= Eigenův paradox

hypercyky = stabilní koexistence dvou a více kooperujících replikátorů



hypercykly:

molekulární mutualismus: reciproční altruismus (*win-win relationship*)

kompetice celého systému s jinými cykly

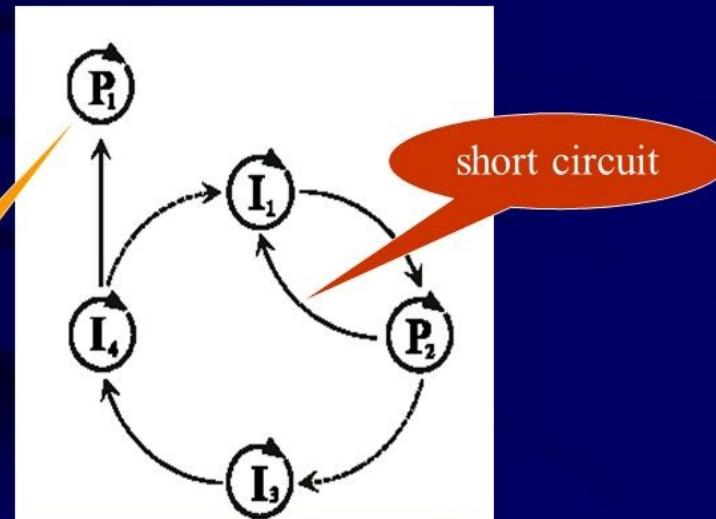
riziko „parazitace“ systému \Rightarrow nutnost kompartmentace

Parasites in the hypercycle (JMS)

J. Maynard Smith

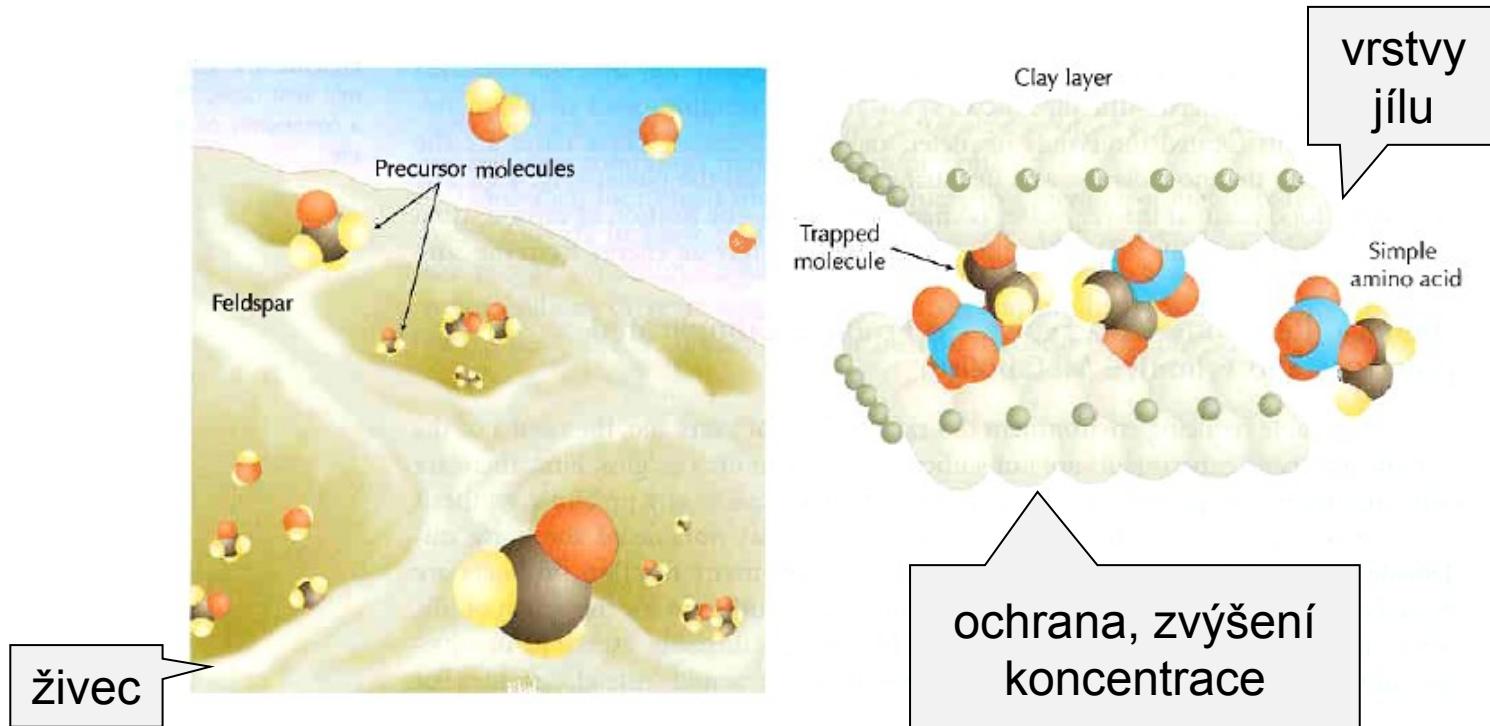


parasite



Kompartimentace a vznik buňky

role trhlinek a nerovností na povrchu minerálů



Kompartimentace a vznik buňky

role trhlinek a nerovností na povrchu minerálů

proteiny: mikrosféry (Sidney W. Fox)

lipidy: samovolný vznik lipozomů a micel

role fosfolipidů: jejich použití evoluční výhodou proti normálním lipidům

spontánní vznik lipidových membrán: „olej na vodě“ → „voda v oleji“

semibuňka → protobuňka → buňka

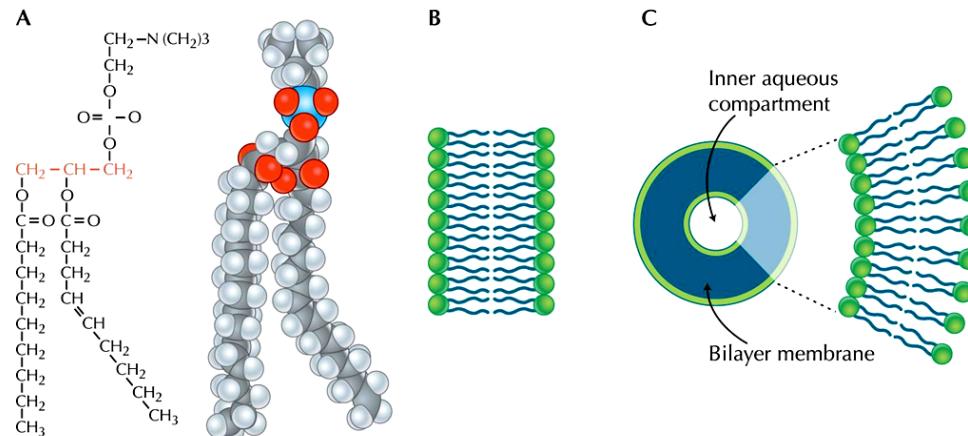


FIGURE 4.14. Lipids. (A) General structure of phospholipids. Phospholipids are made up of fatty acids, glycerol, and a phosphate group. They are amphipathic, with one hydrophobic end and one hydrophilic end. (B) Bilayers form when phospholipids spontaneously aggregate in water. The hydrophobic ends attract each other in the center of the layer and the hydrophilic ends are surrounded by water. (C) Liposomes are formed when a lipid bilayer folds over itself.

Vznik chromozomů a genetického kódu

spojení replikátorů \Rightarrow delší replikace \Rightarrow selektivní nevýhoda
možné výhody:

1. redukce kompetice mezi funkčně spojenými replikátory
2. produkty funkčně spojených replikátorů na stejném místě

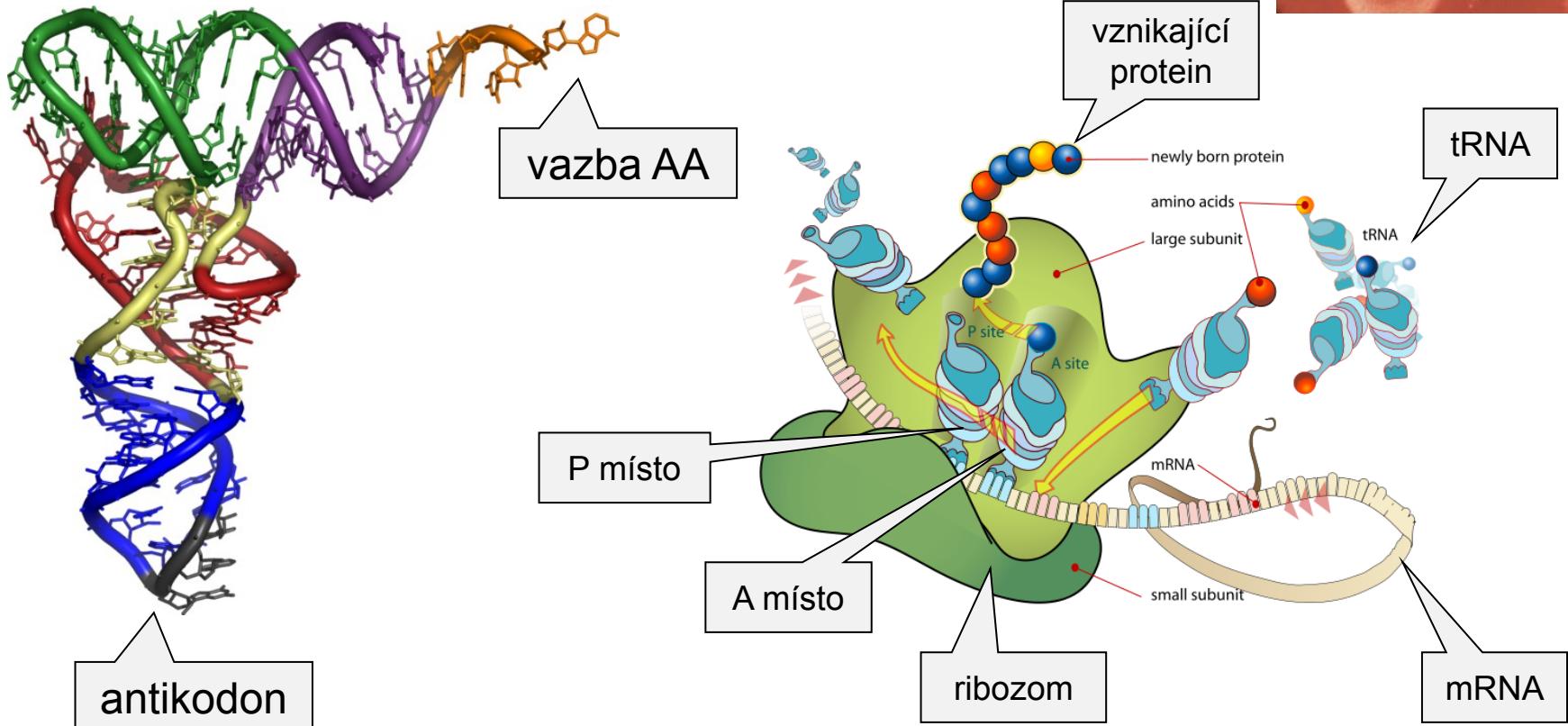
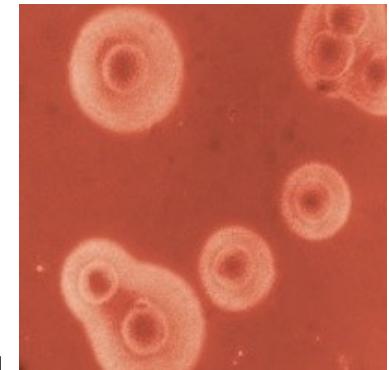
genetický kód: redundantní, redundance nenáhodná (Ser, Arg, Leu:
6 kodonů \times Met, Trp: 1 kodon)

				Second Letter				
		T	C	A	G			
First Letter	T	TTT } Phe TTC TTA } Leu TTG	TCT } Ser TCC TCA TCG	TAT } Tyr TAC TAA Stop TAG Stop	TGT } Cys TGC TCA Stop TGG Trp	T C A G		
	C	CTT } Leu CTC CTA CTG	CCT } Pro CCC CCA CCG	CAT } His CAC CAA CAG	CGT } Arg CGC CGA CGG	T C A G		
	A	ATT } Ile ATC ATA ATG Met	ACT } Thr ACC ACA ACG	AAT } Asn AAC AAA AAG	AGT } Ser AGC AGA Arg AGG	T C A G		
	G	GTT } Val GTC GTA GTG	GCT } Ala GCC GCA GCG	GAT } Asp GAC GAA GAG	GGT } Gly GGC GGA GGG	T C A G		

chemicky příbuzné AA → podobný kód

genetický kód není zdaleka „univerzální“ – výjimky u někt. organismů
(např. *Mycoplasma*) nebo organel (mitochondrie)

AA možná původně pomáhaly stabilizovat RNA, nebo
jako enzymatické kofaktory zesilující aktivitu RNA
→ postupně vznik funkce v translačním systému



Asociace AA a RNA:

syntéza proteinu řízená RNA

mapování (zobrazení) sekvence RNA na AA

vznik tRNA

„zamrzlá náhoda“ (*frozen accident*) – F. Crick (1968)

některé molekuly RNA vyvinuly schopnost přenášet AA na jiné RNA
postupně selekce podporuje jednu nebo několik RNA pro každou AA
asociace AA a RNA náhodná

stereochemická teorie: Carl Woese

odlišné RNA mají tendenci preferenčně vázat určité AA

→ některé experimenty ukazují, že molekuly RNA mohou být
selektovány na základě jejich preferenční vazby na určité AA

Přechod RNA → DNA

RNA svět: RNA = genotyp i fenotyp

se vznikem translace proteiny převzaly většinu katalytických funkcí RNA
(mohou vytvářet širší škálu polymerů) ⇒ mnohem rozmanitější

katalytické aktivity → např. žádná molekula RNA nedokáže katalyzovat
oxidativně-redukční reakce nebo štěpit C–C vazbu

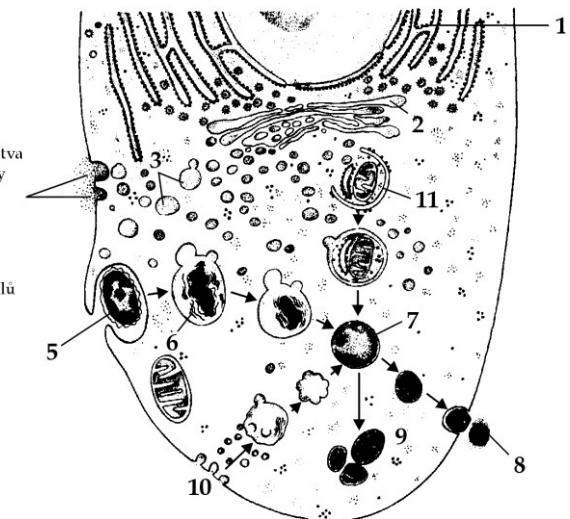
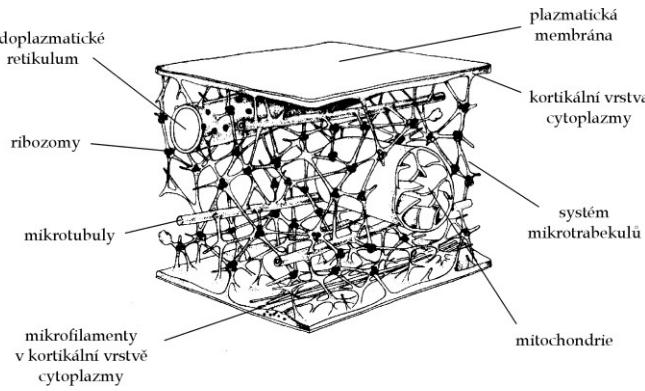
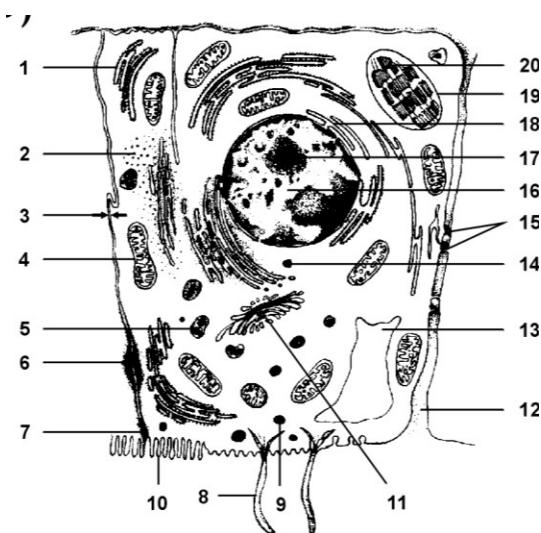
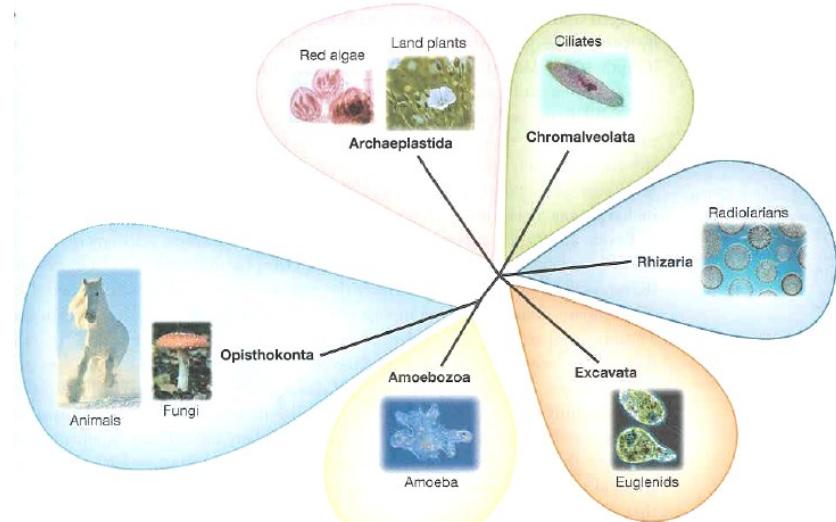
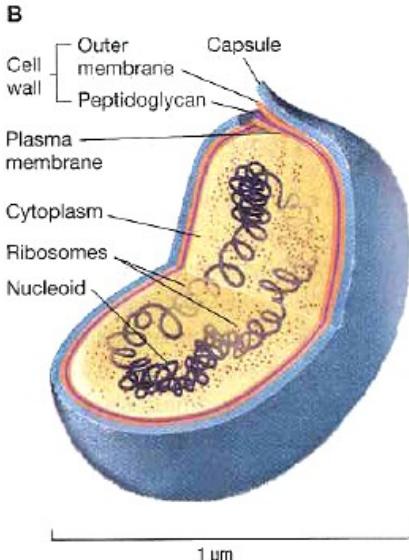
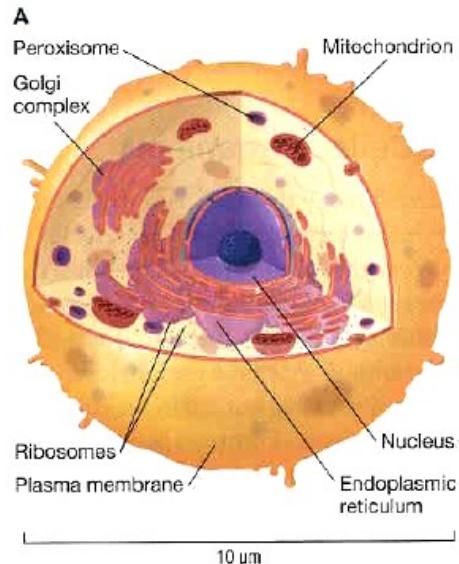
výhody DNA:

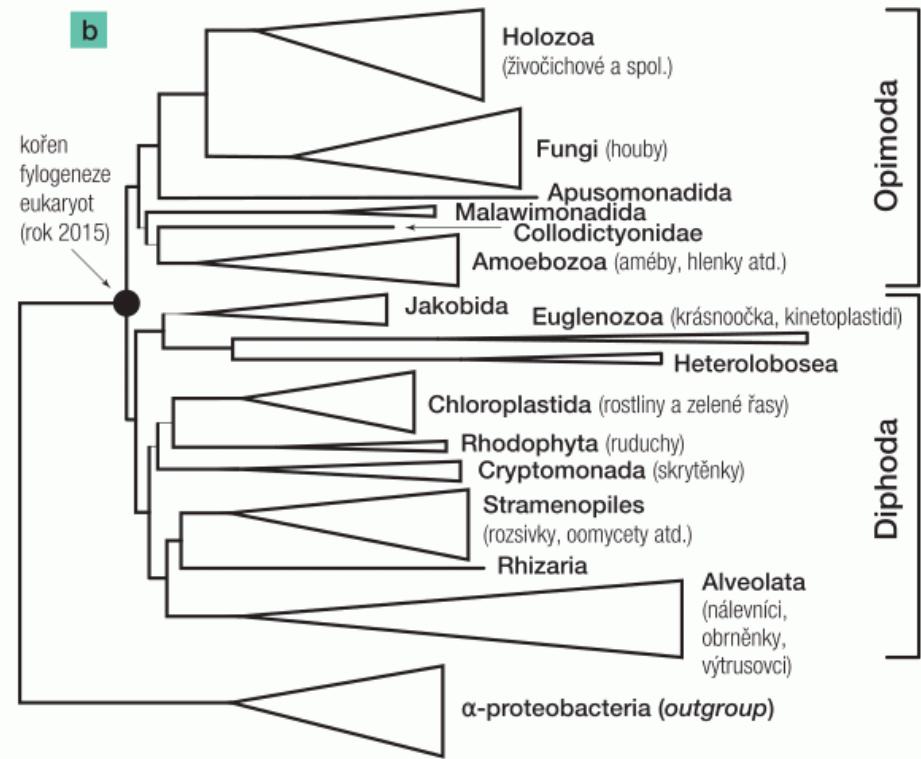
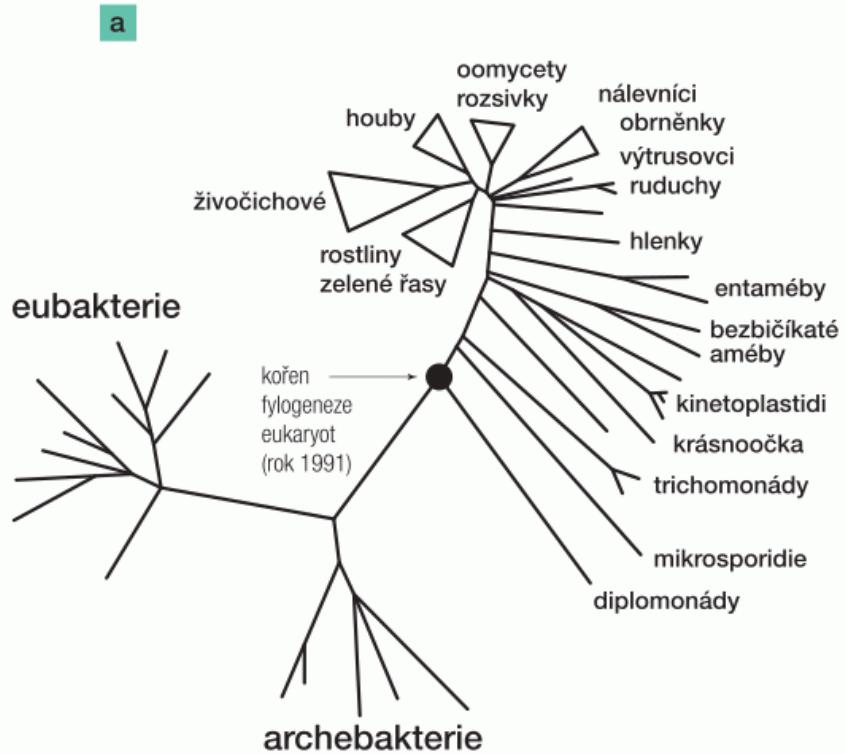
nižší reaktivita ⇒ vyšší stabilita ⇒ delší geny

dělba práce mezi RNA a DNA

se ztrátou genetické funkce mohla RNA plnit katalytické a strukturní funkce
s menšími omezeními

Vznik eukaryotické buňky

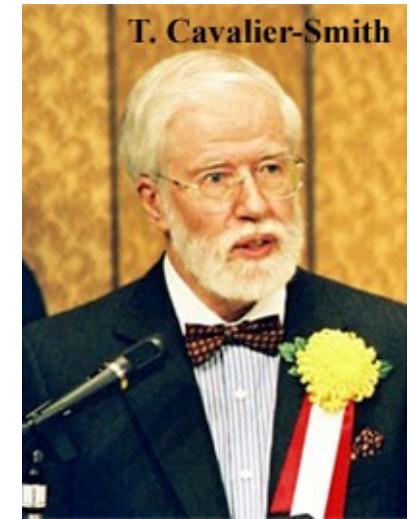




Thomas Cavalier-Smith:

ztráta buněčné stěny \Rightarrow nutnost vytvoření endoskeletu \Rightarrow flexibilita,
pohyb, fagocytóza

vchlipování membrány \rightarrow ER



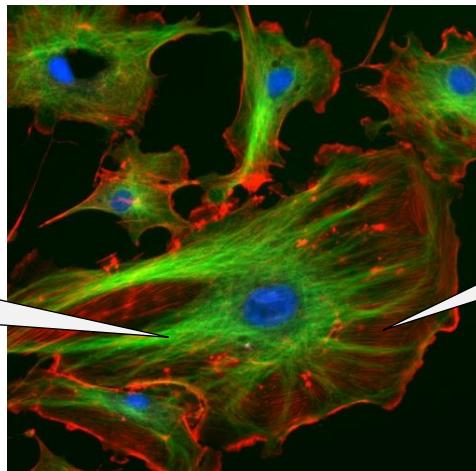
Prokaryontní cytoskelet:

FtsZ: analog tubulinu, funkce při dělení buňky

MreB: analog aktinu, tyčkovitý tvar buňky

Crescentin: analog intermediálních mikrofilament, tvorba helixů

MinD, ParA: bez analogie, buněčné dělení, rozchod plazmidů



mikrotubuly

mikrofilamenta

preadaptace (exaptace)!

Původ buněčných organel:

Konstantin Sergejevič Merežkovskij (1905, 1909):

pojem **symbiogeneze**

chloroplasty = původně cizí organismy

(Andreas Schimper, 1883: podobnost chloroplastů a sinic;

Richard Altman, 1890: mitochondrie [bioblasty] = původně bakterie)

nejprve živočišná buňka: bezjaderná měňavka + bakterie (jádro)



K.S. Merežkovskij

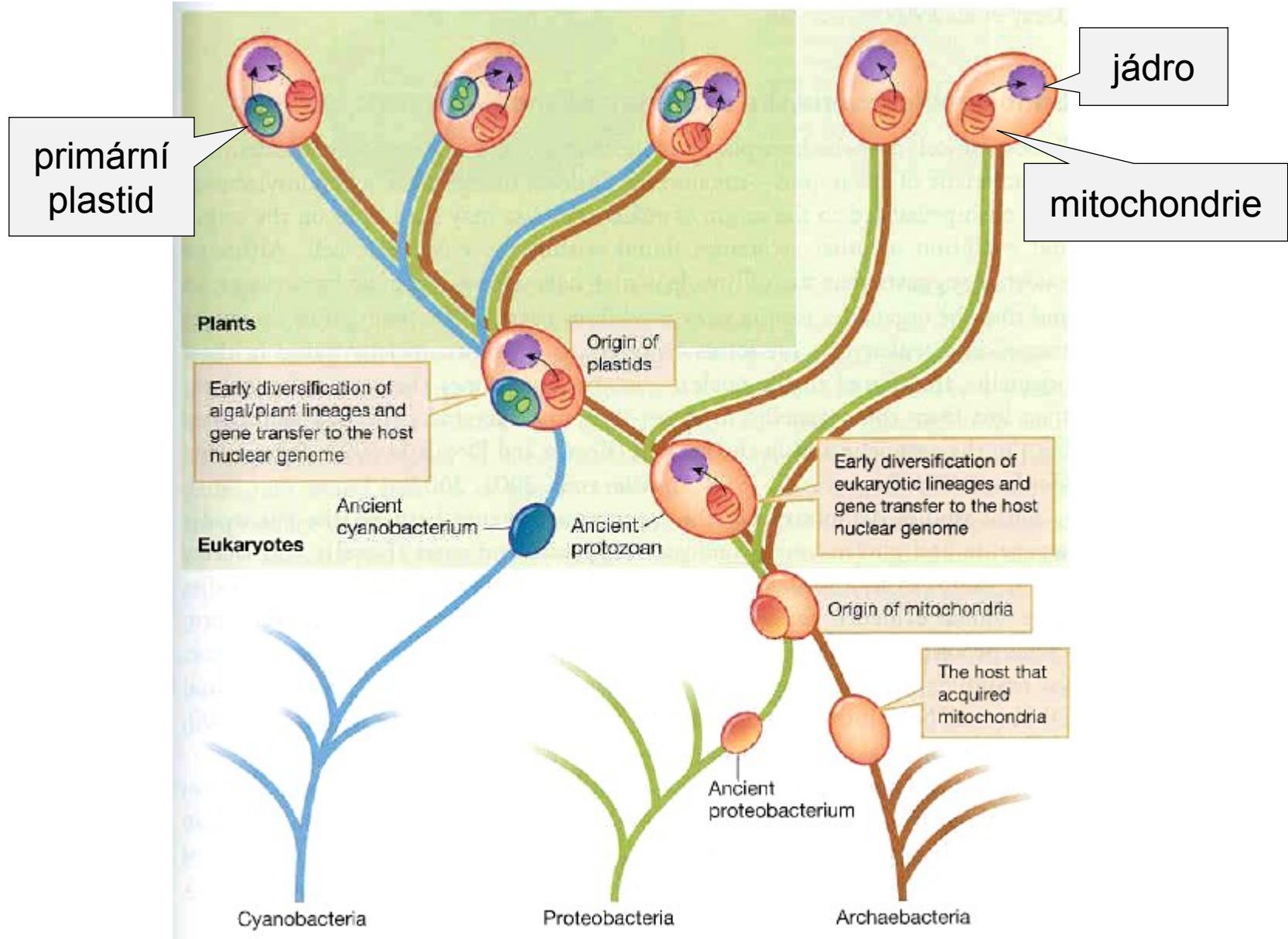
Lynn Margulisová (1966, 1970): **endosymbioza**

mitochondrie: bakterie příbuzné rickettsiím nebo jiným
α-proteobakteriím (např. *Rhodospirillum*),
postupně ztráta fotosyntézy

chloroplasty: sinice, postupně ztráta respirace



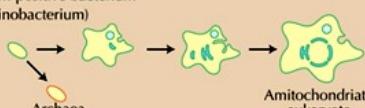
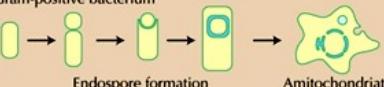
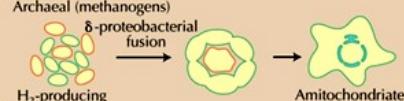
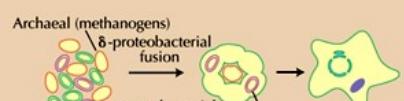
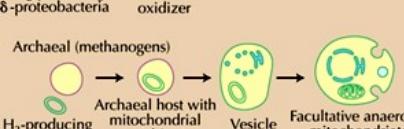
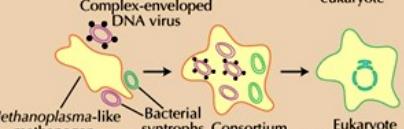
Lynn Margulisová



Teorie vzniku jaderné membrány:

1. splývání váčků z cytoplazmatické membrány
2. splynutí eubakterie a archebakterie (membrána archebakterie = jaderná, membrána bakterie = buněčná)
3. virový původ (několik variant) ... kontroverzní
4. nejprve vznik 2. cytoplazmatické membrány, z vnitřní postupně jaderná

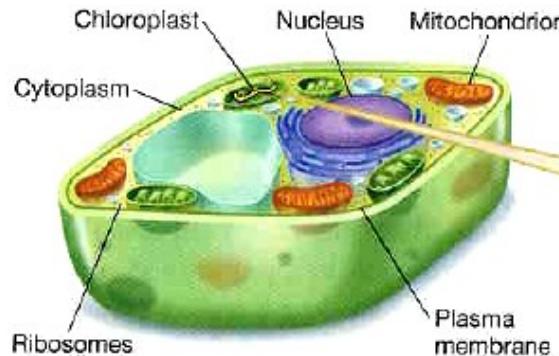
TABLE 8.2. Schematic summary of various models for the origin of the nucleus

Schematic Model	Membrane That Nuclear Membrane Is Derived from and Is Homologous to	Compartment That the Nuclear Compartment Is Derived from and Is Homologous to
A Gram-positive bacterium (actinobacterium)	Plasma membrane of a bacterium	Bacterial cytoplasm
		
B Gram-positive bacterium	Plasma membrane of a bacterium	Bacterial endospore
		
C Gram-negative bacterium	Plasma membranes of a bacterium and an archaea	Archaeal cytoplasm
		
D Archaeal (methanogens)	Plasma membranes of several bacteria	Archaeal cytoplasm
		
E Archaeal (methanogens)	Plasma membranes of several bacteria	Archaeal cytoplasm
	Mitochondria	
F Archaeal (methanogens)	Vesicles of bacterial lipids synthesized in an archaea cytoplasm	Archaeal cytoplasm around the chromosome
		
G <i>Thermoplasma</i>	Plasma membranes of a bacterium and an archaea	Spirochaete cytoplasm
		
H	Viral coat	Viral lumen
		

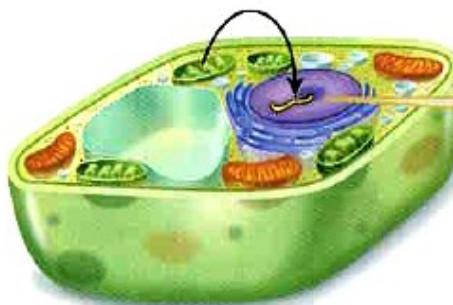
Reproduced from Martin W. 2005. *Curr. Opin. Microbiol.* 8: 630–637 (Table 1, p. 632) (© Elsevier).

Transfer genů do jádra:

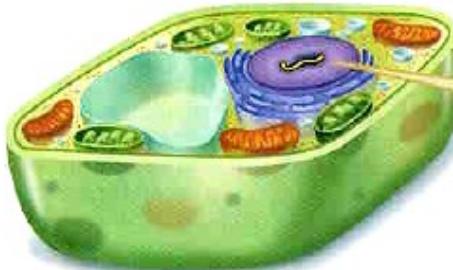
např. gen *neoSTLS2*, chloroplast tabáku → v 16 z 250 000 ($\approx 1/16\ 000$) dceřiných buněk přenos genu do jádra \Rightarrow rezistence vůči kanamycinu



Generation 1
The *neoSTLS2* gene (yellow) is inserted in the chloroplast; *neoSTLS2* provides antibiotic resistance to kanamycin, but only when the gene resides in nuclear DNA



Generation 2
In about one of every 16,000 offspring, the *neoSTLS2* gene has migrated to the nucleus

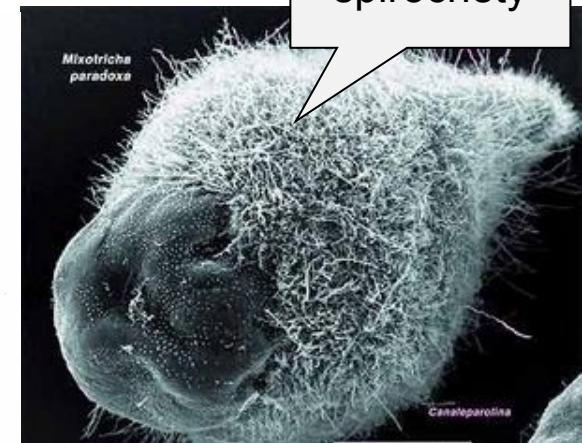


Generation 2
Offspring that possess the *neoSTLS2* gene in the nucleus survive in the presence of the antibiotic kanamycin. All other offspring die when exposed to kanamycin

peroxizomy: G+ bakterie

mikrotubuly: spirochéty

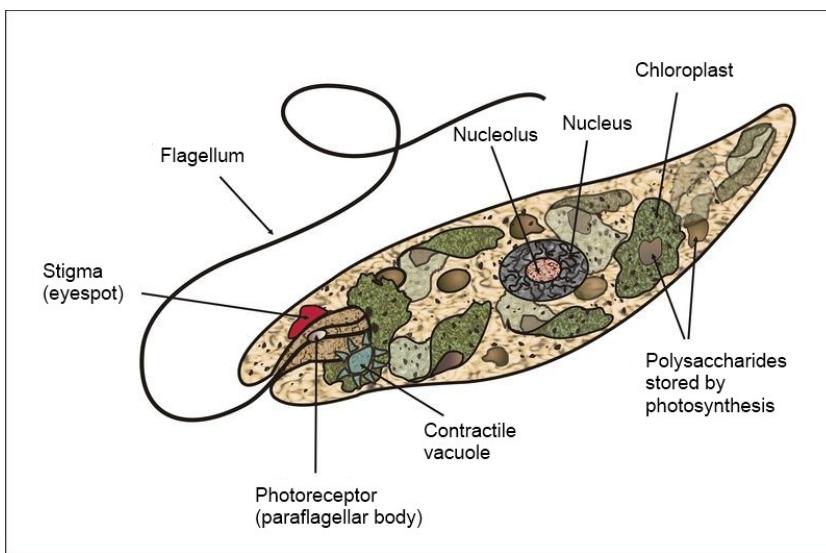
✗ současné poznatky nepotvrzují



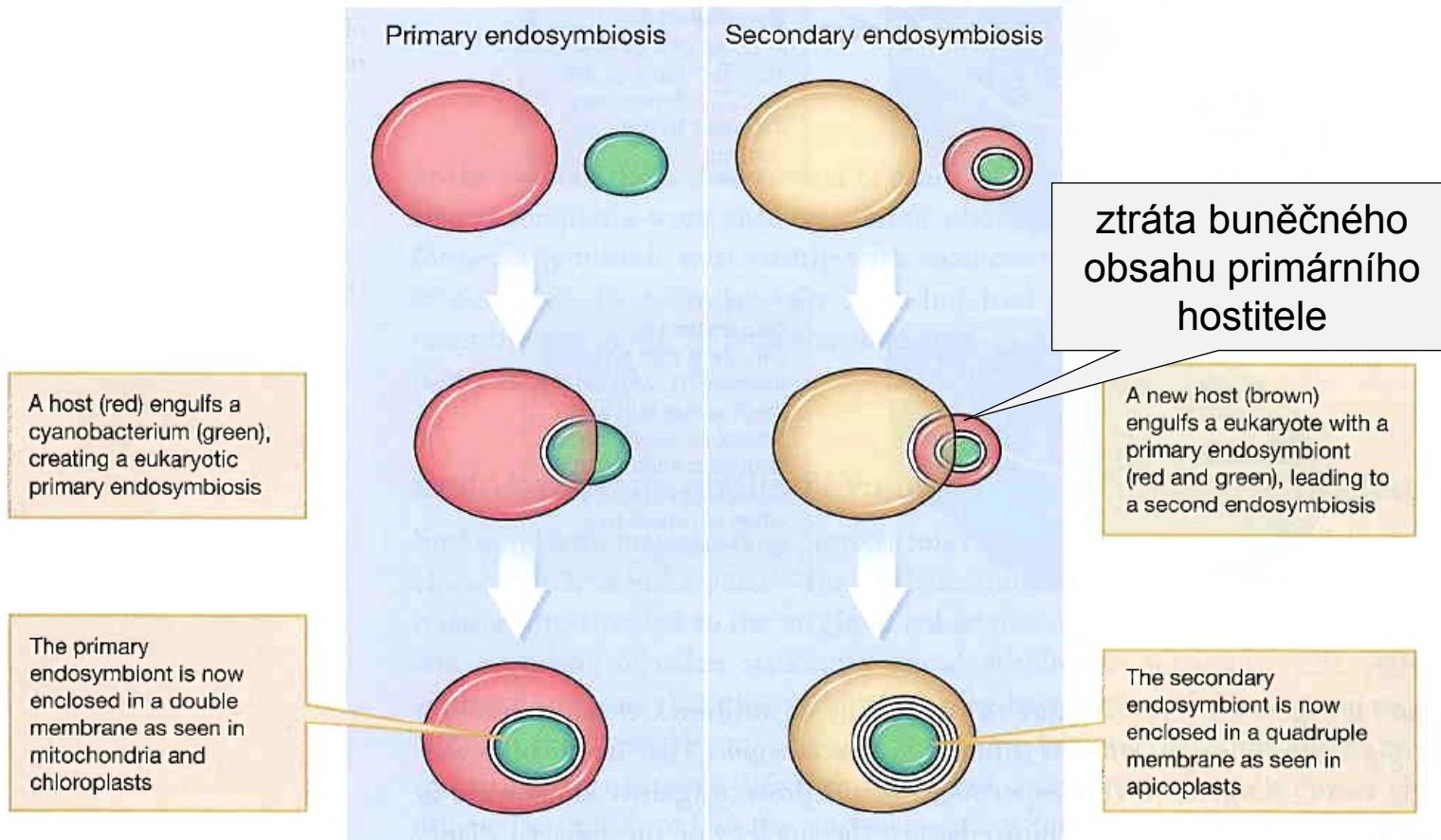
Mixotricha paradoxa

sekundární a tertiární endosymbioza

→ komplexní plastidy: např. krásnoočko + zelená řasa

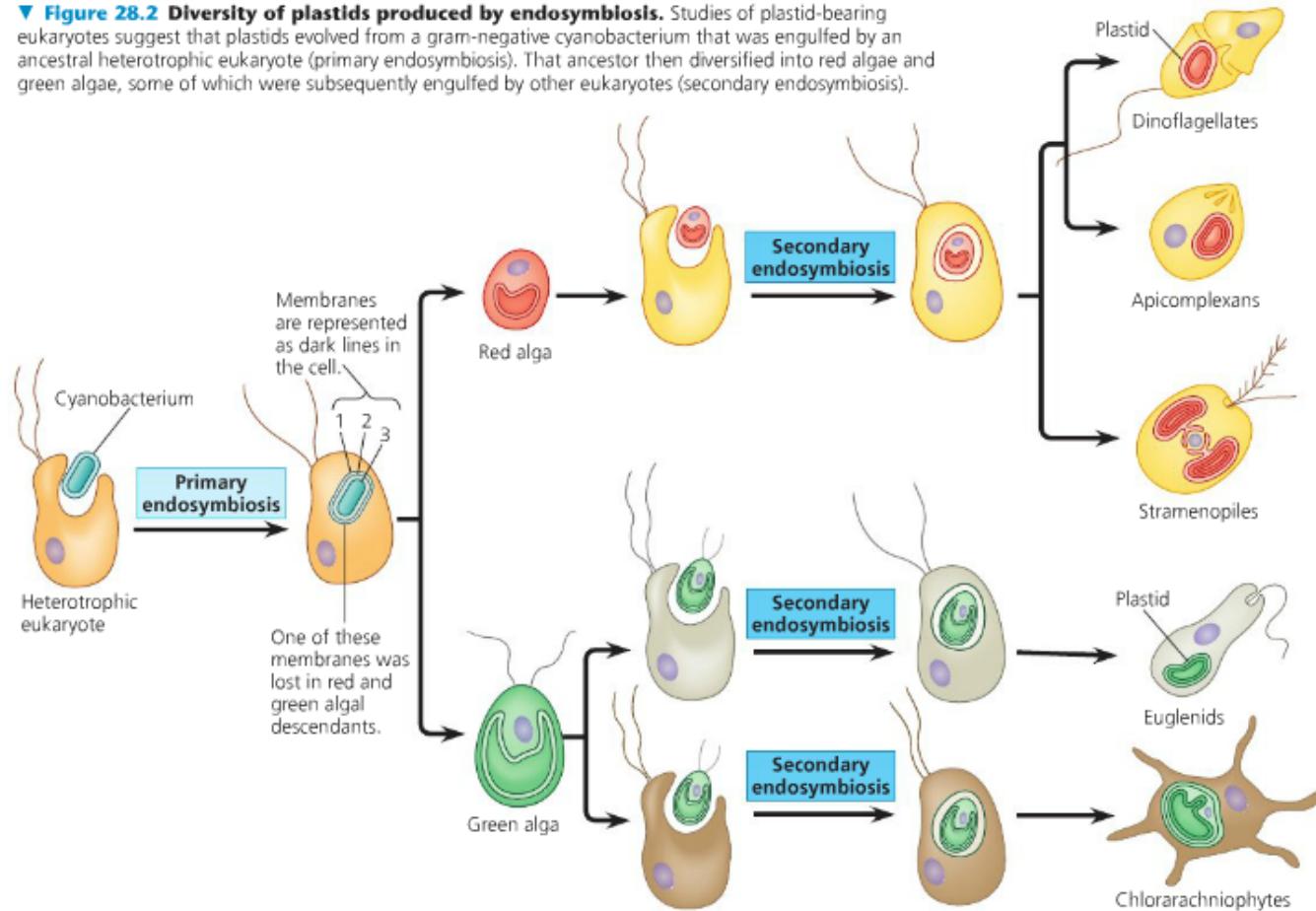


Sekundární endosymbióza:

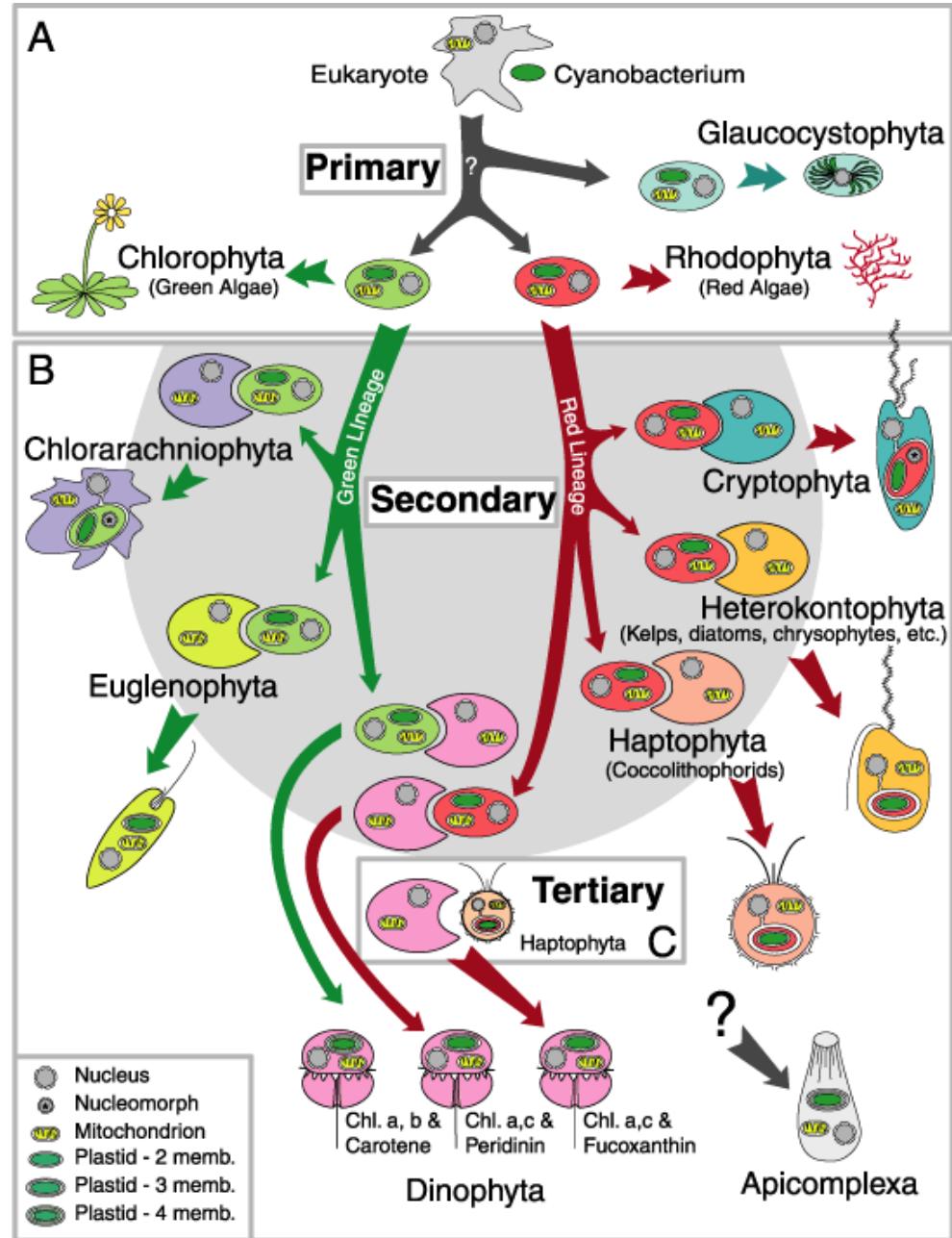
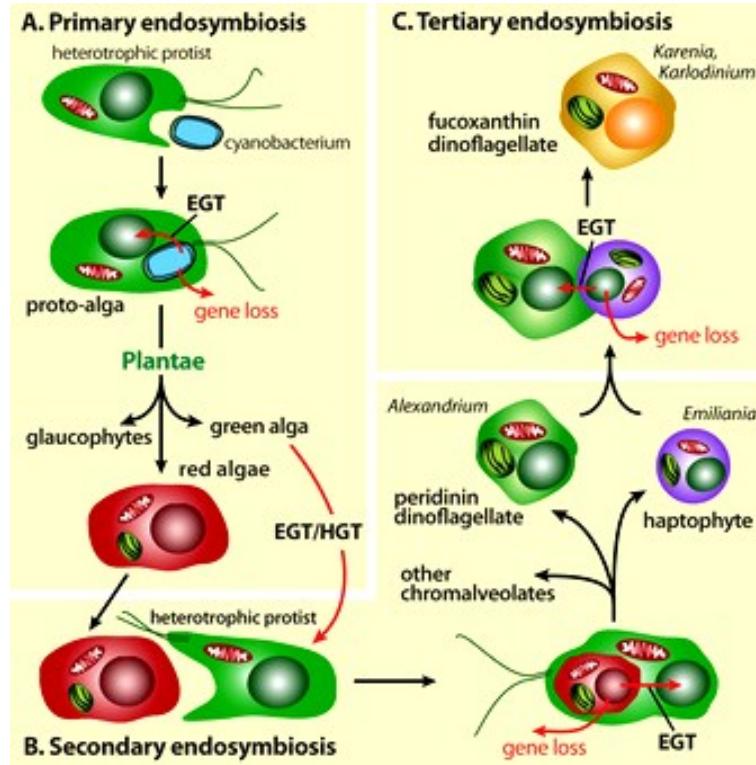


Sekundární endosymbióza:

▼ **Figure 28.2 Diversity of plastids produced by endosymbiosis.** Studies of plastid-bearing eukaryotes suggest that plastids evolved from a gram-negative cyanobacterium that was engulfed by an ancestral heterotrophic eukaryote (primary endosymbiosis). That ancestor then diversified into red algae and green algae, some of which were subsequently engulfed by other eukaryotes (secondary endosymbiosis).

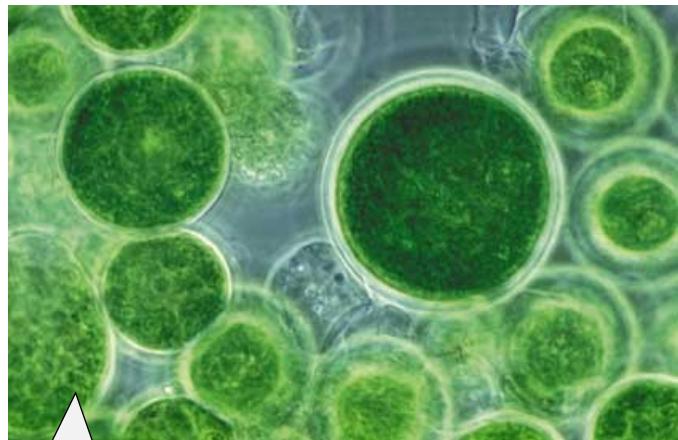


Terciární endosymbióza:

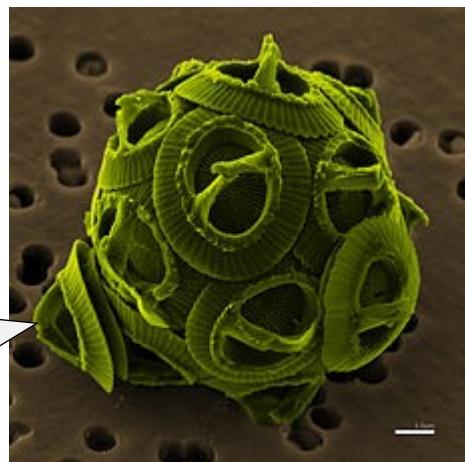


někdy existenci sekundárního endosymbionta poznáme pouze na základě přítomnosti jeho DNA (např. geny chlamydií v plastidech rostlin a primárních řas)

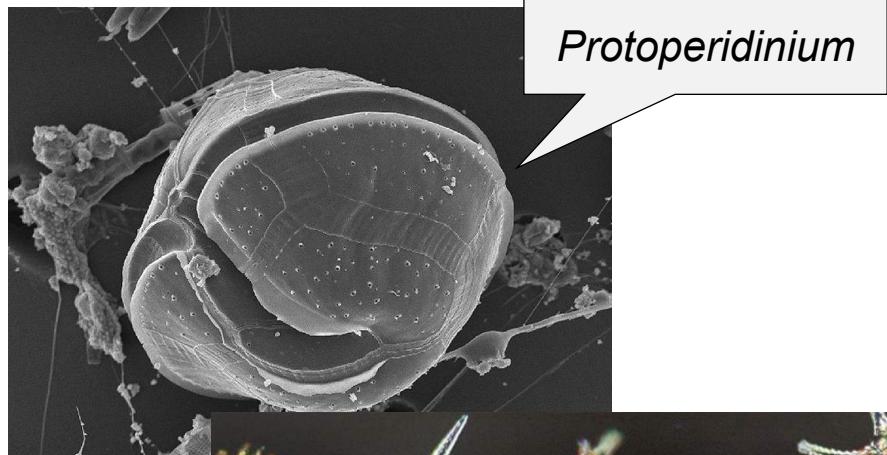
jindy jsou endosymbionti stále schopni samostatného života např. fotosyntetické řasy (chlorellly, obrněnky, haptofyty) v buňkách korálů, dírkonošců, mřížovců a některých nálevníků



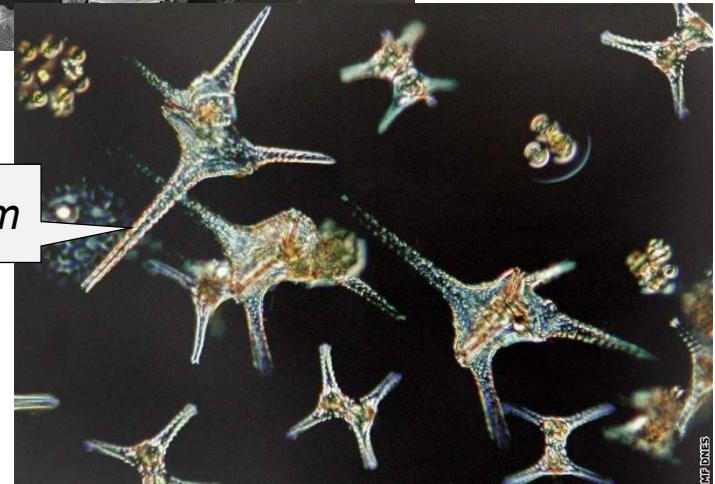
Chlorella



haptofyt
Gephyrocapsa



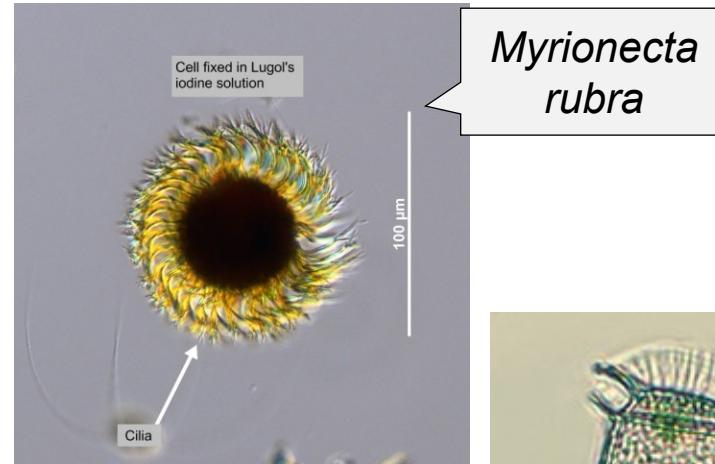
Ceratium



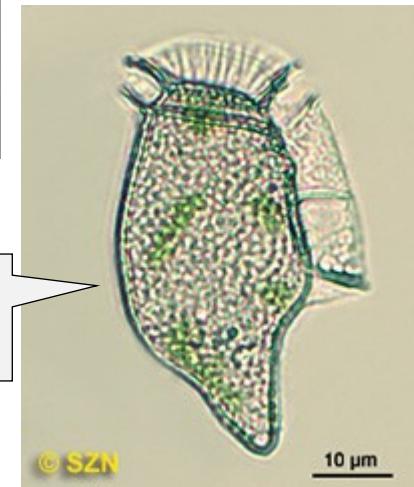
kleptoplastidy (např. nálevník *Myrionecta rubra*, obrněnky rodu *Dinophysis*, mořský plž *Elysia viridis*)



Elysia viridis

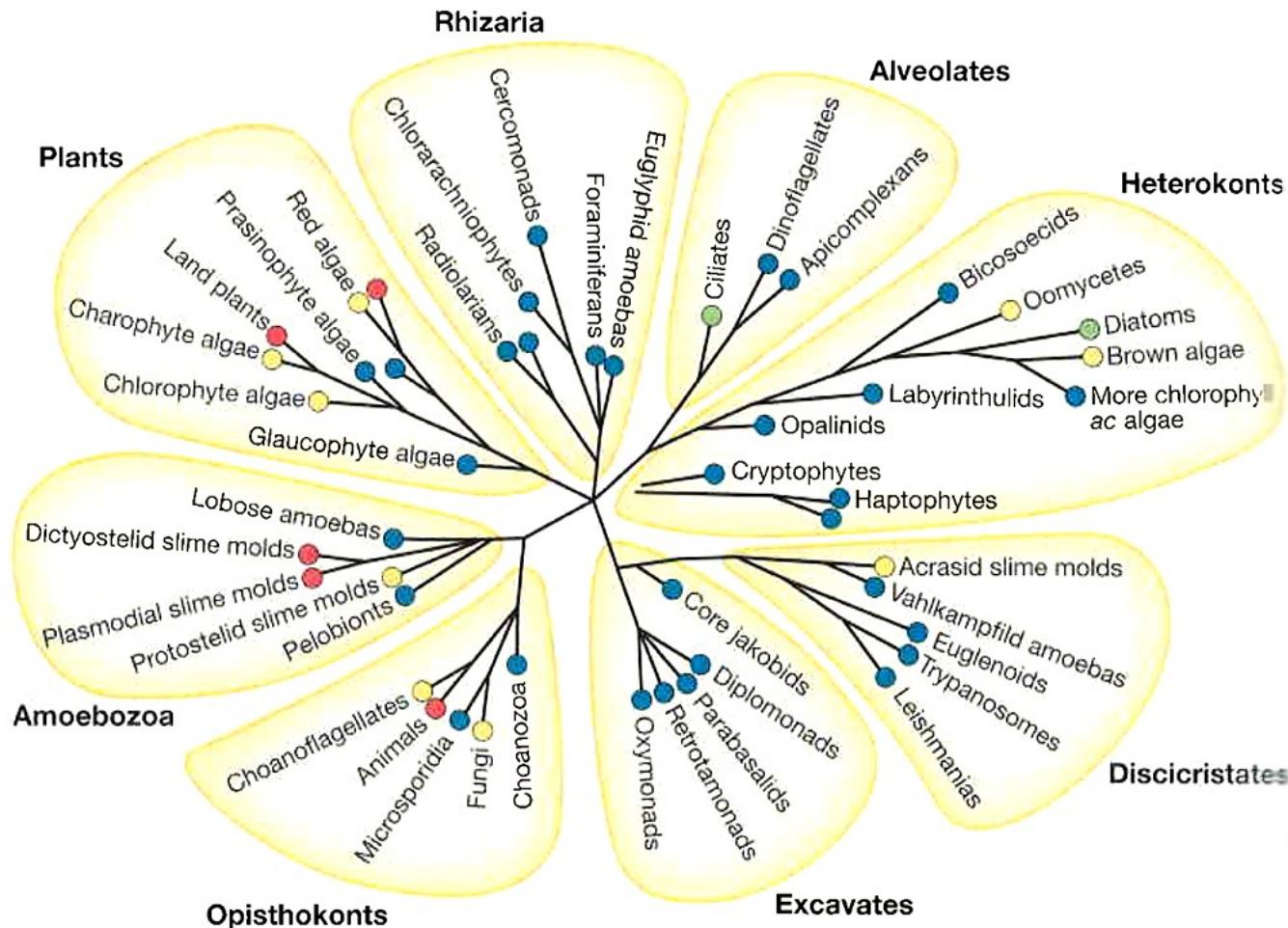


Dinophysis caudata



Blíže viz heslo „symbiogeneze“ v Encyklopedii antropologie
(<http://is.muni.cz/do/sci/UAntrBiol/el/encyklopedie/encyklopedie.html>)

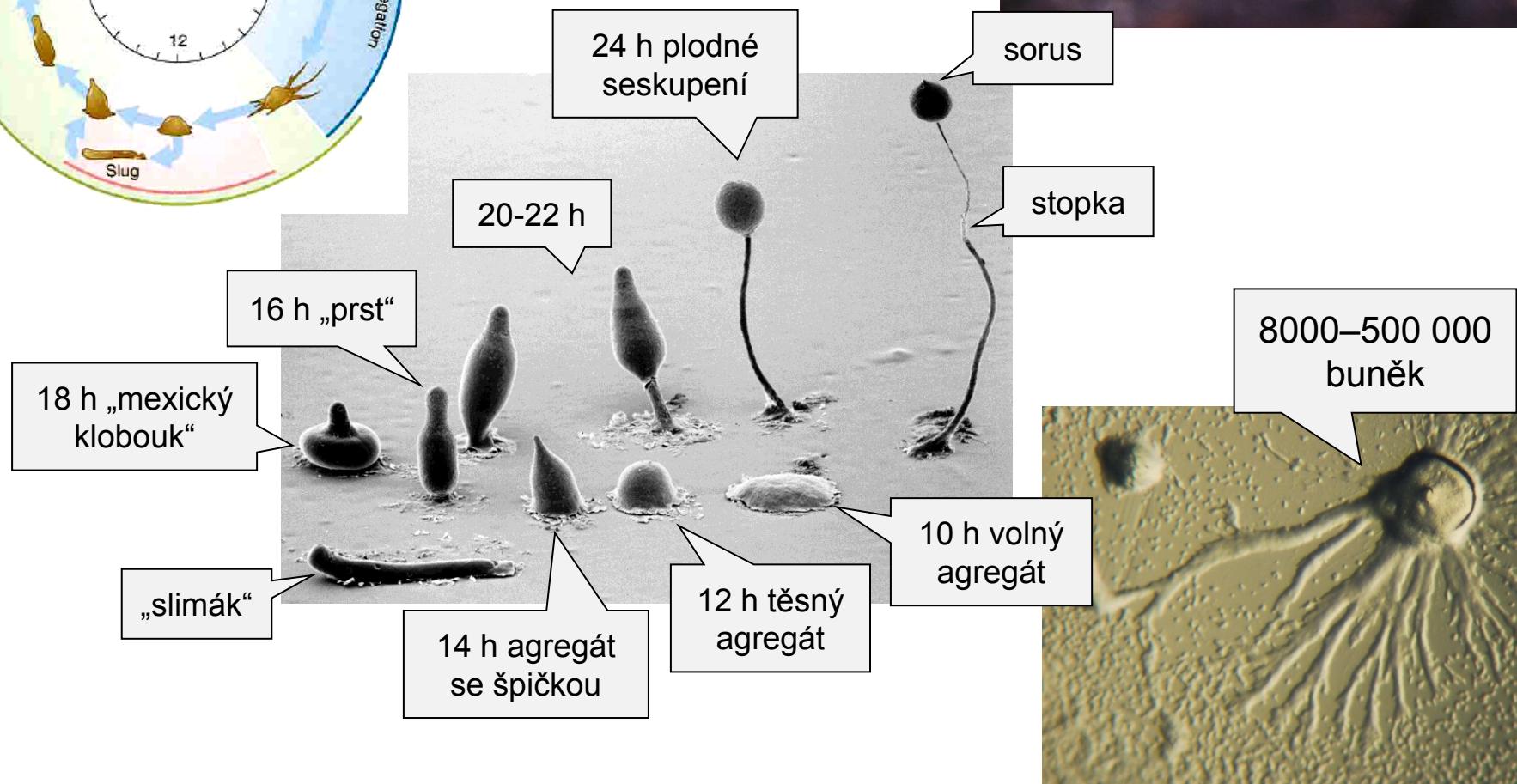
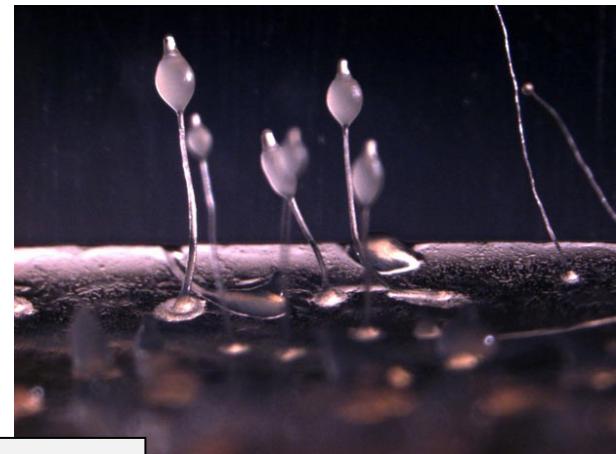
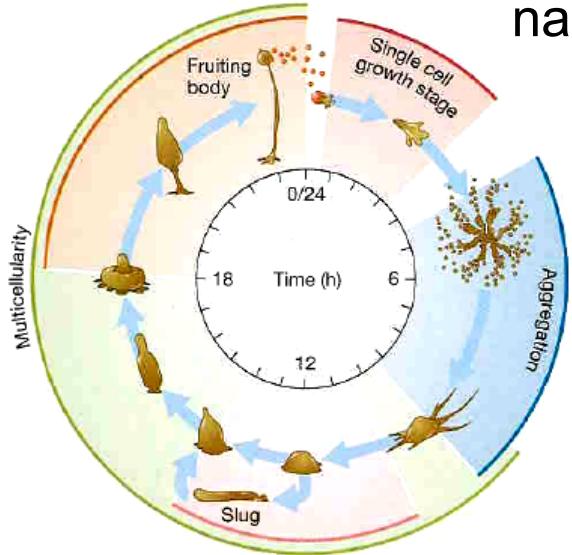
Vznik mnohobuněčnosti



- All members are multicellular
- Clade contains unicellular and colonial/multicellular species
- Unicellular with rare multicellular forms
- All members are single celled

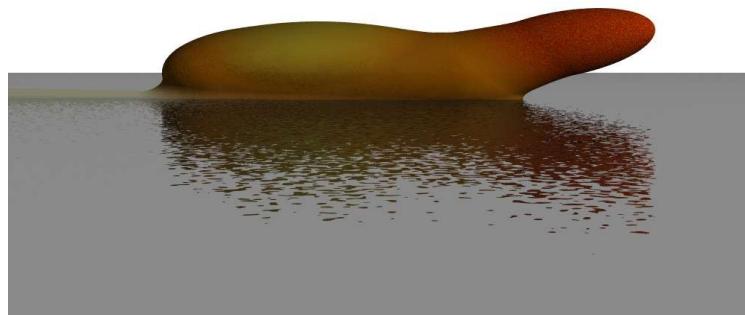
hlenky (slime molds),

např. *Dictyostelium discoideum*



Jak se „slimák“, složený z nezávislých améb, orientuje ve svém prostředí?

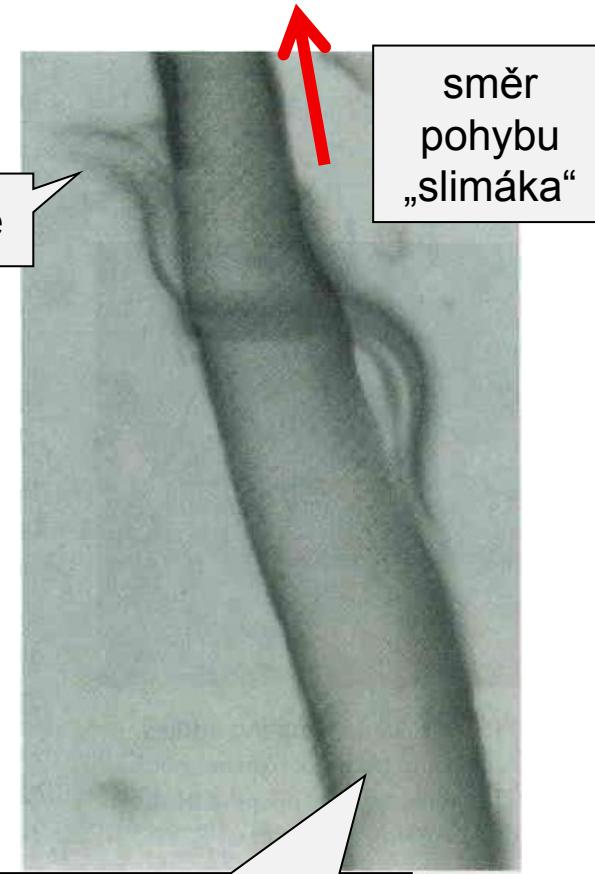
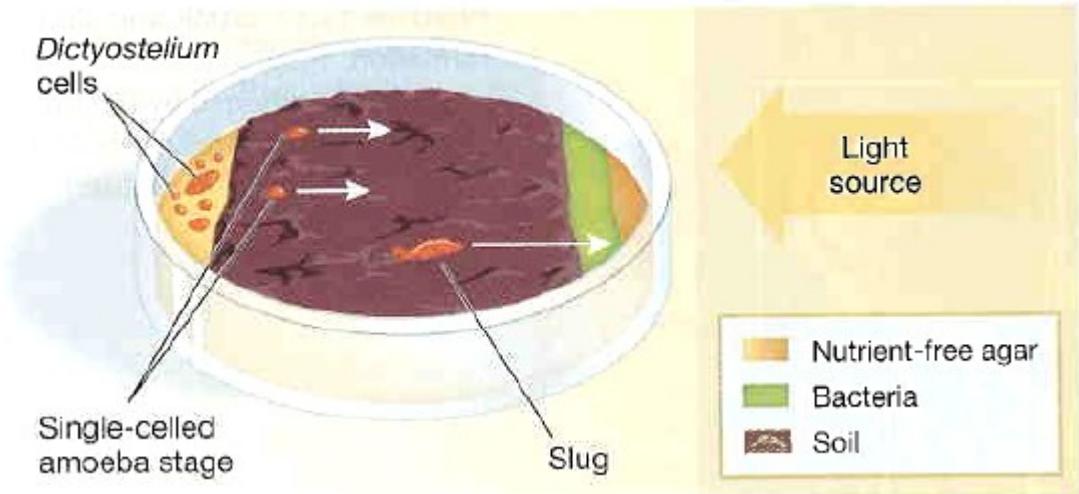
cAMP (*cyclic adenosine monophosphate*): emise v místě nejhustší
agregace → signál pro „*downstream*“ buňky → postupná agregace
produkce proteinu, který umožňuje vzájemné přichycení améb
reakce na vnější podněty: světlo, teplota, gradient kyslíku a čpavku v půdě



Jaké jsou výhody agregace *D. discoideum*?

tvorba obalu z celulózy a látek bohatých na proteiny → ochrana proti hlísticím – jen na povrchu „slimáka“

rychlejší pohyb



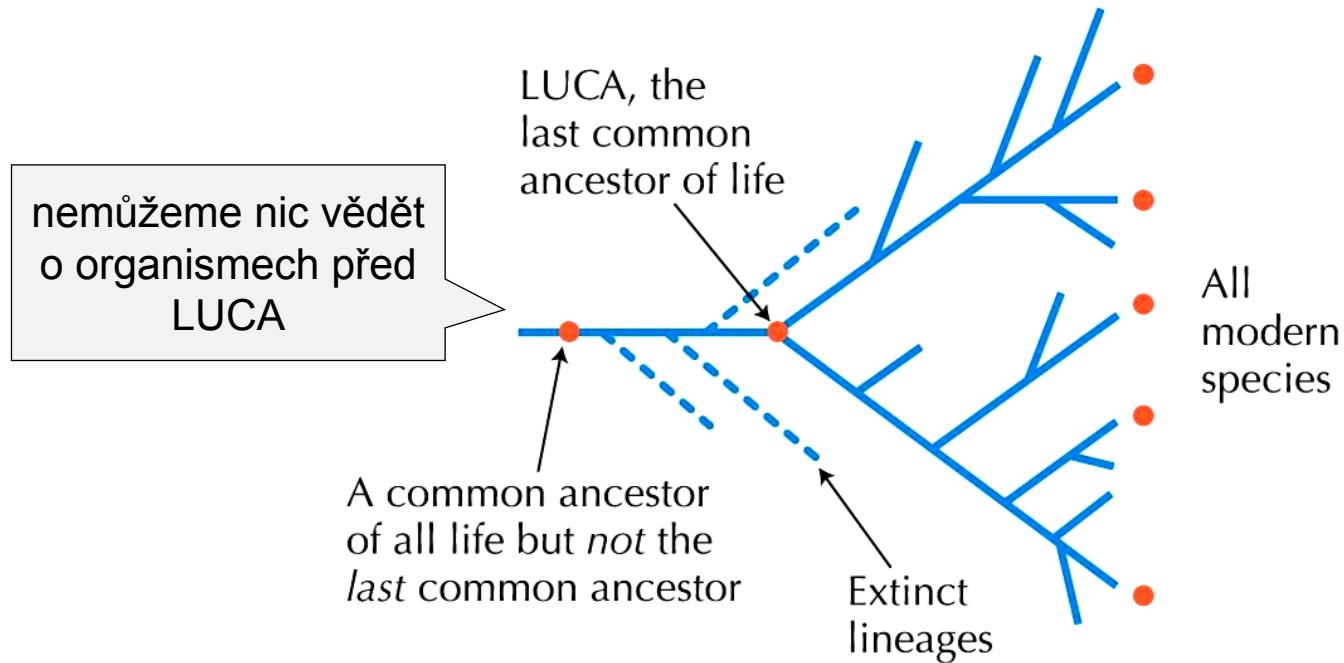
hlístice

směr
pohybu
„slimáka“

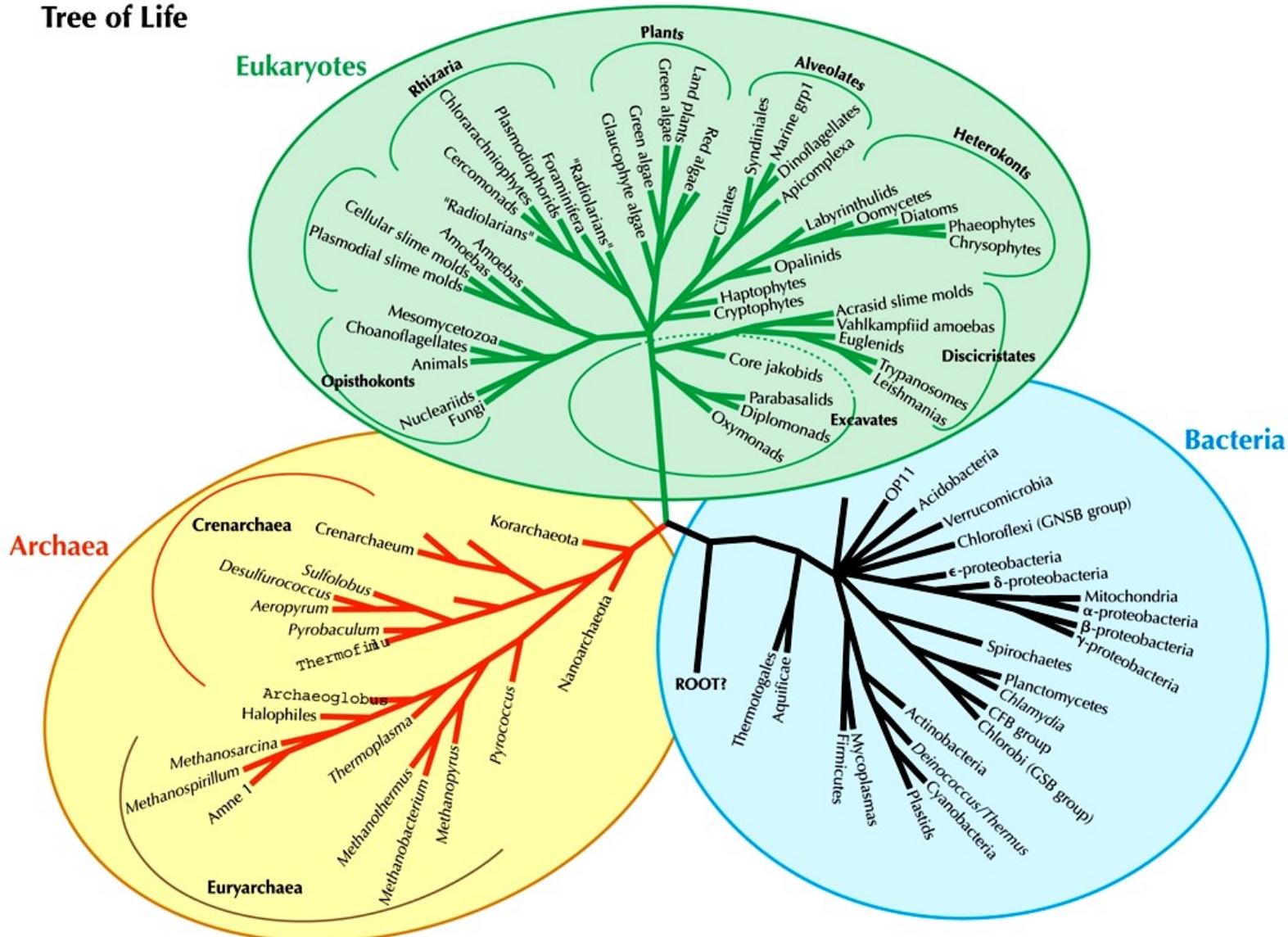
„slimák“ chráněný
obalem a velikostí

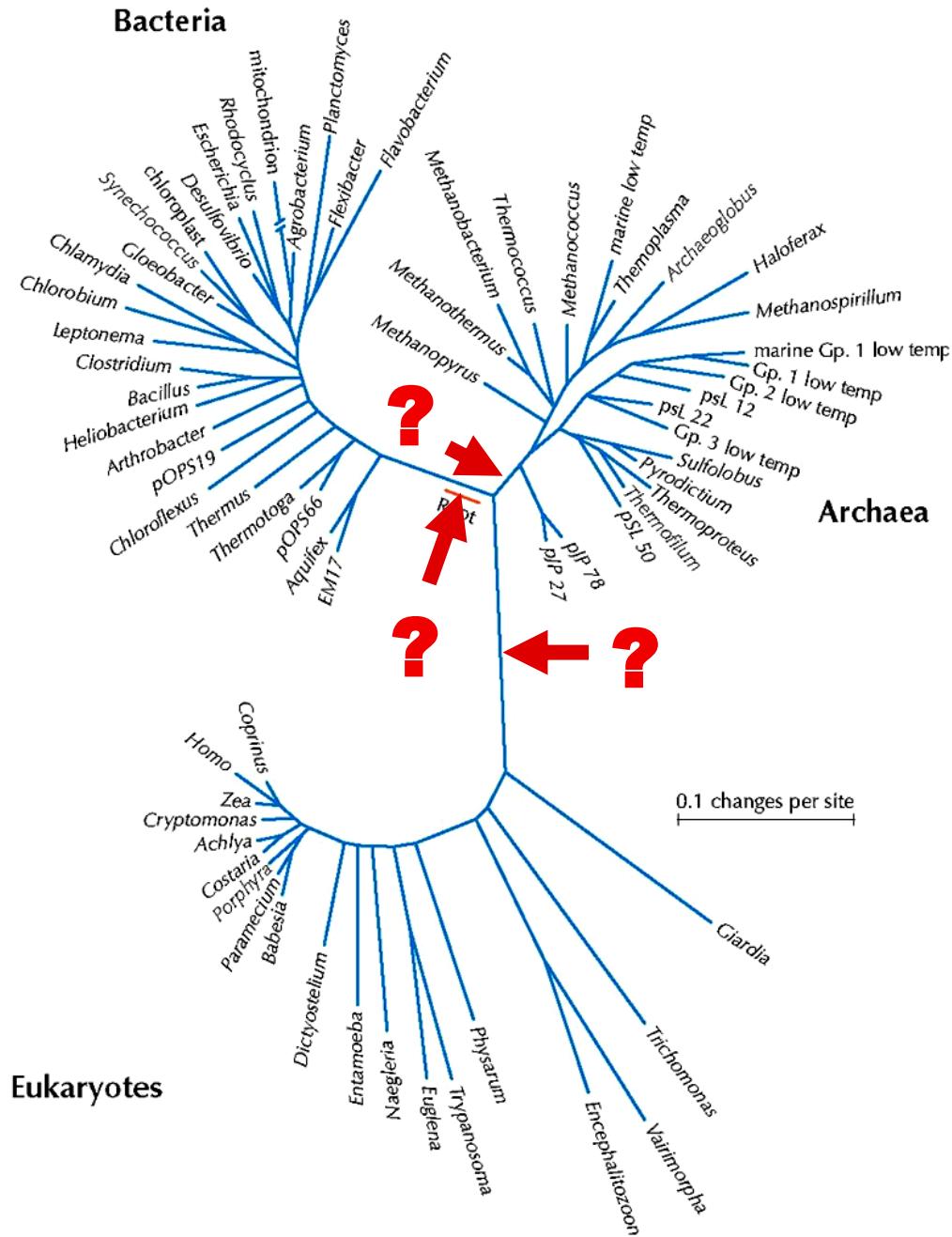
Strom života (*Tree of life*):

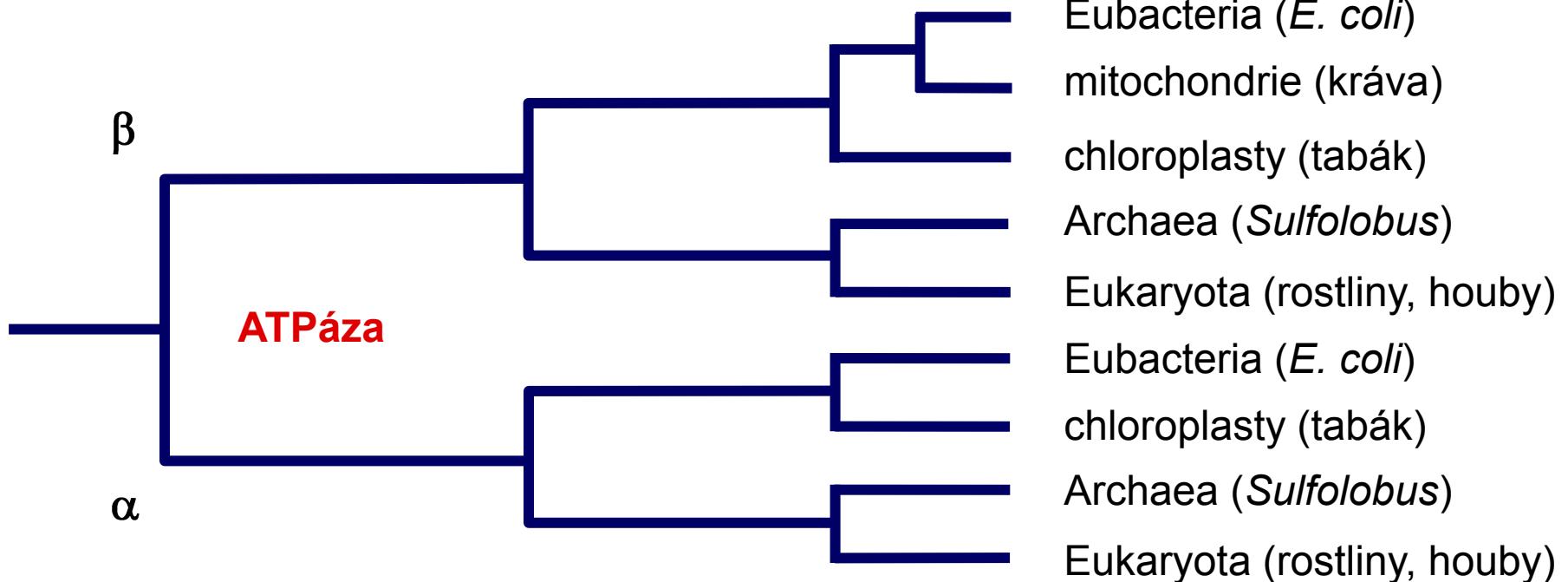
Poslední společný předek = LUCA (*last universal common ancestor*)



Tree of Life







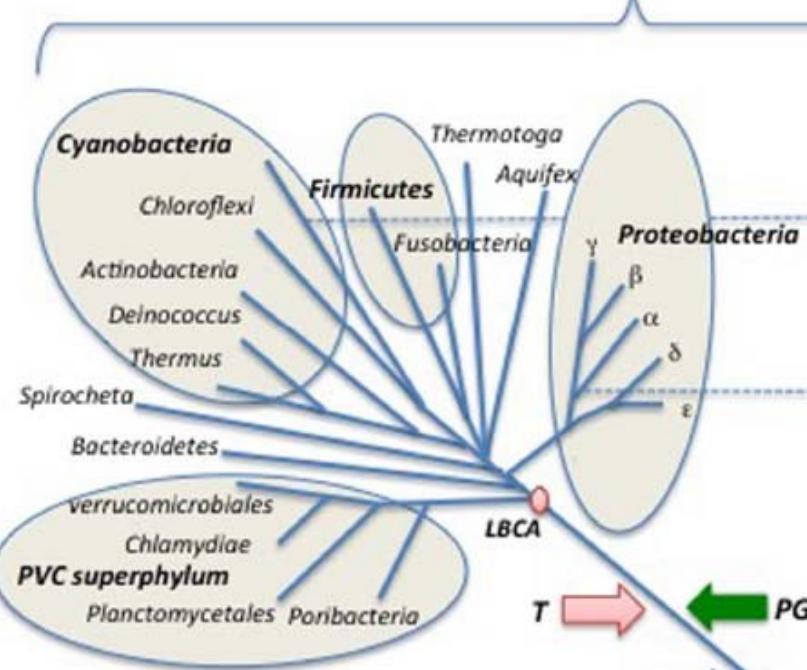
BACTERIA

ARKARYA

ARCHAEA

EUKARYA

Acaryote



ARCHAEA

Euryarchaeota

Crenarchaeota

LACA

T

LUCA

DNA

Proto-eucaryotes

DNA

LARCA

T
PG

Euryarchaeota

Thaumarchaeota

Lokiarchaeota

FME

T

Stramenopila

Plantae

Amoebozoa

Fungi

Metazoa

Excavata

Discoba

Jacabida

Dicrististato

LECA

SARP

Alveolata

Rhizaria

Amorpha

EUKARYA

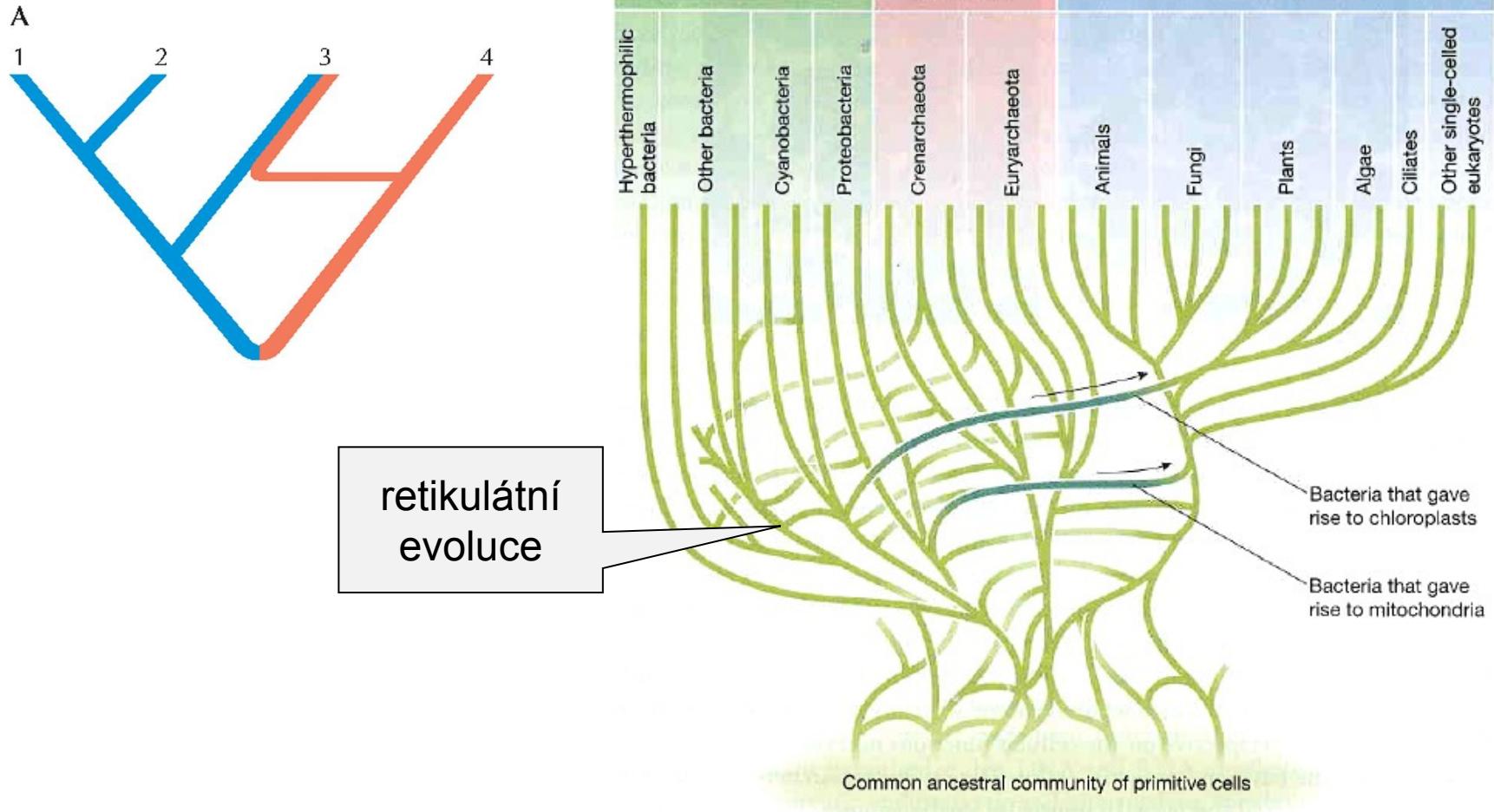
SARP

Amorpha

Excavata

Syncaryote

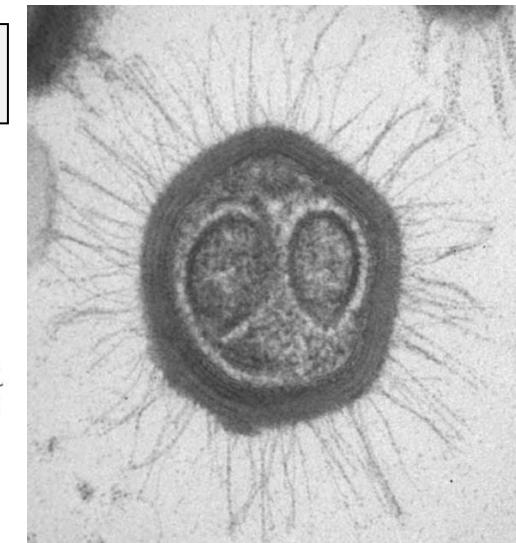
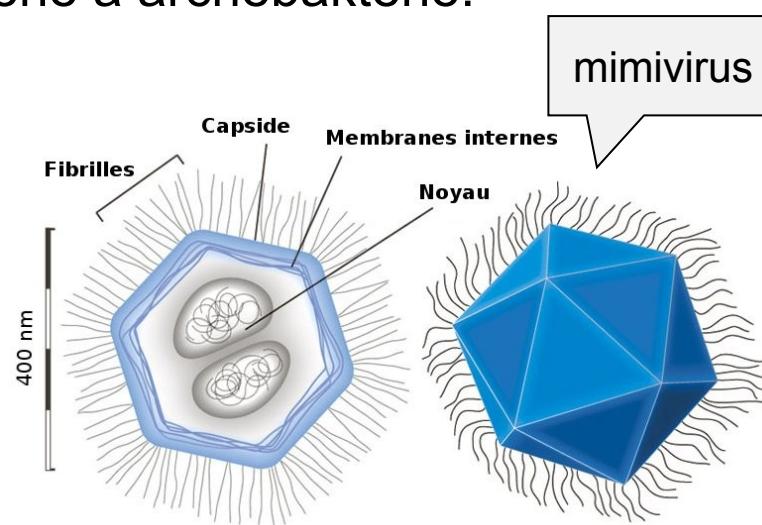
Horizontální přenos genů



⇒ žádný univerzální předek současných organismů × stromy pro jednotlivé geny můžou mít LUCA

Kam na stromu života patří viry?

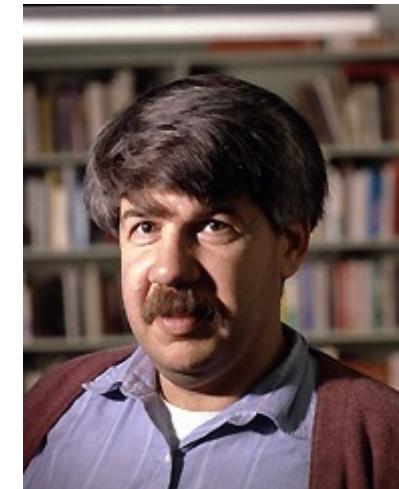
1. pozůstatky předbuněčného světa: některé procesy a geny starobylé mnoha genů jen velmi vzdáleně příbuzných od buněčných protějšků
x jak mohly samostatně existovat v předbuněčném světě?
2. podobnost s transpozony → „uprchlé“ části buněčných organismů
– původně jejich součástí (např. jako buněčná RNA, nebo DNA elementy jako transpozony a plasmidy)
3. původně volně žijící organismy
např. mimivirus: velikost genomu = 1,2 Mb, > 900 proteinů, tj. více než některé bakterie a archebakterie!



Růst komplexity:

Stephen Jay Gould:

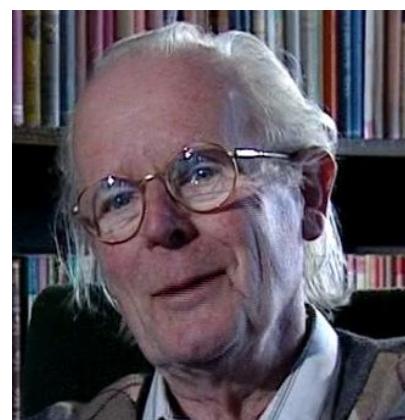
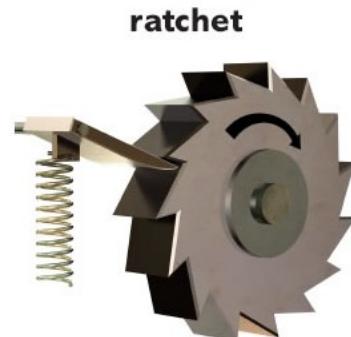
evoluce se pohybuje chůzí opilce, který se do startovního bodu nevrátí, i kdyby chtěl většina organismů i dnes prokaryotická dochází k sekundárnímu zjednodušení (např. paraziti)



✗

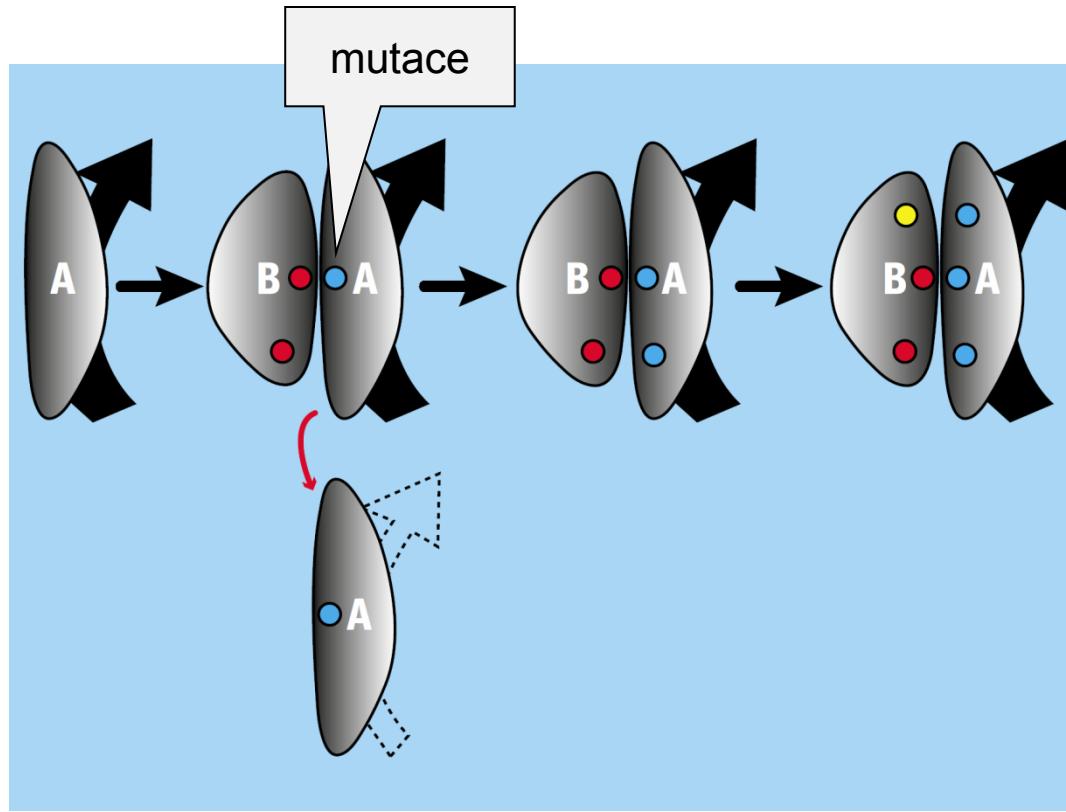
John Maynard Smith a Eörs Szathmáry:

teorie „nahodilé nevratnosti“ (*contingent irreversibility*): trvalá tendence k růstu složitosti
klíčové přechody
komplexita vzniká bez selekce

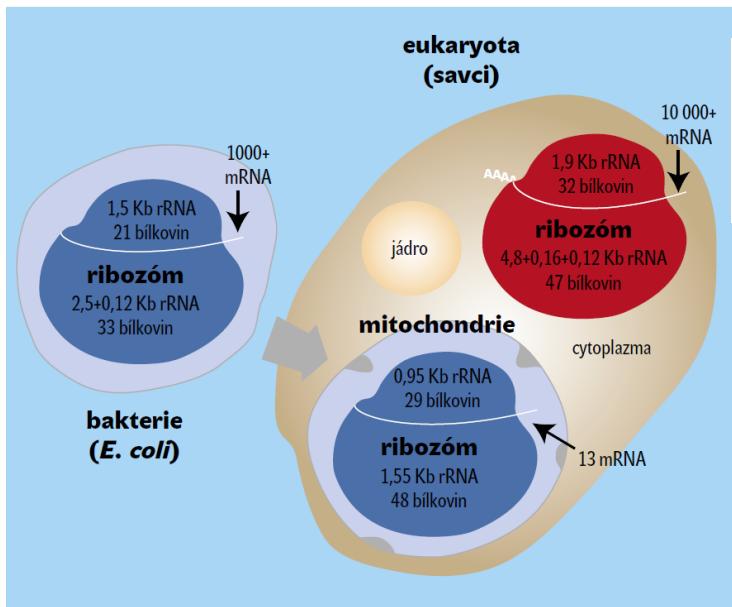


teorie „konstruktivní neutrální evoluce“ (Arlin Stoltzfus, 1999)

podobně Michael Lynch – neutrální evoluce v malých populacích



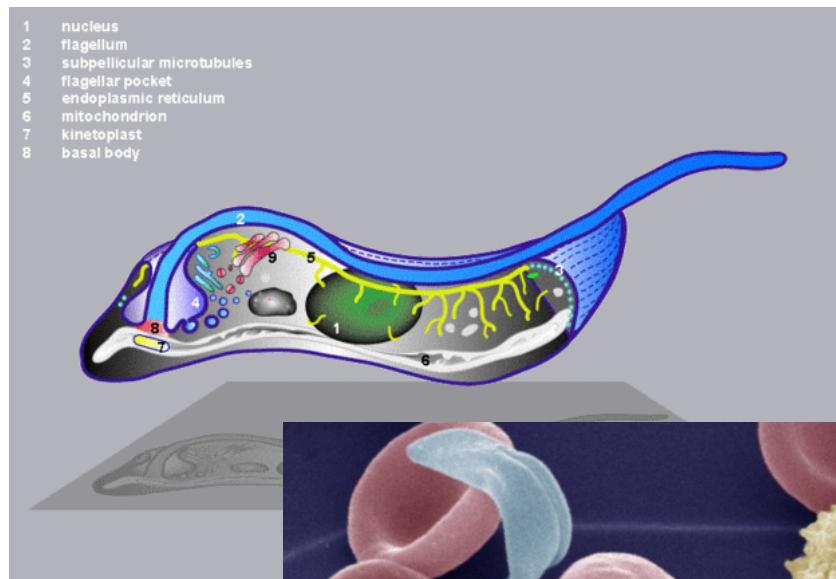
Obr. 1. Vznik složitosti procesem konstruktivní neutrální evoluce. Černá šipka znázorňuje aktivitu (funkci) prováděnou pouze složkou A. Modrými tečkami jsou znázorněny mutace v A, které zruší její aktivitu, ale jsou vyváženy nově vytvořenými interakcemi se složkou B (červené tečky). Od této chvíle již A k provedení aktivity nestačí. Příklad dále vznikající interakce je označen žlutou tečkou. Upraveno podle Gray a kol. (Science 2010).



Obr. 2. Složitost prokaryotického a eukaryotického ribozomu. Vlevo je znázorněn prokaryotický ribozom *Escherichia coli*, vpravo pak lidský cytoplazmatický a mitochondriální ribozom, vždy s vyznačením počtu bílkovin, velikosti příslušné ribozomální RNA a přibližného počtu bílkovin, které jsou na daném ribozomu syntetizovány. Upraveno podle Lukeš a kol. (IUBMB Life 2011).

Editování RNA v mitochondriích *Trypanosoma brucei*

Když sečteme všechny známé vstupy a výstupy, zjistíme, že pro výrobu 21 bílkovin je v mitochondrii trypanozom zapotřebí intenzivní činnosti nejméně 280 bílkovin, z nichž je naprostá většina vyráběna v buněčném jádře a cytoplazmě, a musely tudíž být do mitochondrie navíc dopraveny. To ale není vše – pro editování je nezbytných i několik set různých molekul RNA s tím, že všechny tRNA jsou do organely přenášeny z cytoplazmy. Flagrantní neefektivnost takové činnosti je tudíž na první pohled zřejmá. Je důležité přitom nepozapomenout, že i přes takto zapeklitý a zbytečně složitý buněčný proces jsou trypanozomy velmi úspěšnými a všudypřítomnými parazity, které běžně nacházíme i v našem hmyzu, rybách či ptácích.



Klíčové evoluční přechody:

vznik replikátorů

kompartimentace, vznik buňky

vznik chromozomů

vznik genetického kódu, DNA

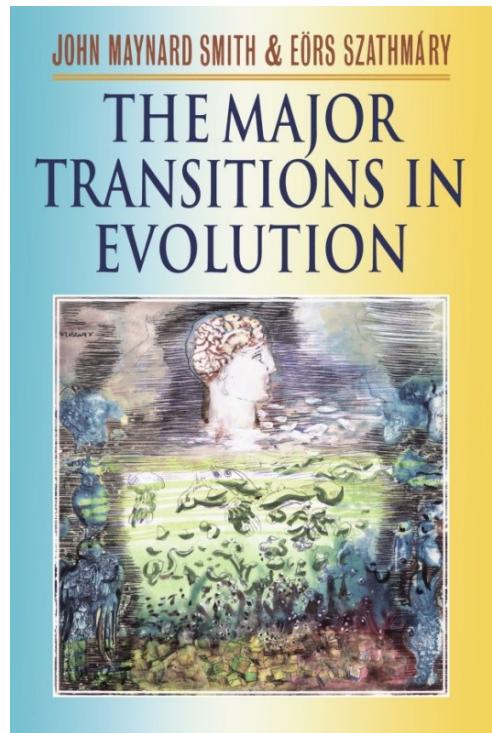
vznik eukaryot

vznik pohlaví

mnohobuněčnost

society

vznik jazyka



Jedinci se přestávají reprodukovat nezávisle

Větší velikost → větší kořist, specializace, dělba práce

Vznik efektivnějších způsobů získání, procesování, přenosu
a uložení informací

Výhody přechodu na „vyšší úroveň“ ale neznamenají
působení skupinového výběru!

konflikt selekce na různých úrovních:

kontrola replikace × B chromozomy, transpozice

spravedlivá meióza × meiotický tah

diferenciace somatických buněk × nádorové bujení

nereprodukční kasty × dělnice kladoucí vajíčka