

Superhelicita DNA

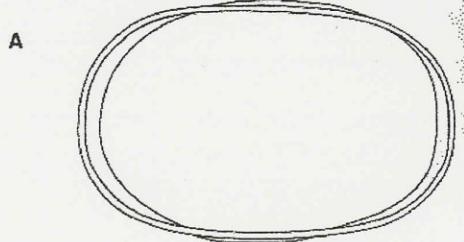
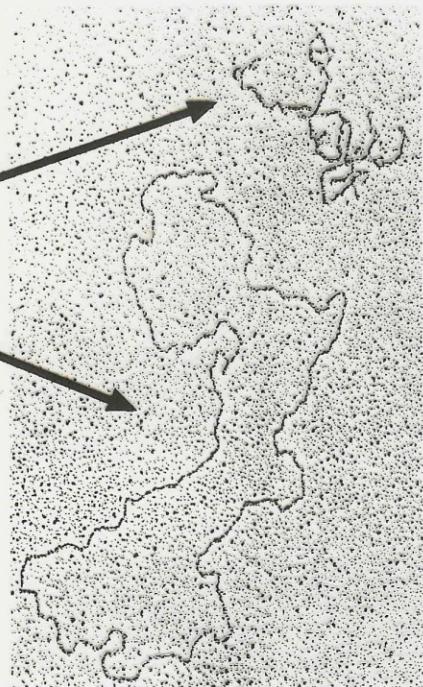
Vinograd 1965: kružnicová DNA některých virů existuje ve dvou formách, kompaktní formě I (tj. nadšroubovicová, superhelikální) a méně kompaktní formě II (relaxovaná, obvykle otevřená kružnicová)

(na základě sedimentačních měření)

Vinograd, J., Lebowitz, J., Radloff, R., Watson, R. & Laipis, P. (1965). The twisted circular form of polyoma viral DNA. *Biochemistry* 53, 1104-1111.

Superhelicita je vlastnost molekul DNA, které nemají volné konce a jejich řetězce tudíž nemohou okolo sebe volně rotovat, tj.

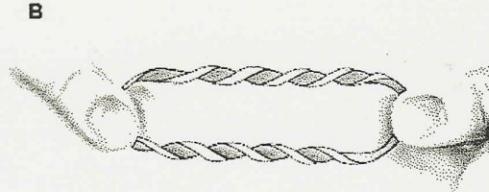
- a. kovalentně uzavřené kružnicové molekuly (plasmidy, fágové DNA)
- b. lineární molekuly s fixovanými konci (např. segmenty eukaryotních chromozómů připojené na jaderné proteinové struktury)



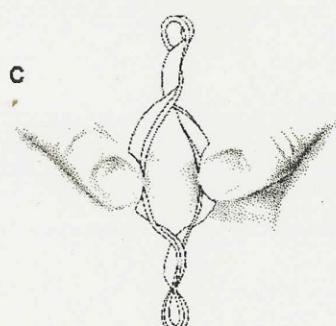
Molekula DNA má mechanické vlastnosti, které lze modelovat např. proužkem gumy:

-má určitou elasticitu vůči

1. torznímu zkrutu (twist, Tw)
2. zakřivení osy, ohybu (writhe, Wr)
(a také 3. délce hlavní osy)



v relaxovaném stavu má snahu zaujmout (obecně) napřímený tvar a „twist“ (a délku) daný parametry dvoušroubovice v příslušném prostředí



pokud je **topologicky omezena** (tj. nemá volné konce - alespoň jeden jednořetězcový zlom) a liší se některým parametrem (Tw, Wr) od relaxované DNA, mluvíme o superhelikální DNA

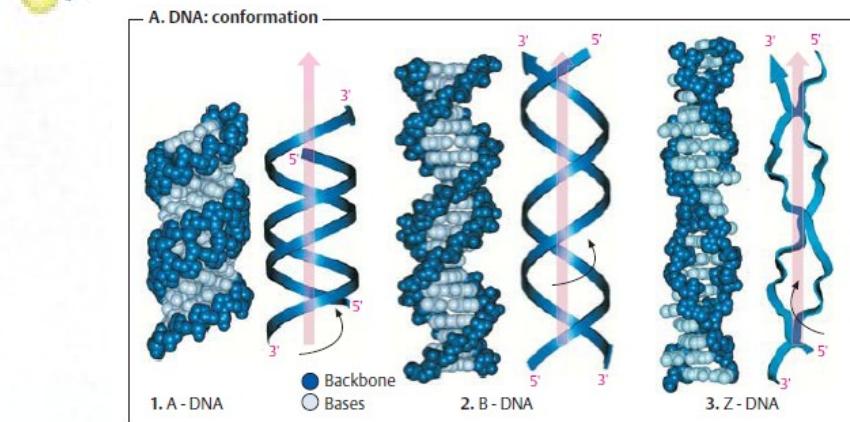
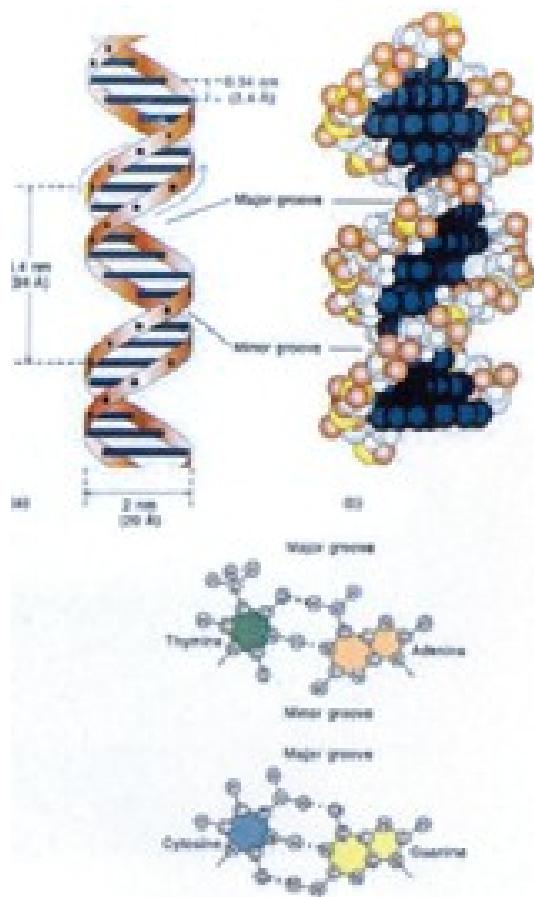
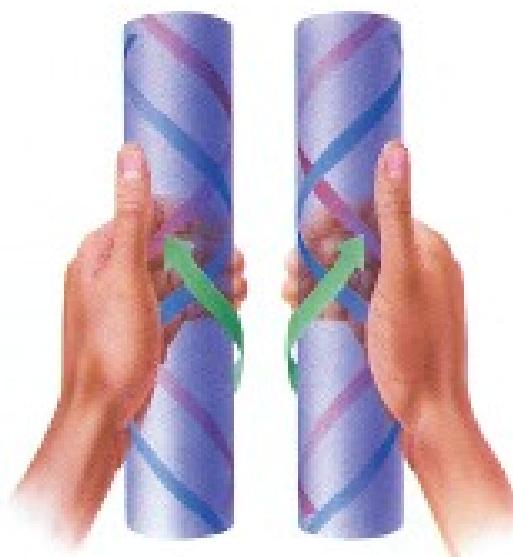
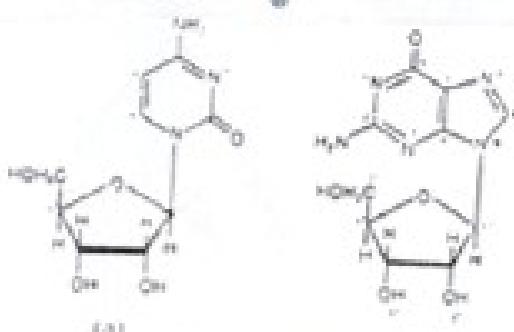


TABLE 1
Comparison of A-, B-, and Z-DNA

Helix sense	A-DNA ^a right-handed	B-DNA ^a right-handed	B'-DNA ^b right-handed	Z-DNA ^c left-handed
Base pairs per turn	11	10	10	12 (6 dimers)
Helix twist (°)	32.7	36.0	34.1, 36.8	-10, -50
Rise per base pair (Å)	2.9	3.4	3.5, 3.3	3.7
Helix pitch (Å)	32	34	34	45
Base pair tilt (°)	13	0	0	-7
P distance from helix axis (Å)	9.5	9.3	9.1	6.9, 8.0
Glycosidic orientation	anti	anti	anti	anti, syn
Sugar conformation	C3'-endo	Wide range	C2'-endo	C2'-endo, C3'-endo ^d



$$Lk = Tw + Wr$$

twist
počet závitů dvoušroubovice

writh
charakterizuje zakřivení osy dvoušroubovice v prostoru (počet nadšroubovicových závitů)

linking number

- „molekulární číslo překřížení“
- kolikrát protne jeden řetězec druhý, když molekula leží v rovině

v relaxované molekule DNA v B formě o délce N páru bazí je

$$Lk = N/10.5 = Lk_0$$

v kovalentně uzavřené molekule je Lk konstantní (lze ho změnit jen při přerušení alespoň jednoho řetězce) a nemusí být rovno Lk_0 :

superhelikální DNA je méněna molekula DNA, pro kterou $Lk \neq Lk_0$

potom $Lk - Lk_0 = \Delta Lk$: charakterizuje stupeň superhelicity;

obvykle se normalizuje velikostí molekuly do tvaru $\Delta Lk/Lk_0 = \sigma$

(nadšroubovicová hustota)

Podobně se dají vyjádřit odděleně diference obou složek Tw a Wr od hodnot odpovídajících relaxované molekule:

$$Tw - Tw_0 = \Delta Tw \quad Wr - Wr_0 = \Delta Wr$$

potom

$$\Delta Lk = \Delta Tw + \Delta Wr$$

změna mol. čísla
překřížení

změna zakřivení osy
dvoušroubovice

změna počtu závitů
dvoušroubovice

 **superhelicita** (ΔLk) vyvolává „pnutí“ v molekule DNA, které má tendenci se kompenzovat změnou její **sekundární** (ΔTw) a/nebo **terciární** (ΔWr) struktury

Pozitivně superhelikální DNA

molekula o délce 210 bp

$$Lk = 22, \Delta Lk = 2$$

$$Lk = Tw + Wr$$

$$\Delta Lk = \Delta Tw + \Delta Wr$$

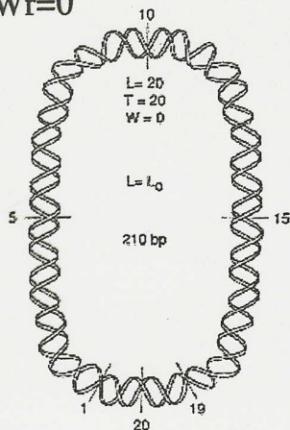
Relaxovaná DNA

molekula o délce 210 bp

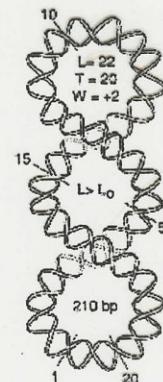
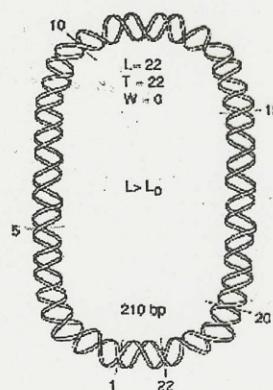
$$Lk = Lk_0 = 210/10.5 = 20$$

$$Tw = 20$$

$$Wr = 0$$



V reálných případech dochází k distribuci ΔLk mezi ΔTw a ΔWr a k současným změnám celkové a lokální struktury



$$Tw = 22, \Delta Tw = 2$$

$$Wr = 0, \Delta Wr = 0$$

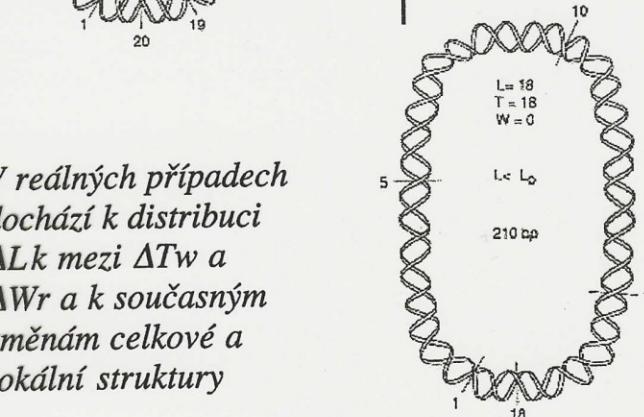
$$Tw = 20, \Delta Tw = 0$$

$$Wr = -2, \Delta Wr = 2$$

Negativně superhelikální DNA

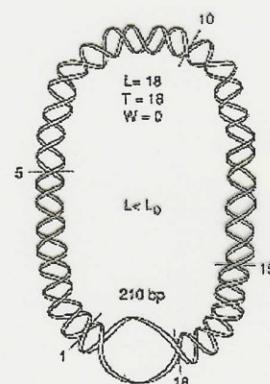
molekula o délce 210 bp

$$Lk = 18, \Delta Lk = -2$$



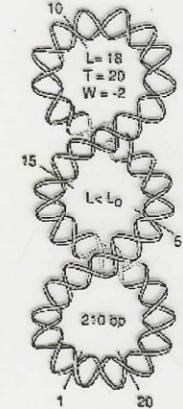
$$Tw = 18, \Delta Tw = -2$$

$$Wr = 0, \Delta Wr = 0$$



$$Tw = 18, \Delta Tw = -2$$

$$Wr = 0, \Delta Wr = 0$$



$$Tw = 20, \Delta Tw = 0$$

$$Wr = -2, \Delta Wr = -2$$

změněn počet závitů dvoušroubovice průměrně podél celé molekuly (tj. torzní úhel u mezi každými dvěma báry bazí)
=>změna celkové sekundární struktury

lokální změna sekundární struktury: ve zbytku molekuly zůstává „normální“ B-forma

změna terciární struktury: zůstává B-forma dvoušroubovice; to je umožněno zakřivením její

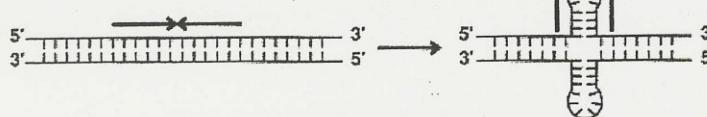
Otevřené lokální struktury

- "otevřené", protože jsou charakterizovány sníženým „twistem“ DNA (jsou vzhledem k B-formě DNA odvinuté) a mohou obsahovat nespárované nukleotidy (i denaturační bublina je otevřená lokální struktura)

-proto jsou stabilizovány/indukovány negativní superhelicitou:

tím, že odpovídají **nižší Tw**, absorbují negativní superhelicitu

-vyžadují určité typy sekvencí DNA



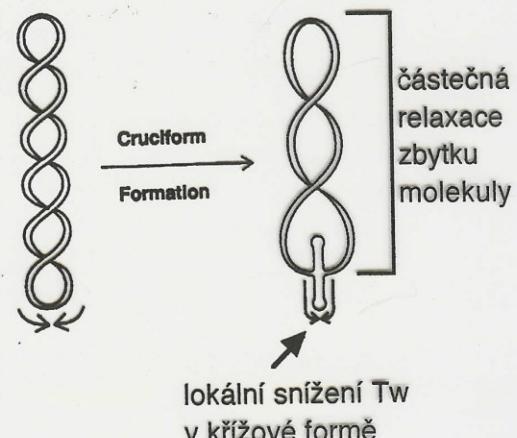
Křížová forma DNA může být vytvořena
převráceně repetitivní sekvencí

(tj. tam, kde určitý úsek DNA na jednom řetězci je od středu sám sobě komplementární a může vytvořit vlásenkou)

-každých 10 bp křížové formy relaxuje přibližně

1 nadšroubovicový závit

(topologicky je ekvivalentní denaturační bublině ve stejné sekvenci)



Levotočivá Z-forma

DNA může být vytvořena
střídavou (PuPy)_n

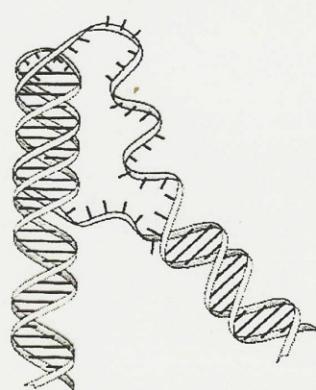
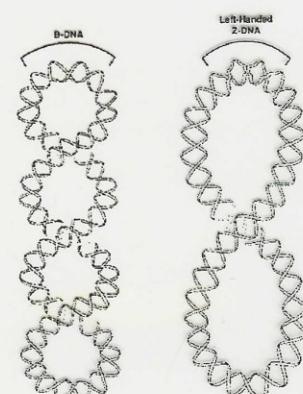
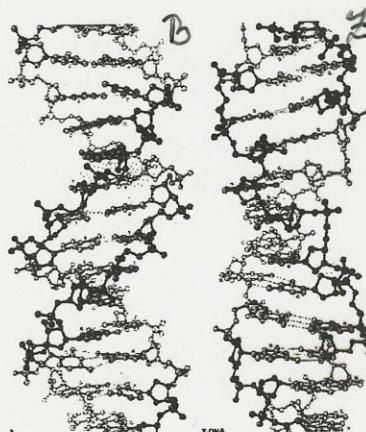
sekvencí

(nejlépe GC, ale i AT i smíšené)

-každých 10 bp v Z-formě relaxuje přibližně

2 nadšroubovicové závity

(~jeden na odvinutí pravotočivé B-DNA a druhý na vytvoření levotočivé Z-DNA)



Intramolecular
Triplex DNA
Formation



Intramolekulární triplex(formy H, H*...)

DNA může být vytvořen

(Pu)_n(Py)_n sekvencí se

zrcadlovou symetrií (tak, aby se mohly vytvořit Hoogstenovy triády bází TAT, C+GC, GGC nebo AAT)

-každých 10 bp triplexu

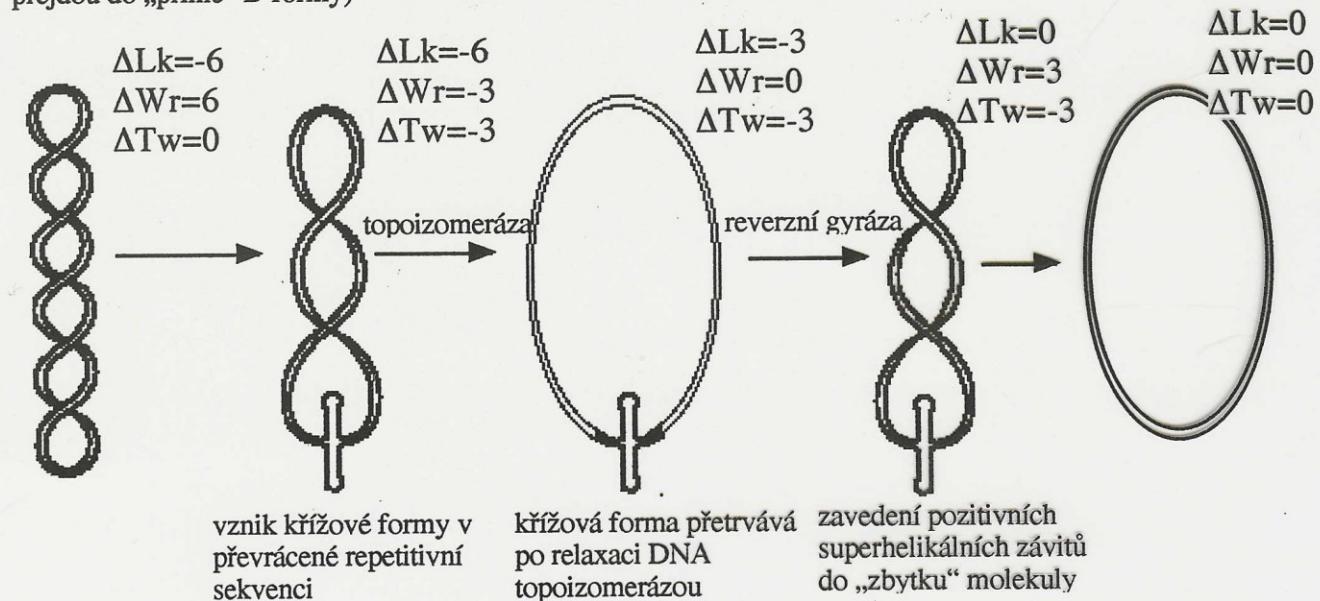
relaxuje přibližně 1

nadšroubovicový závit

(topologicky přibližně ekvivalentní denaturační bublině)

Pozitivní superhelicita je spojena s větším „twistem“ dvoušroubovice

- ☞ znesnadňuje denaturaci DNA (možný smysl pozitivních nadšroubovic u hypertermofilů)
 - ☞ znevýhodňuje vznik lokálních otevřených struktur
 - ☞ ruší je (např. křížové formy, které existují v relaxované DNA, zavedením pozitivní superhelicity přejdou do „přímé“ B-formy)



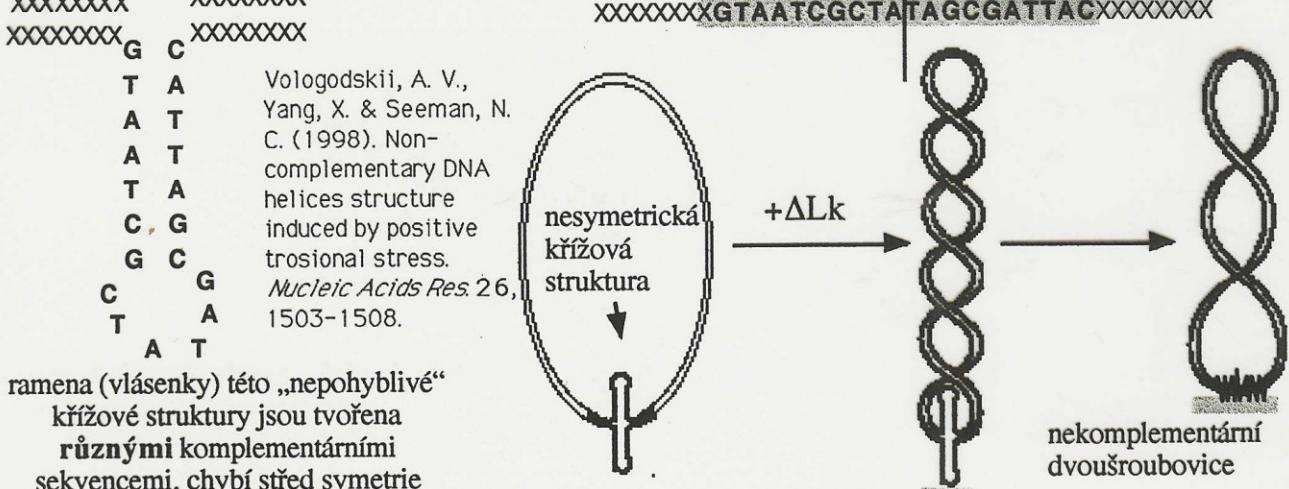
☞ při dostatečně pozitivní ΔL_k může dojít v určitých sekvencích ke vzniku nekomplementární dvoušroubovice (např. z „nepohyblivých“, nesymetrických křížových struktur) tento úsek není tvořen komplementární

při dostatečně
 sekvencích ke výskytu
 (např. z „nepohyblivých“
 struktur)

Vologodskii, A. V.,
 Yang, X. & Seeman, N.
 C. (1998). Non-
 complementary DNA
 helices structure
 induced by positive
 torsional stress.
Nucleic Acids Res. 26,
 1503–1508.

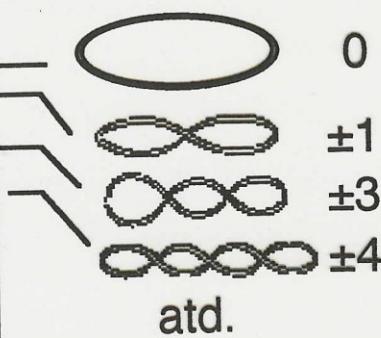
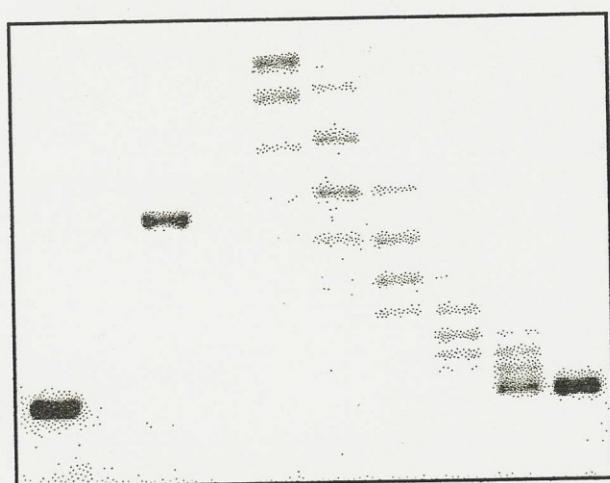
ramena (vlásenky) této „nepohyblivé“ křížové struktury jsou tvořena různými komplementárními sekvencemi, chybí střed symetrie

tento úsek není tvořen komplementární sekvencí => normálně tato lineární struktura nevznikne



Elektroforézou v agarózovém gelu lze (do jisté hodnoty Wr) rozdělit molekuly DNA lišící se počtem nadšroubovicových závitů - topoizomery

(pohyblivostí se liší molekuly o různém $|\Delta Wr|$ - nerozliší se však pozitivně a negativně superhelikální DNA)



— nerozlišené topoizomery o vysokém Wr

Interkalace

zač. 60 let, Lerman: interakce DNA s planárními organickými kationty

interkalace - vmezeření planární molekuly mezi sousední páry bází

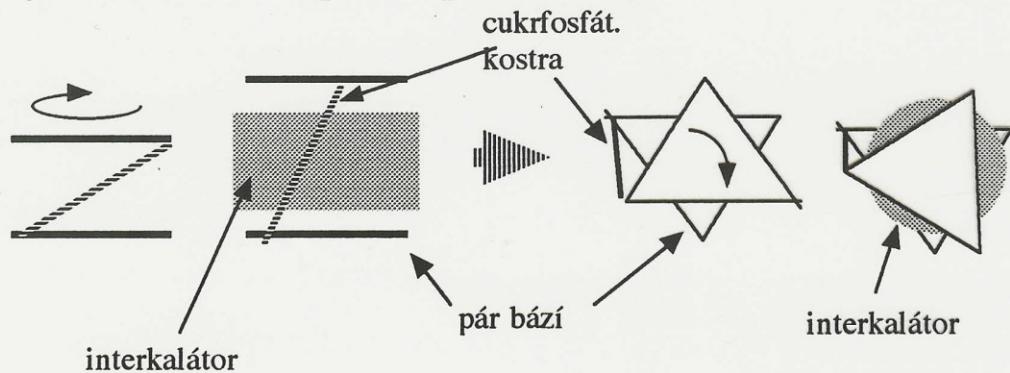
-to vede k prodloužení molekuly DNA (o efektivní tloušťku

interkalátoru, asi 0.34 nm podle klasického modelu) => změna

hydrodynamických vlastností

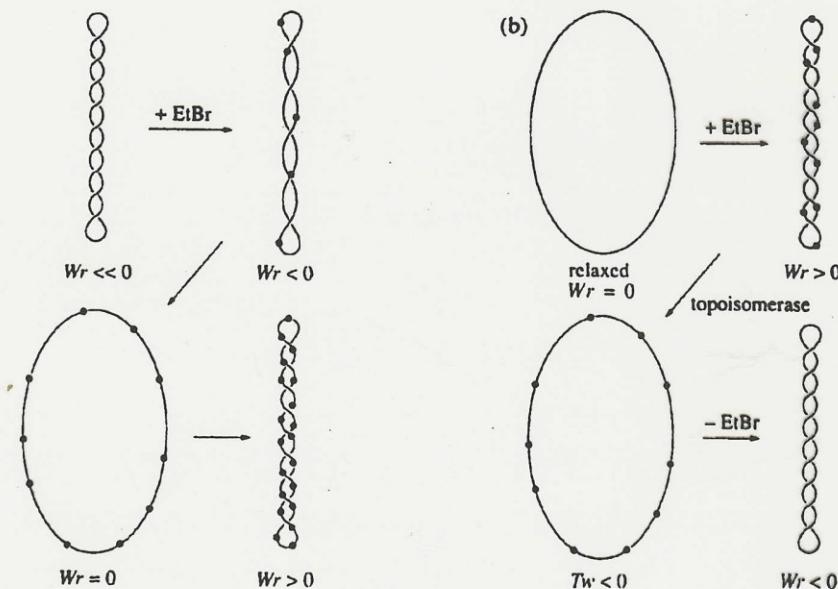
-to je spojeno s vzájemnou torzní rotací párů bází, zmenší se twist (z

obvyklých 36 °) a zvětší počet bp na otáčku



v kovalentně uzavřené kružnicové DNA se v důsledku toho zvětší počet nadšroubovicových závitů (tj. negativně scDNA se relaxuje, relaxovaná přechází na pozitivně sc)

=>příprava topoizomerů

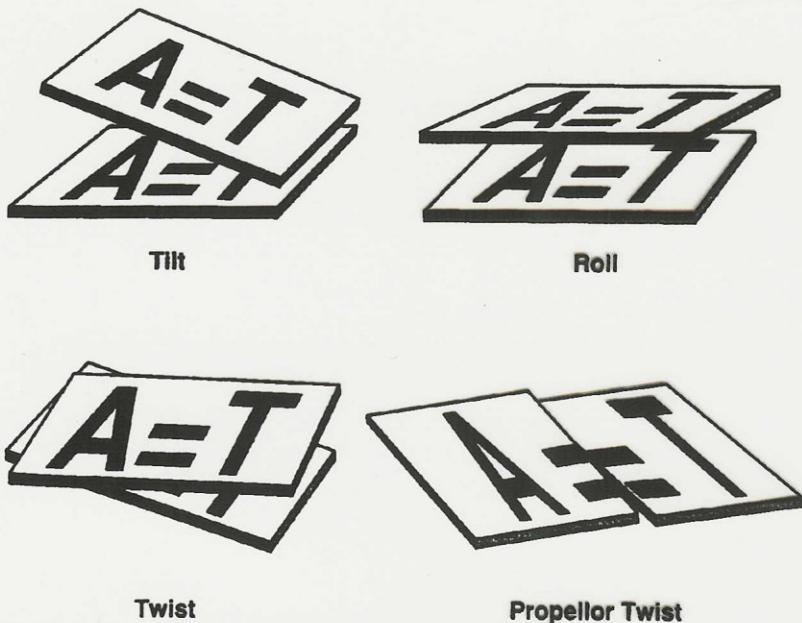


změna torzního úhlu (odvinutí dvoušroubovice) - ethidium a propidium 26 °, akridiny (proflavin) 17 °, daunomycin, adriamycin - 11 °

G.B. molekuly DNA neodvíjejí (neropsin: zavinutí)

dichroismus - planární cyklické systémy poskytují podobné chiroptické parametry jako páry bází anizotropie polarizace fluorescence (např. ethidium): studium konformace DNA
(G.B. molekuly mívají dichroismus opačný)

interkalace vede ke zploštění „vrtulového zkrutu“ páru bazí, interkalátor a přilehlé bp mají navíc „tilt“ 20-25° (zesílení stacking interakcí s interkalátorem)



avšak: interkalace nezpůsobí celkový ohyb DNA (lokální změny parametrů se zprůměrují)

INTERAKCE:

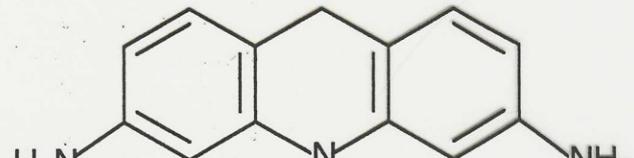
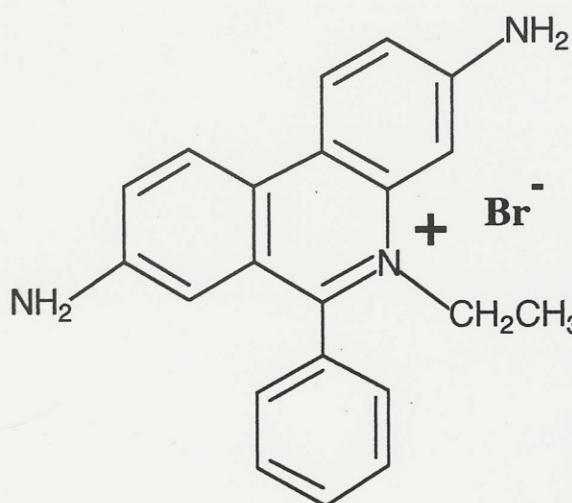
elektrostatické - kationické interkalátory *vs.* fosfáty

stacking - s páry bází

vodíkové vazby (obvykle exocyklických aminoskupin - např. ethidia, proflavinu - na kyslíky v fosfodiesterových vazbách)

STRUKTURA: klasické interkalátory obsahují 2 - 3 kondenzované aromatické (heterocyklické) kruhy a kladně nabité skupiny (často amino-, kvartérní dusík...)

(G.B. molekuly: cykly nejsou kondenzované, mohou vzájemně rotovat - ale též „neklasické“ interkalátory)

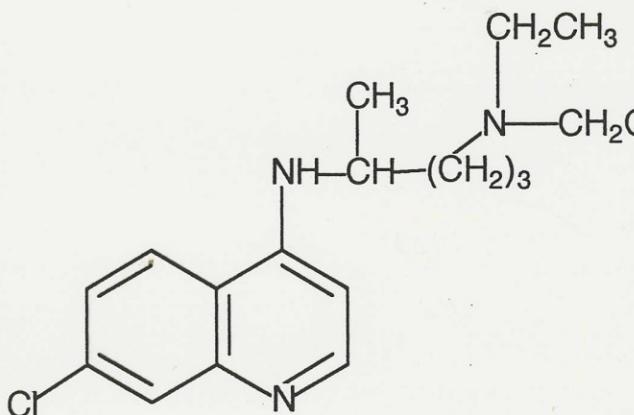


ethidium (bromid)

propidium: místo ethylové skupiny

-(CH₂)₃N⁺(CH₃)(C₂H₅)₂ (bývá jako iodid)
fenylová skupina brání dokonalé
interkalaci => určitý „kink“ v místě vazby
tyto postranní skupiny v malém žlábklu

barvení gelů, jader, stanovení DNA (fluorescenční komplex)
příprava topoizomerů, izolace scDNA v CsCl-gradientu



Chloroquin

slabší interkalátor
-stanovení superhelikální hustoty gelovou elektroforézou
-2D-elektroforéza: sledování strukturních přechodů v scDNA

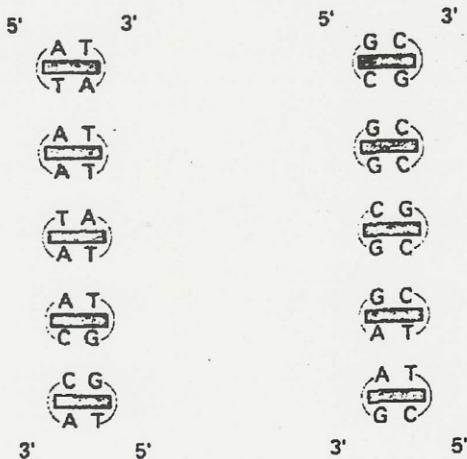
řada antibiotik: adriamycin, daunomycin, doxorubicin

Vazebná specificita

jednoduché interkalátory interagují jen s dvěma bp

(G.B. molekuly s více)

=> deset možností vazebných míst:



(postranní řetězce mohou ovlivňovat i další bp)

většina interkalátorů ponekud preferuje G:C páry

(G.B. molekuly A:T)

důvod - obecně větší ynitřní dipólmoment v G:C páru, který indukuje polarizaci v molekule interkalátoru

interkal. s preferencí k A:T byly syntetizovány

obecně je selektivita G.B. molekul větší než interkalátorů (protože

„dutiny“ mezi A:T a G:C páry se málo liší co do elektrostatických, van der Waalsových, hydrofobních atd. interakcí; na druhé straně žlábky v A:T a G:C oblastech jsou velmi rozdílné)

„vyloučení sousedního místa“ (neighbour exclusion):

obecně by mohl interkalátor obsadit všechna místa mezi bp (tj.

stejný počet molekul jako bp), ale v praxi je saturovaná DNA interkalátorem obsazena jen asi z 1/2 - střídavě, jen každé druhé místo:

jestliže je jedno místo obsazeno, na sousední se nenaváže

-z konformačních důvodů (změna indukovaná interkalací další interkalaci v sousedství znemožní)

-z elektrostatických důvodů (první interkalátor neutralizuje negativní náboj DNA, vazba druhého cv sousedství je méně výhodná)

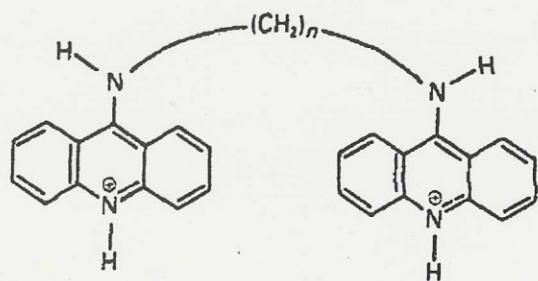
- některé bisinterkalátory >> toto pravidlo porušují

Bisinterkalátor

syntetické: dva planární interkalující cyklické systémy spojené řetězcem, který může mít varabilní délku (např. methylenové skupiny)

-zvýšení vazebné konstanty (význam např. u léků)

-pokud je spojující řetězec příliš krátký, molekula může porušit

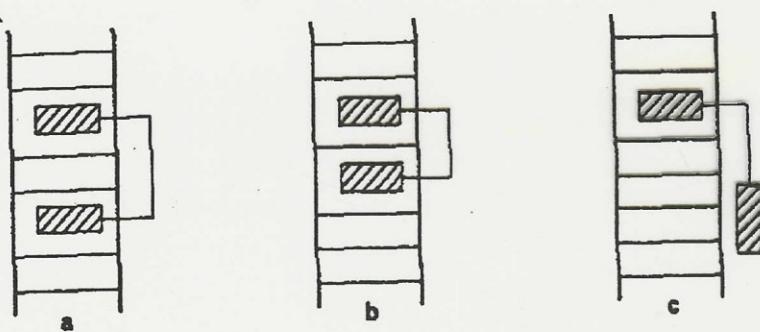


např. bisakridin s oligomethylenovým linkerem

pro $n < 4$ se váže jen jako monointerkalátor, druhá akridinová skupina je vně

$n=6$ - bisinterkalace s porušením pravidla vyloučení

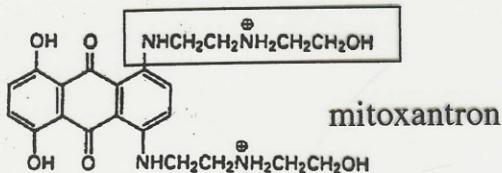
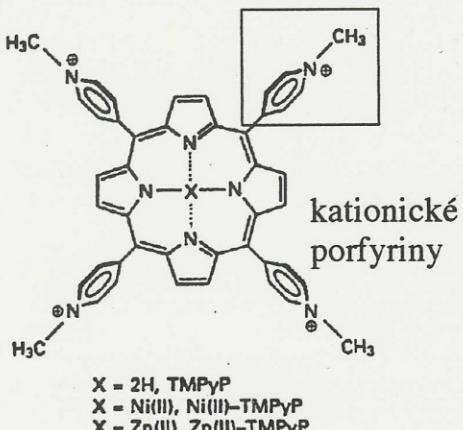
$n > 8$ - bisinterkalace bez porušení



(modelový systém, který tak ve skutečnosti možná nefunguje; existují však rigidní molekuly, které se prokazatelně bisinterkalují s porušením pravidla)

Neklasické interkalátory

Interkalátory s více objemnými skupinami - pokud jsou na opačných stranách molekuly, musí se jedna z nich při tvorbě komplexu „protlačit“ skrz dvoušroubovici mezi bp => pomalý krok, kinetický blok pro tvorbu komplexu (zejména pokud jsou postranní řetězce nabité nebo polární)

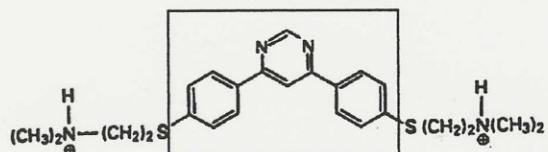


vazba jednoduchého klasického interkalátoru (proflavin) je dvoustupňová:

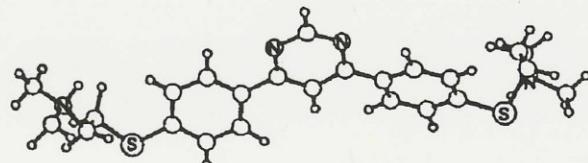
1. nespecifická iontová interakce s DNA a lineární difuze k místu, kde 2. vstoupí do interkalačního komplexu u molekul s objemnými skupinami vyžaduje druhý krok významnou distorzi struktury DNA nebo i přerušení vodíkových vazeb v bp => pomalu

boční řetězce tvoří výhodné interakce např. ve žlábcích, nebo elektrostatické s fosfáty => vysoké vazebné konstanty (navíc je kineticky blokována i disociace interkalačního komplexu)

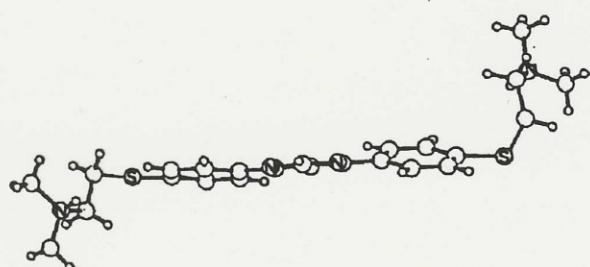
Interkalátory s „vrkulovým zkrutem“ - nekondenzované cyklické systémy (jako G.B. molekuly) - mají torzní volnost



4,6-difenylpyrimidin (a deriváty): struktura odpovídající G.B., ale jde o silný interkalátor (odvíjí scDNA, prodlužuje molekuly DNA)



twist v molekule může kopírovat propeller-twist páru bází

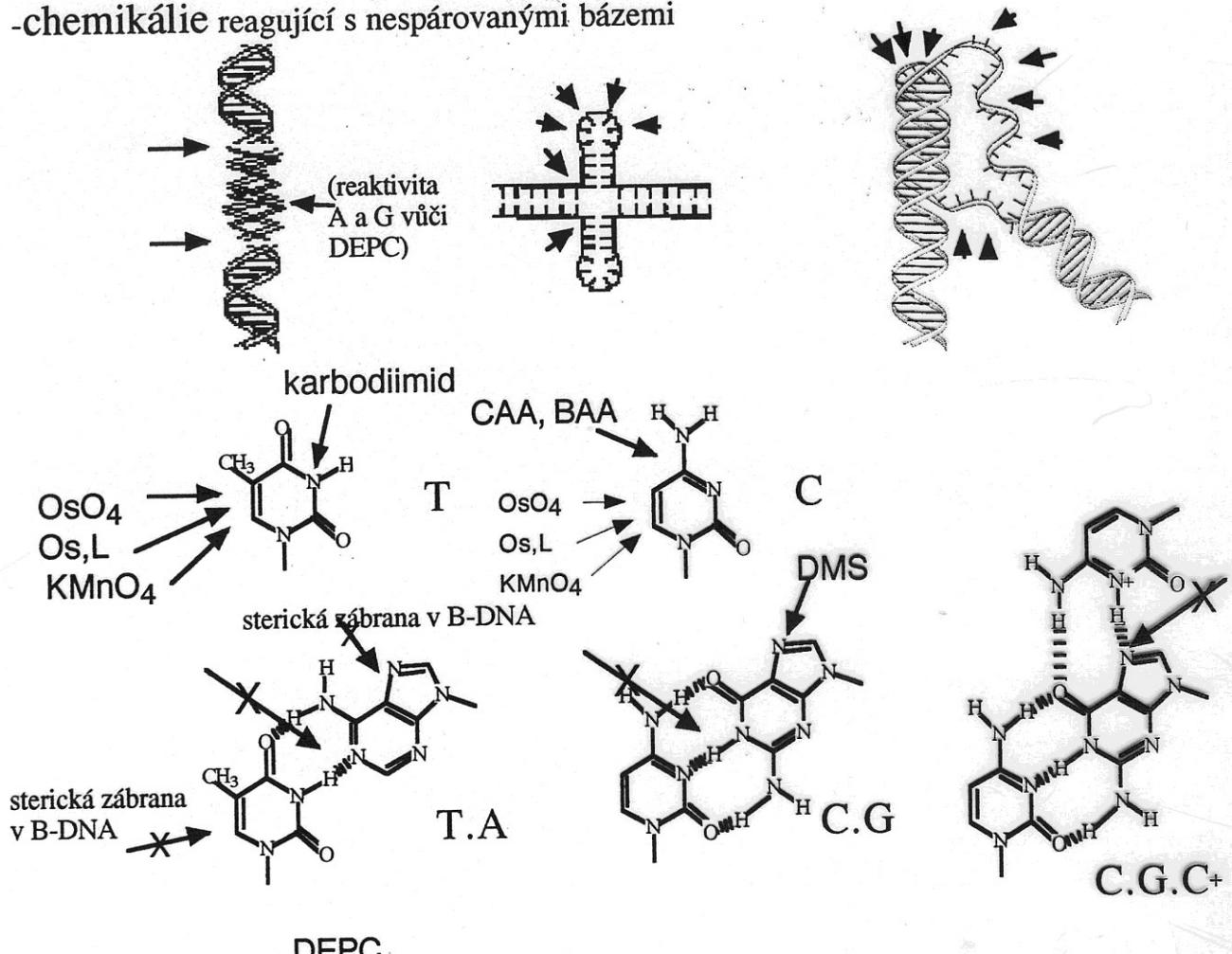


Detekce lokálních struktur DNA

-využití strukturních sond selektivních pro jednořetězcovou DNA

-enzymy: S1, P1 ...

-chemikálie reagující s nespárovanými bázemi



detekce modifikovaných bazí:

-enzymaticky (S1, P1)

-sekvenačně (charakteristické obrazce pro jednotlivé struktury)

-specifické protilátky

-fyzikálně-chemické vlastnosti aduktů

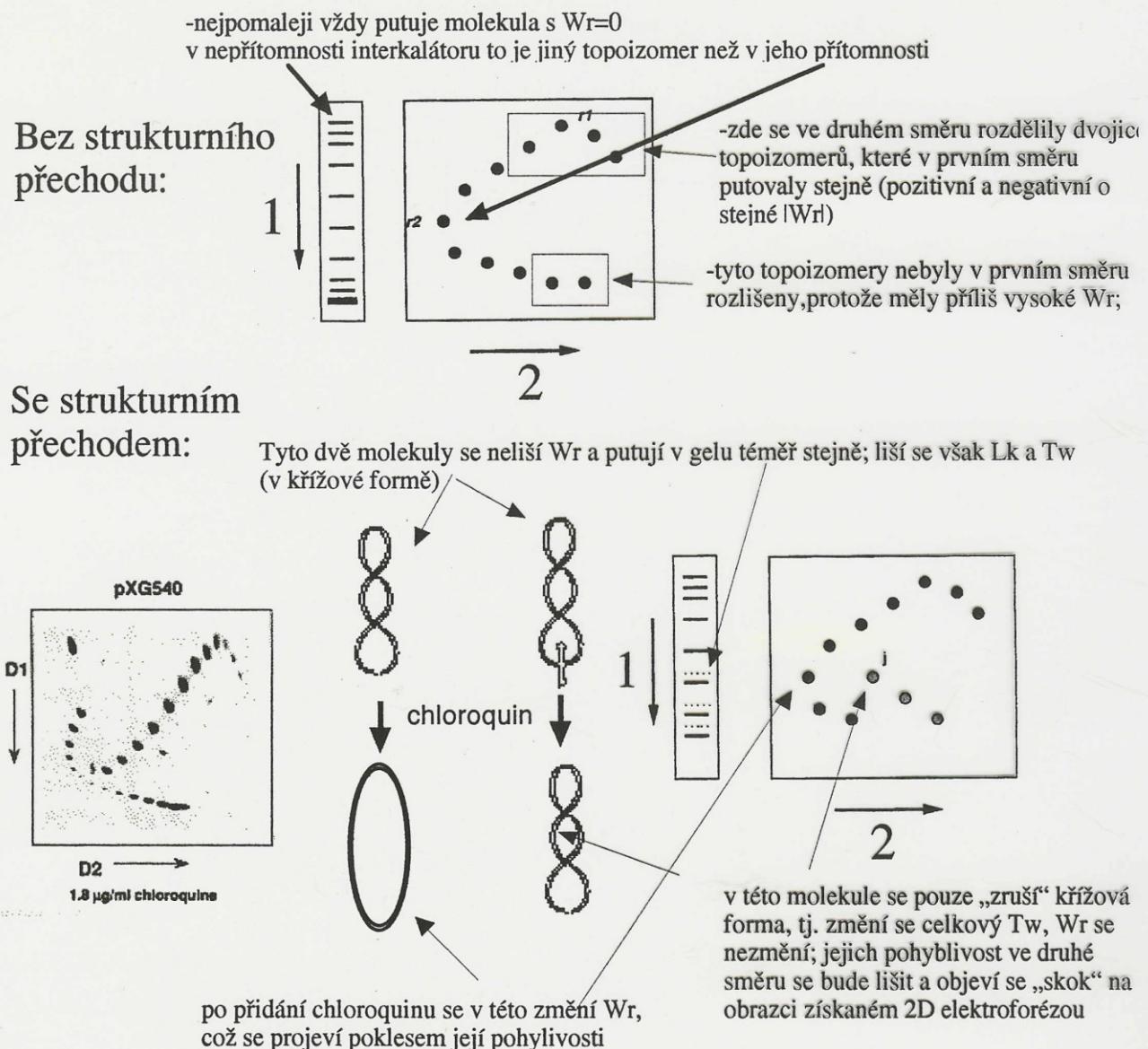
(elektrochemie, spektroskopie)

Dvojrozměrná (2D) elektroforéza: detekce strukturních přechodů

1. V prvním směru se rozdělí topoizomery
2. Gel se ekvilibruje v roztoku **interkalátoru** (chloroquinu) a provede se elektroforéza ve druhém směru

-v přítomnosti interkalátoru se DNA odvíjí, tj. snižuje se počet závitů dvoušroubovice => snižuje se Lk₀
protože Lk u cccDNA zůstává konstantní, interkalátor sniží negativní a zvýší pozitivní nadšroubovicovou hustotu

=>negativní topoizomery se s rostoucí konc. interkalátoru relaxují a přechází do pozitivní nadšroubovice
=>tím se zároveň ruší lokální struktury přítomné v negativně superhelikální DNA



Měření hydrodynamických vlastností DNA

-> sedimentační koeficient

-> difusní koeficient

☞ informace o celkovém tvaru molekuly (terciární struktuře), její kompaktnosti

sedimentační koeficient 10 kb

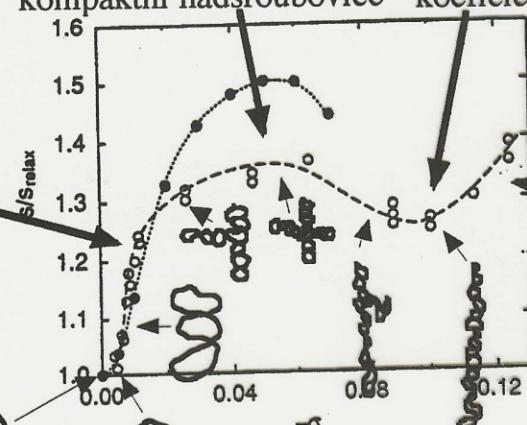
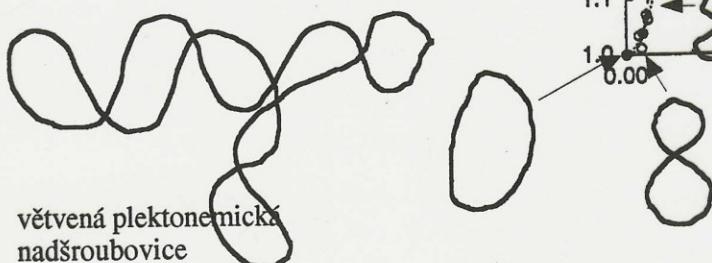
DNAv závislosti na superhelikální hustotě

maximum pro bohatě větvené, tudíž velmi kompaktní nadšroubovice

s dalším růstem ALK

klesá frekvence větvení, takže molekuly jsou delší
=>**pokles** sedimentačního koeficientu

roste, protože s rostoucí Wr se molekuly stávají kompaktnější



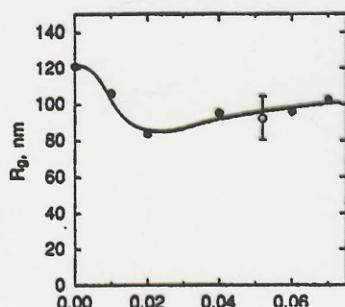
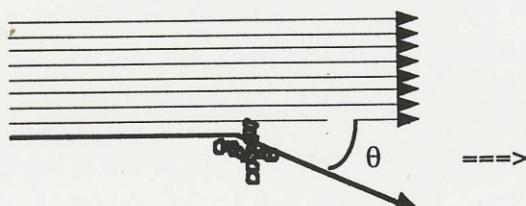
molekuly málo větvené, ale **roste** jejich kompaktnost

Vologodskii, A. V. & Cozzarelli, N. R. (1994). Conformational and Thermodynamic Properties of Supercoiled DNA. *Annu. Rev. Biophys. Biomol. Struct.* 23, 609 - 643.

Rozptyl světla:

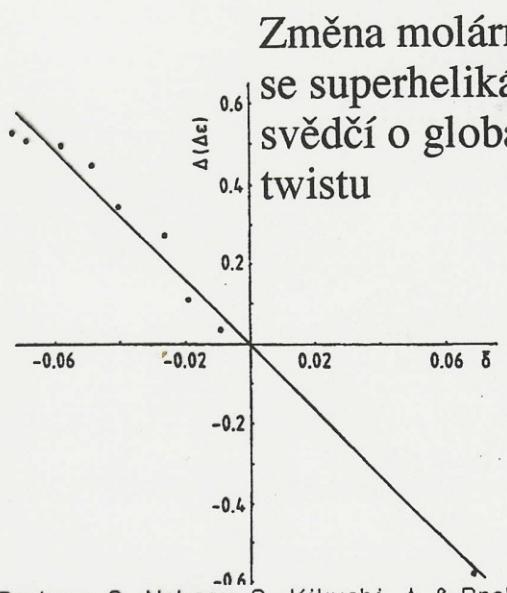
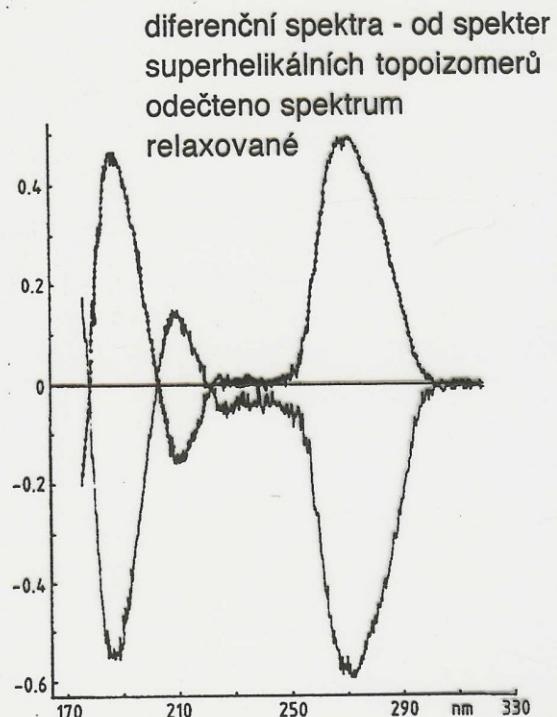
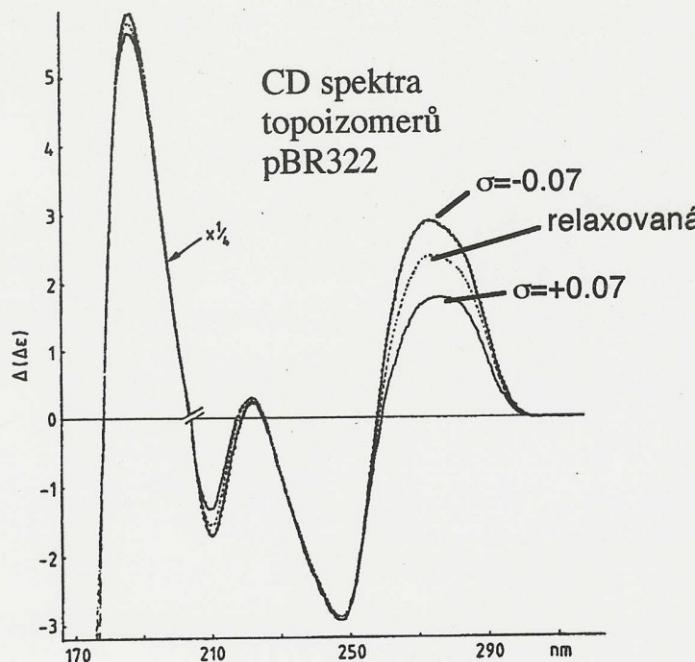
-získají se informace o rotačním poloměru molekul DNA

-průběh je přibližně zrcadlový k průběhu transportních parametrů

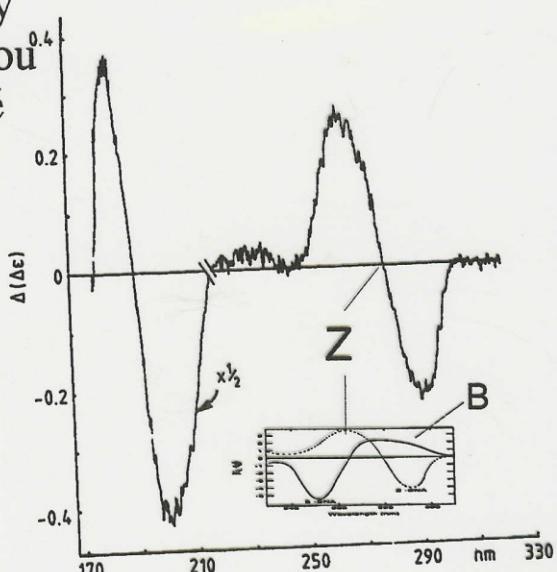


Cirkulární dichroismus

- dvoušroubovicová struktura DNA představuje asymetrické prostředí, které je opticky aktivní => poskytuje CD spektra charakterizovaná molární elepticitou ϵ
- tato veličina závisí na globální (nebo průměrné) sekundární struktuře DNA, v podstatě na *twistu*



Brahms, S., Nakasu, S., Kikuchi, A. & Brahms, J. G. (1989). Structural changes in positively and negatively supercoiled DNA. *Eur. J. Biochem.* 184, 297-303.



Při vysoké negativní σ (-0.18) lze v CD spektru odlišit signál specifický pro levotočivou DNA

Zobrazovací (mikroskopické) metody:

Elektronová mikroskopie - potvrzuje existenci plektonemických struktur

- z mikrografů lze odečíst parametry Wr, úhel vinutí, průměr nadšroubovice, větvení



nevýhody: pravděpodobné změny struktury DNA

v důsledku imobilizační procedury (několik výměn roztoku; vzorek je poté vysušen; nedefinované iontové podmínky)

Adrian, M., Heggeler-Bordier, B., Wahli, W., Stasiak, A. Z., Stasiak, A. & Dubochet, J. (1990). *EMBO J.* 9, 4551-4554.

Kryoelektronová mikroskopie - roztok DNA je prudce zmražen na -140°C a poté je vybroušena tenká (50-100 nm) vrstva ledu, v níž jsou pozorovány molekuly DNA - díky stereo snímkům lze rekonstruovat trojrozměrný obraz
- i zde mohou být špatně definované iontové podmínky kvůli vypařování vzorku

Mikroskopie s rastrovací sondou

(SPM; varianty: SFM=AFM -

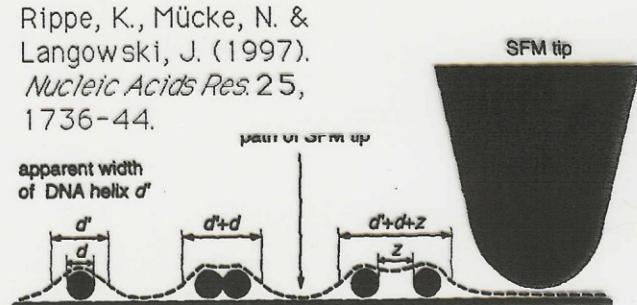
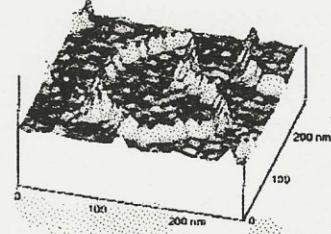
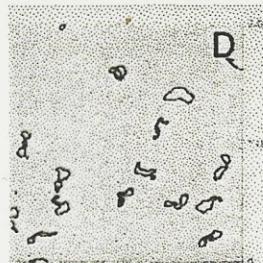
rastrovací neboli atomová silová m., STM

- rastrovací tunelovací m.)

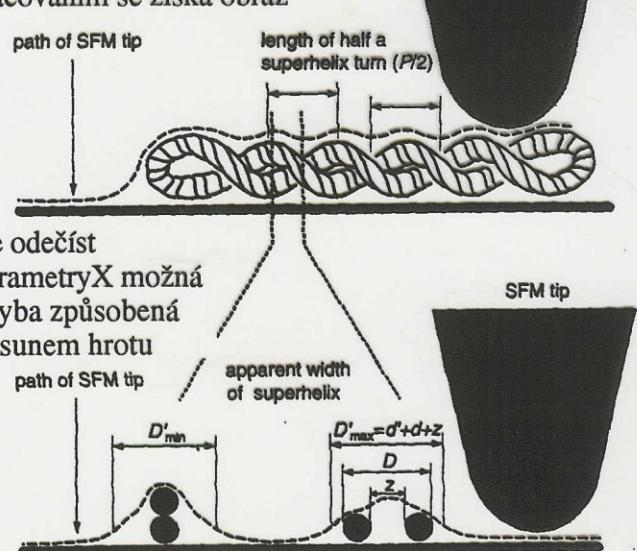
- vzorek je imobilizován adsorpčí na podložce (slída) bez dalšího fixování omezení - ztrácí se informace o orientaci molekul ve třetím rozměru

- podložka se vzorkem je řádkována hrotom

při STM hrot prochází v konstantní výšce nad podložkou a měří se tunelovací proud; ten závisí na vzdálenosti od podložky

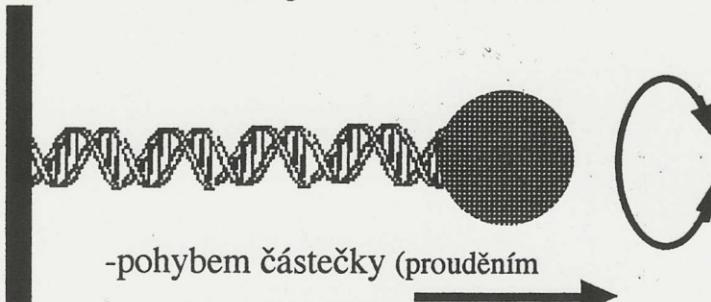


při AFM hrot „obkresluje“ molekuly na podložce měří se síla potřebná k přitlačení hrotu k podložce počítacovým zpracováním se získá obraz



Manipulace s jednou molekulou DNA

-lineární molekula DNA upevněná konci na podložku a na pevnou částečku (latexovou nebo z magnetického materiálu)



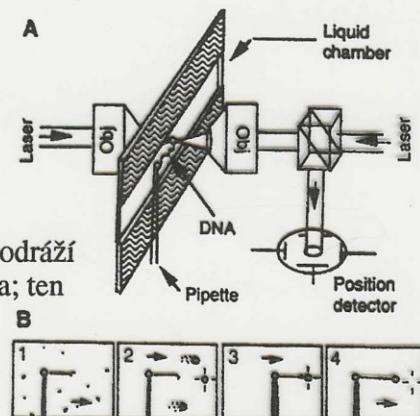
-pohybem částečky (prouděním okolního prostředí, magneticky) lze molekulu DNA **napínat dobrě definovanou silou**

Cluzel, P. et al.,
Science 271, 792-5
(1996)

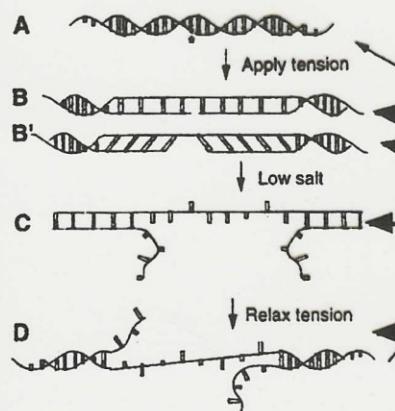
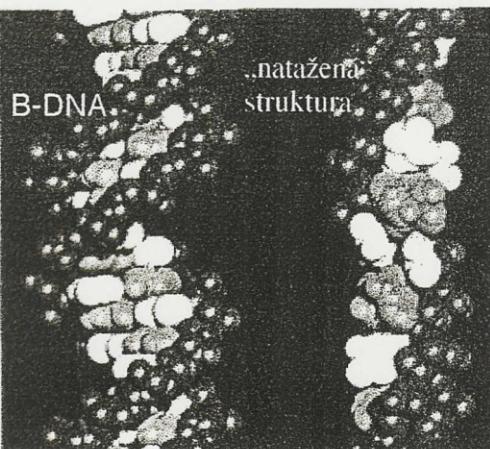
Smith, B.S. et al.,
Science 271, 795-8
(1996)

-jedno z možných experimentálních uspořádání: chování molekuly DNA se odráží v pohybu částečky, na které je upevněna; ten je sledován pomocí přesné optiky

-rotací částečky (magneticky) lze v molekule DNA indukovat dobrě definovanou ΔL_k

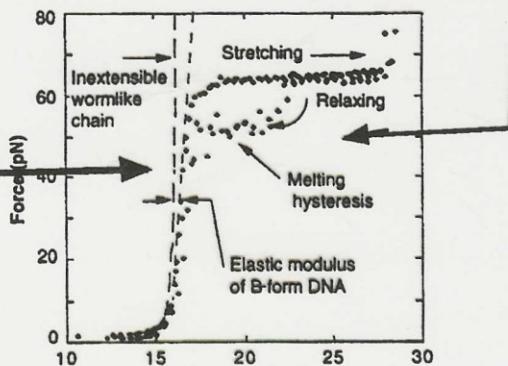


☞ lze měřit délku molekuly v závislosti na působící síle při kontrolované superhelicitě



☞ molekula obsahující zlomy v řetězcích: „natahování“ indukuje -odvýjení v okolí zlomů, -přechod do „natažené“ konformace -a lokální denaturaci

☞ po uvolnění napětí dochází k pomalé renaturaci, což se projeví hysterezí pozorovanou na relaxační křivce



☞ molekula upevněná na koncích jen za jeden řetězec: (volná rotace, není superhelikální):

☞ ostrý strukturní přechod při určité půsovící síle

-výsledná konformace závisí na tom, za které konce jsou upevněna: 5'-3', 5'-5' nebo 3'-3'

☞ molekula bez zlomů upevněná za oba řetězce: rotací se v ní indukuje dobře definovaná superhelicitita

-lze měřit buď

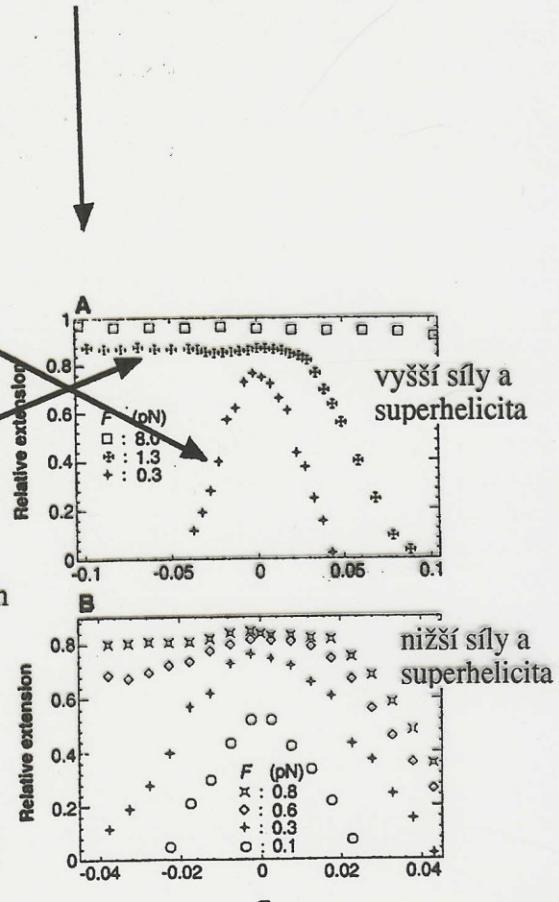
nebo

sílu vs. délku při konstantní σ délku vs. σ při konstantní délce

nesymetrické chování superhelikálních molekul:

☞ při malé síle (napětí) se pozitivní i negativní nadšroubovice chová podobně

☞ při velké síle (napětí) podléhá negativní nadšroubovice poměrně snadnému přechodu do „natažené“ konformace, zatímco pozitivní nadšroubovice je vůči prodložení rigidní (přechod podobný jako u negativní nadšroubovice je pozorován až při extrémě velké síle)



-toto chování je ve shodě s následujícím vztahem:

-symetrie chování při malém napětí (zkracování molekuly s rostoucí σ při obou znaménkách superhelicity) souvisí se změnami ve „writhu“

-vyšší napětí vede ke konverzi ΔWr na ΔTw

-natažení molekuly vyvolává její odvinutí (srovn. interkalace) - snížení twistu; stejně tak negativní superhelicitita; v molekule s konci fixovanými vůči rotaci si oba jevy „pomáhají“

(při vyšších σ se navíc zřejmě tvoří segmenty levotočivé Z DNA nebo jiné lokální struktury)

-zvýšení twistu molekuly má za následek její zkrácení, což přirozeně znesnadňuje její napínání

Strick, T.R.
Science 271, 1835-7 (1996)

Topoizomerázy

-enzymy, které mění topologický stav DNA (Lk): regulují superhelikální hustotu DNA

(řada procesů - replikace, transkripce, rekombinace - vede k tvorbě nadšroubovicových závitů a vzájemnému ovíjení molekul DNA, které je potřeba průběžně odstraňovat TOPOIZOMERÁZAMI; jiné děje, např. vytvoření určitých struktur, superhelicitu vyžadují a ta je vytvářena tzv. GYRÁZAMI)

-mají schopnost přerušit a znovu spojit řetězec (řetězce) DNA

-obecně mají schopnost relaxovat superhelikální DNA

spektrum enzymů napříč všemi organismy:

dva základní typy: topoizomerázy I během reakce vytvoří a spojí jednořetězcový zlom, topoizomerázy II během reakce vytvoří a spojí dvořetězcový zlom.

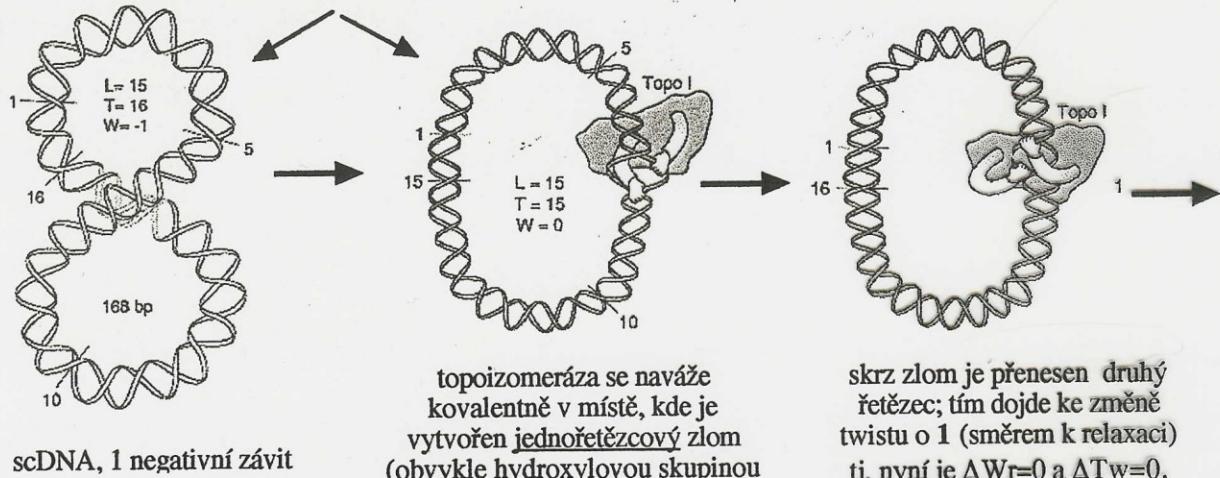
Enzym	Zdroj	RMH (podjednotka)	Typ	Charakteristika
„protein ω“ bakteriální topo I	bakterie <i>E. coli</i> aj.	97	I	Relaxuje pouze <i>negativní</i> nadšroubovice
Int protein	fág λ	40	I	Proteiny zúčastněné v rekombinaci, vykazují topoizomerázovou aktivitu
Resolváza	transpozony	21	I	
eukaryotická topo I	eukaryota	91	I	Relaxuje <i>pozitivní i negativní</i> sc
topoizomeráza III*)	bakterie (<i>E. coli</i>)	74	I	Dekatenace
reverzní gyráza	termofilní a hypertermofilní bakterie a <i>Archae</i>	128	I	Vytváří <i>pozitivní</i> nadšroubovici vyžaduje ATP
DNA gyráza	bakterie (<i>E. coli</i>)	97 + 90	II	Vytváří <i>negativní</i> nadšroubovici vyžaduje ATP
T4 topoizomeráza	fág T4	58 + 51 + 18	II	
eukaryotická topo II	eukaryota	174	II	Vyžadují ATP, ale pouze relaxují DNA nevytvářejí nadšroubovici
topoizomeráza IV*)	bakterie (<i>E. coli</i>)	67 + 81	II	

*)toto číselné označení nemá vztah k počtu přerušených řetězců během reakce!!!

Relaxace superhelikální DNA topoizomerázou typu I

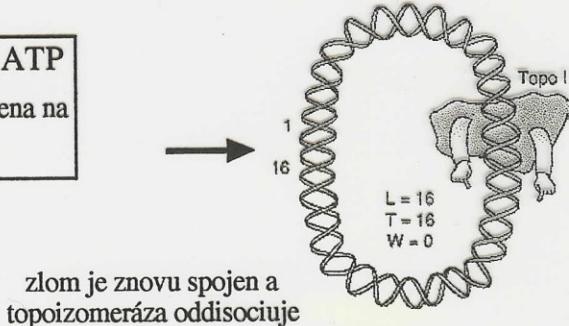
tyto dvě molekuly mají stejný topologický stav, (vlevo je $\Delta Lk = Wr = -1$ a $\Delta Tw = 0$; vpravo je molekula s $Wr = 0$, tj. planární

kružnice, a má $\Delta Lk = \Delta Tw = -1$); odvinutí v místě vazby topoizomerázy je naznačeno z ilustrativních důvodů - enzym to takto doslova ve skutečnosti nedělá (potom by v principu nemohl relaxovat pozitivně scDNA; prokaryotické topo I však pro první interakci s DNA vyžadují, aby byla „podvinutá“, tj. negativně sc)

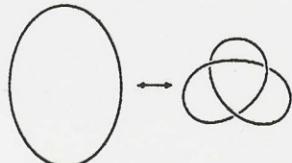


skrz zlom je přenesen druhý řetězec; tím dojde ke změně twistu o 1 (směrem k relaxaci) tj. nyní je $\Delta Wr = 0$ a $\Delta Tw = 0$,
 $\Rightarrow \Delta Lk = 0 \Rightarrow$ relaxovaná DNA

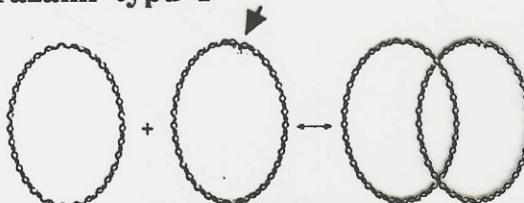
-topoizomerázy typu I v principu nevyžadují ATP (fosodiesterová vyzba není hydrolyzována, ale přenesena na molekulu enzymu)



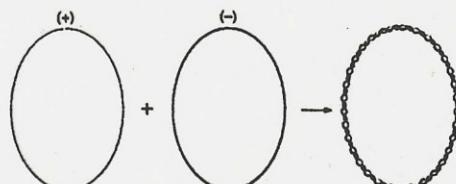
Další reakce katalyzované topoizomerázami typu I



Tvorba jednořetězcových uzelů („knots“, „knotting“)



Tvorba katenanů - jedna z molekul musí obsahovat jednořetězcový zlom; případně tvorba katenanů jednořetězcových molekul

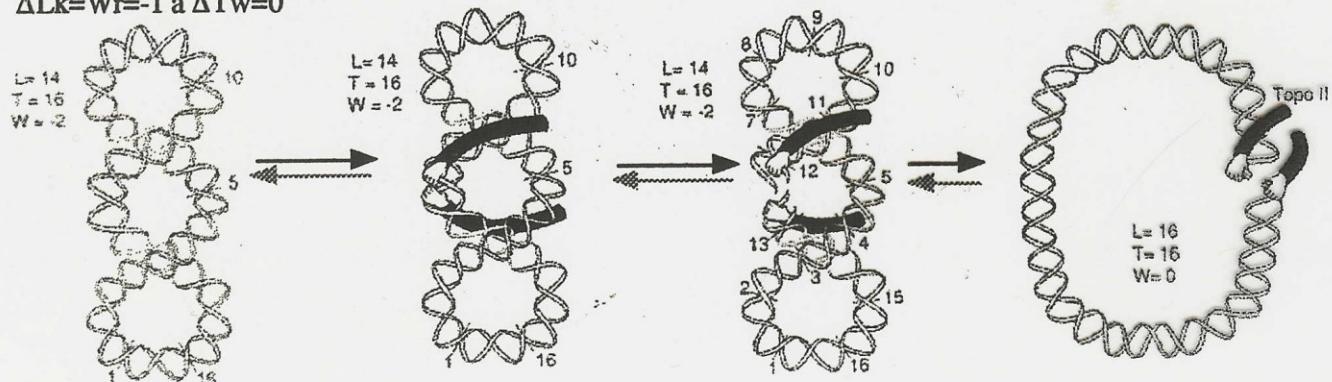


Tvorba duplexu ze dvou komplementárních jednořetězcových kovalentně uzavřených cyklických molekul:

(tato reakce je vlastně relaxací extrémně negativně superhelikální DNA: výchozí stav topologicky odpovídá superhelikální molekule DNA o $Lk = 0$, tj. $\Delta Lk = -Lk_0$)

Změny topologického stavu superhelikální DNA topoizomerázou typu II

$$\Delta Lk = Wr = -1 \text{ a } \Delta Tw = 0$$



topozomeráza se naváže kovalentně v místě, kde je vytvořen dvojretězcový zlom hydroxylovou skupinou tyrozinu na 5' fosfáty na obou stranách zlomu)

skrz zlom je „provlečena“ jiná část molekuly; tím dojde ke změně „writhu“ o 2 v tomto případě je nyní je $\Delta Wr=0$ a $\Delta Tw=0$, $\Rightarrow \Delta Lk=0$
=> relaxovaná DNA

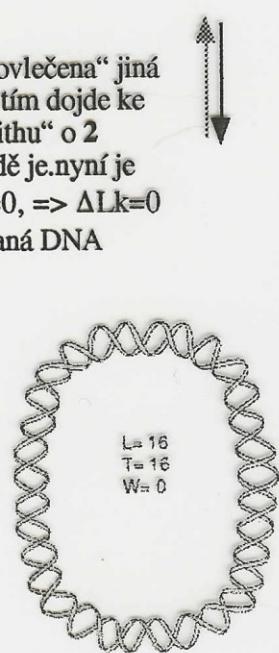
-za spotřeby ATP gyráza vytváří negativní nadšroubovicové závity u prokaryot:

opačný děj

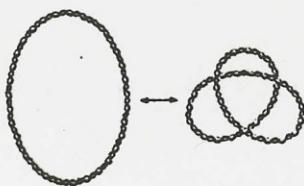


(i ty topoizomerázy typu II, které mohou DNA pouze relaxovat, jsou často ATP-dependentní)

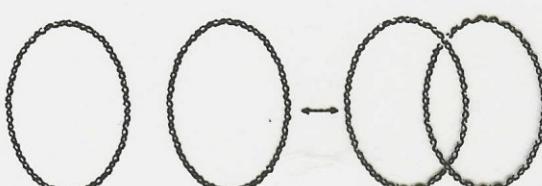
zlom je znova spojen a topoizomeráza oddisociuje



Další reakce katalyzované topoizomerázami typu II



Tvorba dvouretězcových uzlů
„knots“, „knotting“



Tvorba dvouretězcových katenanů - molekuly mohou být dvouretězcové, kovalentně uzavřené

Helikázy

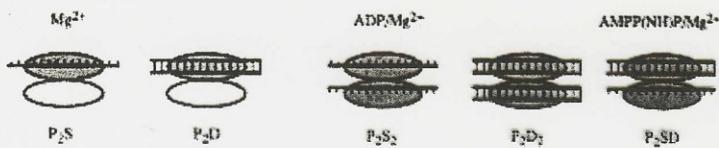
- rozvíjejí dvoušroubovici: při *replikaci, transkripci, rekombinaci, opravných procesech*
- rozvíjení je spojeno s aktivní translokací podél DNA za spotřeby NTP
- dimerní (Rep helikáza) nebo hexamerní struktura (SV 40 T-antigen, DNAB..)

Vazba na DNA:

- aktivní mechanismus vyžaduje specifické interakce jak s ss, tak ds DNA
- u Rep je vazba na ssDNA *orientovaná* ve smyslu *polarity* cukrfosfátového řetězce; polarita ss řetězce na rozhraní ss/ds DNA vázaného v P₂SD komplexu určuje *směr odvíjení DNA*

-Rep helikáza v přítomnosti DNA a dimerizuje; může vázat ss a ds DNA v komplexech:

v přítomnosti Mg je zvýhodněna struktura P₂S, v přítomnosti ADP P₂S₂ a v přítomnosti nehydrolyzovatelných analogů ATP P₂SD
=> viz mechanismus



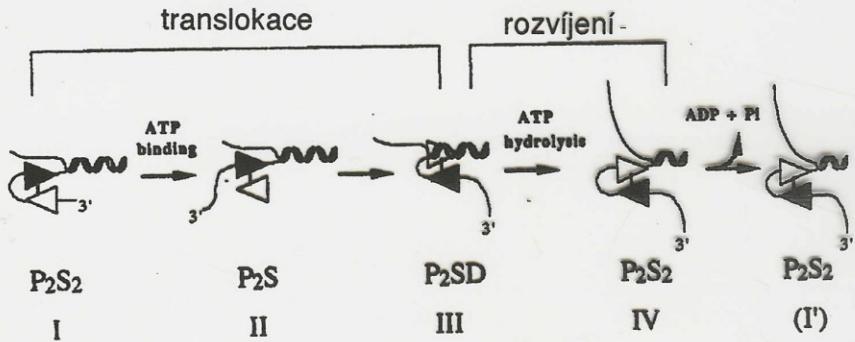
Mechanismus odvíjení:

I. Rep-helikáza vázaná na rozhraní ss/dsDNA v komplexu P₂S₂

II. vazba ATP indukuje uvolnění ssDNA z toho monomeru, který váže ssDNA proti směru translokace, a vytvoření komplexu P₂SD (III).

IV. hydrolýza ATP vyvolá konformační změnu, která vede k odvinutí DNA a vzniku komplexu P₂S₂, z něhož oddisociuje ADP (V).

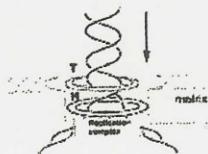
(v principu je možný též pasivní mechanismus, kdy helikáza pouze „čeká“ na spontánní odpárování nukleotidů mechanismem „dýchání“ DNA a vyvazuje ssDNA)



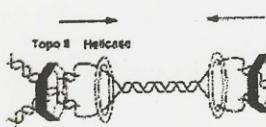
-přeměňují chemickou energii ATP na energii mechanickou podobně jako „motorové“ proteiny (myosin, dynein), s nimiž mají některé společné strukturní rysy

Součinnost helikáz a topoizomeráz

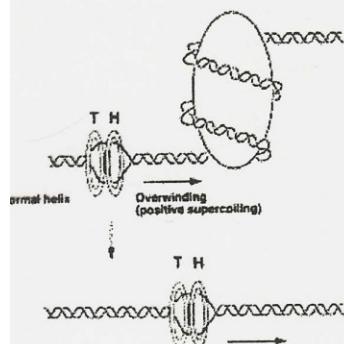
-řada procesů, spojených s rozvíjením DNA, představuje topologický problém, pokud je DNA kovalentně uzavřená kružnice nebo je rozdělena do uzavřených domén; v tom případě *rotace* odvíjených řetězců indukuje *superhelicitu*, která musí být relaxována *topoizomerázami*



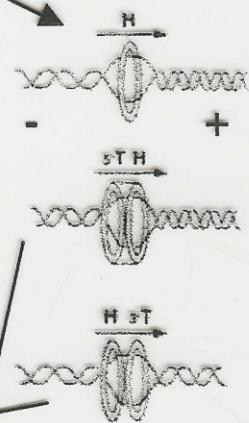
-**posun replikační vidlice** je umožněn tím, že pozitivní superhelicita před vidlicí je relaxována u eukaryot topoizomerázami I a II, u prokaryot gyrázou



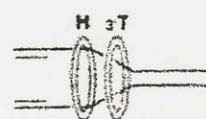
-**segregace replikovaných chromozómů** - ty jsou okolo sebe „omotány“ a jsou separovány topoizomerázou II



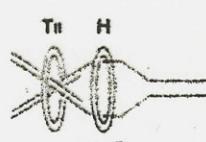
-**zrušení nukleozomové struktury** - vyžaduje zrušení negativní superhelicity, tedy vytvořením pozitivní nadšoubalice. Translokací helikázy podél DNA se vytváří „za“ helikázou negativní a „před“ helikázou pozitivní nadšroubovice (jako při transkripcii). Pozitivní sc je absorbována zrušením nukleozomů, negativní topoizomerázou působící za helikázou
stejně funguje archaeabakteriální reverzní gyráza



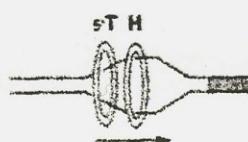
Možné „složené enzymy“ z helikáz a topoizomeráz:



„swiveláza“ - zde při replikaci - ale může působit i při transkripcii a jako mechanismus umožňující tvorbu nukleozomů (vnáší negativní sc)



„segregatáza“ - topoizomeráza II odstraní vzájemné křížení dceřínných molekul na konci replikace



„reformatáza“ - odstraňuje negativní sc (a tím i otevřené lokální struktury); rovněž může „zavijet“ DNA za transkripčním komplexem

topo I relaxuje negativní sc
za helikázou => reverzní gyráza

topo I relaxuje pozitivní sc
před helikázou => aktivita odpovídající prokaryotické gyráze

