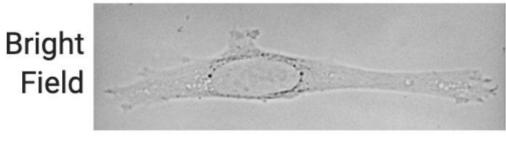
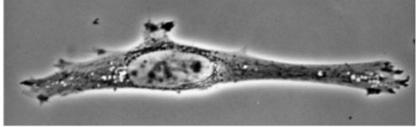
Dve nadgradnji presevnega mikroskopa

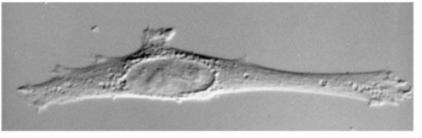
PhC:

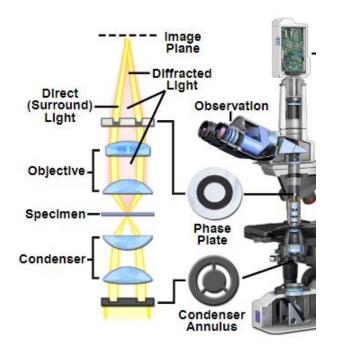


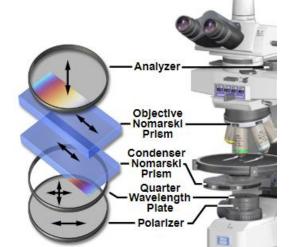








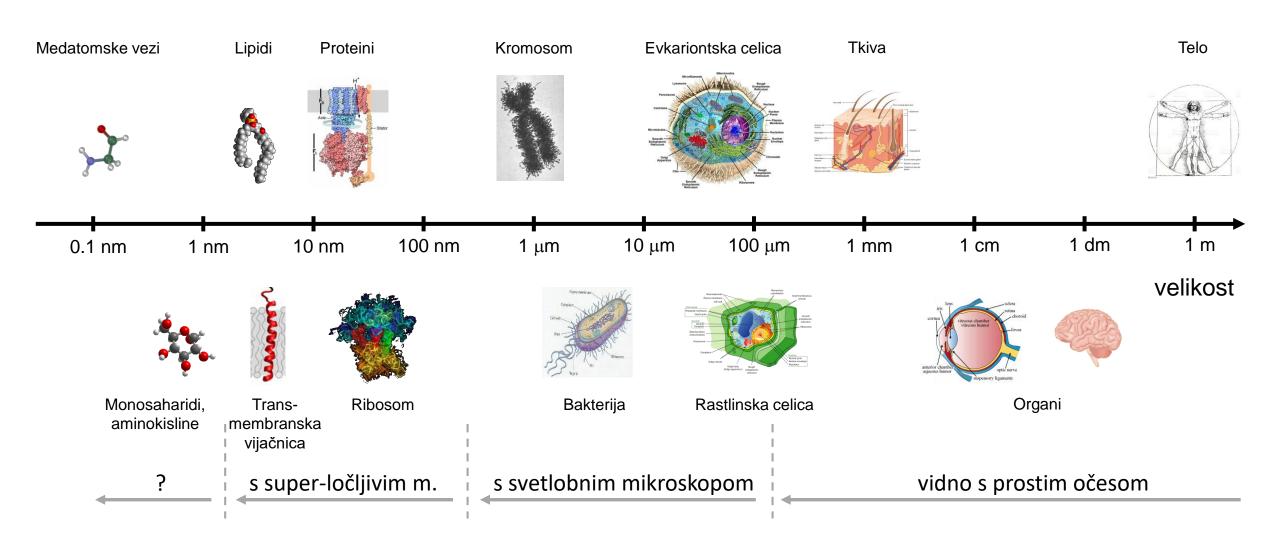




DIC:



Kako lahko opazujemo še manjše strukture?



Kako lahko opazujemo molekularne strukture?

- "Sliko" ustvari interakcija svetlobe s snovjo: fotoni ("delci svetlobe") se od elektronov v snovi "odbijajo" v vse smeri (= sipanje)
- Da lahko delce snovi razločimo na sliki, morajo biti razdalje med njimi primerljive ali večje od valovne dolžine svetlobe
 → Z vidno svetlobo ne ločimo struktur pod 200 nm
- Za opazovanje molekularnih struktur potrebujemo svetlobo s krajšo valovno dolžino ($\lambda \sim 0,1-10$ nm):

$$\lambda = h c / E$$

• Hitri delci (e, n):

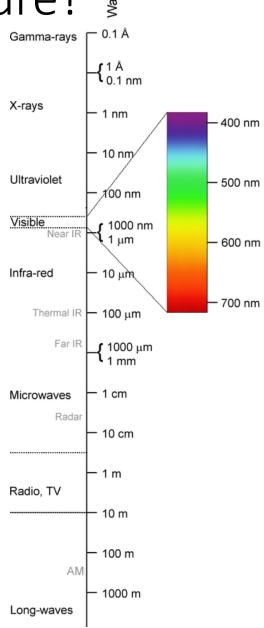
$$\lambda = h / m v$$
 (de Broglie)

 $h \dots$ Planckova konstanta

$$(6.6 \times 10^{-34} \text{ J s} = 4.1 \times 10^{-15} \text{ eV s})$$

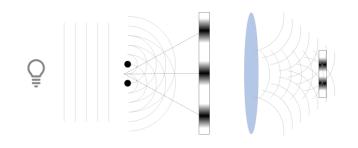
c .. svetlobna hitrost

$$(3 \times 10^8 \text{ m/s})$$



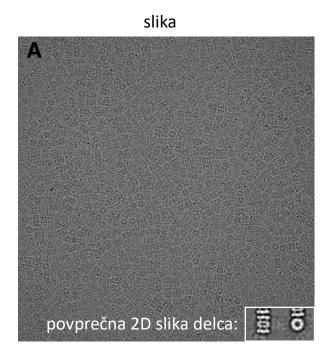
... z elektronskim mikroskopom

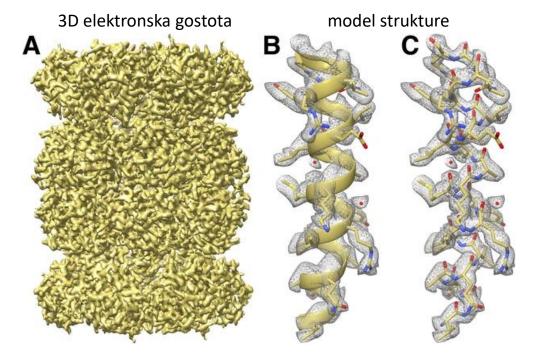
Namesto EM valovanja uporabimo hitre delce, ki se obnašajo podobno!









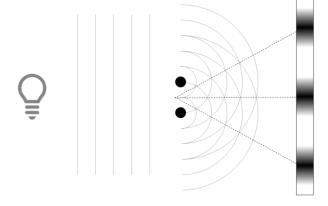


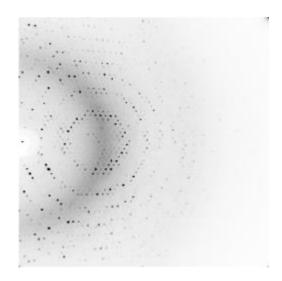
... s sipanjem rentgenske svetlobe

 Pri sipanju svetlobe na več delcih dobimo interferenčni vzorec

• Če se razdalje pravilno ponavljajo (kristal), so interferenčne ojačitve ostre

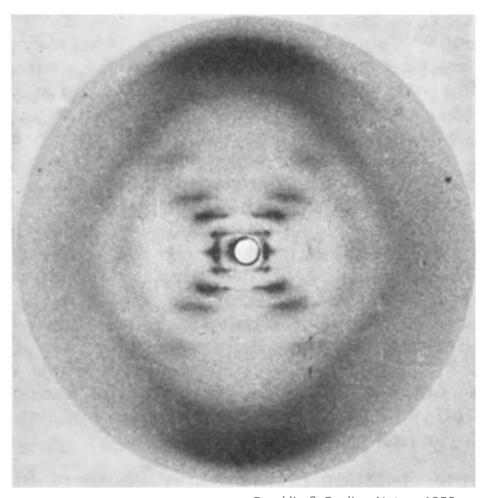
• Kakšna elektronska struktura je povzročila izmerjen interferenčni vzorec?



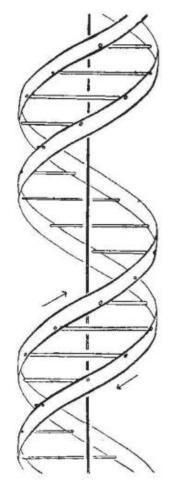


... s sipanjem rentgenske svetlobe

- Rentgenski interferenčni vzorec na kristalu DNA razkrije obliko dvojne vijačnice!
- Rentgenska kristalografija je do sedaj najuspešnejša metoda za določanje struktur proteinov!
 - + doseže ločljivost pod 0,1 nm
 - potrebna kristalizacija vzorca (red dolgega dosega ojači signal)



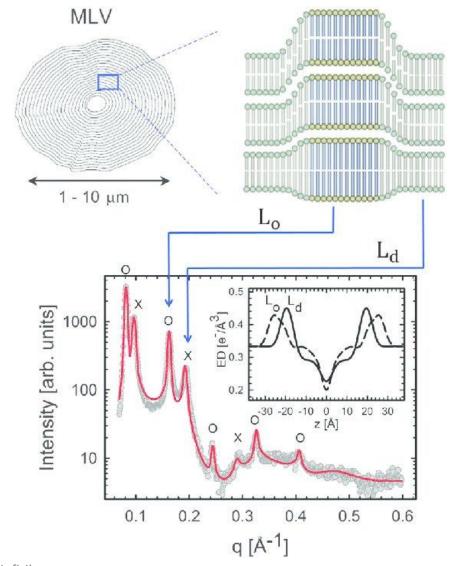
Franklin & Gosling Nature 1953



Watson & Crick Nature 1953

... s sipanjem rentgenske svetlobe pod ozkimi koti (SAXS)

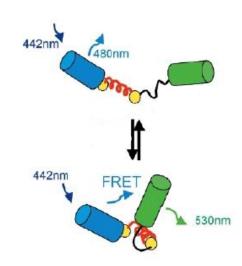
- Ponavljajoče se dimenzije molekularnih struktur povzročijo interferenčne vrhove tudi v raztopini.
- Iz izračunanega profila elektronske gostote določimo značilne razdalje:
 - velikost micel
 - debelina membran
 - povprečne razdalje med molekulami
 - ...
- Podobno tudi z nevtroni (SANS)



... s spektroskopijami

 Merimo prenos energije vzbujenega stanja z enega dela molekule na drugi del

• Z EM valovanjem v vidnem, IR, MW ali RF delu spektra lahko merimo razdalje v molekuli z natančnostjo pod 0,1 nm!



• primeri:

FRET (fluorescence resonance energy transfer)

NOE (nuclear Overhauser effect)

ELDOR (electron-electron double resonance)

