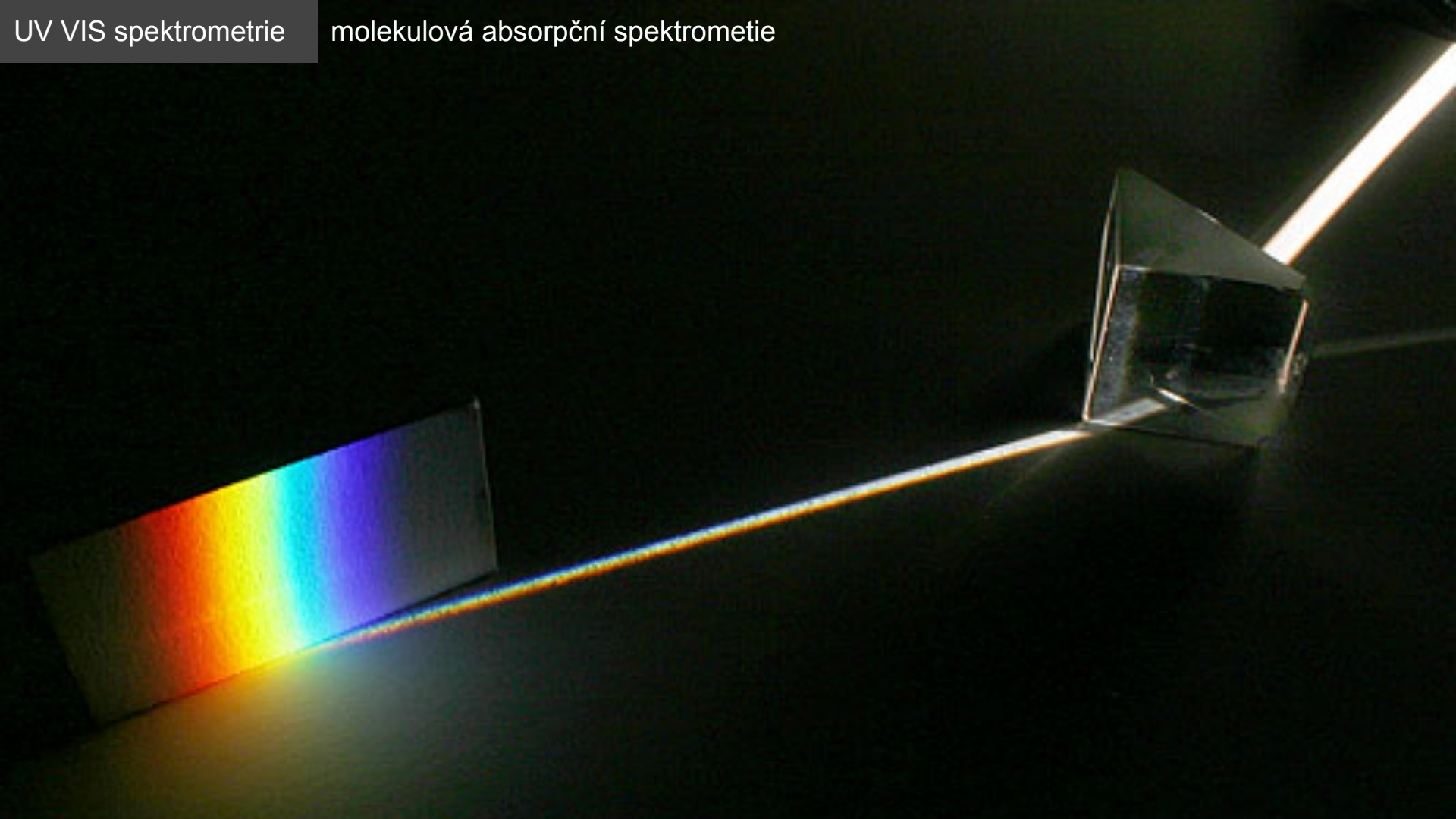
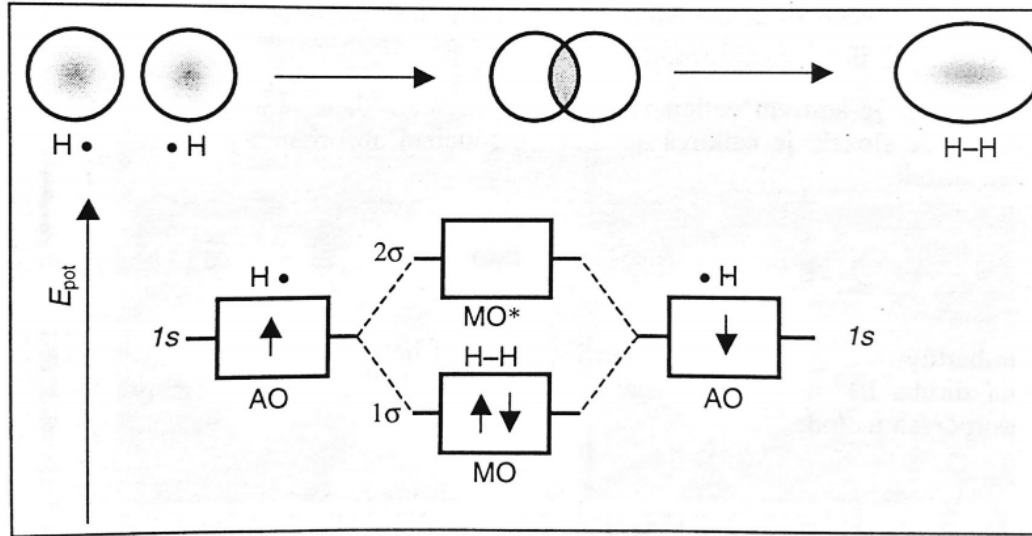


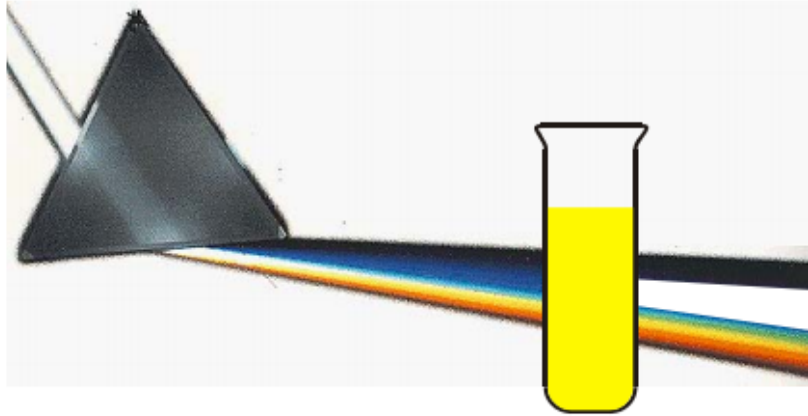
UV VIS spektrometrie

molekulová absorpční spektrometrie





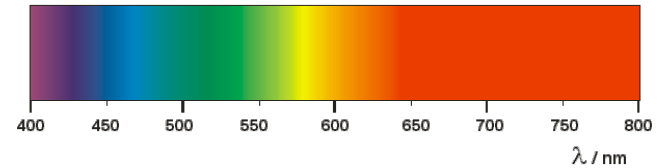
Označení	λ	Absorbující látky
Vzdálená ultrafialová oblast far UV (vakuová oblast)	<190 nm	nasyčené sloučeniny monoénové sloučeniny
Blízká ultrafialová oblast near UV	190-380 nm	polynenasycené a aromatické sloučeniny
Viditelná oblast VIS	380-780 nm	barevné látky

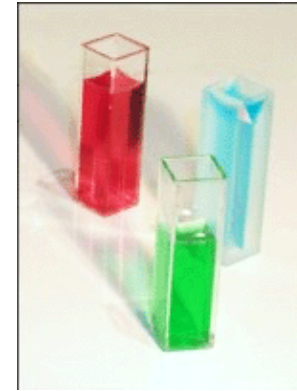
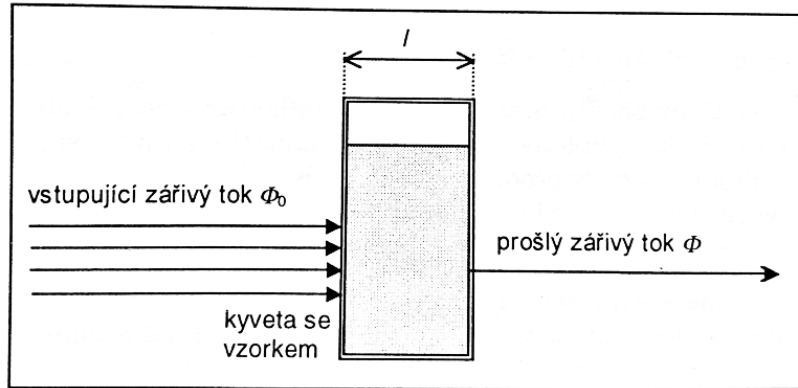


absorpce komplementární složky



koláč komplementárních barev





Transmittance

$$T = \frac{\Phi}{\Phi_0} \quad T = \frac{\Phi}{\Phi_0} 100 (\%)$$

 Φ_0 dopadající zářivý Φ prošlý zářivý tok

Absorbance

$$A = -\log T = \log \frac{\Phi_0}{\Phi}$$

$$A = \varepsilon \cdot c \cdot l$$

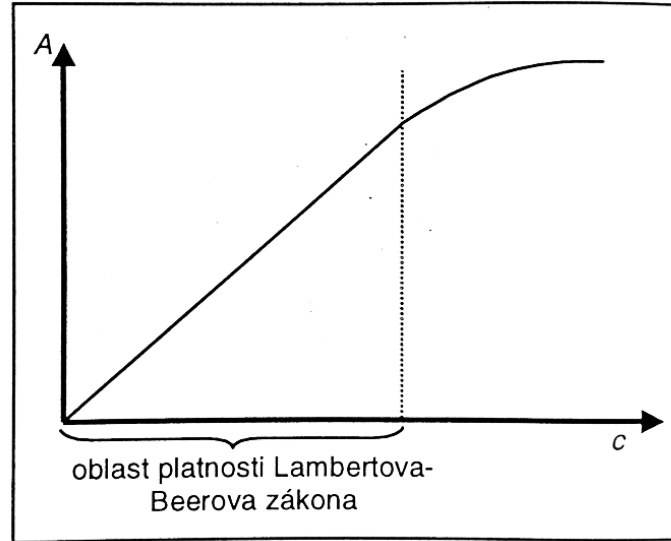
ε .. molární absorpční koeficient

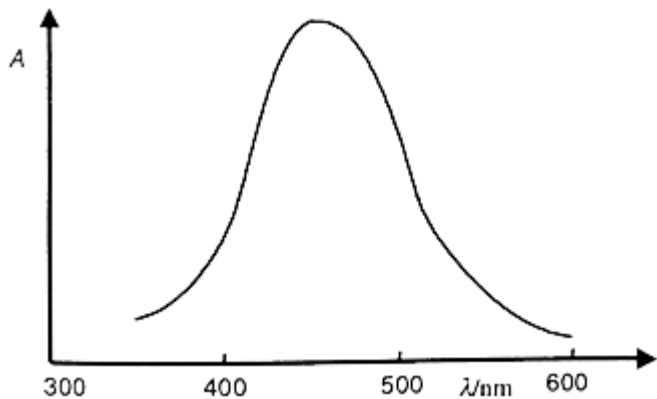
c .. koncentrace

l .. délka optické dráhy



$c(\text{KMnO}_4)$





elektronové absorpční spektrum 4-chlor-2-nitrofenolu

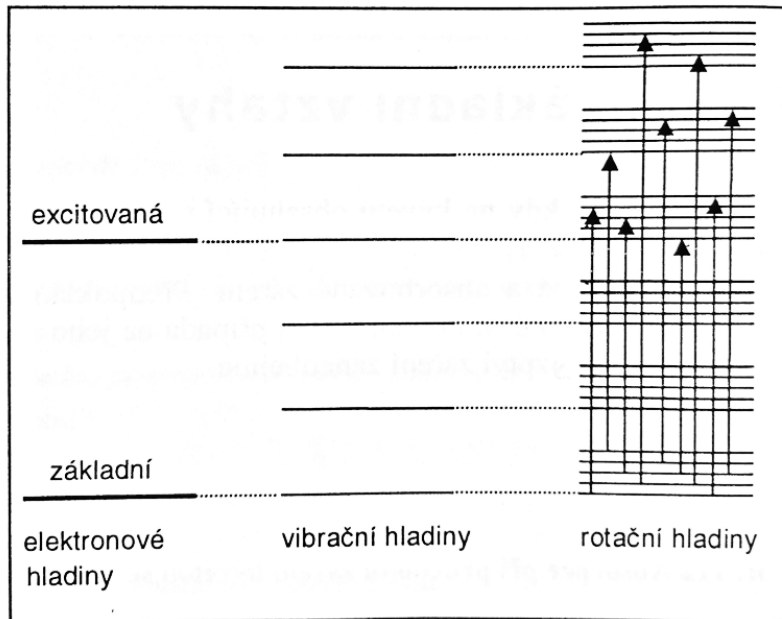
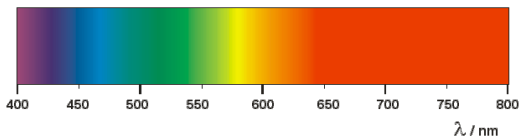
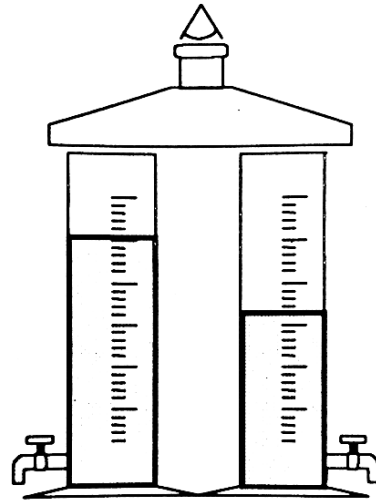
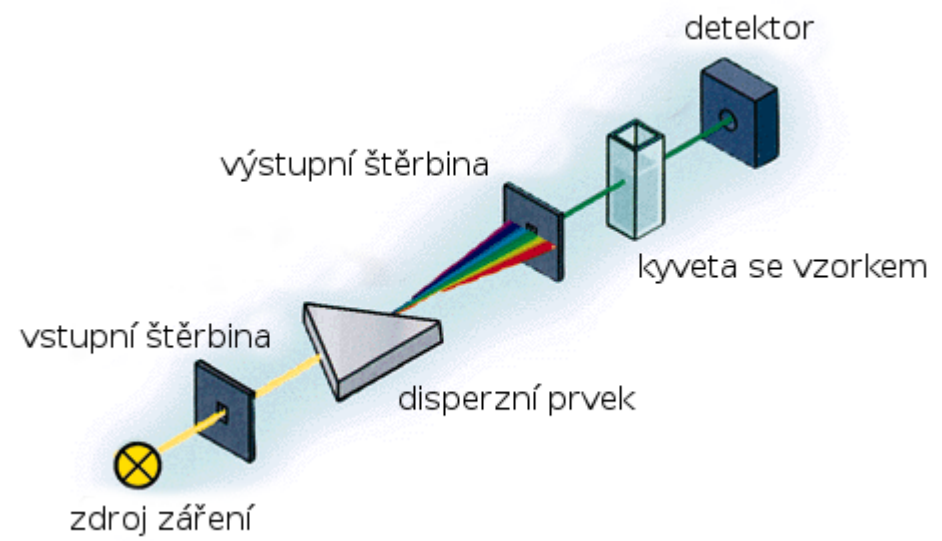


schéma přechodů elektronu při absorpci UV/VIS



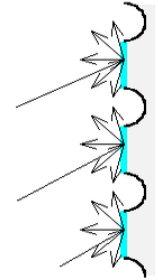
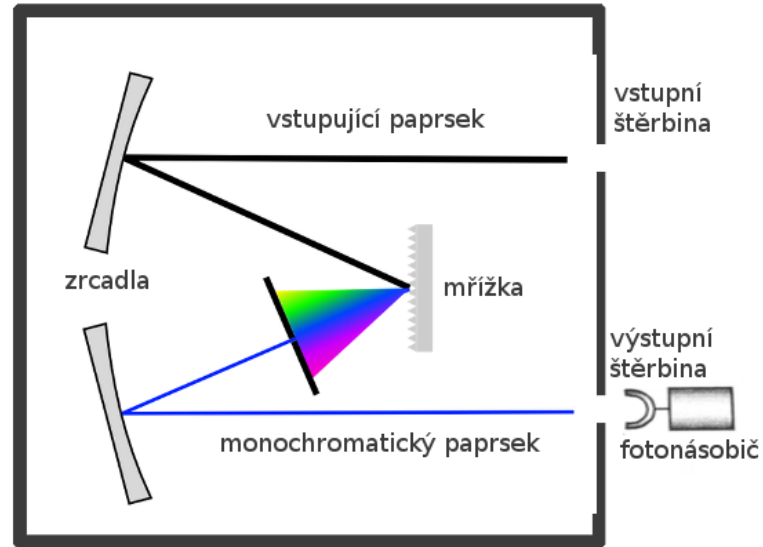
kolorimetr podle Wolffa



základní schéma spektrofotometru



UV VIS spektrometr

*detail mřížky*

monochromátor konstrukce Czerny-Turner

