

# Infračervená spektroskopie

## Metody chemické výzkumu

Zdeněk Moravec, C12/316, hugo@chemi.muni.cz

# Osnova

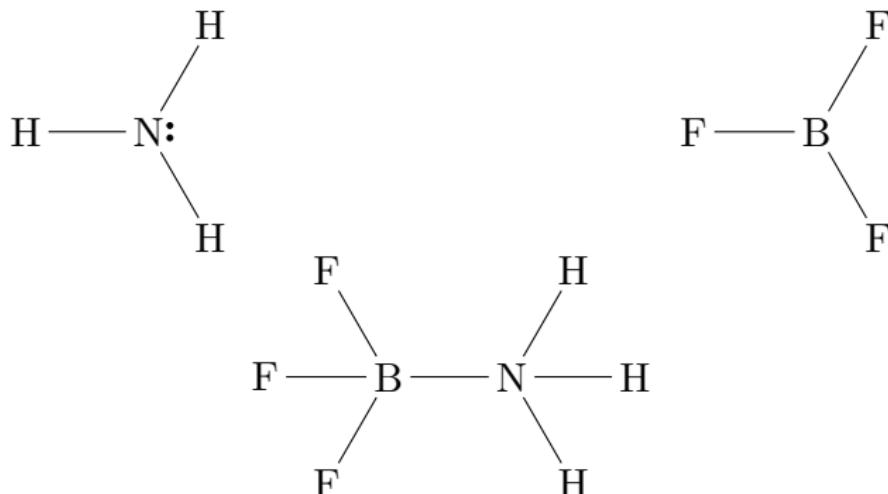
- Molekulová spektroskopie
- Základní principy IR spektroskopie
- Symetrie molekul
- Měřící techniky
  - FT-IR transmisní měření
  - ATR, DRIFT, PAS
  - TG/IR, GC/IR

# Molekulová spektroskopie

- Studuje interakci elektromagnetického záření s molekulami vzorku
- Jde o kvalitativní i kvantitativní analytickou metodu
- Metody molekulové spektroskopie
  - Infračervená spektroskopie
  - Ramanova spektroskopie
  - Mikrovlnná spektroskopie

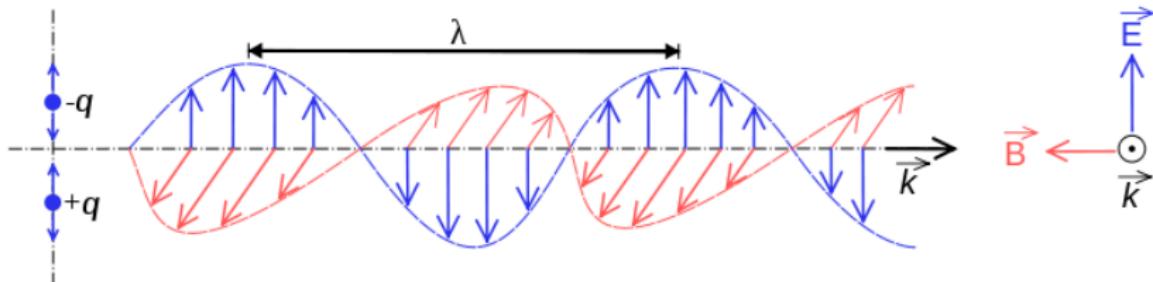
# Molekulová spektroskopie

- Soubor metod založených na využití těch vlastností molekul, které jsou spojeny s přítomností:
  - kovalentních vazeb
  - koordinačních vazeb



# Elektromagnetické záření

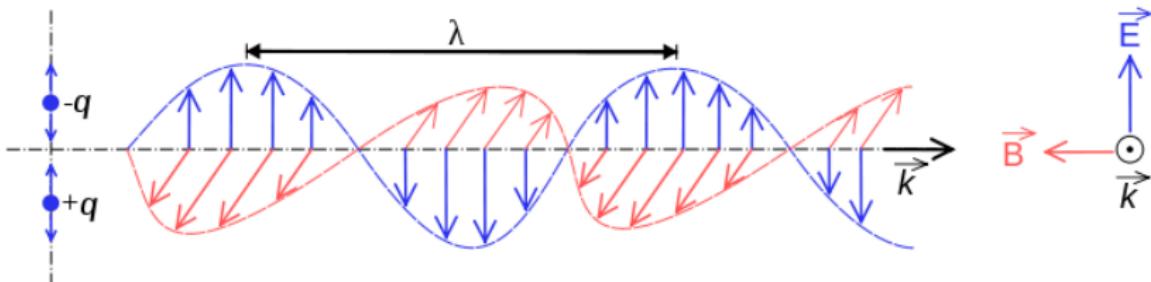
- Kombinace magnetického a elektrického vlnění (pole)
- $E = h \cdot f = \frac{hc}{\lambda} = hc\nu$ 
  - E - energie záření
  - h - Planckova konstanta:  $6,626176(36) \cdot 10^{-34}$  Js
  - f - frekvence záření
  - c - rychlosť světla:  $2,99792458(01) \cdot 10^8$  m.s<sup>-1</sup>
  - $\lambda$  - vlnová délka
  - $\nu$  - vlnočet



# Elektromagnetické záření

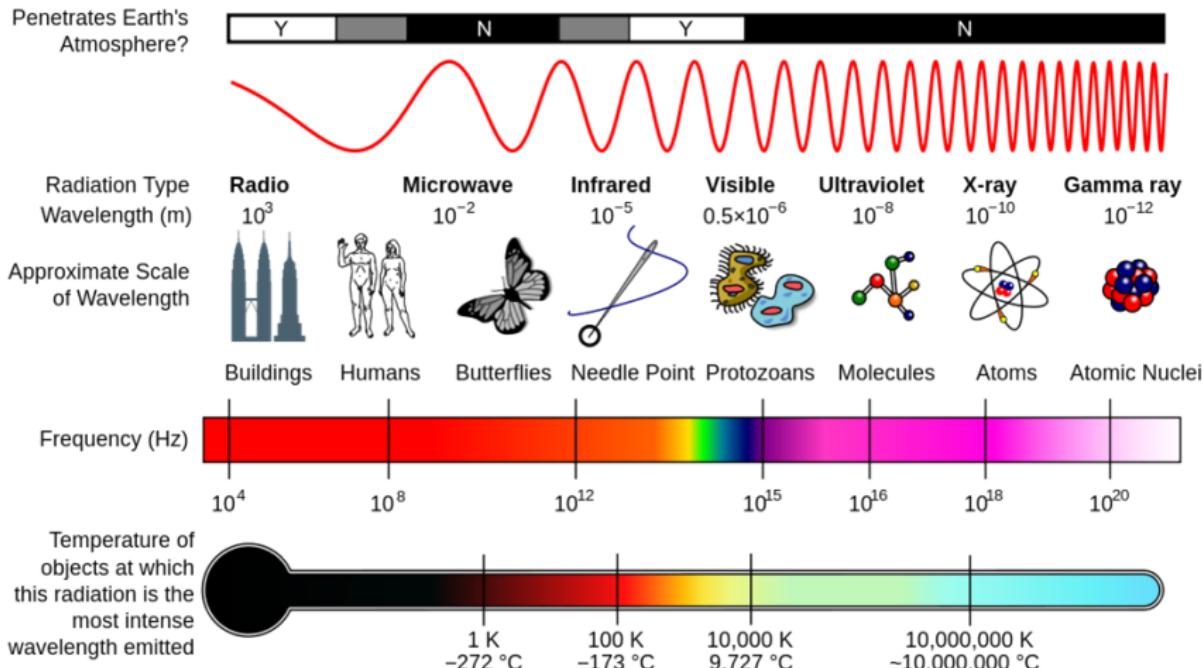
Vlnová délka, frekvence, vlnočet, energie

- *Vlnová délka ( $\lambda$ )* - dráha, kterou urazí vlna během jednoho kmitu.  
 $1\text{\AA} = 10^{-10} \text{ m} = 0,1 \text{ nm}$
- *Frekvence (f)* - počet kmitů vlny za 1 s.  $1 \text{ Hz} = 1 \text{ s}^{-1}$
- *Vlnočet ( $\tilde{\nu}$ )* - počet vln, připadající na dráhu 1 cm ve směru šíření vlny  $[\text{cm}^{-1}]$
- $E = h \cdot f = \frac{hc}{\lambda} = hc\tilde{\nu}$



# Elektromagnetické záření

## Spektrum elektromagnetického záření

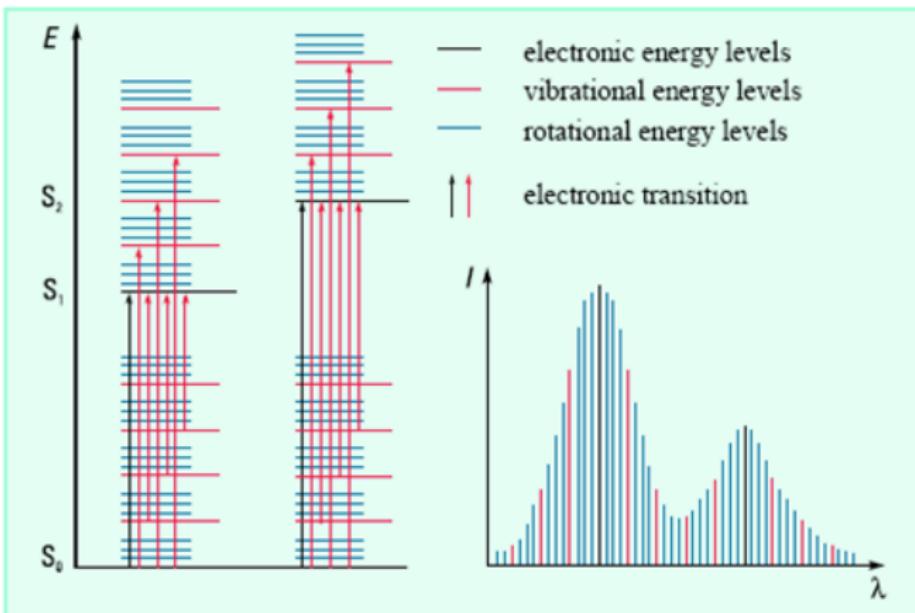


# Elektromagnetické záření

## Spektrum elektromagnetického záření

	UV-VIS 50-800 nm	IR 1-100 μm	MW 1-10 mm
Elektronická spektroskopie	Absorpční UV-VIS Luminiscenční spektroskopie		
Vibrační spektroskopie	Ramanova spektroskopie	Infračervená spektroskopie	
Rotační spektroskopie	Ramanova spektroskopie		Mikrovlnná spektroskopie

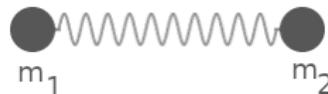
# Základní principy IR spektroskopie



# Základní principy IR spektroskopie

## Vibrace chemických vazeb

- Během vibrace vazby dochází k přechodu systému na jinou energetickou hladinu.
- Energie (frekvence) vibrace závisí na síle vazby a hmotnosti atomů, které vazbu tvoří.
- $\nu = \frac{1}{2\pi} \sqrt{\frac{k}{\mu}}; \mu = \frac{m_1 m_2}{m_1 + m_2}$
- $\nu$  - frekvence vibrace;  $k$  - silová konstanta;  $\mu$  - redukovaná hmotnost;  $m_1, m_2$  - hmotnosti atomů
- *Silová konstanta vazby (k)* - závisí na hmotnosti atomů, vazebné energii a řádu vazby.
- *Redukovaná hmotnost ( $\mu$ )* - umožňuje řešit fyzikální *problém dvou těles*, jako by se jednalo o těleso jedno.<sup>1</sup>



<sup>1</sup>Two-Body Problem

# Základní principy IR spektroskopie

## Vibrace chemických vazeb

- Přechod mezi základní a 1. excitovanou hladinou se nazývá **základní (fundamentální) vibrace**.
- Pokud dochází k přechodům na vyšší hladinu, jedná se o tzv. **vyšší harmonické přechody (overtony)**. Jejich frekvence jsou *přibližně* násobkem fundamentální frekvence (energetické hladiny se postupně zhušťují).
- Pokud dojde k současné změně dvou vibračních stav molekuly jedná se o **kombinační přechody**.
- **Valenční vibrace** – dochází ke změně mezijaderné vzdálenosti.
- **Deformační vibrace** – dochází ke změně vazebného úhlu.

# Základní principy IR spektroskopie

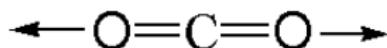
## Vibrace ve víceatomové molekule

- Víceatomové molekuly můžeme popsat jako soustavy hmotných bodů.
- Výsledná vibrace je rovna součtu normálních vibrací.
- Počet normálních vibrací je roven počtu vibračních stupňů volnosti. Pro nelineární molekulu o  $N$  atomech je počet vibrací roven  $3N-6$ , u lineární je to  $3N-5$ .

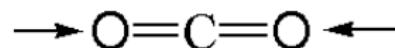
# Základní principy IR spektroskopie

## Vibrace v lineární molekule

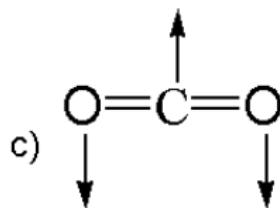
- Lineární molekula –  $\text{CO}_2$  –  $N = 3$
- $3N-5 = 3 \times 3 - 5 = 4$



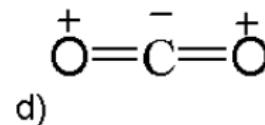
a)



b)



c)



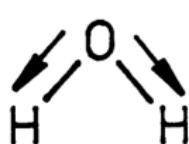
d)

a,b) valenční vibrace; c,d) deformační vibrace

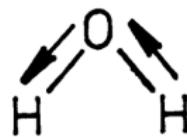
# Základní principy IR spektroskopie

## Vibrace v nelineární molekule

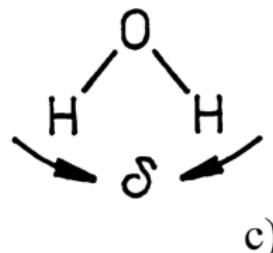
- Nelineární molekula –  $\text{H}_2\text{O}$  –  $N = 3$
- $3N-6 = 3 \times 3 - 6 = 3$



$\nu_s$   
a)



$\nu_{as.}$   
b)



c)

a,b) valenční vibrace; c) deformační vibrace

# Základní principy IR spektroskopie

## Symetrie molekul

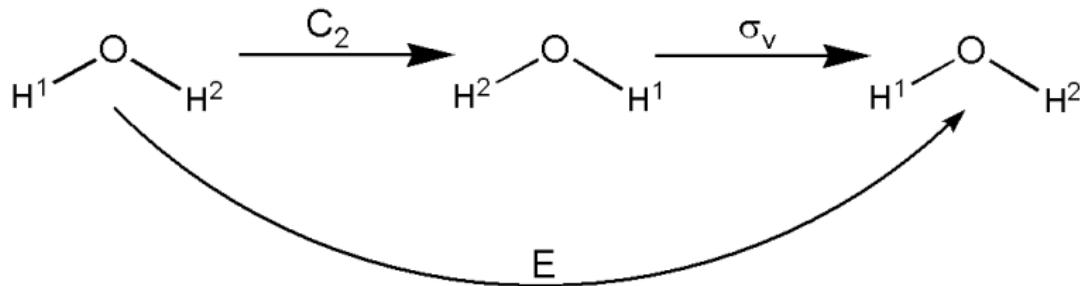
- Struktura a symetrie molekuly je velmi důležitá pro interpretaci molekulových spekter.
- **Operace symetrie** - geometrická operace, jejímž provedením dostaneme objekt do polohy nerozlišitelné od výchozí.
- **Prvek symetrie** - bod(y), jejichž poloha se v průběhu provádění operace symetrie nemění.
- U molekul existuje pět prvků symetrie.

Operace symetrie	Symbol	Prvek symetrie
Identita	E	Celý objekt
Rotace	$C_n$	Rotační osa
Zrcadlení	$\sigma$	Rovina symetrie
Inverze	i	Střed symetrie
Nevlastní osa	$S_n$	Rotačně-reflexní osa

# Základní principy IR spektroskopie

## Symetrie molekul

- Každou molekulu lze na základě její symetrie zařadit do jedné z *bodových grup symetrie*.<sup>2</sup>
- *Grupa* – množina objektů, jejichž individuální vlastnosti jsou podmíněny navzájem.<sup>3</sup>
- Kombinováním dvou libovolných prvků grupy získáme prvek, který náleží do stejné grupy.



<sup>2</sup>Teacher package: Group theory

<sup>3</sup>White, J.E. *J. Chem. Ed.* **1967**, 44, 128-135. An Introduction to Group Theory for Chemists

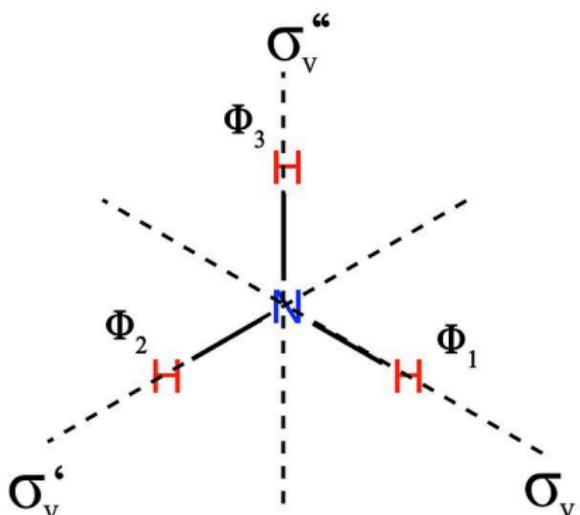
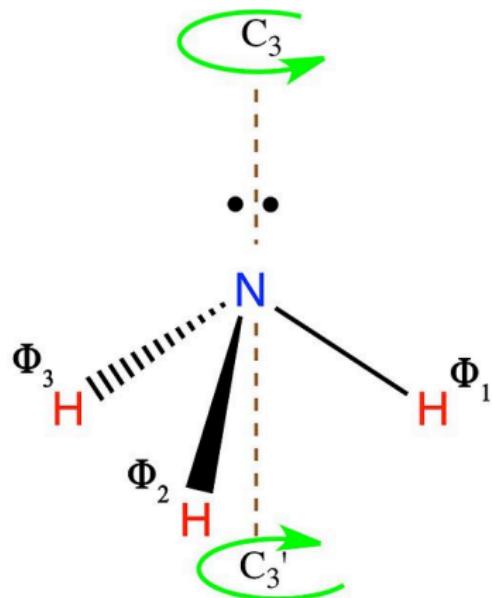
# Základní principy IR spektroskopie

## Bodové grupy symetrie

- Množina prvků symetrie, jejichž operace ponechávají alespoň jeden bod tělesa nepohyblivý.
  - Příslušnost molekuly k bodové grupě se určuje pomocí prvků symetrie dané molekuly.
  - Bodové grupy se označují pomocí *Schönfliesovy symboliky*.
- 
- $C_1$ : tato grupa obsahuje pouze identitu, CHFCIBr
  - $C_i$ : E, i. Např. FCIHC-CHCIF
  - $C_s$ : E, s. Např.  $\text{CH}_2\text{ClF}$
  - $C_n$ : E,  $C_n$ ;  $\text{H}_2\text{O}_2$
  - $C_{nv}$ : E,  $C_n$ , n  $\sigma_v$ ;  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{NH}_3$
  - $C_{nh}$ : E,  $C_n$ , n  $\sigma_h$ ;  $\text{H}_3\text{BO}_3$ , *trans*-1,2-dichlorethen

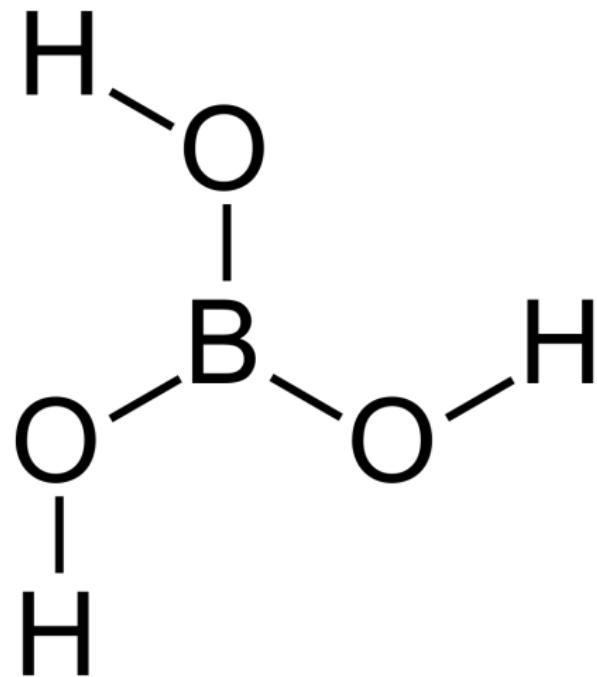
# Základní principy IR spektroskopie

## Bodové grupy symetrie



# Základní principy IR spektroskopie

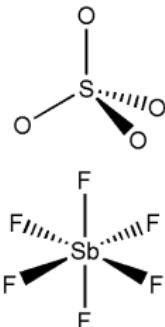
## Bodové grupy symetrie



# Základní principy IR spektroskopie

## Bodové grupy symetrie

- $D_n$ : E,  $C_n$ , n  $C_2$ ;  $D_1 = C_2$
- $D_{nh}$ : E,  $C_n$ , n  $C_2$ ,  $\sigma_h$ , pokud je n sudé, má grupa i střed symetrie;  $D_{2h}$ : naftalen;  $D_{3h}$ :  $\text{BF}_3$
- $D_{nd}$ : E,  $C_n$ , n  $C_2$ ,  $\sigma_d$ , pokud je n liché, má grupa i střed symetrie
- Tetraedrické - T,  $T_d$ ,  $T_h$ 
  - $T_d$ : E, 4  $C_3$ , 3  $C_2$ , 6  $\sigma_d$
  - $\text{CH}_4$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$
- Oktaedrické - O,  $O_h$ 
  - $O_h$ : E, 3  $S_4$ , 3  $C_4$ , 6  $C_2$ , 4  $S_6$ , 4  $C_3$ , 3  $\sigma_h$ , 6  $\sigma_d$ , i
  - $\text{SbF}_6$ ,  $\text{Mo}(\text{CO})_6$
- Ikosaedrická -  $I_h$ 
  - $I_h$ : E, 6  $S_{10}$ , 10  $S_6$ , 6  $C_5$ , 10  $C_3$ , 15  $C_2$  and 15  $\sigma$
  - $\text{B}_{12}$ ,  $C_{60}$

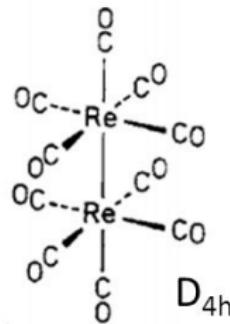
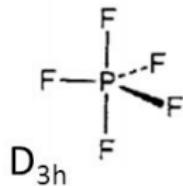
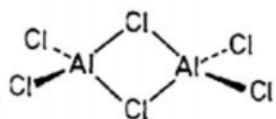


# Základní principy IR spektroskopie

Bodové grupy symetrie

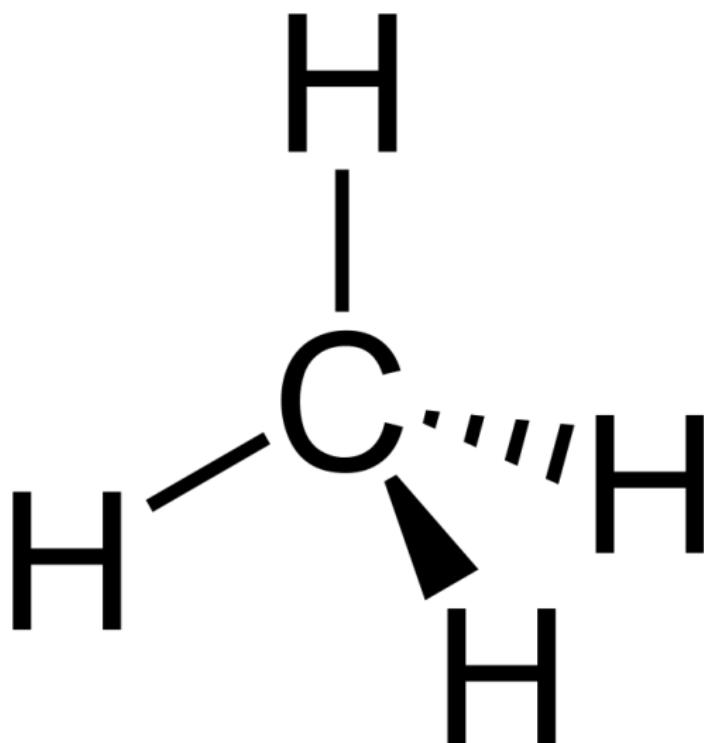
## Dihedra: $D_{nh}$

Symmetry elements: E,  $C_n$ ,  $\perp C_2$  and  $\sigma_h$



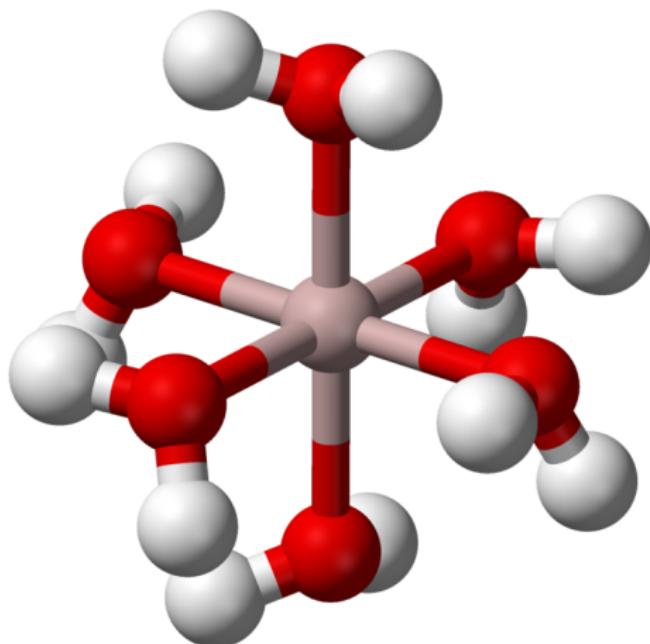
# Základní principy IR spektroskopie

## Bodové grupy symetrie



# Základní principy IR spektroskopie

## Bodové grupy symetrie



Kation  $[\text{Al}(\text{H}_2\text{O})_6]_3^+$

# Základní principy IR spektroskopie

## Bodové grupy symetrie

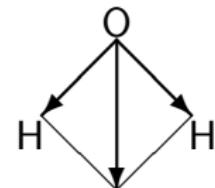
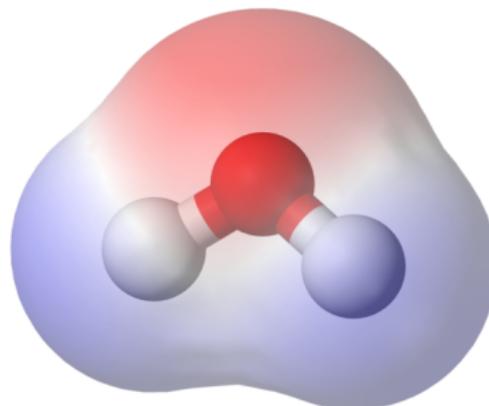
- *Úplná rotační grupa - $R_h$*  - Obsahuje nekonečně mnoho os se všemi možnými hodnotami četnosti. Osy se protínají ve středu symetrie. Dále obsahuje nekonečně mnoho rovin symetrie, které procházejí středem symetrie.



# Základní principy IR spektroskopie

## Dipólový moment

- Vektor popisující rozložení elektrického náboje v molekule.
- Výsledný dipólmoment získáme vektorovým součtem dipólmomentů jednotlivých vazeb.



# Základní principy IR spektroskopie

## Absorpce infračerveného záření

- Aby mohla molekula absorbovat infračervené záření musí během vibrace docházet ke změně dipólového momentu.
- Při absorpci dochází ke změně amplitudy vibrace, frekvence zůstává nezměněna.
- Intenzita absorpčních pásu je úměrná druhé mocnině změny dipólového momentu.
- Absorpcí infračerveného záření molekulami vznikají pásová spektra.

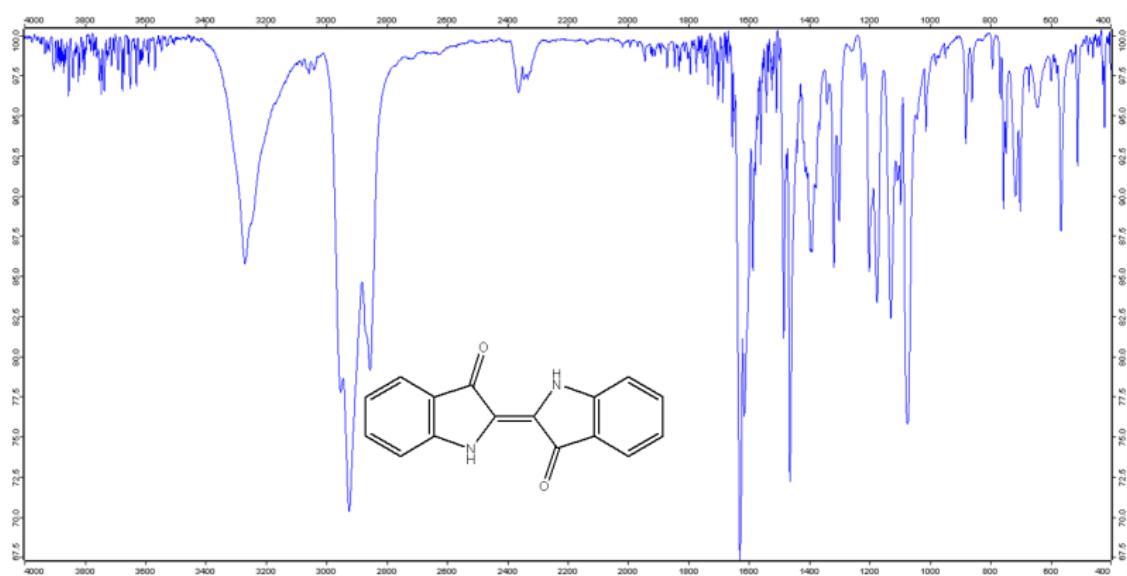
# Základní principy IR spektroskopie

## Infračervená spektroskopie

- NIR ( $0,7 - 2,5 \mu\text{m}$ ;  $14\ 000 - 4\ 000 \text{ cm}^{-1}$ ) - infračervená spektroskopie v blízké oblasti
- MIR ( $2,5 - 25 \mu\text{m}$ ;  $4\ 000 - 400 \text{ cm}^{-1}$ ) - infračervená spektroskopie ve střední oblasti
- FIR ( $25 - 1000 \mu\text{m}$ ;  $400 - 10 \text{ cm}^{-1}$ ) - infračervená spektroskopie ve vzdálené oblasti

# Základní principy IR spektroskopie

## Absorpční spektrum



- Absorpční spektrum indiga

# Základní principy IR spektroskopie

## Měřící techniky

- FT-IR - transmise, ATR
- DRIFT, IRRAS
- TG-IR, GC-IR

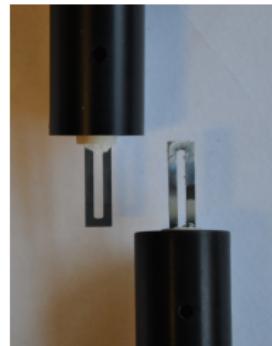
# Infračervený spektrometr

- Disperzní – za vzorkem je umístěn monochromátor (mřížka), který postupně propouští jednotlivé vlnové délky na detektor.
- Nedisperzní – využívá monochromatické zdroje záření.
- Interferometrický spektrometr (FT-IR)
  - neobsahuje monochromátor, ale interferometr (Michelsonův interferometr)
  - celé spektrum se snímá najednou a získaný interferogram je nutné zpracovat pomocí Fourierovy transformace.
  - je citlivější než jiné typy spektrometrů.

# Infračervený spektrometr

## Zdroj infračerveného záření

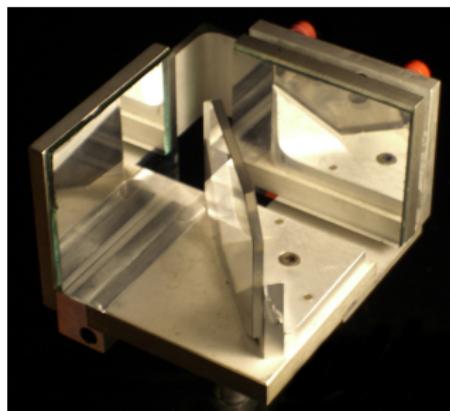
- *Nernstova lampa* – lampa s žhavenou keramickou tyčinkou
- *Globar*
  - tyčinka z karbidu křemíku (SiC) vyhřívaná na teplotu 1000-1400 °C.
  - keramická tyčinka omotaná odporovým drátem
  - nejběžnější zdroj záření pro FT-IR spektrometry
- *IR LED* – diody z III/V polovodičů, poskytují monochromatické záření.
- *IR lasery* – plynové nebo pevnolátkové lasery, zdroje monochromatického záření.



# Infračervený spektrometr

## Michelsonův interferometr

- Autorem je americký fyzik Albert A. Michelson.
- Skládá se z beamsplitteru a dvou zrcadel.<sup>4</sup>
- Jedno ze zrcadel se pohybuje konstantní rychlostí po dráze kolmé k jeho ploše.
- Interferometr moduluje vstupující záření plynulou změnou rozdílu délky drah paprsků.<sup>5</sup>



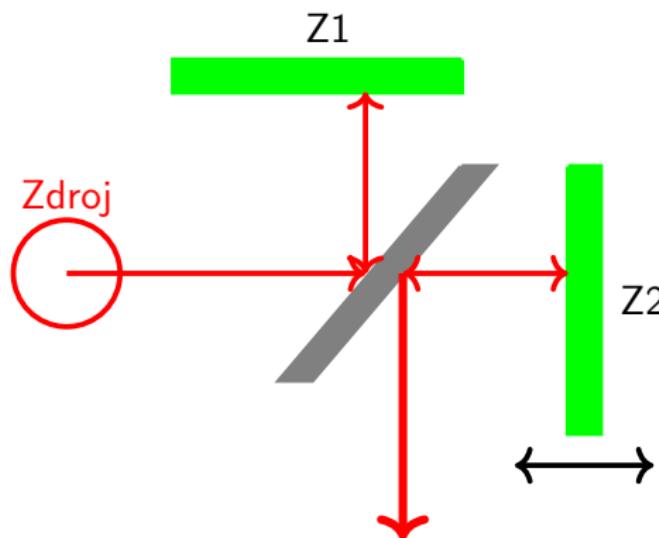
<sup>4</sup><http://hyperphysics.phy-astr.gsu.edu/hbase/phyopt/michel.html>

<sup>5</sup>Interferometer – animation

# Infračervený spektrometr

## Michelsonův interferometr

Beamsplitter (BS) rozděluje paprsek ze zdroje na dva stejné paprsky. Jeden je odražen na nepohyblivé zrcadlo (Z1), od kterého se odrazí zpět. Druhý projde beamsplitterem a dopadne na pohyblivé zrcadlo (Z2). Oba paprsky dopadnou zpět na BS, kde interferují a výsledný paprsek je znova zčásti odražen k detektoru a z části projde BS směrem ke zdroji. Intenzita výsledného paprsku je závislá na rozdílu vzdáleností obou zrcadel od BS.



# Infračervený spektrometr

## Detektory

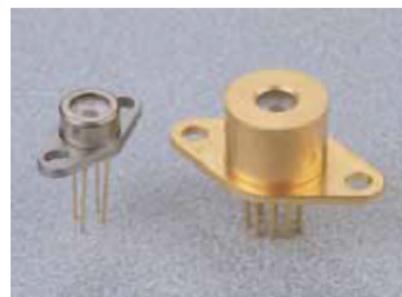
Nejčastěji se využívají pyroelektrické detektory.

- *DLaTGS*

- triglycinsulfát dopovaný L-alaninem
- pyroelektrický detektor (krystal, po dopadu záření dojde k jeho ohřátí a tím vzniku elektrického napětí na povrchu krystalu)

- *MCT*

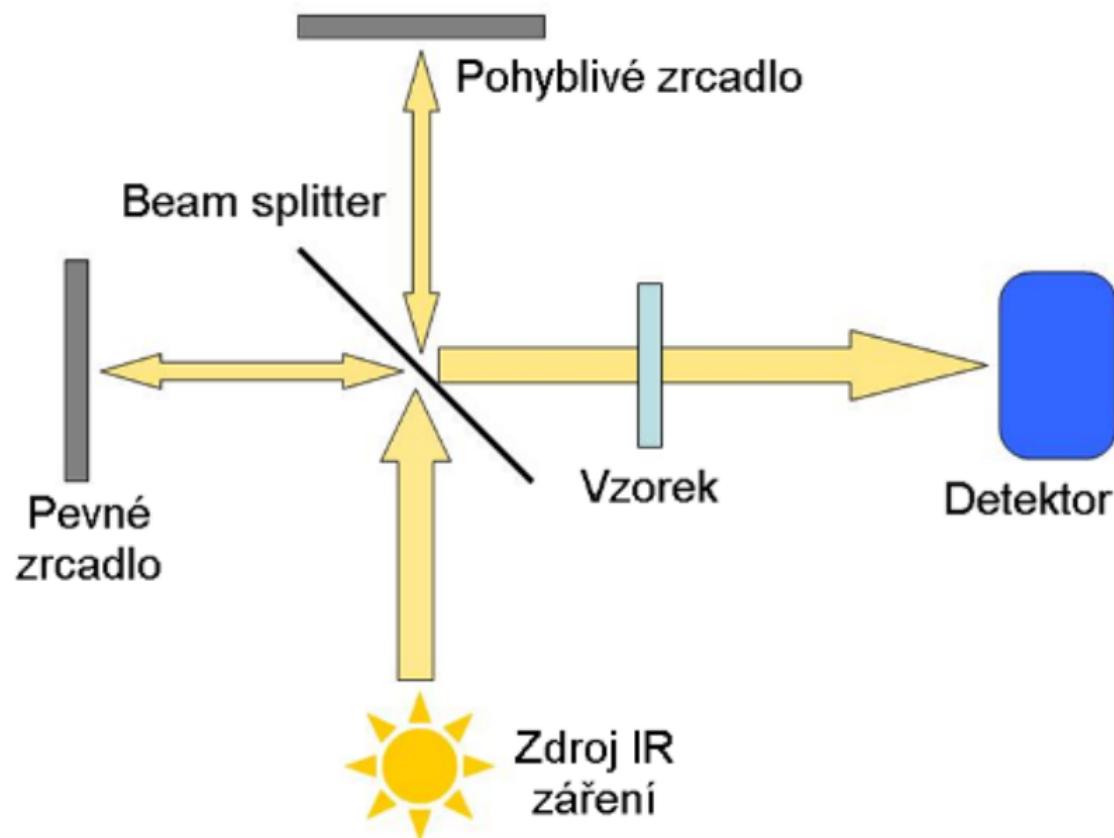
- mercury/cadmium/telluride
- fotovodivostní detektor (dioda)
- citlivější než DLaTGS
- vyžaduje chlazení na teplotu kapalného dusíku



- Nejběžnější měřící technika
- Podle úpravy vzorku rozlišujeme měření v transmisním módu a ATR
- Spektrometr neobsahuje monochromátor, ale interferometr
- Celé spektrum se snímá najednou, získáme interferogram, který je nutné zpracovat pomocí Fourierovy transformace

# Měřící techniky

## FT-IR



# Měřící techniky

## FT-IR



# Měřící techniky

## Transmisní měření

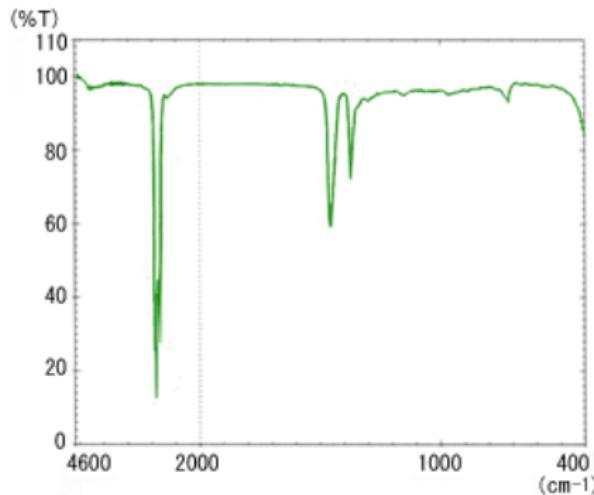
- Lze měřit pevné látky, kapaliny i plyny
- Pevné látky měříme ve formě KBr tablet (1-3 hm. % v KBr) nebo jako suspenze v Nujolu
- Kapaliny měříme jako tenký film mezi okny z vhodného materiálu (KBr, KRS, NaCl, ...)



# Měřící techniky

## Transmisní měření - Nujol

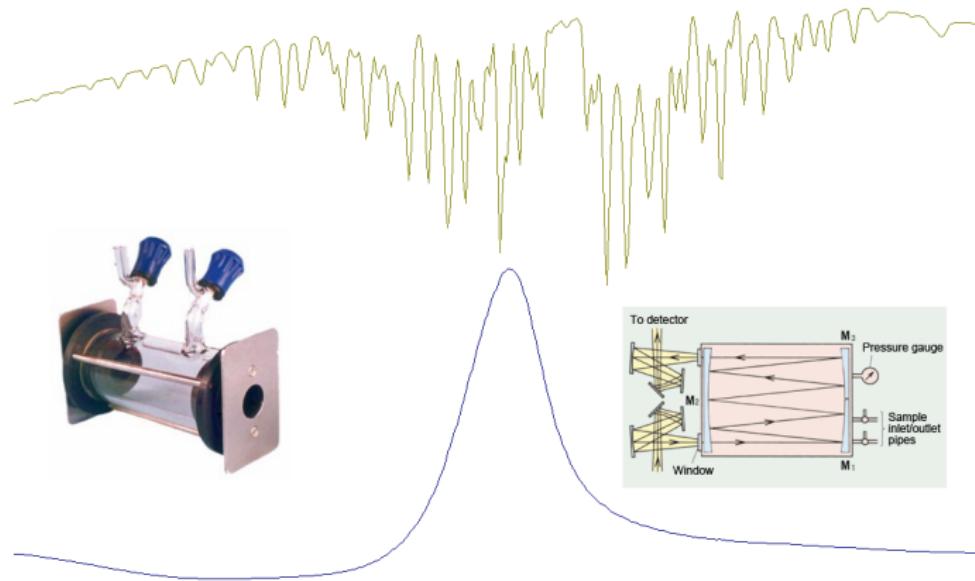
- Nujol - směs alkanů s dlouhý řetězcem.



# Měřící techniky

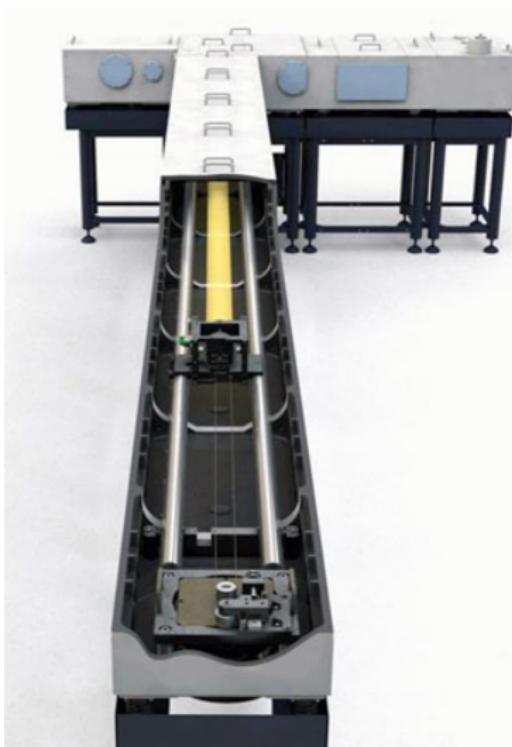
## Transmisní měření - plynné vzorky

- Plyny se měří v plynových kyvetách, ty jsou konstruované tak, aby dráha paprsku byla co nejdelší
- Protože v plynném skupenství existují pouze slabé interakce mezi česticemi lze naměřit čistě rotační i rotačně-vibrační spektra



# Měřící techniky

Transmisní měření - plynné vzorky



# Měřící techniky

## ATR

- ATR - Attenuated Total Reflection
- Krystaly jsou z diamantu, ZnSe, Ge, KRS-5 (směs TlBr a TlI) nebo křemíku
- Vzorek se přitlačí vysokým tlakem k měřícímu krystalu
- Paprsek se pohybuje po povrchu vzorku ( $0,5$  -  $5 \mu\text{m}$ )

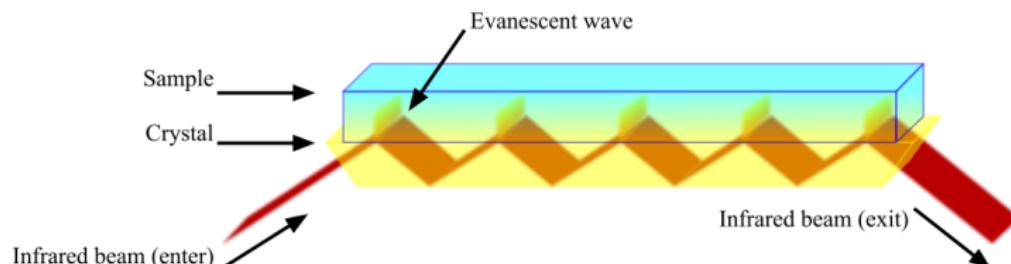


Schéma ATR.<sup>6</sup>

<sup>6</sup>Zdroj: Fulvio314/Commons

# Měřící techniky

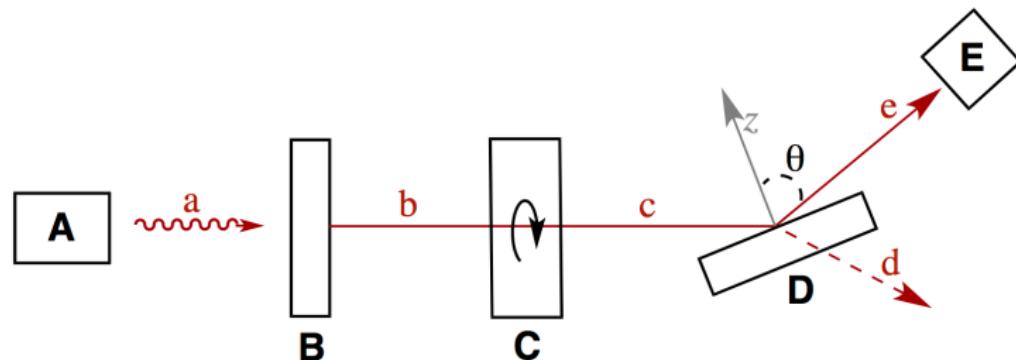
## ATR

Materiál krystalu	Index lomu	Použití
Germanium	4	Vhodné pro většinu vzorků.
Křemík	3,4	Odolný vůči zásaditým roztokům.
AMTIR (speciální skla pro IR)	2,5	Odolné vůči kyselým roztoků
ZnSe	2,4	Vhodné pro většinu vzorků.
Diamant	2,4	Vhodné pro většinu vzorků, i pro velmi tvrdé nebo agresivní látky.

# Měřící techniky

## IRRAS

- IRRAS - IR Reflection Absorption Spectroscopy
- Metoda vhodná pro tenké vrstvy nanesené na kovových materiálech nebo nasorbované látky na materiálech
- Pro zvýšení citlivosti se využívá polarizovaného záření



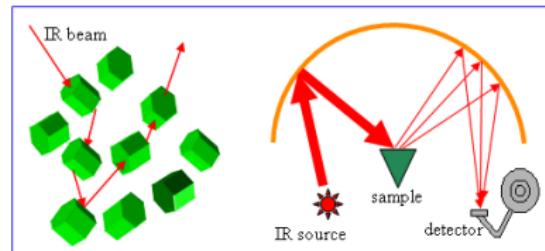
Blokové schéma IRRAS. A: zdroj IR záření; B: polarizátor; C: fázový modulátor; D: vzorek; E: detektor<sup>7</sup>

<sup>7</sup>Zdroj: Steff-X/Commons

# Měřící techniky

## DRIFTS

- DRIFTS - Diffuse Reflectance Infrared Fourier Transform Spectroscopy
- Tato technika je vhodná pro měření malých částic nebo hrubých povrchů
- Využívá rozptylu IR záření
- Rozptylené záření je pomocí kulového zrcadla odráženo na detektor
- Práškové vzorky se měří v kelímcích, pevné vzorky se obrousí abrasivem (SiC) a měří se částice zachycené na abrasivu



# Měřící techniky

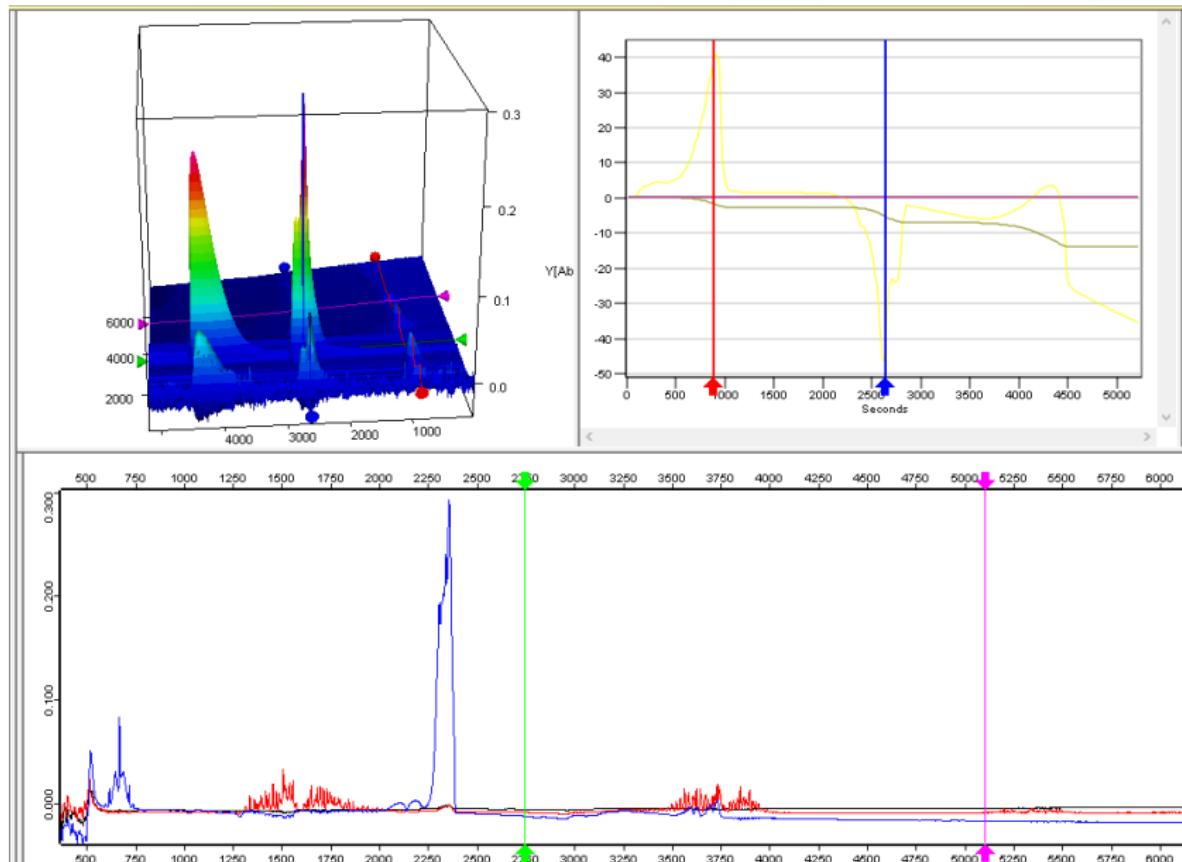
## Coupling TGA/IR

- TGA - termogravimetrická analýza
- Plyny vznikající během degradace vzorku vedeme do měřící cely a pomocí IR spektroskopie stanovíme jejich složení
- Během transportu plynů z pece do měřící cely dochází k velkému zředění plynu, proto je nutné používat citlivější detektory (MCT)



# Měřící techniky

## Coupling TGA/IR



# Měřící techniky

## Coupling TGA/GC

- GC - plynová chromatografie
- Méně citlivé než GC/MS, ale umožňuje analýzu stereoizomerů.
- Interferogramy je nutné snímat v krátkých časových intervalech



# Kvantitativní analýza

- Lambert-Beerův zákon –  $A_\lambda = \epsilon_\lambda lc$ 
  - $A_\lambda$  - absorbance vzorku při vlnové délce  $\lambda$
  - $\epsilon_\lambda$  - absorpční koeficient při vlnové délce  $\lambda$ . Je charakteristický pro každou sloučeninu.
  - l - délka kyvety
  - c - koncentrace vzorku
- Pro stanovení koncentrace se využívá *kalibrační křivka*.

# Využití IR spektroskopie

## Chemie

- Identifikace sloučenin srovnáním spekter s databází
- Kontrola čistoty připravených produktů, výhodou metody je její vysoká citlivost
- Kvalitativní a kvantitativní analýza polymerů, analýza degradačních produktů
- Monitorování polymerizačních reakcí
- Analýza povrchových vrstev s využitím ATR
- Kvantitativní analýza - Lambert-Beerův zákon:
  - Plyny:  $A = \frac{p\epsilon l}{RT}$
  - Kapaliny:  $A = \epsilon cl$
  - Je nutné zvolit vhodný pás - vysoký absorpcní koeficient, bez překryvu s okolními pásy, symetrický a vykazující lineární závislost intenzity na koncentraci

# Využití IR spektroskopie

Restaurování a konzervování uměleckých děl

- Výhodou IR spektroskopie je nízká spotřeba vzorku, příp. nedestruktivnost metody, při použití bezkontaktního spektrometru.



# Využití IR spektroskopie

Restaurování a konzervování uměleckých děl

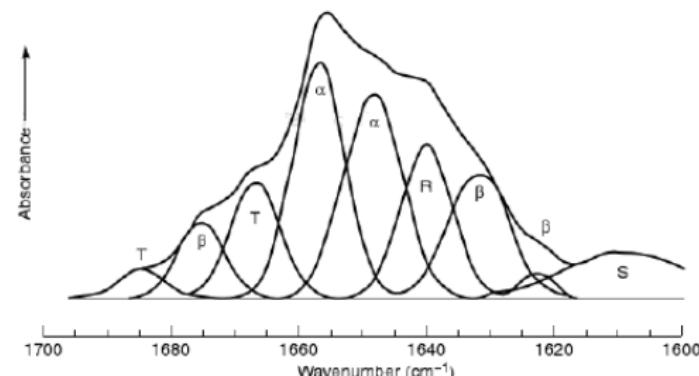
- Rutinně lze provést analýzy pigmentů, pojiv, organických složek (dřevěné rámy, povrchové úpravy, apod.)
- Mezi speciální aplikace patří např. datování dřeva, které může být pro mladší dřevěné předměty podstatně přesnější než datování pomocí  $^{14}C$ .
- FT-IR mikroskop se lze využít k analýze nábrusů a identifikaci složení a stratigrafie vrstev



# Využití IR spektroskopie

## Biologie

- IR spektroskopii lze využít ke studiu biologických systémů, tzn. lipidů, proteinů, peptidů, biomembrán, nukleových kyselin, tkání, buněk, atd.
- U fosfolipidů lze stanovit konformaci řetězce a tím získat informace o uspořádání v buňce
- IR spektra proteinů obsahují výrazné absorpční pásy amidové skupiny, podle jejich vlnočtu a intenzity lze určit konformaci a sekundární strukturu (dekonvoluci a fitováním pásů)



# Využití IR spektroskopie

## Biologie

- Spektra nukleových kyselin poskytují informace o konformaci hlavního řetězce kyseliny a o párování bází
- IR spektra lze využít i pro diagnostiku nádorů, např. sledováním závislosti polohy pásu deformační vibrace methylenové skupiny na tlaku lze odlišit zdravou a rakovinovou tkáň

