

MIKROVLNNÁ FOTOCHEMIE

2- a 4-terc-butylfenolů

**Vladimír Církva, Jana Kurfürstová, Jindřich Karban
a Milan Hájek**



**Ústav chemických procesů
Akademie věd
Praha 6 - Suchdol**

MIKROVLNNÁ FOTOCHEMIE

= kombinace mikrovlnného a UV záření



$$\lambda \approx 12 \text{ cm}$$



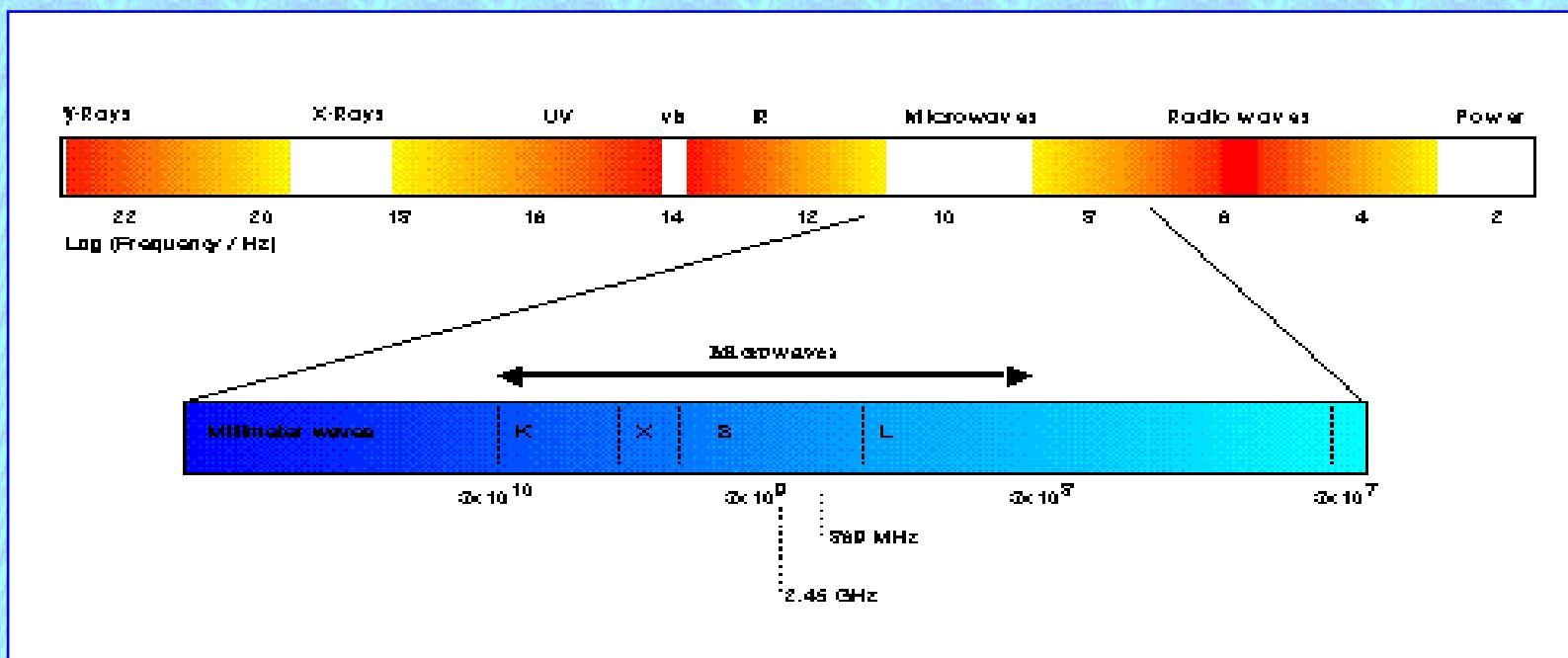
$$\lambda \approx 180 - 400 \text{ nm}$$

$$E \approx 10^{-5} \text{ eV}$$

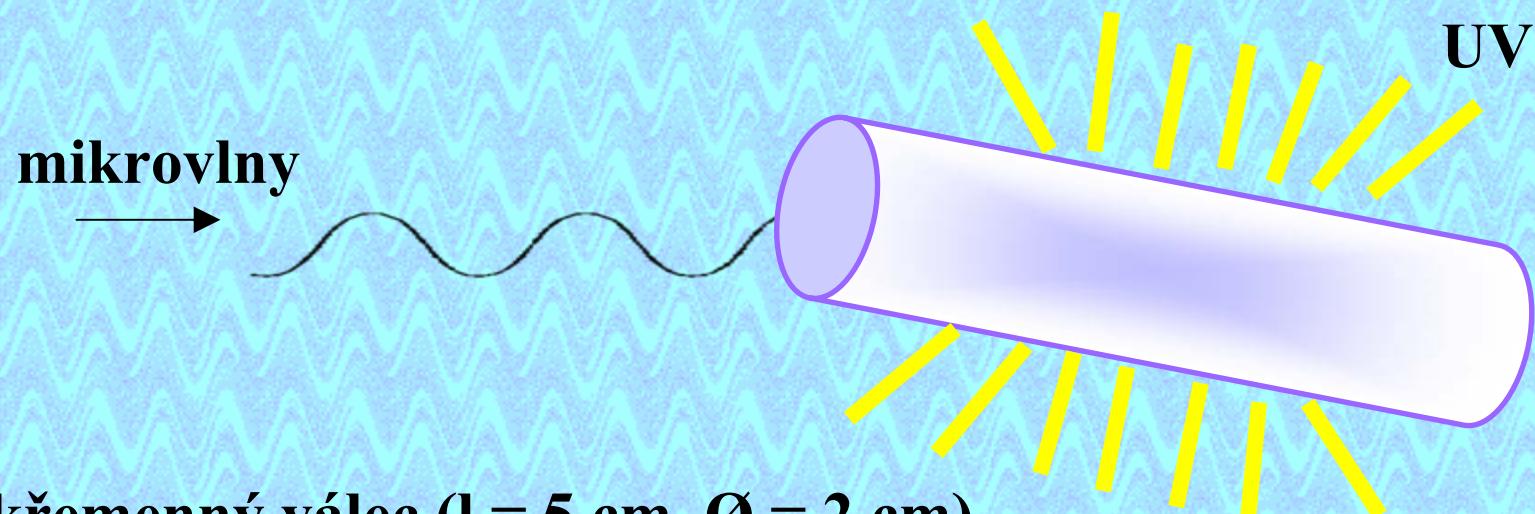
$$E \approx 6.9 - 3.1 \text{ eV}$$

$$E \approx 1 \text{ J/mol}$$

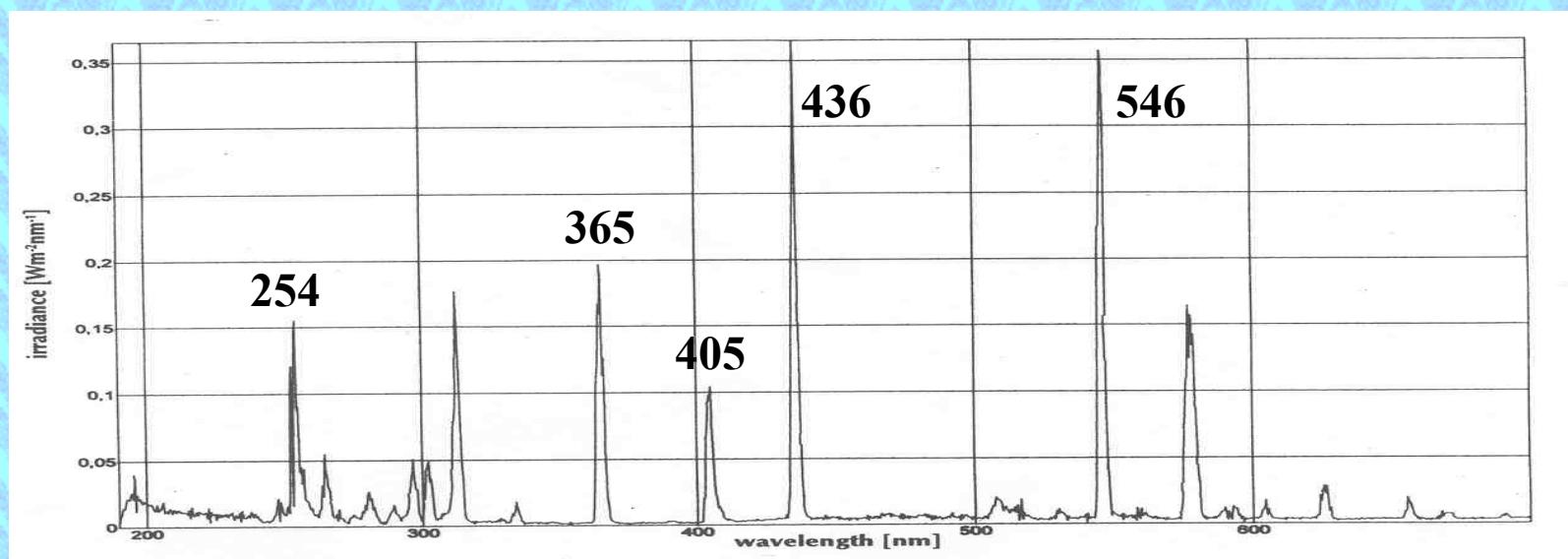
$$E \approx 660 - 300 \text{ kJ/mol}$$



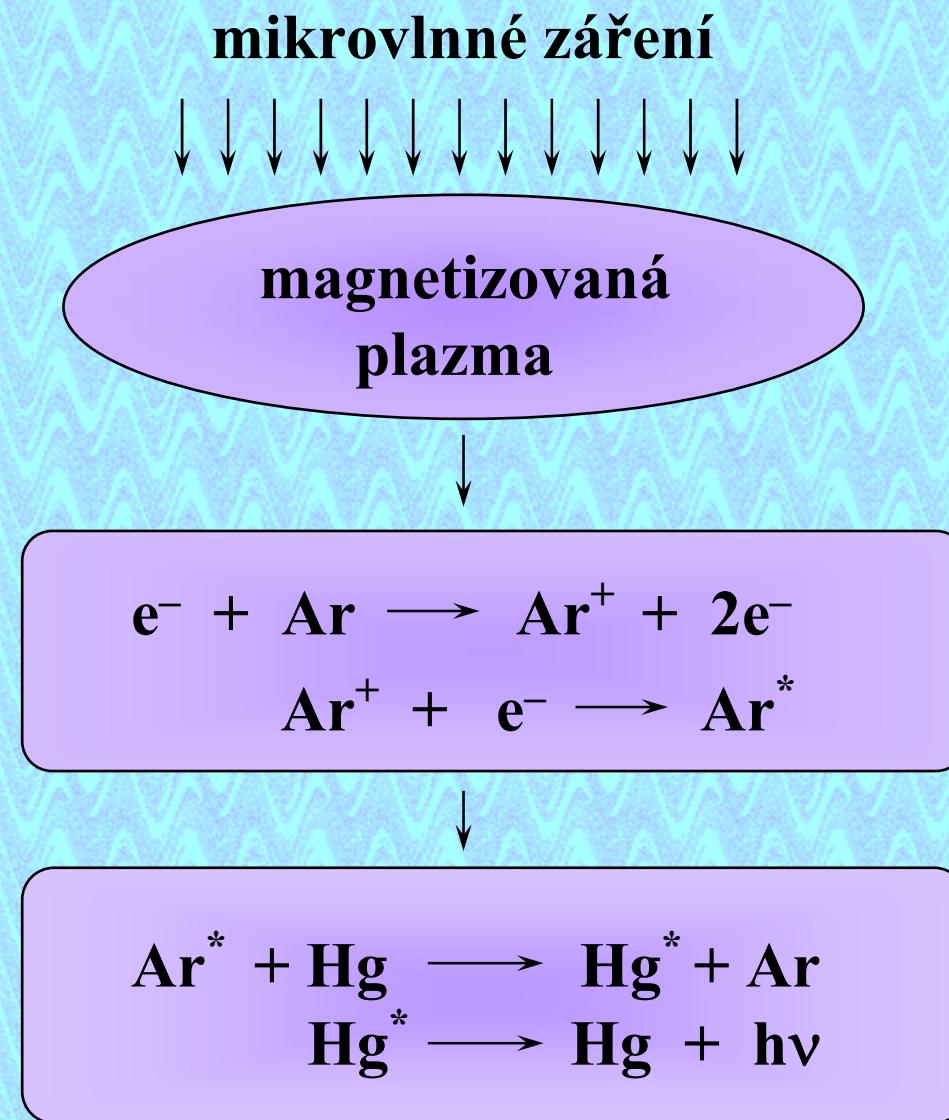
BEZELEKTRODOVÉ LAMPY



křemenný válec ($l = 5 \text{ cm}$, $\varnothing = 2 \text{ cm}$),
inertní plyn (Ar 5 Torr), rtut'

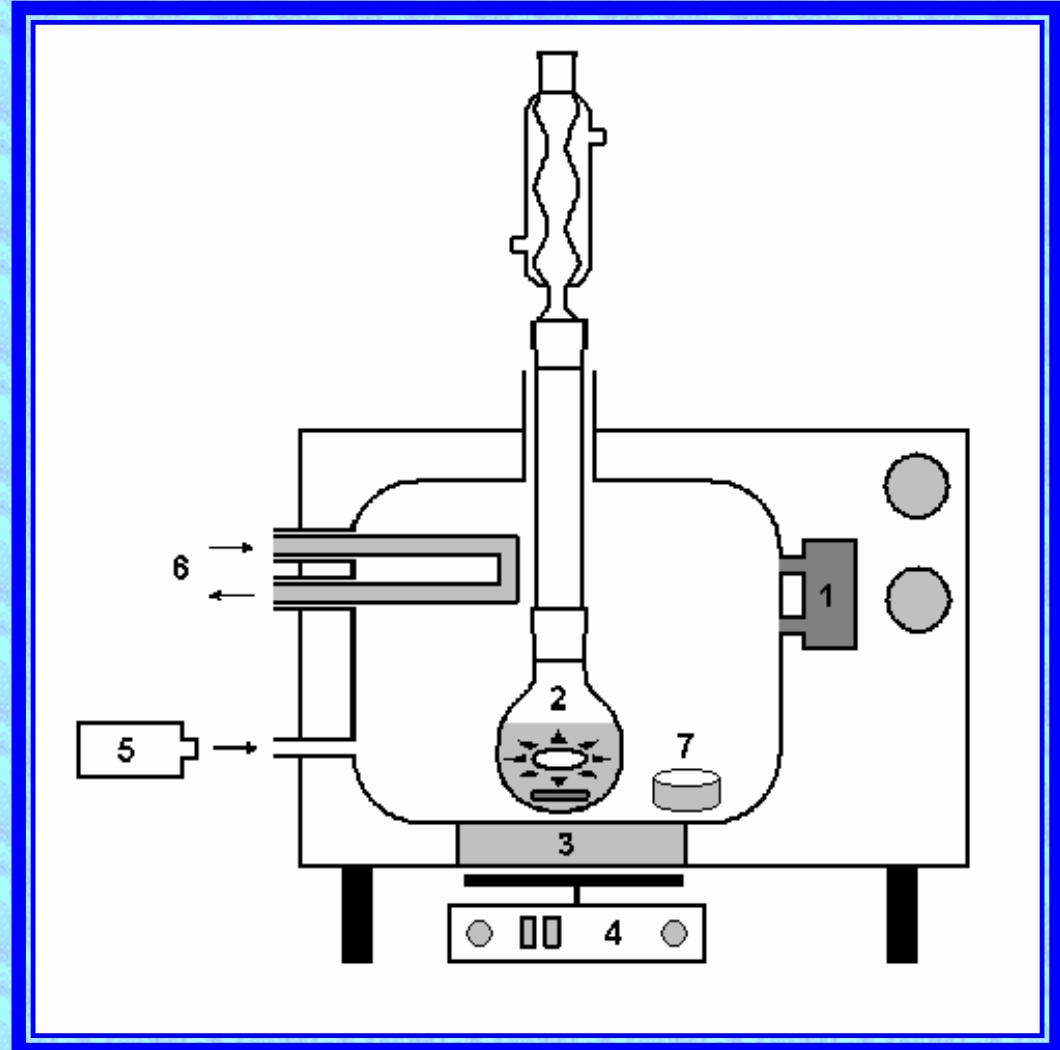


VZNIK UV ZÁŘENÍ POMOCÍ MIKROVLN



Mikrovlnný fotochemický reaktor:

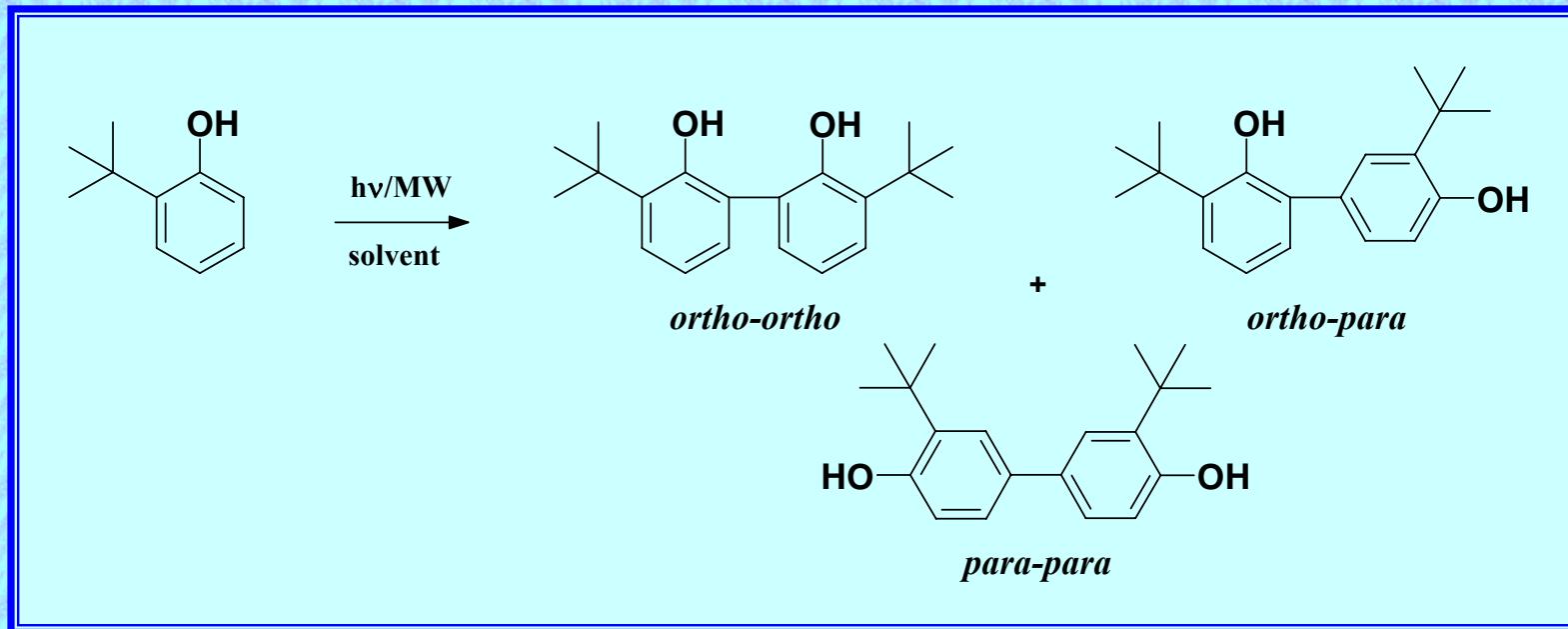
- (1) magnetron,
- (2) reakční směs s bezelektrodovou lampou,
- (3) hliníková deska,
- (4) magnetická míchačka,
- (5) IČ pyrometr,
- (6) cirkulující voda ve skleněné trubici,
- (7) pevný absorber.



Mikrovlnný fotoreaktor

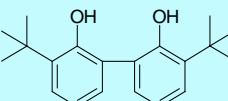
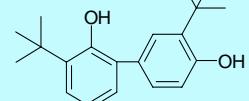
Aplikace mikrovlnné fotochemie

Transformace 2-terc-butylfenolu



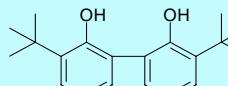
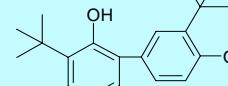
- Vliv:
- A) polarity rozpouštědla**
 - B) typu senzibilátoru**
 - C) UV či MW-UV záření**

Přímá fotolýza 2-terc-butylfenolu

Solvent	Druh záření	Selektivita reakce [%]			Stupeň přeměny [%]
		 <i>ortho-ortho</i>	 <i>ortho-para</i>	 <i>para-para</i>	
<i>n</i> -Hexan	MW-UV	45	55	0	46
	UV	36	64	0	37
<i>n</i> -Heptan	MW-UV	45	55	0	52
	UV	45	55	0	43
Toluen	MW-UV	44	56	0	23
Acetonitril	MW-UV	0	100	0	10
	UV	0	100	0	7
Methanol	MW-UV	0	0	0	0
	UV	0	0	0	0
CH ₃ COOH	MW-UV	12	73	15	10
Voda	MW-UV	0	62	38	11
	UV	13	69	18	2

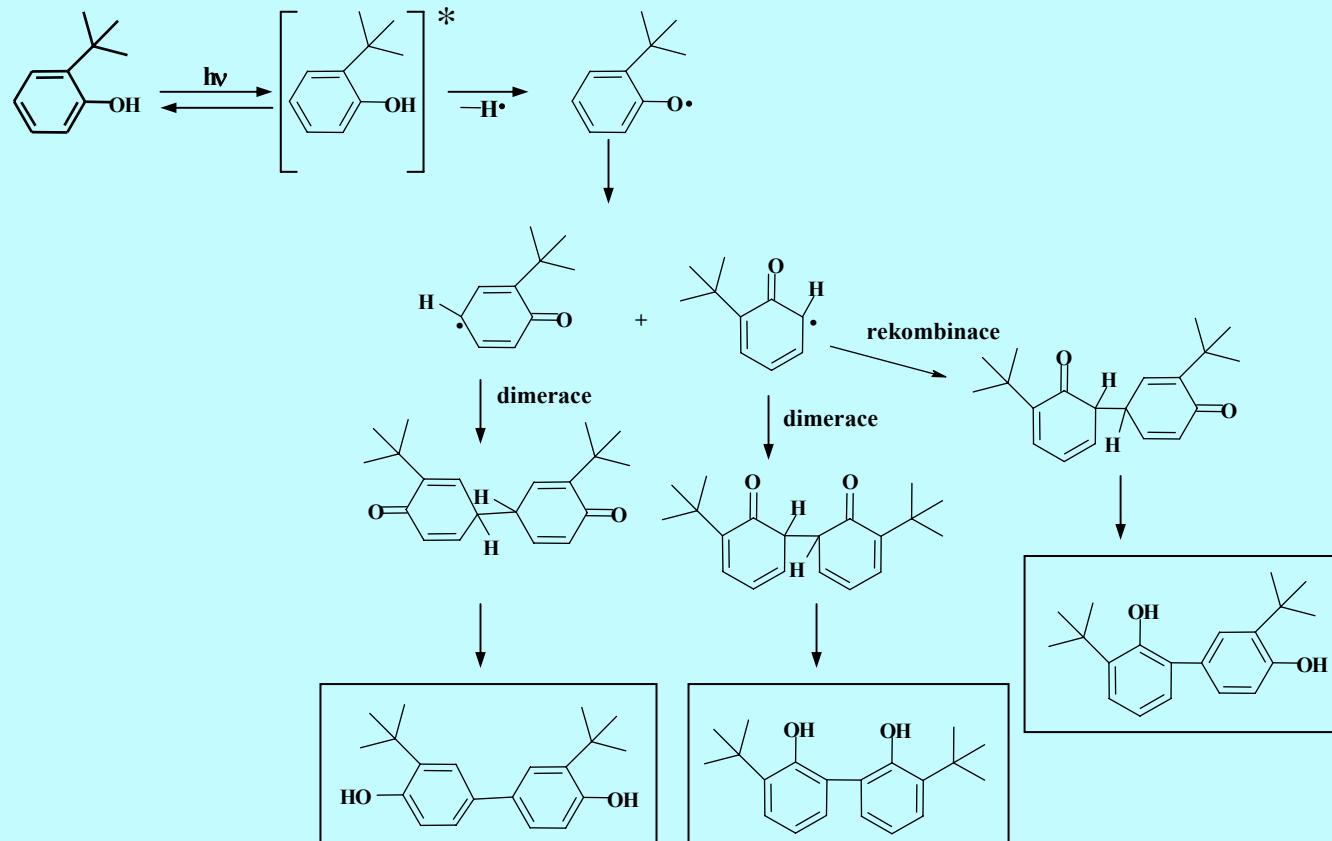
c(2TBP) = 0,04 mol l⁻¹, t = 2 hod.

Senzibilovaná fotolýza 2-terc-butylfenolu

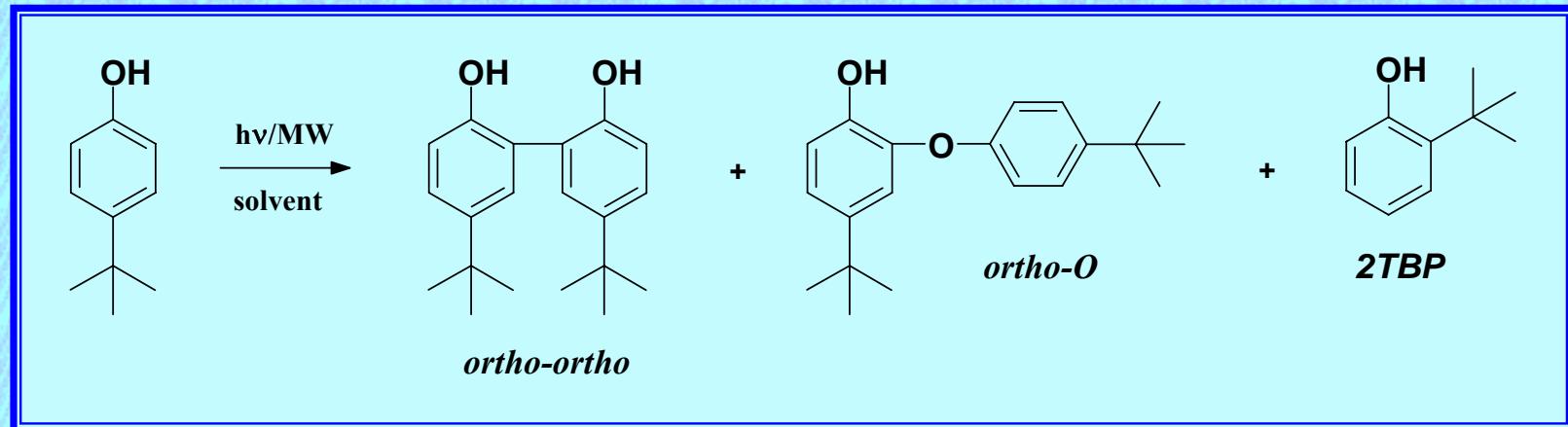
Solvent	Senzibilátor	Druh záření	Selektivita reakce [%]			Stupeň přeměny [%]
						
<i>n</i> -Hexan	Acetofenon	MW-UV	44	56	0	36
		UV	57	43	0	47
	Benzofenon	MW-UV	40	60	0	46
		UV	47	53	0	34
	Akridin	MW-UV	13	87	0	27
		UV	18	82	0	12
	Naftalen	MW-UV	32	68	0	25
		UV	27	73	0	22
	Antracen	MW-UV	38	62	0	27
	Acetonitril	MW-UV	55	30	15	45
		Akridin	0	46	54	24
		UV	0	45	55	23
		Naftalen	MW-UV	0	100	5
		Antracen	MW-UV	0	100	4

c(2TBP) = 0,04 mol l⁻¹, t = 2 hod., reflux, molární poměr 2TBP/senzibilátor = 1:1

Mechanismus fotolýzy 2-terc-butylfenolu

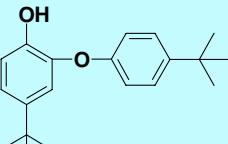
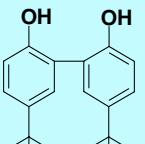
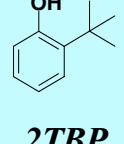


Transformace 4-*terc*-butylfenolu



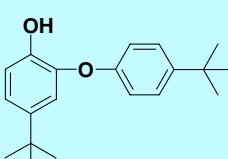
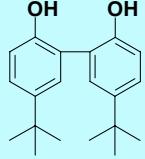
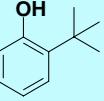
- Vliv:
- A) polarity rozpouštědla
 - B) typu senzibilátoru
 - C) UV či MW-UV záření

Přímá fotolýza 4-terc-butylfenolu

Solvent	Druh záření	Selektivita reakce [%]			Stupeň přeměny [%]
		 <i>ortho-O</i>	 <i>ortho-ortho</i>	 2TBP	
<i>n</i> -Hexan	MW-UV	22	62	16	20
	UV	27	46	27	18
<i>n</i> -Heptan	MW-UV	58	30	12	36
	UV	58	28	14	29
Toluen	MW-UV	34	60	6	8
Acetonitril	MW-UV	0	100	0	3
	UV	0	100	0	2
Methanol	MW-UV	0	0	0	0

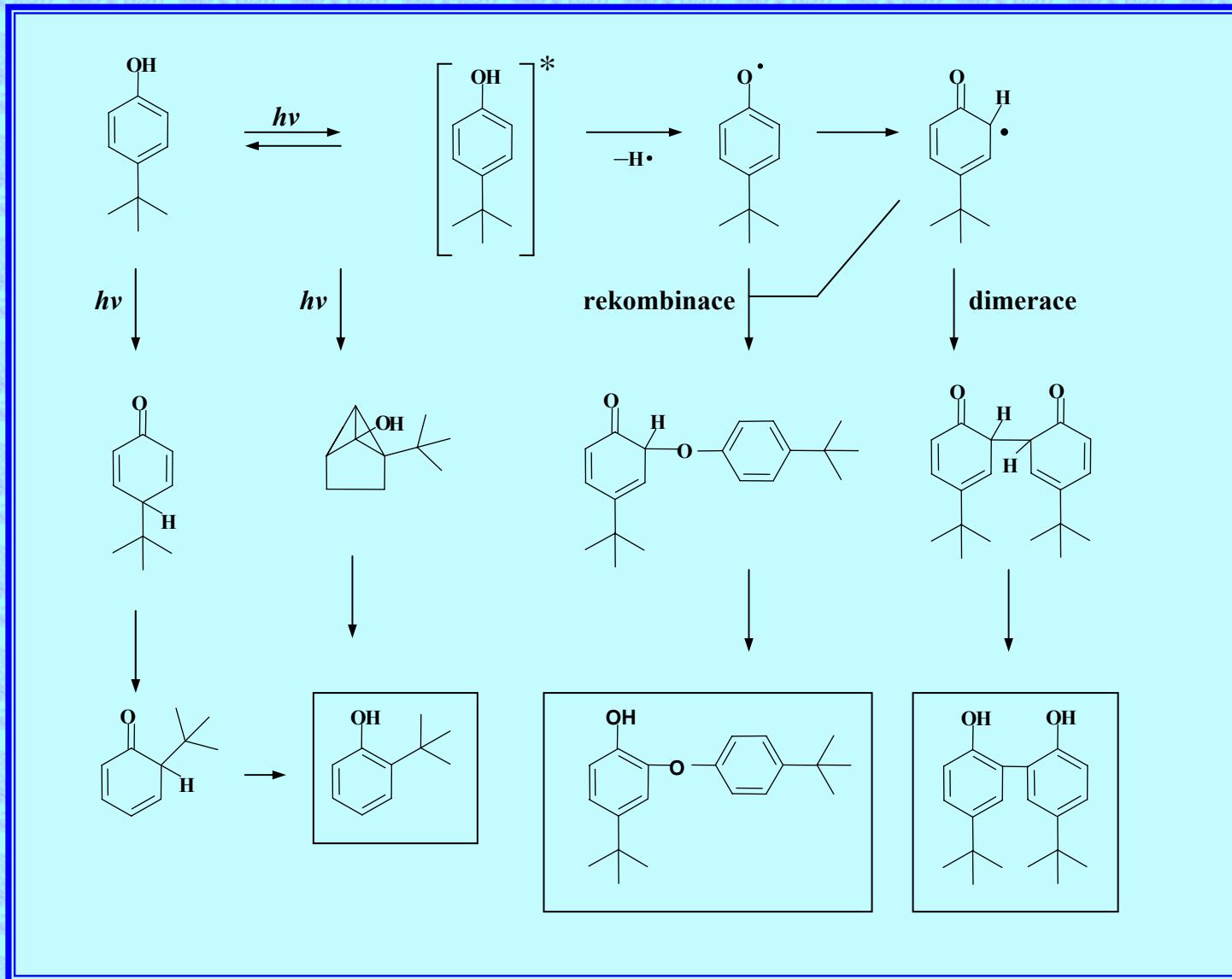
c(4TBP) = 0,04 mol/l, t = 2 hod., reflux

Senzibilovaná fotolýza 4-terc-butylfenolu

Solvent	Senzibilátor	Druh záření	Selektivita reakce [%]					Stupeň přeměny [%]
			 ortho-O	 ortho-ortho	 2TBP	<i>2TBP</i> <i>ortho-ortho</i>	<i>2TBP</i> <i>ortho-para</i>	
<i>n</i> -Hexan	Acetofenon	MW-UV	100	0	0	0	0	26
		UV	100	0	0	0	0	16
	Benzofenon	MW-UV	33	0	51	6	10	48
		UV	34	0	59	0	7	35
	Naftalen	MW-UV	65	0	35	0	0	16
	Aceton	MW-UV	77	19	4	0	0	20
		UV	55	23	22	0	0	19

c(4TBP) = 0,04 mol/l, t = 2 hod., reflux, molární poměr 4TBP/senzibilátor = 1:1

Mechanismus foto-excitace 4-terc-butylfenolu



ZÁVĚRY

Fotolýza 2TBP a 4TBP je závislá:

- a) na polaritě rozpouštědla
- b) na typu senzibilace (singletová vs. tripletová)
- c) na druhu ozářování (UV vs. MW-UV)

Tento projekt je podporován GA ČR (203/02/0879)