

Zelená chemie

Problematika rozpoštědel, separační techniky

Jaromír Literák

Tento projekt je spolufinancován Evropským sociálním fondem a státním rozpočtem České republiky.



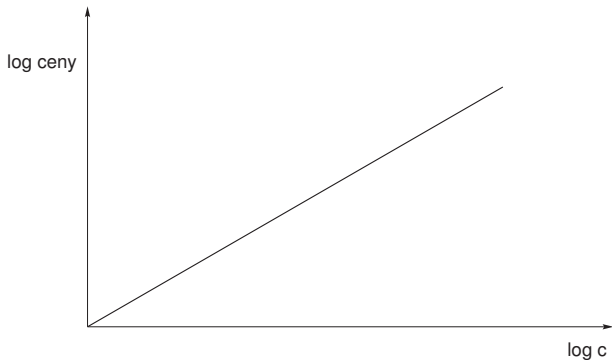
INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

- Použití rozpouštědel:
 - Extrakce.
 - Krystalizace.
 - Reakční medium (rozpuštění látek, transport tepla).

Negativní aspekty užívání rozpouštědel:

- Podstatný zdroj emisí VOC, až 40 % emisí neprůmyslového původu.
- Často těkavé, vysoce toxické nebo jinak škodlivé látky.
- Nutnost separace a čištění složek roztoku.
- Často až 2/3 nákladů na výrobu chemické látky jsou vynaloženy na separaci a čištění.

- Platí závislost:

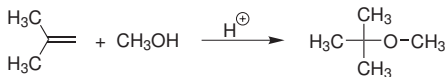


Řešení:

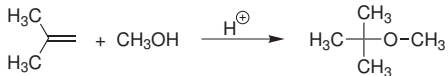
- Užití benigních netěkavých rozpouštědel.
- Procesy bez rozpouštědel.
- Užití vody jako rozpouštědla.
- Užití iontových kapalin.
- Užití superkritických kapalin.
- Využití perfluorovaných rozpouštědel.

Procesy bez rozpouštědel

- Většina velkoobjemové chemické produkce probíhá bez rozpouštědla, tuto funkci zastupuje obvykle jeden reaktant.



- Použití rozpouštědla je často jen zvyk, který je z laboratoře přenášen do produkce!



- Příprava chalkonu a Michaelova adice v ethanolu poskytuje 50% výtěžek, produkt je potřeba před cyklizací rekrystalovat.
- Reakce bez rozpouštědla poskytuje 100% výtěžek.
- Podobně transesterifikace, kondenzace.
- Obtížný přenos tepla kompenzován využitím MW a US.

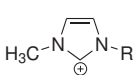
- Tavenina soli s teplotou tání do 100 °C (neskladnost kationtu a aniontu).
- První iontovou kapalinu $\text{EtNH}_3 \text{NO}_3$ popsal v roce 1914 Paul Walden.
- Atraktivní vlastnosti iontových kapalin:
 - Nehořlavost.
 - Nízký tlak páry.
 - Laditelnost vlastností (polarita, mísitelnost, kat. vlastnosti).



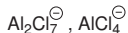
Lontové kapaliny

- Často kombinace organického kationtu a slabě koordinujících aniontů.

Kationty:



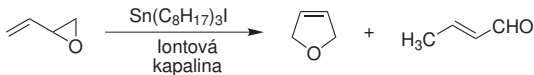
Anionty:



Lontové kapaliny vs. organická rozpouštědla

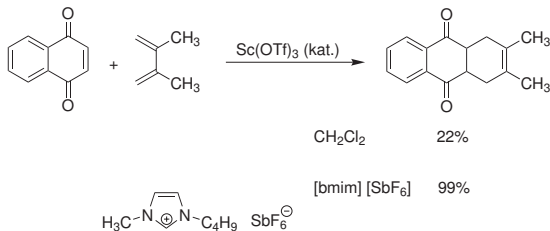
	Organický solvent	Lontová kapalina
Počet	>1000	>1.000.000
Katalytické vlastnosti	Vzácné	Časté, laditelné
Chiralita	Vzácná	Častá, laditelná
Tlak par	Clausiova-Clapeyronova r.	Nízký
Laditelnost	Omezená	Velmi dobrá
Cena	Obvykle nízká	2–100 × běžných rozpouštědel

- Volbou kationtu i aniontu lze výrazně ovlivnit vlastnosti iontové kapaliny.
- Rozpuštěním v iontové kapalině lze imobilizovat katalyzátor.
- Proces firmy Eastman:



Aplikace iontových kapalin

- Iontová kapalina vedle imobilizace ovlivňuje účinnost katalyzátoru:



- Podstatou je zvýšení kyselosti Lewisovy kyseliny (kation kovu) díky výměně ligandu s iontovou kapalinou.

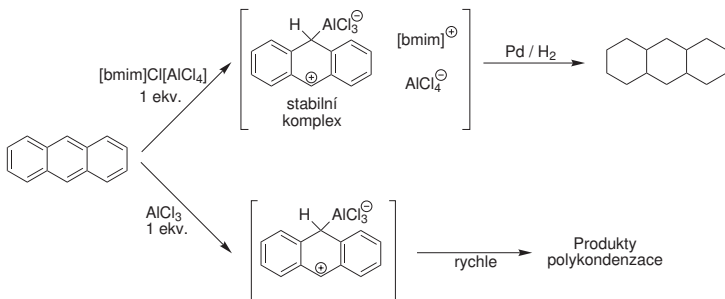


- Lze také připravit iontové kapaliny s aniontem vykazujícím Lewisovu kyselost, např.:

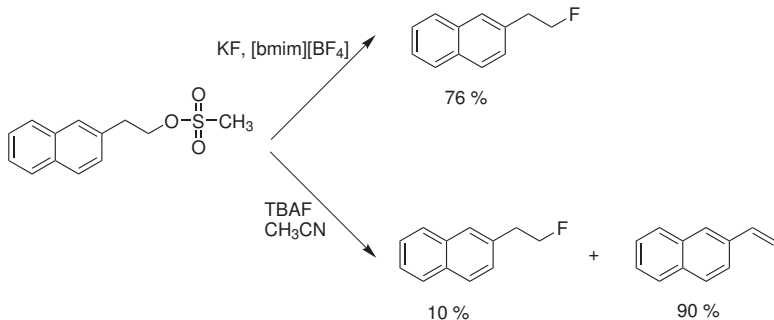


iontové kapaliny s Lewisovou kyselostí

- Iontová kapalina se sama chová jako katalyzátor, silná Lewisova kyselina:
 - Alkylace aromátů alkynty za lab. teploty.
 - Katalytická hydrogenace aromátů.

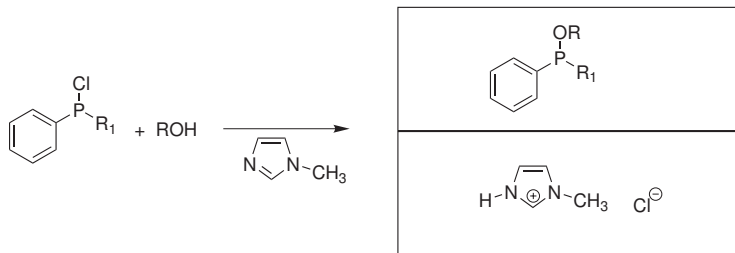


- Iontové kapaliny mohou také stabilizovat tranzitní stavy reakcí:



Aplikace iontových kapalin

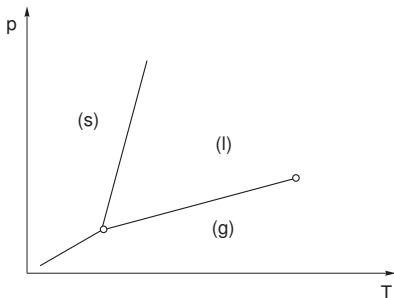
- Separace produktů reakce ve formě iontové kapaliny.
- BASIL (Biphasic Acid Scavenging Utilizing Ionic Liquids).



- Dříve se reakce prováděla v přítomnosti triethylaminu jako lapače HCl → obtížně dělitelná pastovitá směs produktu a solí.
- HCl s N -methylimidazolem tvoří druhou, snadno oddělitelnou fázi, snadno recyklovatelnou.
- Zavedením procesu mnohonásobně vzrostla kapacita, zvýšila se čistota produktu (z 50 % na 98 %).

Superkritické kapaliny

- Kapalina při teplotě nad kritickou teplotou a kritickým tlakem.

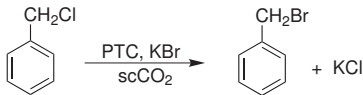


- Hustota podobná kapalině, viskozita a snadnost difúze připomíná plyn (snadný transport látky i energie).
- Vlastnosti lze měnit nastavením tlaku a teploty.
- Snadné odpaření roztoku.

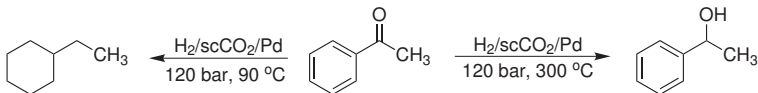
Superkritické parametry kapalin

Solvent	T_c [K (°C)]	p_c [MPa]	ρ_c
Oxid uhličitý (CO ₂)	304,1 (31)	7,38	0,469
Voda (H ₂ O)	647,3 (374,1)	22,12	0,348
Methan (CH ₄)	190,4 (-82,7)	4,60	0,162
Ethan (C ₂ H ₆)	305,3 (-32,1)	4,87	0,203
Propan (C ₃ H ₈)	369,8 (96,6)	4,25	0,217
Ethen (C ₂ H ₄)	282,4 (9,2)	5,04	0,215
Propen (C ₃ H ₆)	364,9 (91,7)	4,60	0,232
Methanol (CH ₃ OH)	512,6 (239,5)	8,09	0,272
Ethanol (C ₂ H ₅ OH)	513,9 (240,7)	6,14	0,276
Aceton (C ₃ H ₆ O)	508,1 (234,9)	4,70	0,278

- Nepochopitelně, špatně však rozpouští uhlovodíky, lépe malé polární molekuly (kvadrupólový moment molekuly CO₂).
- Hlavně náhrada klasických rozpouštědel, pokud je jejich použití problematické z environmentálních nebo toxikologických důvodů (extrakce kofeinu, PCE v čistírnách).
- Rozpustnost látek v scCO₂ vzroste o několik řádů přidáním kosolventu, který je schopen s látkou interagovat specifickým způsobem, např. vodíkovou vazbou v případě alkoholů.
- Použití scCO₂ a jiných scL umožňuje provádět reakci i následnou separaci v jednom zařízení.
- Lze také použít PTC pro přenos látky mezi pevnou fází a scL.



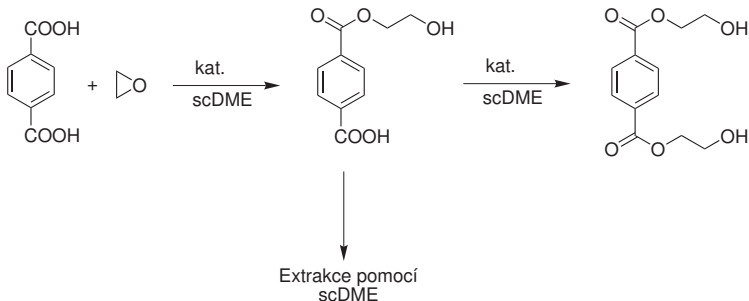
- Rozpouštědlo pro polymerace, hustota určuje stupeň polymerace.
- Příprava polykarbonátů z epoxidů, CO₂ je solventem i reagentem.
- Rozpouštědlo pro katalytické hydrogenace (vysoká rozpustnost H₂ v scCO₂, rychlost hydrogenace často limitována difúzí).



- Rozpouštědlo pro oxidační reakce – nehořlavý.

Superkritické kapaliny

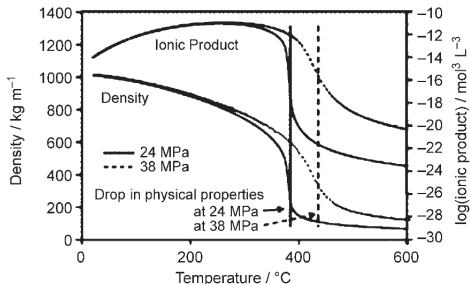
- Dimethylether ($T_c = 126,9\text{ }^\circ\text{C}$, $p_c = 5,24\text{ MPa}$) lze použít při selektivní přípravě mono(2-hydroxyethyl)-tereftalátu, monomeru pro přípravu PET:



- Vlastnosti scDME jsou nastaveny tak, že rozpouští monoester a nerozpouští katalyzátor a kys. tereftalovou.

Podkritická voda jako rozpouštědlo

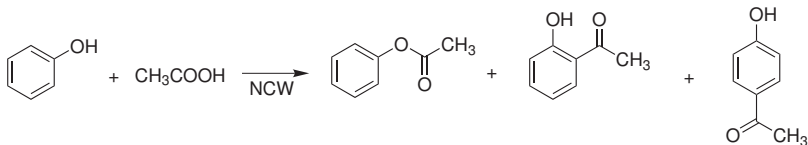
- Ideální rozpouštědlo pro iontové a radikálové reakce.
- NCW: oblast teplot 250–300 °C.
- Polarita vody za těchto podmínek srovnatelná s acetonem (rozpouští soli i organické látky).



- Hustota asi 0,7 g/ml, dielektrická konstanta 20 při 250 °C.
- Podkritická voda i sCH₂O je vysoce korozivní vůči oceli.

Podkritická voda jako rozpouštědlo

- Při 250 °C je o tři řády vyšší iontový součin vody K_W .
- Možnost provádět acidobazicky katalyzované reakce bez přídavku katalyzátoru!



- NCW může působit současně jako kyselý i bazický katalyzátor.

Podkritická voda jako rozpouštědlo



Voda jako rozpouštědlo

- Netoxická, nehořlavá, levná.
- Hydrofobní efekt může pozměnit průběh reakce.
- Velká tepelná kapacita (snadný odvod tepla, naopak však také pomalé zahřívání a chalzení).
- Destilace vysoce energeticky náročná.
- Obtížné čištění kontaminované vody.

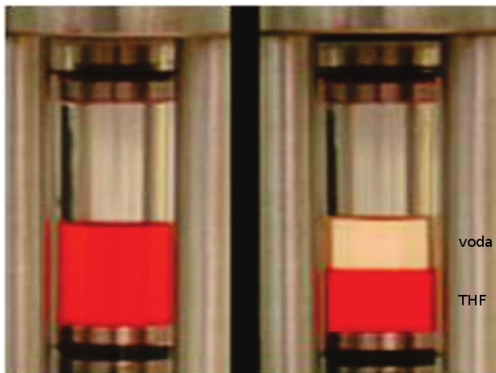
Plynem expandované kapaliny (GEL)

- CO₂ je špatné nepolární rozpouštědlo, plynný CO₂ je za tlaku (3–8 MPa) dobře rozpustný v organických rozpouštědlech (alkoholy, ethery, estery, ketony).
- Rozpuštěním CO₂ lze snížit (nastavit) polaritu rozpouštědla.
- GAS (gas antisolvent crystalization) jehož výhodou je tvorba zárodečných jader krystalizace v celém objemu (čištění β -karoténu).
- CO₂ může sloužit jako mísící činidlo při převádění dvoufázového systému (uhlovodík/perfluoruhlovodík) do jedné fáze, snížením tlaku dojde k opětovnému oddělení fází.

Plynem expandované kapaliny (GEL)

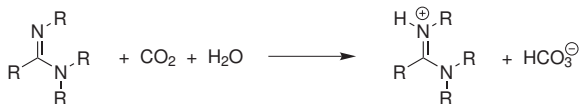
- CO_2 je lépe rozpustný ve vodě než v organických rozpouštědlech, nasycením jejich směsi opět dojde k oddělení fází.

3 MPa CO_2

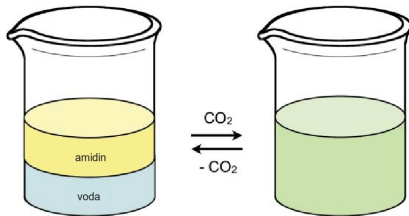


Rozpouštědlo s přepínatelnou hydrofilitou

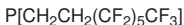
- Reakcí hydrofobního amidinu s oxidem uhlíčitým vzniká s vodou mísitelná kapalina, snížením tlaku dojde opět vyloučení neutrálního amidinu.



- Extrakce oleje ze sojových bobů amidinem, nasycením CO_2 a smísením s vodou se vyloučí vrstva čistého oleje, která se oddělí.

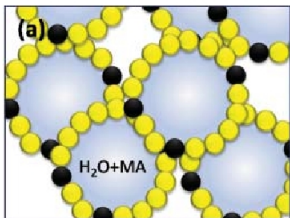


- Perfluorované alkany, ethery, trialkylaminy.
- Vysoce nepolární, slabé mezimolekulové interakce. Nemísitelné s naprostou většinou organických a anorganických rozpouštědel.
- Spojení fází lze dosáhnout za vyšší teploty, nasycením CO_2 .
- Katalyzátor může být imobilizován ve fluorovaném rozpouštědle pomocí perfluorované kotvy, např ligand v komplexu přechodného kovu:

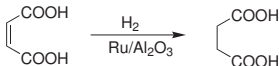


Použití suché vody

- Inverzní pěna vznikající smísením vodného roztoku se silikagelem modifikovaným na povrchu hydrofobními skupinami (5 %). Chování prachu.



- Významný nárůst plochy rozhraní voda/vzduch.
- Kolaps pěny centrifugací nebo přidáním methanolu.



- Reakce nevyžaduje míchání.