

# **RECYKLACE TERMOPLASTŮ, TERMOSETŮ A PRYŽÍ**

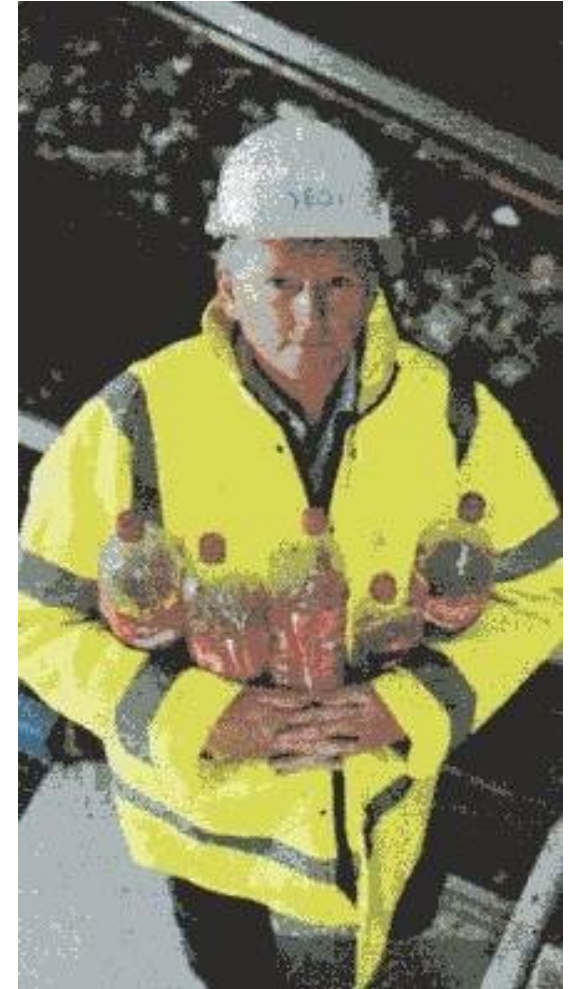
**RNDr. Ladislav Pospíšil, CSc.**

## Trochu aktualit neuškodí 1

**This is MONEY**.co.uk  
FINANCIAL WEBSITE OF THE YEAR

**MADE IN BRITAIN CAMPAIGN: Eco Plastics  
recycles 800,000 bottles an hour and will  
double turnover this year to £40m**

**Kolik to může být  
tun za hodinu?**



A British company that recycles 800,000 plastic bottles every hour is set to more than double its turnover this year, rising from £18.5 million to £40 million.

Eco Plastics, which last year agreed a ten-year £200 million deal to recycle Coca-Cola bottles into new ones, making it the biggest plastic bottle recycler in Europe, says it has already increased capacity by 600 per cent in the past five years.

And there is potential for further growth. Managing director Jonathan Short says: 'When the business started, around 25,000 tons were recycled, compared with 420,000 last year. The industry has grown massively.

'More councils have adopted kerbside collection and we buy off their waste management companies. When we started we made three products, now we make 11 after sorting the waste, such as milk

bottles, Cola, water, household cleaning, film, and yoghurt pots.

'We chop the plastic down to 15mm pieces like confetti and put it through a hot wash process. We can then make a new plastic used for the thermoforming industry, for example the plastic punnets you get raspberries in at the supermarket. We also make new bottles.'

Eco Plastics, based in Lincoln, is an entrant in Financial Mail's Made in Britain competition, which recognises innovative manufacturing firms. It employs 180 staff and also has offices in Newcastle and Hong Kong.

Jonathan, 48, says he believes Eco Plastics should win because it has 'taken a new industry and leap-frogged the European competition'.

He adds: 'The UK has been viewed as the dirty man of Europe, but we have seen an opportunity and grasped it. We now have the world's largest sorting plant and the best technology.'

The judging for Financial Mail's Made in Britain awards takes place next week.

## Trochu aktualit neuškodí 2

# China bans foreign waste – but what will happen to the world's recycling?

The move by the world's largest recyclable materials importer will leave other nations searching for alternative waste-management solutions

China has announced it will ban imports of 24 categories of recyclables and solid waste by the end of the year EPA

The dominant position that China holds in global manufacturing means that for many years China has also been the largest global importer of many types of recyclable materials. Last year, Chinese manufacturers imported 7.3 million metric tonnes of waste plastics from developed countries including the UK, the EU, the US and Japan.

However, in July China announced big changes in the quality control placed on imported materials, notifying the World Trade Organisation that it will ban imports of 24 categories of recyclables and solid waste by the end of the year. This campaign against *yang laji*, or “foreign garbage”, applies to plastic, textiles and mixed paper. It will result in China taking a lot less material as it replaces imported materials with recycled material collected in its own domestic market, from its growing middle-class and Western-influenced consumers.

The impact of this will be far-reaching. China is the dominant market for recycled plastic. There are concerns that much of the waste that the country currently imports, especially the lower grade materials, will have nowhere else to go.

# Problémy s odbytem tzv. „MĚKKÝCH PLASTŮ“ jsou už i v tuzemsku!

## Jedná se o PE a PP fólie

### Former ‘crackland’ addict turns trash into cash

This applies equally to other countries including the EU27, where 87 per cent of the recycled plastic collected was exported directly, or indirectly (via Hong Kong), to China. Japan and the US also rely on China to buy their recycled plastic. Last year, the US exported 1.42 million tons of scrap plastics, worth an estimated \$495m (£373m) to China.

#### Plastic problems

So what will happen to the plastic these countries collect through household recycling systems once the Chinese refuse to accept it? What are the alternatives?

# ČSN 64 0003 Plasty – Zhodnocení plastového odpadu – Názvosloví

Česky	anglicky
Fyzikální recyklace plastů, fyzikální recyklování plastů	Physical recycling
Chemická recyklace plastů, chemické recyklování plastů, rekonstituce plastového odpadu	Reconstitution of plastic waste, <u>Chemical recycling – běžně se používá, ale není v této normě</u>
Surovinové zhodnocení plastů, přeměna plastového odpadu na suroviny surovinové využití plastového odpadu	Transformation of plastic waste into raw materials
Energetické zhodnocení plastů, přeměna plastového odpadu na energii, energetické využití plastového odpadu	Transformation of plastic waste into energy

# Základní schéma – chemická X surovinová recyklace

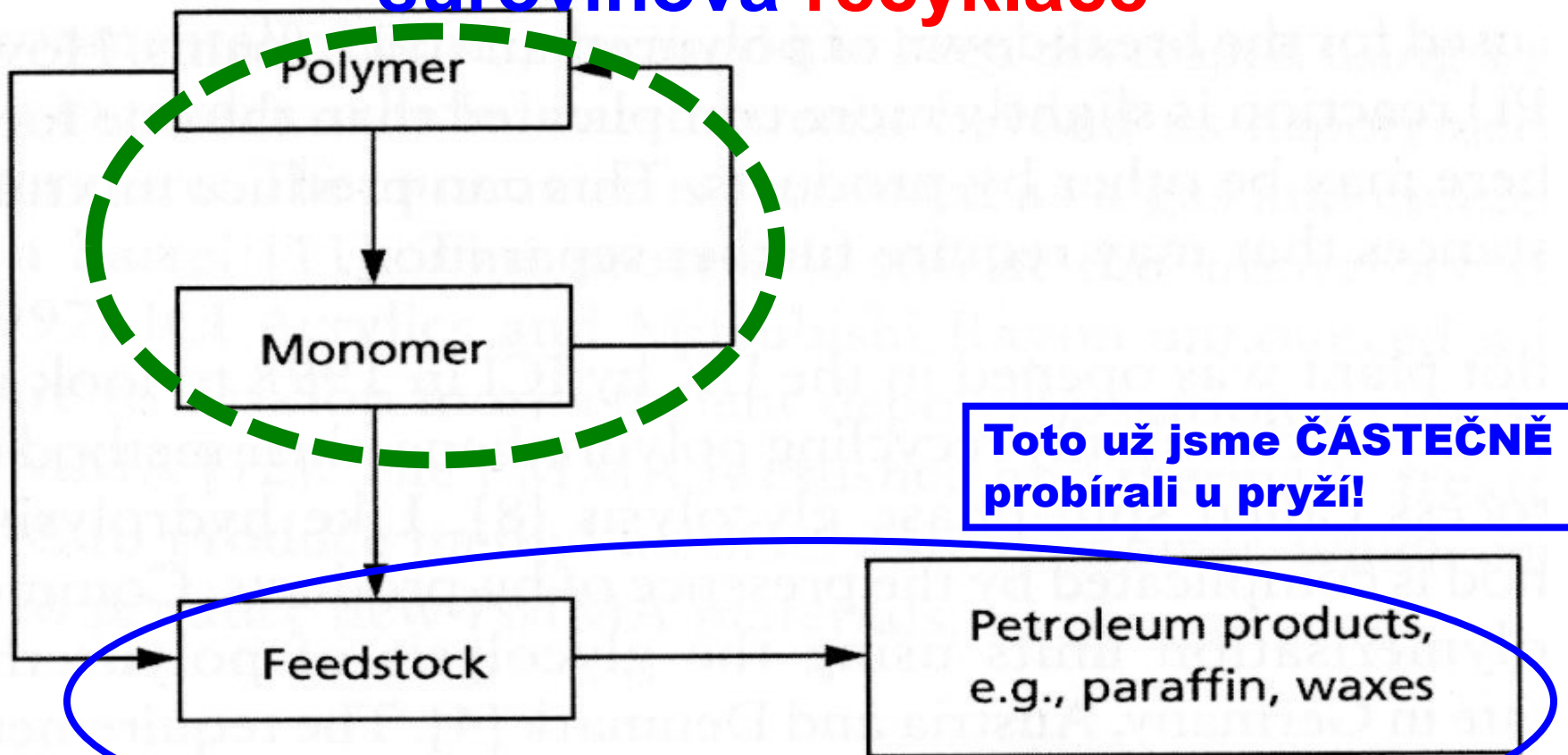


Figure 8.1 Chemical recycling of polymers

# *Feedstock Recycling of Plastic Wastes*

## CHAPTER 2

# *Chemical Depolymerization*

**José Aguado**

*Department of Experimental Sciences and Engineering, Rey Juan  
Carlos University, Móstoles, Spain*

**David P. Serrano**

*Chemical Engineering Department, Complutense University of  
Madrid, Spain*

ISBN 0-85404-531-7

A catalogue record for this book is available from the British Library

© The Royal Society of Chemistry 1999



# Chemická recyklace plastů, chemické recyklování plastů

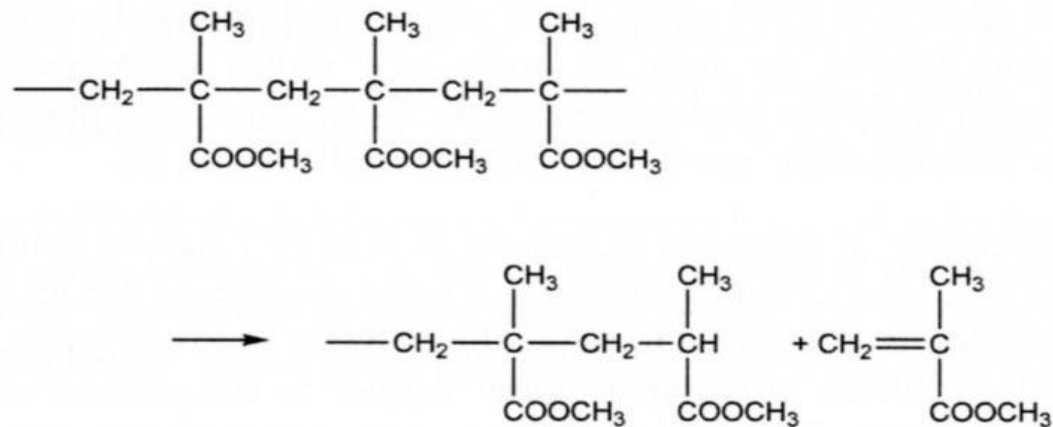
Chemický nebo tepelný rozklad druhově tříděného plastového odpadu na jednoduché sloučeniny, obvykle monomery, z nichž se chemickými procesy připraví nový materiál

## Příklad – chemického recyklování plastů

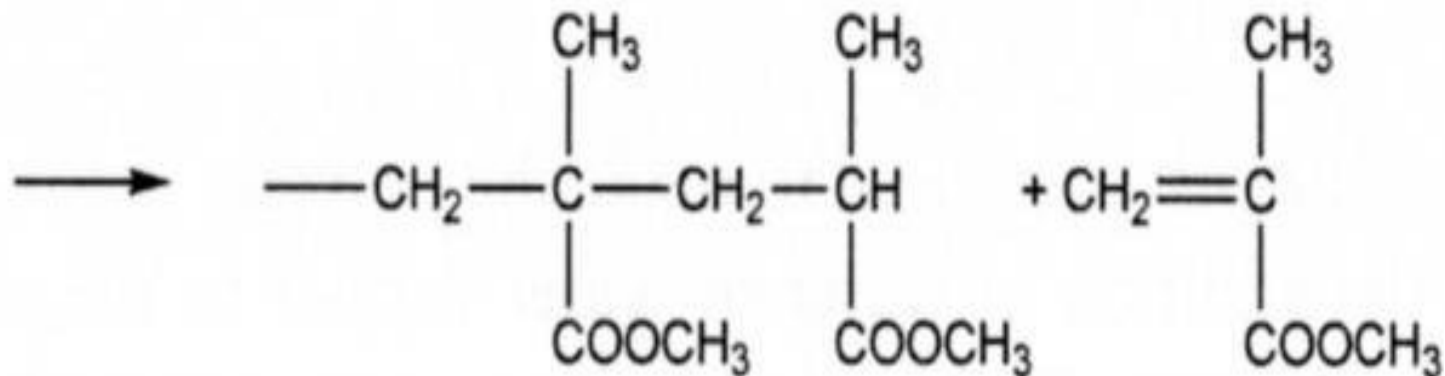
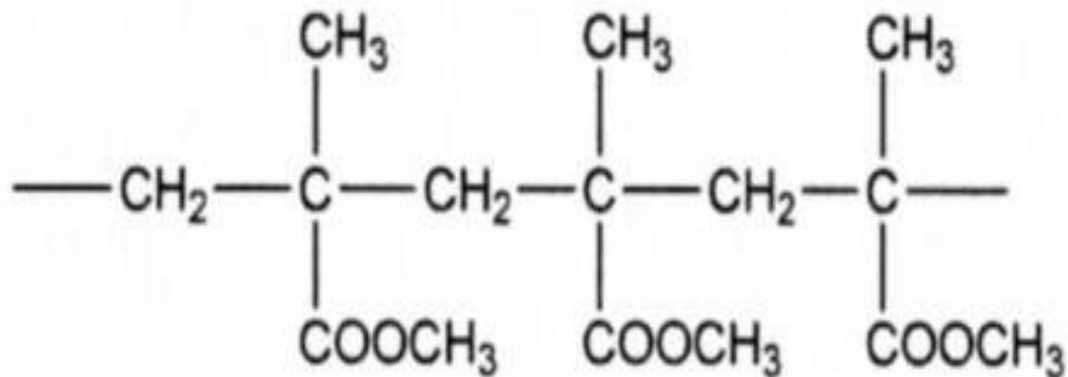
Odřezky, piliny a hobliny z blokového PMMA se termicky rozloží (depolymerace) na metylmetakrylát (monomer)

## Příklad – proces NENÍ chemické recyklování plastů

Vtoky a nestandardní výstřiky ze vstřikovacího PMMA se podrtí, přetaví, zgranulují a znovu použijí na vstřikování



# Depolymerace PMMA



# Termická depolymerace PMMA

- **Poprvé patentováno v Německu už v roce 1949**

## Další procesy:

- **Depolymerace ve dvojšnekovém extruderu (1998)**
- **Termický rozklad drtě při 500 °C (1997) firmy ICI & Mitsubishi Rayon**

# Monomer recovery by pyrolysis of poly(methyl methacrylate) (PMMA)

- **W. Kaminsky and J. Franck**

- University of Hamburg, 2000 Hamburg 13, Edmund-Siemens-Allee 1 Germany

- Abstract

- There are many processes to recover the valuable methylmethacrylate (MMA) of PMMA waste. The yield of MMA using melting vessels or heated screw feeders is not sufficient and lies between 50 and 80 wt%. In a indirectly heated fluidized bed process with a temperature of 450°C more than 97 wt% of the PMMA could be recovered as monomer. The yield depends on the pyrolysis temperature.

- At 590°C the gas fraction increases drastically. The main components of the gas are methane, ethene, propene, carbon monoxide and carbon dioxide. The main component in the liquid beside the MMA is methyl acrylate. It is possible to polymerize the liquid to new PMMA after distillation without any other purification. Even filled and coloured PMMA materials like rear lights of cars could be polymerized to a polymerization grade liquid.

- Journal of Analytical and Applied Pyrolysis

- Volume 19, July 1991, Pages 311-318

# The characterization of recycled PMMA

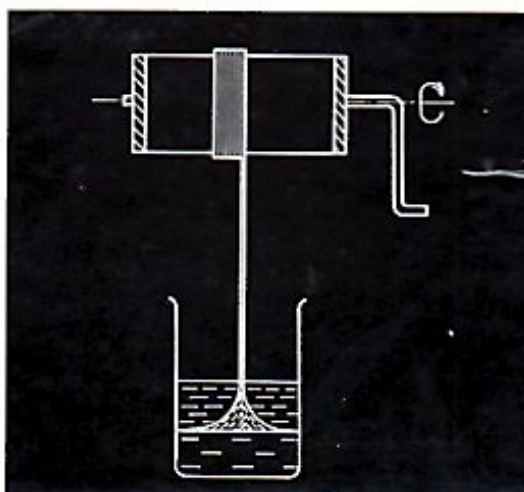
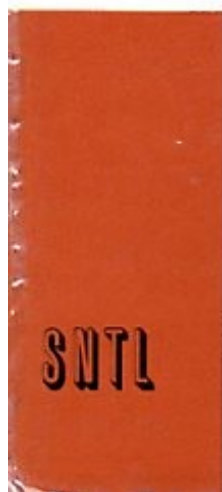
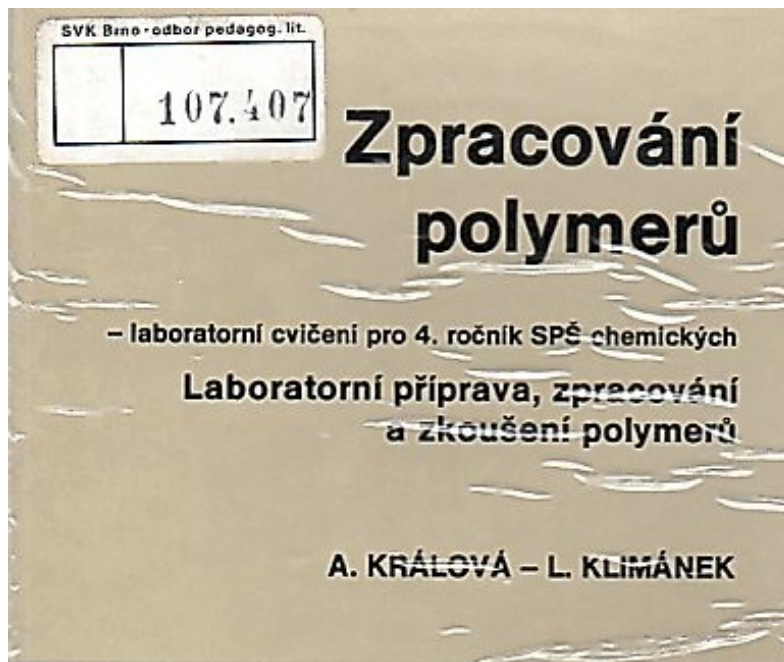
The paper presents a study related to the possibility of obtaining polymers through the polymerization of liquid products, consisting mainly on methyl methacrylate (MMA), resulted from thermal degradation of poly(methyl methacrylate) (PMMA), at 450 °C in a laboratory scale installation. PMMA was obtained from MMA chemically recycled without any purification. The PMMA obtained from monomers resulted by thermal degradation of virgin PMMA is clear transparent; while PMMA polymerized from the liquid obtained by depolymerization of 20 years old PMMA (PMMA waste) is opaque due to the presence of impurities, which influence both the polymerization process and the properties of the obtained PMMA.

The compressive and flexural strength and Vickers hardness have been determined and closed values have been found for polymers obtained from MMA resulted through depolymerization of virgin PMMA and that from PMMA waste.

[Journal of Alloys and Compounds](#)

[Volume 483, Issues 1-2](#), 26 August 2009, Pages 432-436

14th International Symposium on Metastable and Nano-Materials (ISMANAM-2007)

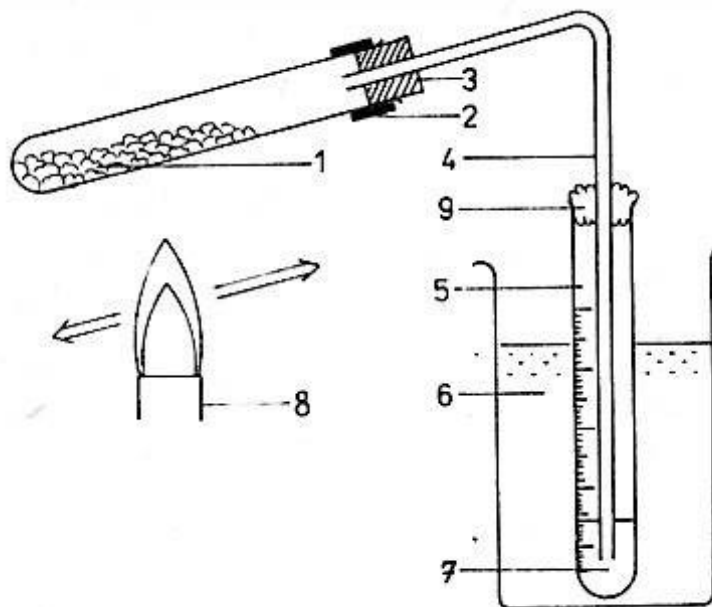
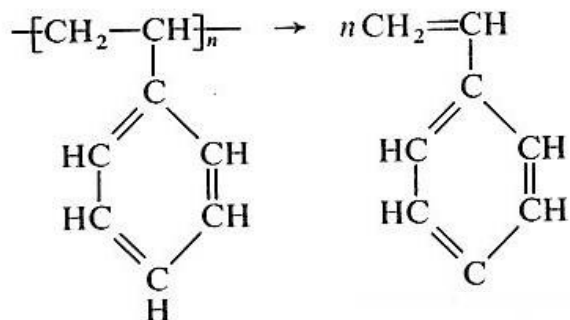
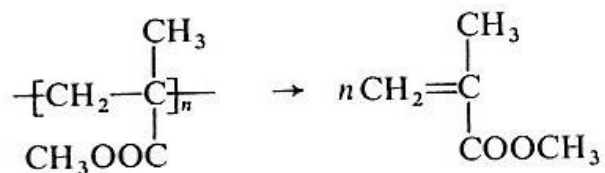


## 2.1.1 Příprava methylnmethakrylátu a styrenu depolymerací

*Depolymerace* je tepelná destrukce polymeru na původní monomer. Probíhá řetězovým mechanismem při teplotách vyšších než 200 °C. Snadno depolymerují makromolekulární látky obsahující v řetězci kvartérní uhlík nebo heteroatom (např. polymethylnmethakrylát, polybutylmethakrylát, polystyren, polyamid 6). Čím větší je relativní molekulová hmotnost polymeru, tím nižší je počáteční teplota rozkladu. Rychlost depolymerace závisí i na tlaku; za sníženého tlaku probíhá reakce rychleji. Depolymerace se využívá při zpracování nevratného odpadu z výše uvedených polymerů.

Polymery obsahující v řetězci navázané skupiny —Cl, —F, —OH, —OR (např. polyvinylchlorid, polyvinylidenchlorid, celuloza, polyvinylalkohol) nedepolymerují. Při zahřívání polymeru se uvedené skupiny odštěpují v podobě halogenovodíku, vody nebo alkoholu, a to již při teplotách nižších než 200 °C. Produktem tepelné destrukce není monomer, ale směs látek různého složení. Příklad degradace PVC při zahřívání je uveden v učebnici Králová A., Klimánek L.: *Zpracování polymerů pro 3. a 4. ročník SPŠCH\** (odd. 3.2.1).

Depolymerace PMMA a PS:



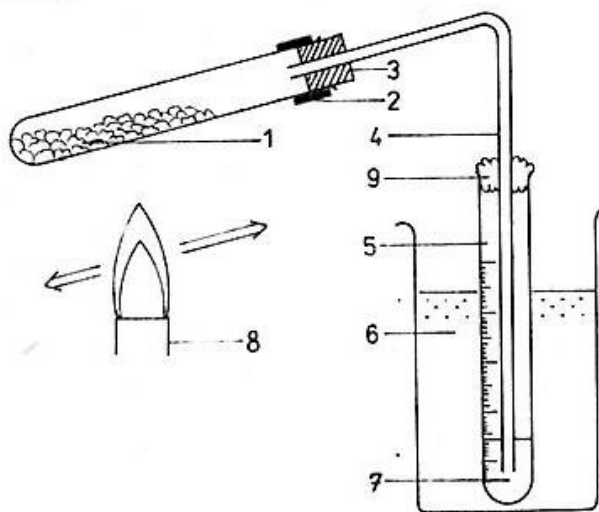
Obr. 1. Aparatura pro depolymeraci

- 1 – polymer, 2 – držák,
- 3 – pryžová zátka,
- 4 – odvodná trubička,
- 5 – odměrná zkumavka,
- 6 – chladičí lázeň (směs vody a ledu), 7 – monomer,
- 8 – kahan, 9 – vata



## Úkoly

1. Na laboratorních váhách navažte úlomky organického skla nebo granule polystyrenu v množství 4 až 6 g. Zahřívejte je pozvolna ve zkumavkové aparaturce podle obr. 1. Pozorujte chování polymeru při zahřívání i vznikající monomer. Po skončení depolymerace zjistěte výtěžek monomeru v mililitrech a v gramech a vyjádřete jej v procentech.



Obr. 1. Aparatura pro depolymeraci

- 1 – polymer, 2 – držák,
- 3 – pryžová zátka,
- 4 – odvodná trubička,
- 5 – odměrná zkumavka,
- 6 – chladicí lázeň (směs vody a ledu), 7 – monomer,
- 8 – kahan, 9 – vata

2. U připraveného monomeru dokažte přítomnost dvojně vazby reakcí s bromovou vodou. Do zkumavky odlijte 1 ml monomeru a při-

dejte 1 ml čerstvě připravené bromové vody. Kapaliny se navzájem nemísí, a proto obsah zkumavky důkladně protřepejte. Pozorování popište, vysvětlete a vyjádřete rovnicí.

3. Ověřte, co se děje při zahřívání polyvinylchloridu. Do obdobné aparatury jako na obr. 1, ale bez jímky na monomer a chladicí lázně, vsypte asi 1 cm<sup>3</sup> PVC-prášku. Pak velmi pozvolna polymer zahřívejte a sledujte jeho změny. Navlhčený univerzální indikátorový papírek přiložte k ústí ohnuté trubičky a sledujte pH vycházejících plynů. Potom rozkladné produkty jímejte (probublávejte) do 2 ml roztoku AgNO<sub>3</sub>. Pozorování popište a zdůvodněte slovně i rovnicemi.

*Bezpečnost práce.* Monomery jsou hořlavé, jedovaté a zapáchají, a proto pracujte v digestoři. Nepopalte se taveninou polymerů. Zkumavku zahřívejte pozvolna po celé délce, aby nepraskla. Dříve, než přerušíte zahřívání zkumavky, odstavte jímku, aby se chladný monomer nenasál podtlakem do reakční zkumavky, protože jinak by praskla. Rovněž pokusy s bromovou vodou provádějte v digestoři. Při potřísnění bromovou vodou pokožku nejdříve opláchněte proudem vody a pak roztokem thiosíranu sodného.

## *Kontrolní otázky*

1. Objasněte, co je depolymerace a za jakých podmínek probíhá.
2. Které polymery jsou schopny depolymerace?
3. Které polymery nedepolymerují a co se s nimi děje při zahřívání?
4. Jaké je praktické využití depolymerace?
5. Objasněte chování polyvinylchloridu při zahřívání.
6. Jak se dokazují dvojně vazby v monomerech?
7. Jaký je rozdíl mezi depolymerací a degradací?

**Nám se v cvičeních termická depolymerace PMMA nedaří. Je to podle PŮVODNÍ LITERATURY dost složitější, než se píše v učebnicích. LITERATURU MÁM A PŮJČÍM.**

**Termická depolymerace PMMA se prováděla, a možná provádí dodnes, v POVÁŽSKÉ CHEMICKÉ ZÁVODY ŽILINA (výrobce PMMA)**

# Termická a mechanická depolymerace jiných polymerů

- **Polystyrén (PS)** – příklad co se děje a uvolňuje při roztržení kelímku  
.....
- **Polyoxymetylém (POM)** – příklad co se děje při zpracování .....

# Termická depolymerace polystyrénu

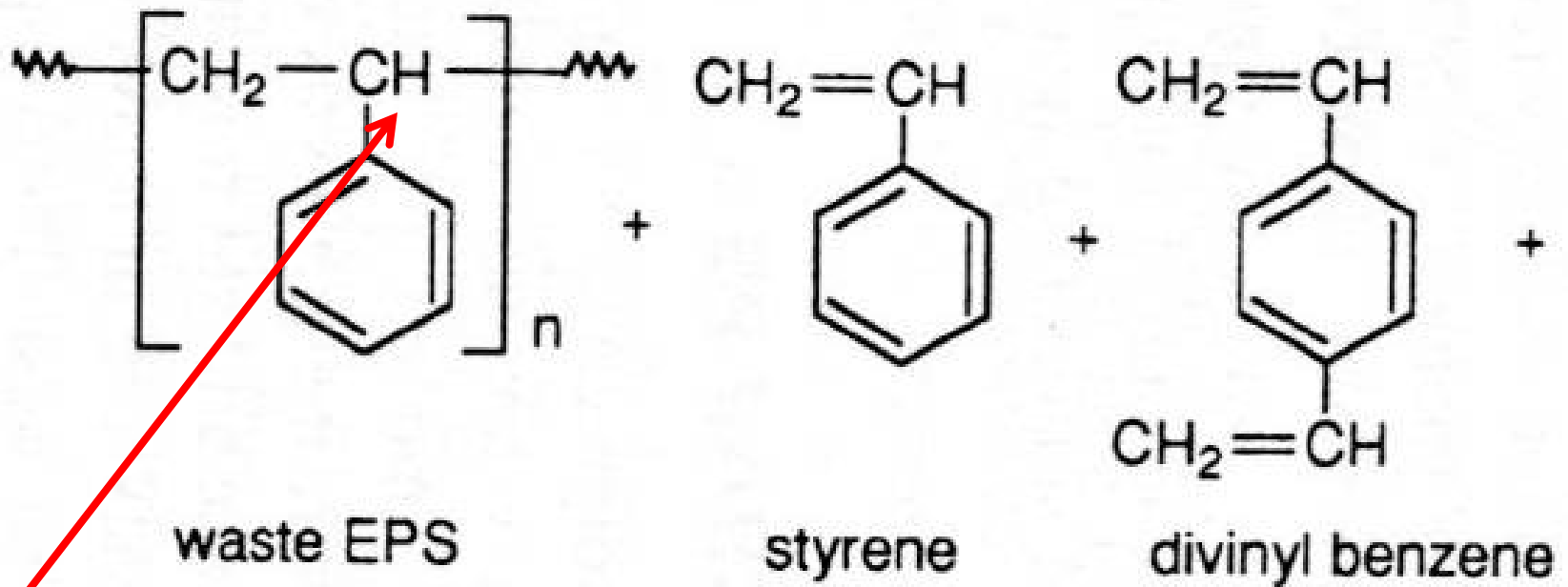
- Rozklad pouze pevné fáze vede k velkému podílu pevného uhlíkového zbytku a směsi plynů bez valné ceny > my míváme ve cvičeních slušný výtěžek > hodnocení podle **INDEXU LOMU**, protože GC nemáme k dispozici
- Termická depolymerace v přítomnosti těžkých (= vysokovroucích) olejových frakcí >
  - 52 % styrénu,
  - 19,5 % metyl styrenů
  - 13,6 % toluénu

---

  - 11,6 % benzénu
  - 3,3 % kumenu

**100 %**

# Katalyzovaná depolymerace polystyrénu



**Bazické odnětí benzylového protonu (např. BaO)**

**Zipový mechanismus odštěpování styrénu**

**Teploty cca. 350 C**

**Výtěžky styrénu až 90 %**

**(Zhang Z. , et al, *Ind. Eng. Chem. Res.* **34**, 4514, (1995))**

# Které materiály jsou vhodné pro chemickou recyklaci?

- **Polymery depolymerující termicky (PMMA)**
- **Polymery mající polární vazby v hlavním řetězci (PETP, PA, PUR, PC, POM, ..)**
- **Polymery s vyšší měrnou cenou (PC, POM, ..)**

# Polyoxymetylén (POM) - depolymerace

Vzniká kationtovou polymerací formaldehydu nebo jeho cyklického trimeru – trioxanu

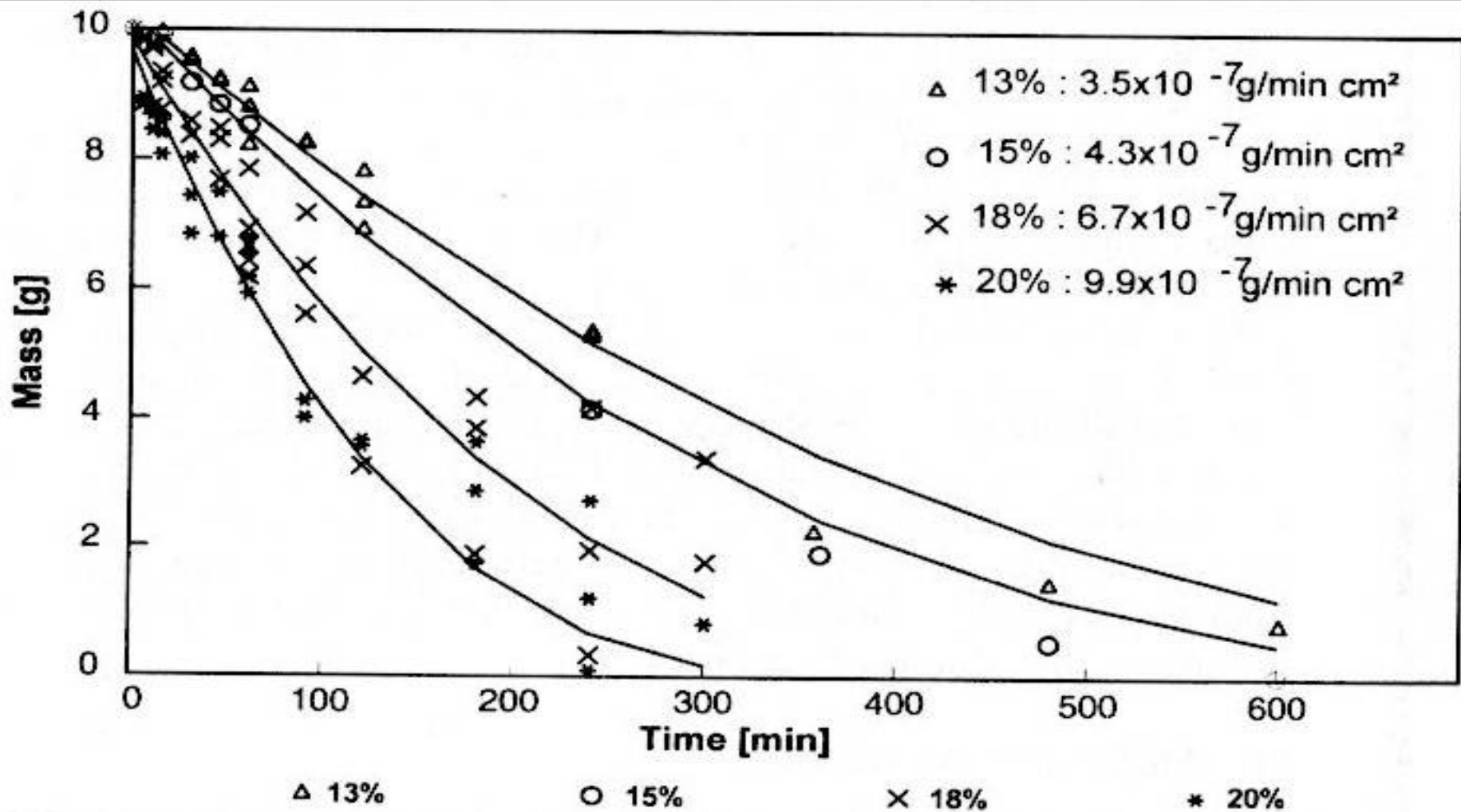


**Rozklad pouze pevné fáze se v praxi k recyklaci nepoužívá**

**Je využíváno nestability POM v přítomnosti silných kyselin, např.  $\text{H}_2\text{SO}_4$**

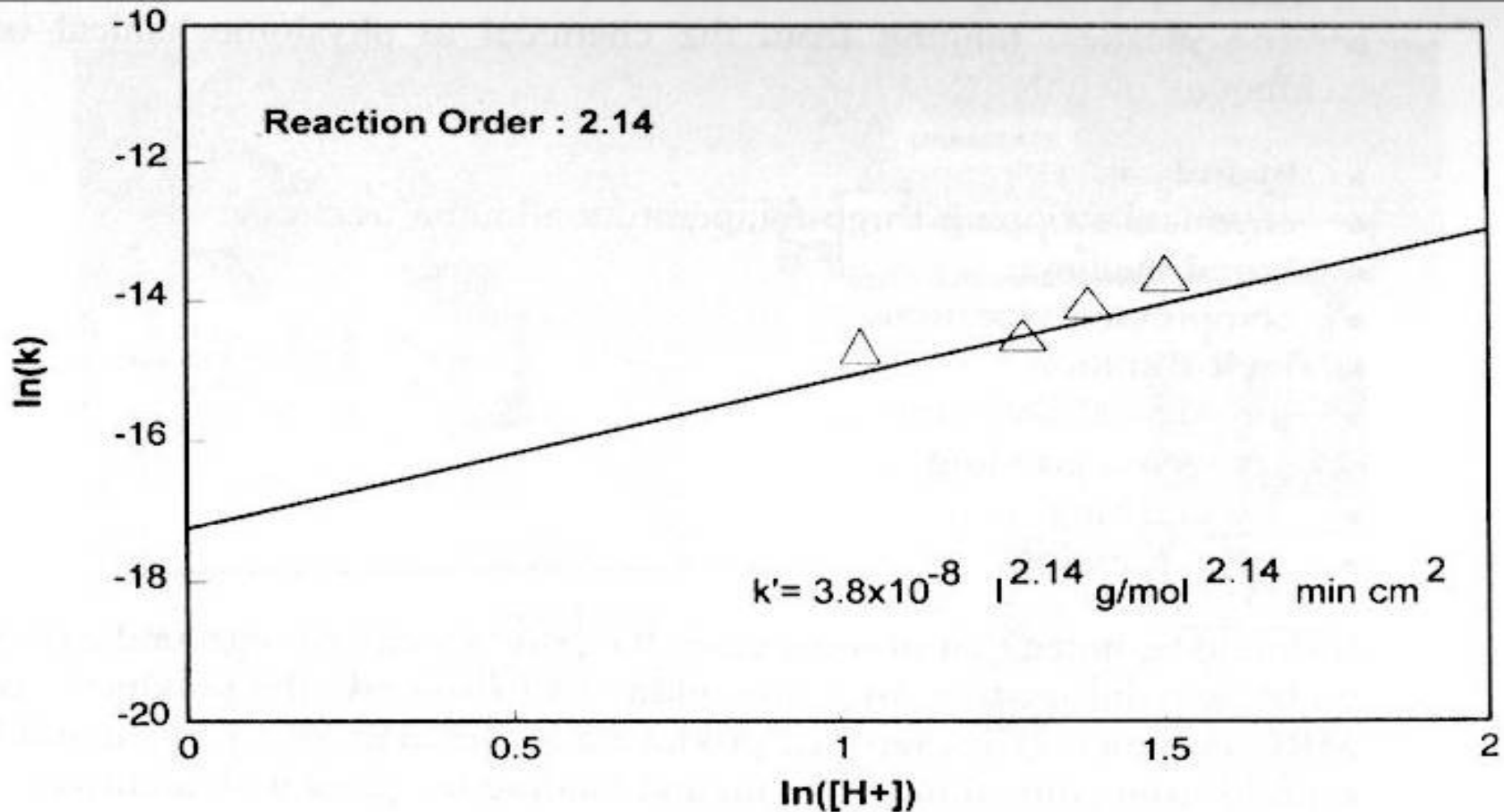


# Polyoxymetylén (POM) - depolymerace



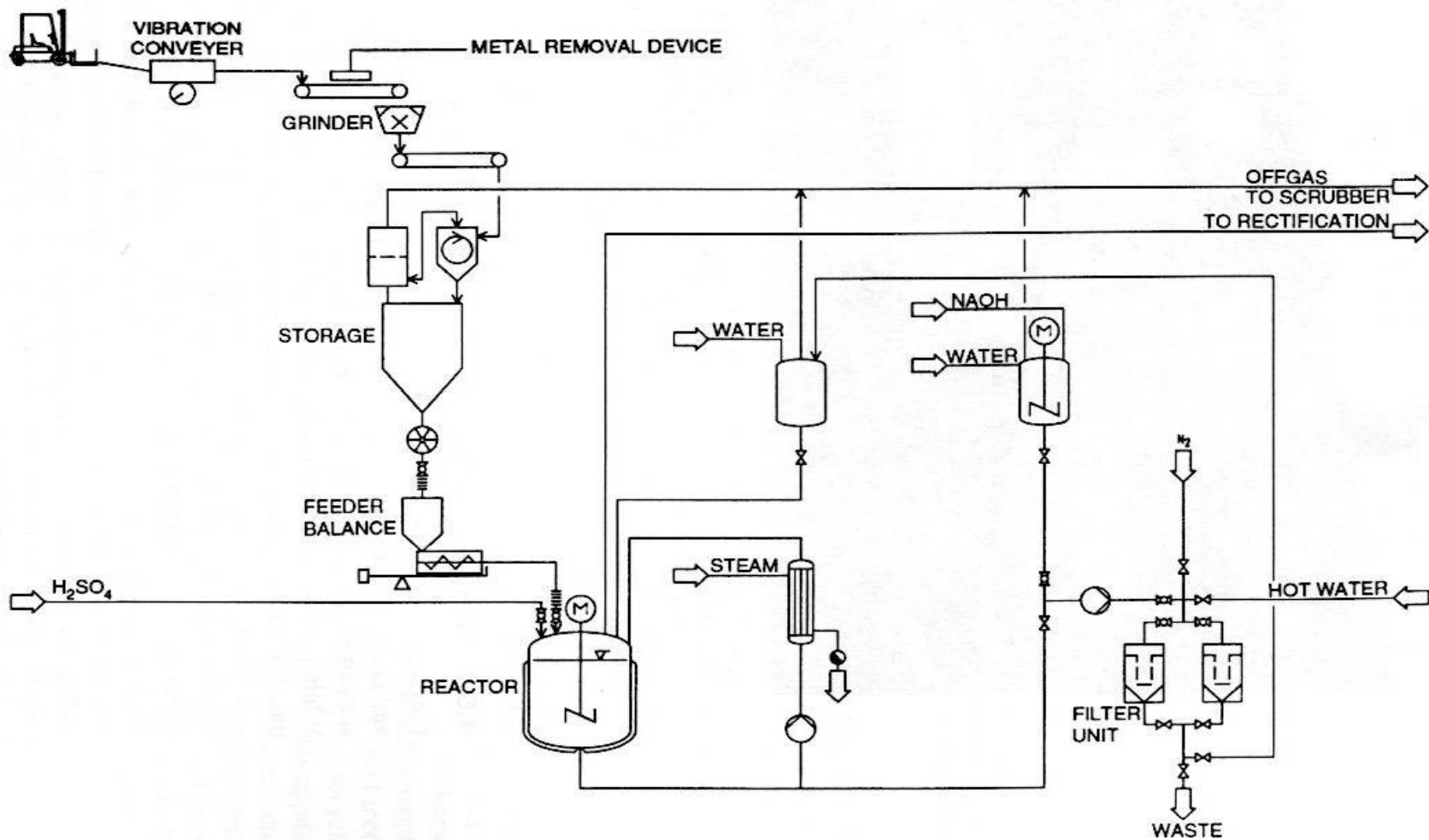
**Figure 9.23.** Decomposition rate of polyacetal in sulfuric acid of different concentrations. (Courtesy of K.-F. Mück and M. Hoffmocker of Hoechst AG, Werk Ticona, Kelsterbach, Germany.)

# Polyoxymetylén (POM) - depolymerace



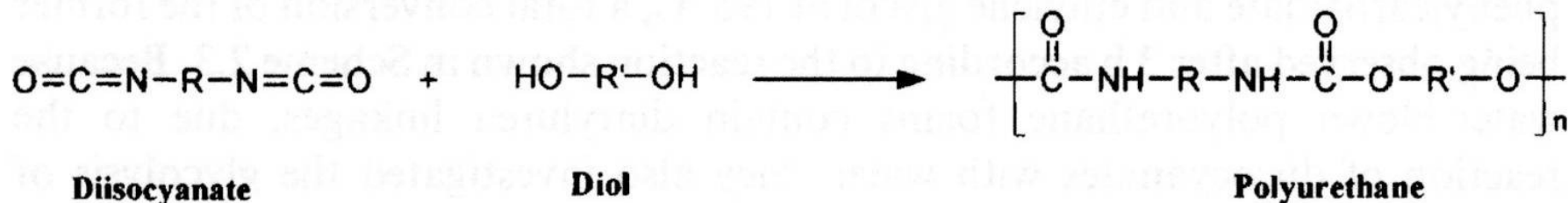
**Figure 9.24.** Kinetics plot of the acidolysis of polyacetal giving a reaction order 2.14. (Courtesy of K.-F. Mück and M. Hoffmöckel of Hoechst AG, Werk Ticona, Kelsterbach, Germany.)

# Polyoxymetylén (POM) - depolymerace

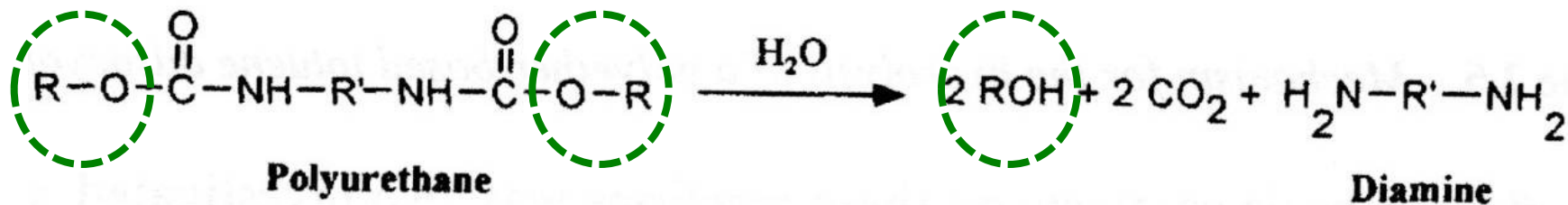


**Figure 9.22.** Schematic of process for the chemical recycling of polyacetals by acidolysis. (Courtesy of K.-F. Mück and M. Hoffmockel of Hoechst AG, Werk Ticona, Kelsterbach, Germany.)

# Polyuretany

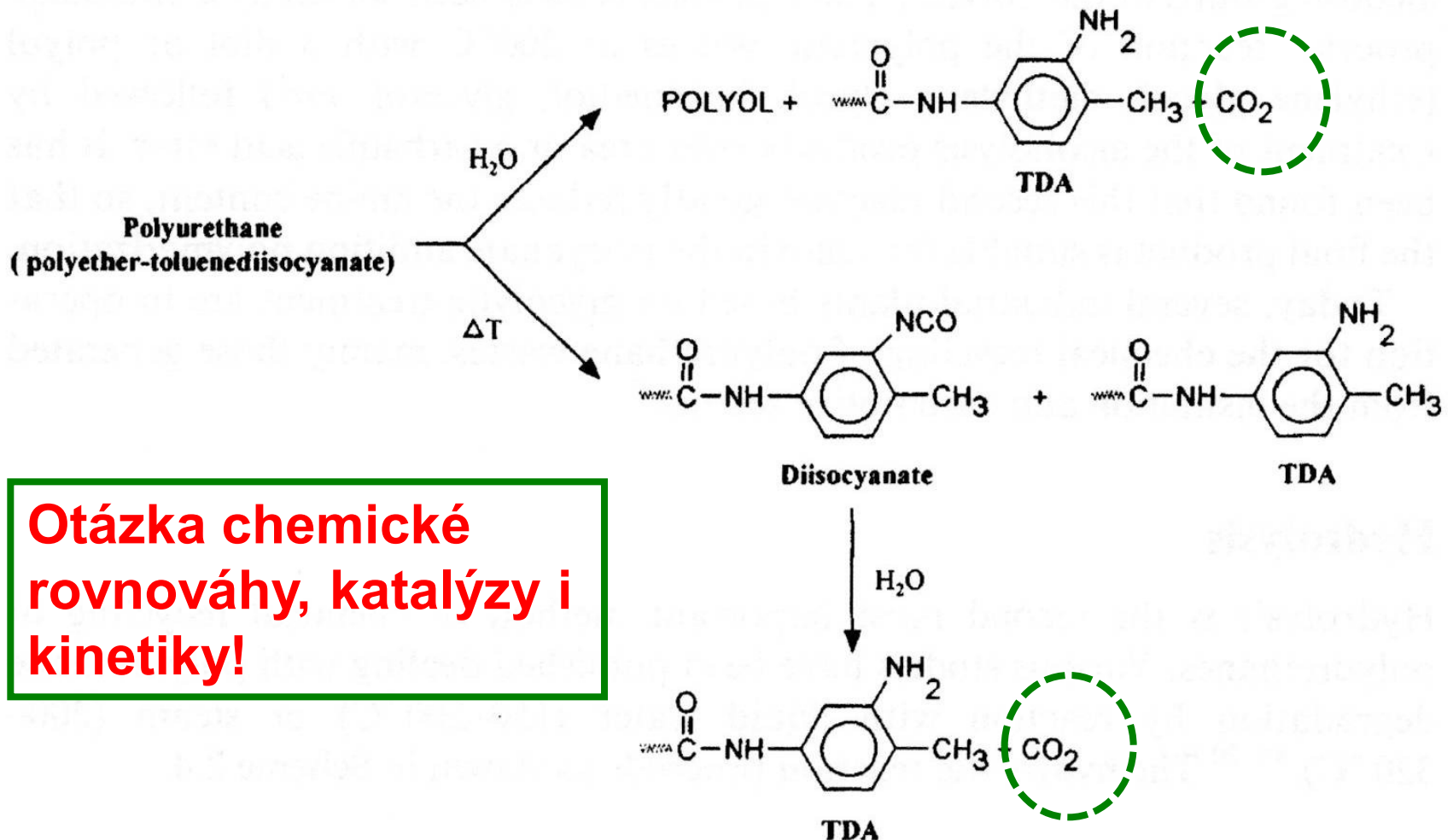


**Scheme 2.2** Polyurethane synthesis by polymerization of a diisocyanate and a diol.



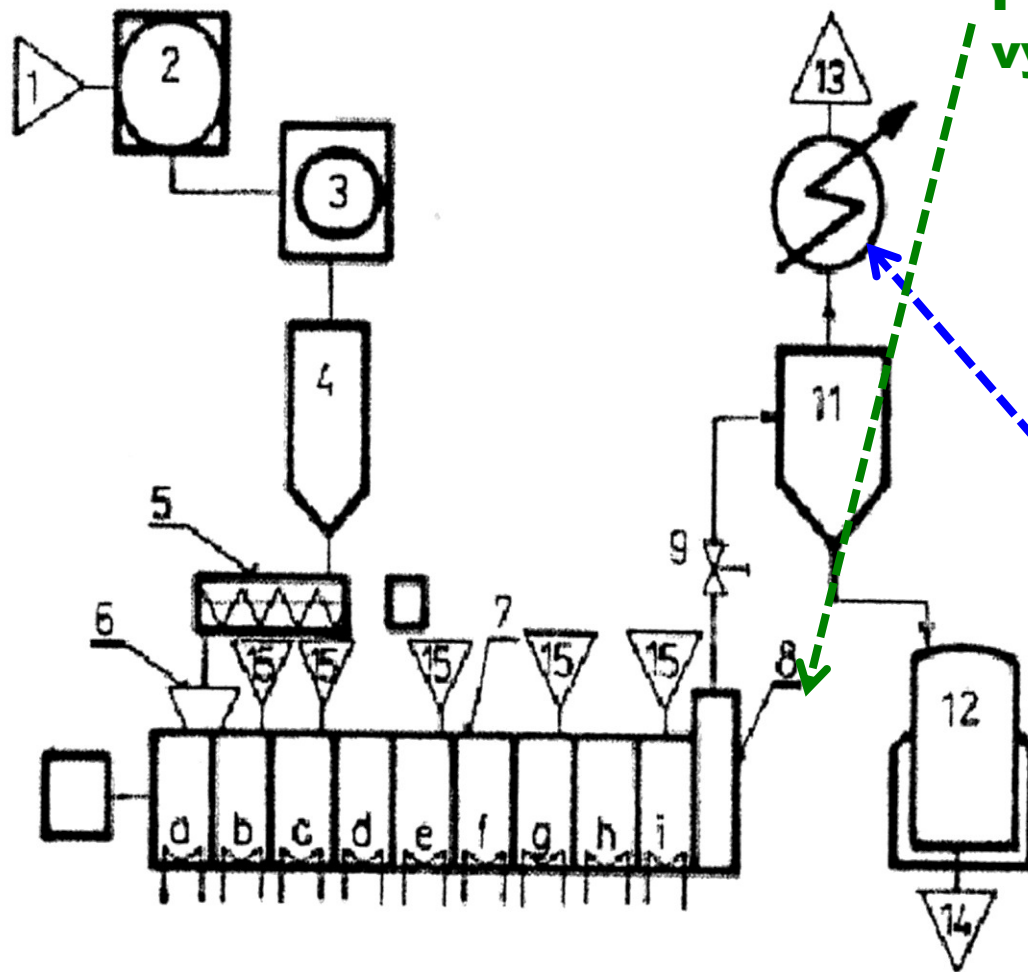
**Scheme 2.4** Polyurethane hydrolysis.

# HYDROLÝZA PUR



**Otázka chemické rovnováhy, katalýzy i kinetiky!**

**Scheme 2.5** Mechanism for the hydrolysis of a polyether-based toluene diisocyanate.<sup>91</sup>



**Přes část 8 asi bude  
vypouštění pevných zbytků**

1 – vstup odpadu, 2 – nožový mlýn, 3 – mlýn, 4 – zásobník drtě, 5 – podávací šnek, 6 – plnicí násypka, 7 – dvojšnekový reaktor, 8 – uzavírací nástavec, 9 – škrtkový ventil, 10 – kondenzátor, 11 – odlučovač, 12 – zásobník hydrolyzátu, 13 – odvod odplynu, 14 – odvod hydrolyzátu, 15 – přívod vody do reaktoru: a až i – temperační pásma

Obr. 33. Schéma zařízení pro hydrolyzu lehčeného polyurethanu

## Recyklace polyuretanových matrací

Firma H & S Anlagentechnik GmbH, Sulingen, vyvinula inovativní technologii a reaktorové zařízení, pomocí nichž lze provádět chemickou přeměnu polyuretanové (PU) lehčené hmoty z matrací na vysoce kvalitní polyoly, které se pak dají využít k výrobě tvrdých lehčených materiálů.

Nová technologie je založena na optimalizovaném procesu acidolýzy a dovoluje podle vynálezců získávat vysoce kvalitní polyoly, kterými se může nahrazovat až 50 % primárních polyolů, aniž by docházelo k ovlivňování fyzikálních a mechanických vlastností výsledného produktu. Celý tento postup byl prakticky ověřovaný na kontinuální výrobní lince u jednoho evropského výrobce polyuretanových izolačních panelů.

Polyoly získané novou technologií vykazují dobrou reaktivitu a neobsahují žádné nebezpečné primární aromatické aminy. Náklady na zpětné získávání polyolů jsou údajně až o 35 % nižší, než je tržní cena primárních polyolů.

Vyvinuté zařízení zahrnuje podle firmy H & S reaktor, skladovací a dopravní zařízení pevných a kapalných vstupních materiálů a dovoluje získávat ročně až 2 500 t sekundárních polyolů.

<http://www.kunststoff-magazin.de/zerkleinerung-recycling/recyclingtechnik--post-consumer-matratzen-recyclen.htm>

# Neue Recyclingtechnik Post-Consumer-Matratzen recyceln

Eine Technologie und Reaktoranlage für die chemische Umwandlung von PU-Schaumstoff aus Post-Consumer-Matratzen in hochwertige Polyole für den Einsatz in PU-Hartschäumen hat das Unternehmen H und S nach eigenen Angaben entwickelt.



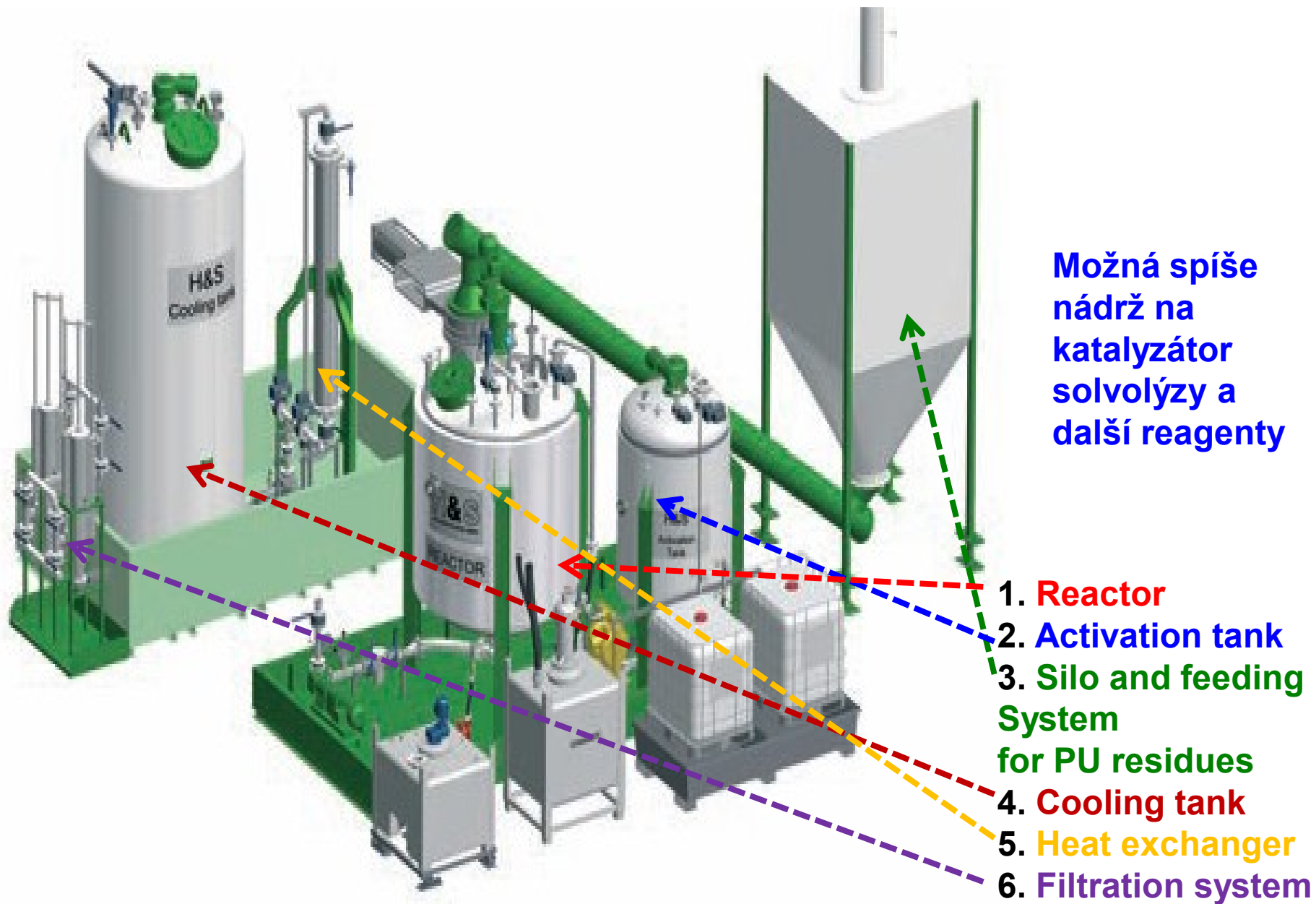
26. 11. 2018



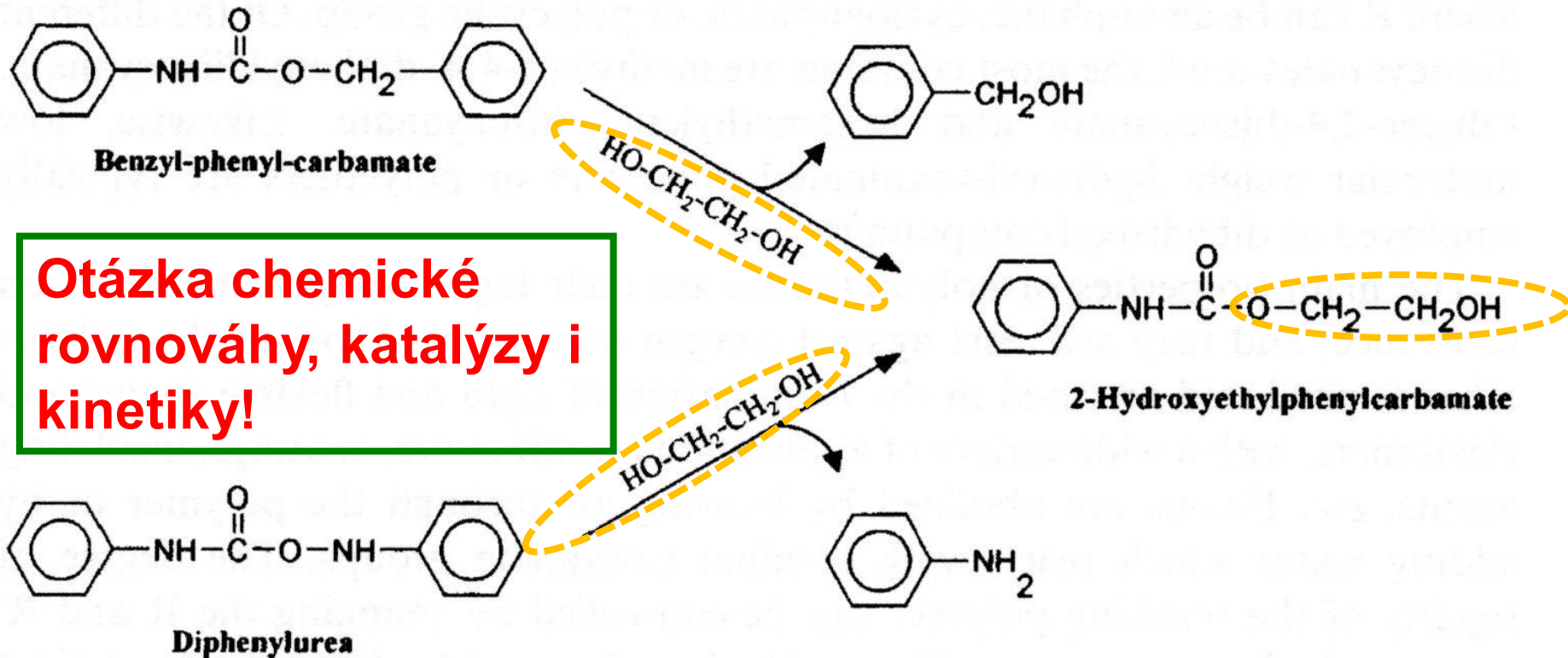
**Da Matratzen nicht biologisch abbaubar sind, ist es schwierig, sie auf herkömmliche Weise zu recyceln. Von den bis zu 30 Millionen Matratzen, die nach Unternehmensangaben jährlich in der EU entsorgt werden, finden schätzungsweise 60 Prozent ihr Ende als „Sperrmüll“ auf der Deponie, während 40 Prozent in einem vergleichsweise teuren Verfahren verbrannt werden.**

**Die neue Technologie basiere auf einem optimierten Acidolyse-Verfahren und ermögliche die Gewinnung hochwertiger Polyole, die bis zu 50 Prozent der Neupolyole ersetzen können, ohne die physischen und mechanischen Eigenschaften des Endprodukts zu beeinträchtigen. Das Verfahren sei bereits auf einer kontinuierlich arbeitenden Produktionsanlage eines europäischen Herstellers von PU-Dämmplatten erprobt worden.**

**Im Gegensatz zu den bisher bekannten Verfahren weisen, so der Entwickler, die Polyole eine gute Reaktivität auf und enthalten keine gefährlichen primären aromatischen Amine. Die Kosten für die Rückgewinnung der Polyole seien um etwa 35 Prozent niedriger als der Marktpreis von Neupolyolen. Die neue Anlage umfasst sämtliche Reaktor-, Lager- und Fördereinrichtungen für die festen und flüssigen Eingangsstoffe sowie das rückgewonnene Polyol und ermöglicht die Gewinnung von rund 2500 Tonnen Polyol pro Jahr.**

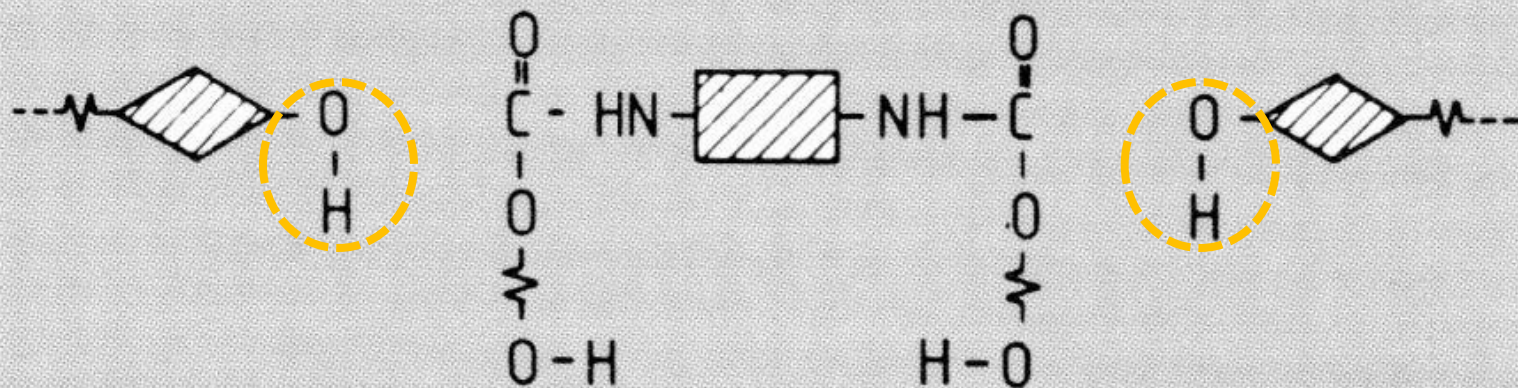
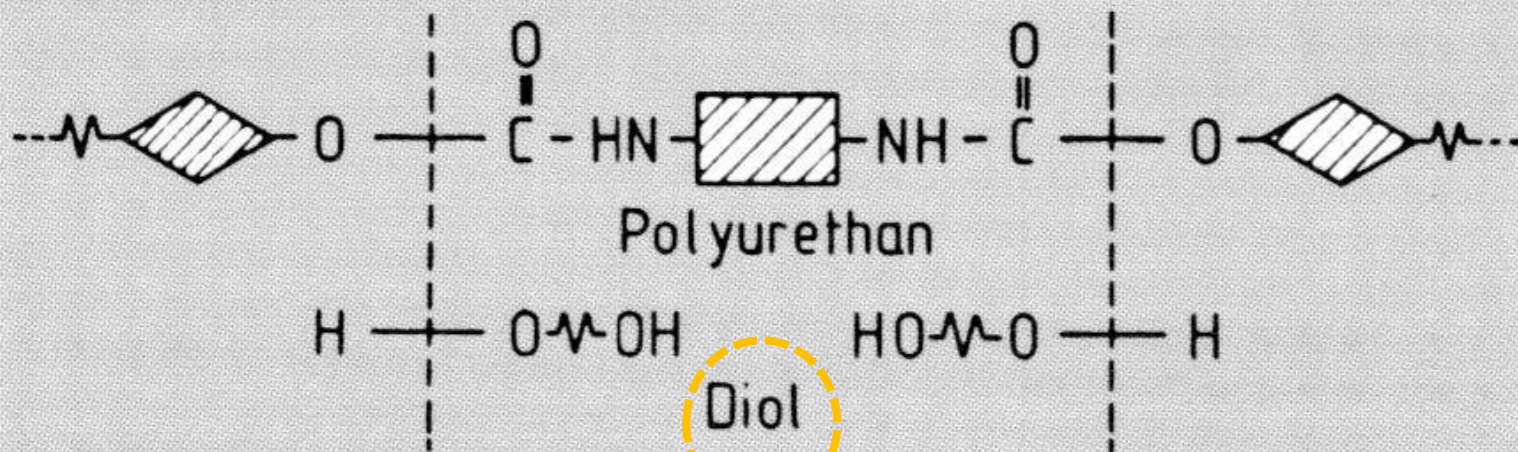


# GLYKOLÝZA PUR



**Scheme 2.3** *Glycolysis of benzyl-phenyl-carbamate and diphenylurea.*<sup>82</sup>

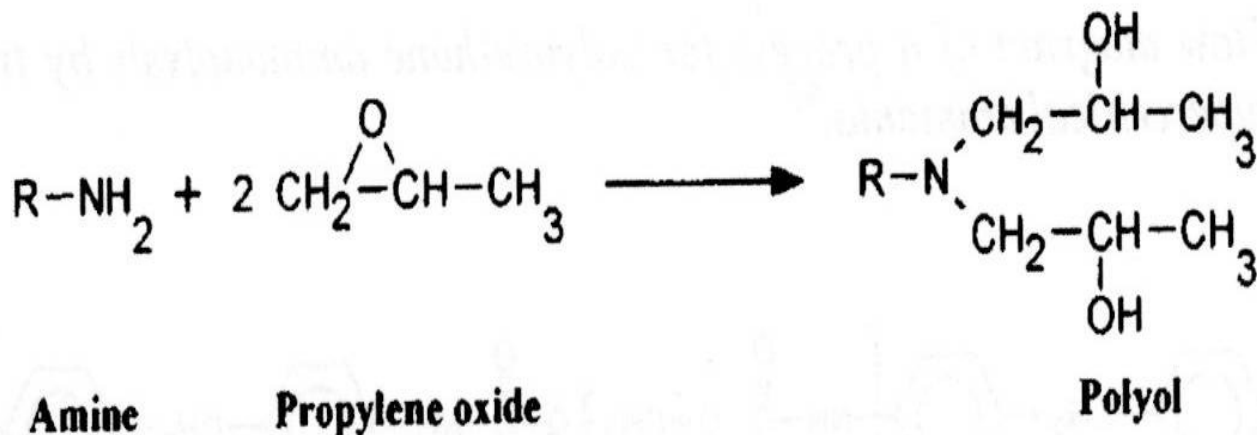
# Alkoholyse von PU - Abfällen



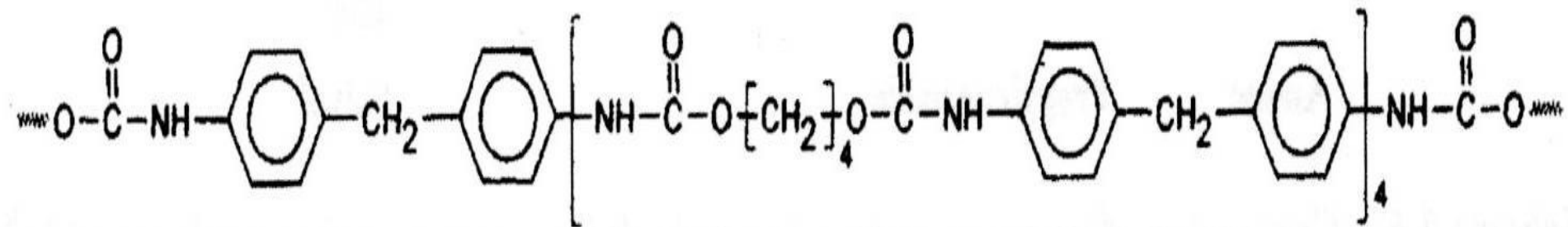
# AMINOLÝZA PUR

Reakce s amoniakem nebo aminy

Po rozkladu je přidavkem propylénoxidu vytvářen polyol a tím posunována rovnováha



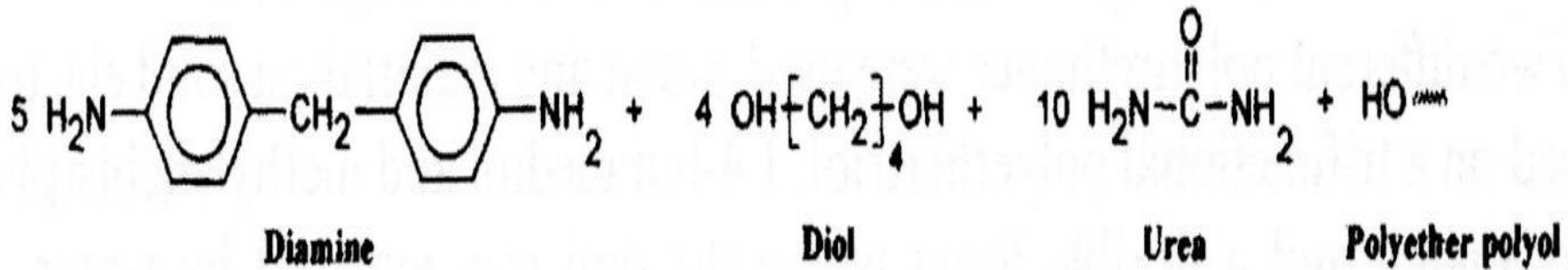
**Scheme 2.6** Conversion of primary amines into polyols by reaction with propylene oxide.<sup>92</sup>



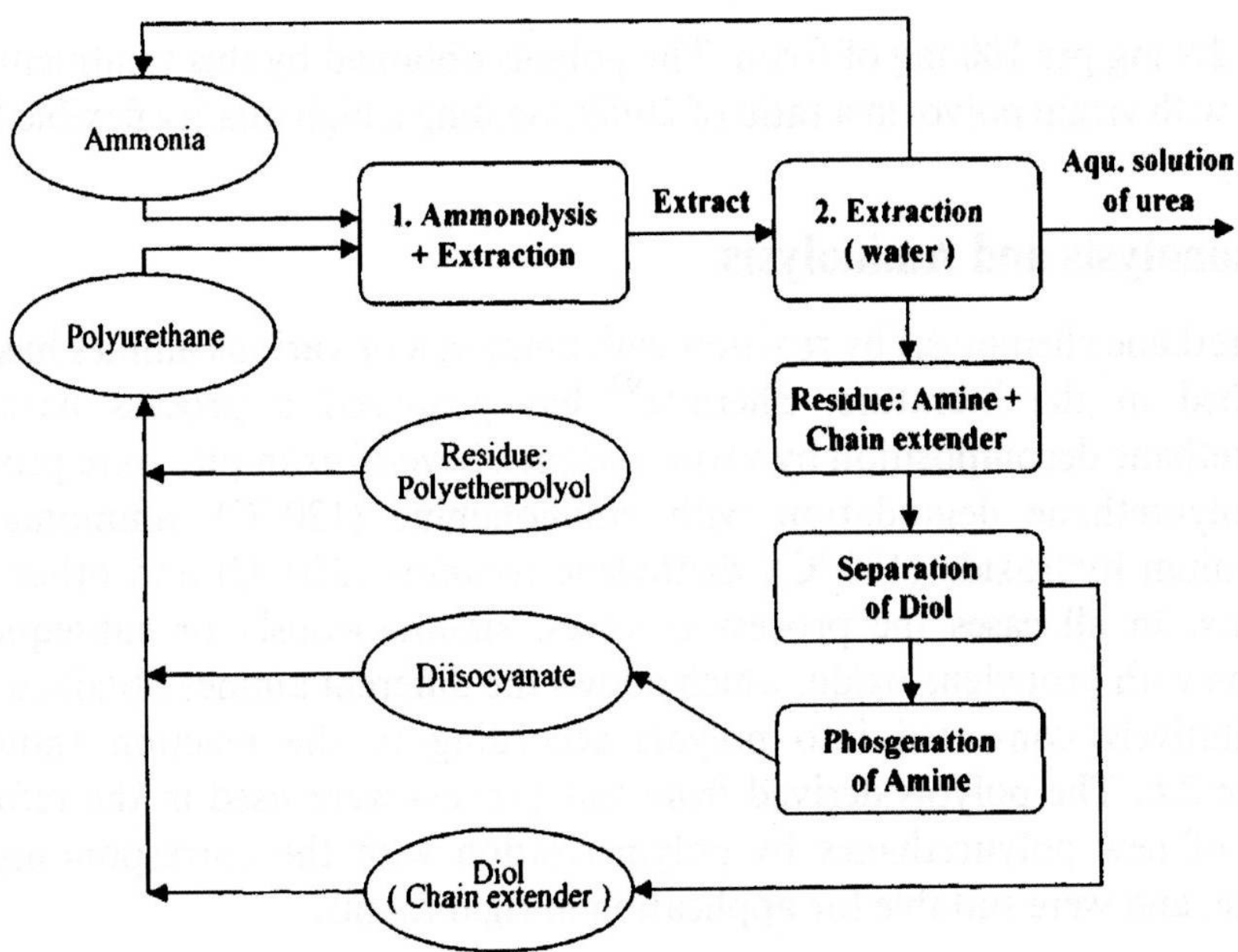
**Polyetherurethane**



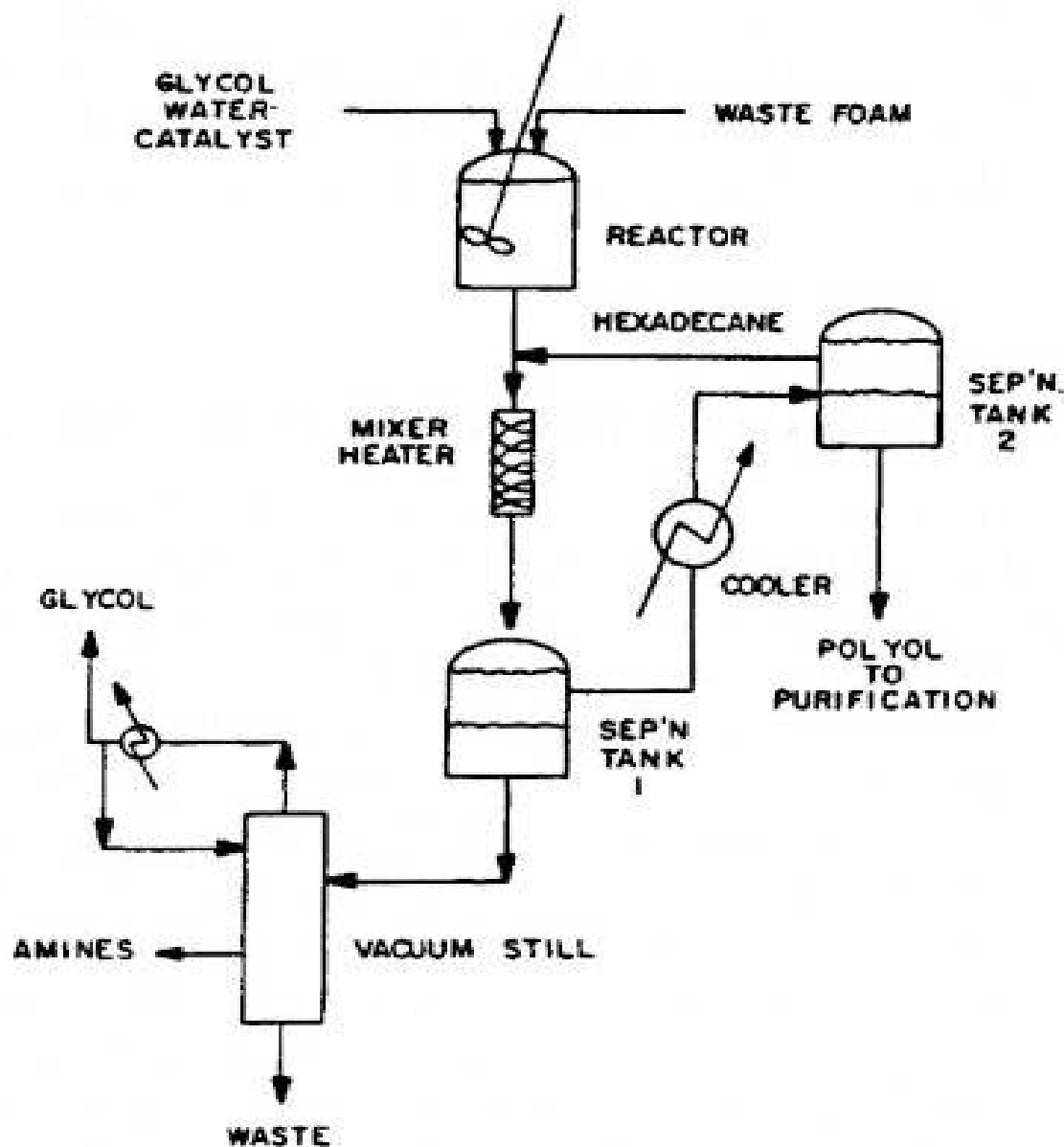
20 NH<sub>3</sub>



**Scheme 2.7** Stoichiometry of the ammonolysis of a polyether urethane.<sup>93</sup>



**Figure 2.6** *Flow diagram of a process for polyurethane ammonolysis by treatment with supercritical ammonia.*<sup>93</sup>



**Figure 2.7** *Flow diagram of the Ford hydroglycolysis process for the degradation of polyurethanes.*<sup>94</sup>  
 (Reprinted with permission from J. Braslaw and J.L. Gerlock, *Ind. Eng. Chem. Process Des. Dev.*, **23**, 552. © 1984 ACS)



# **Něco aktuálního k chemické recyklaci PUR**

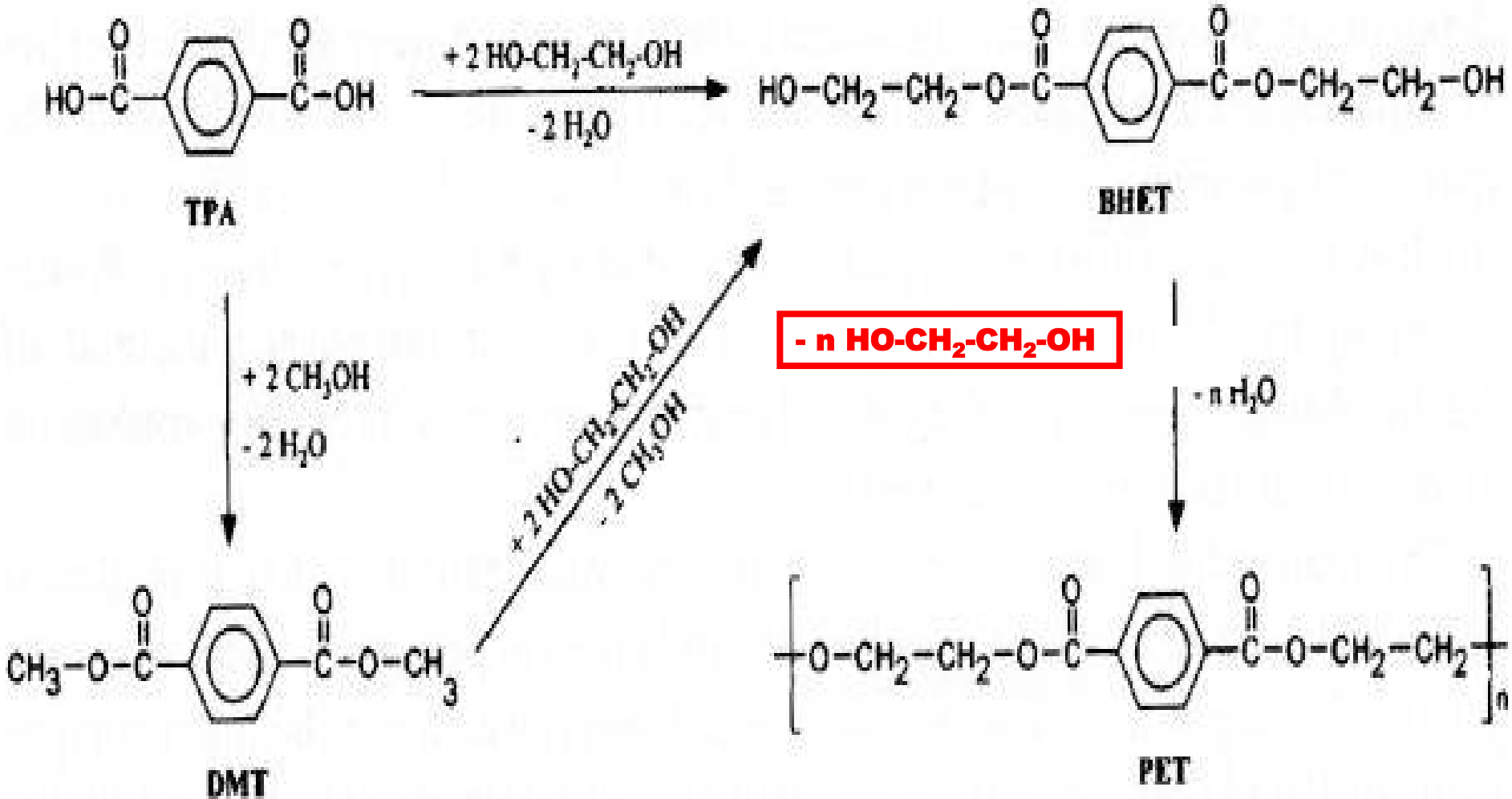
**V rámci programu TAČR  
(technologická agentura České  
republiky) podala jedna lokální  
universita projekt na  
chemickou recyklaci PUR.**

**Je ale místo obvyklých cca. 300  
žádostí, vloni cca. 1000 žádostí!**

# Chemická recyklace PETP

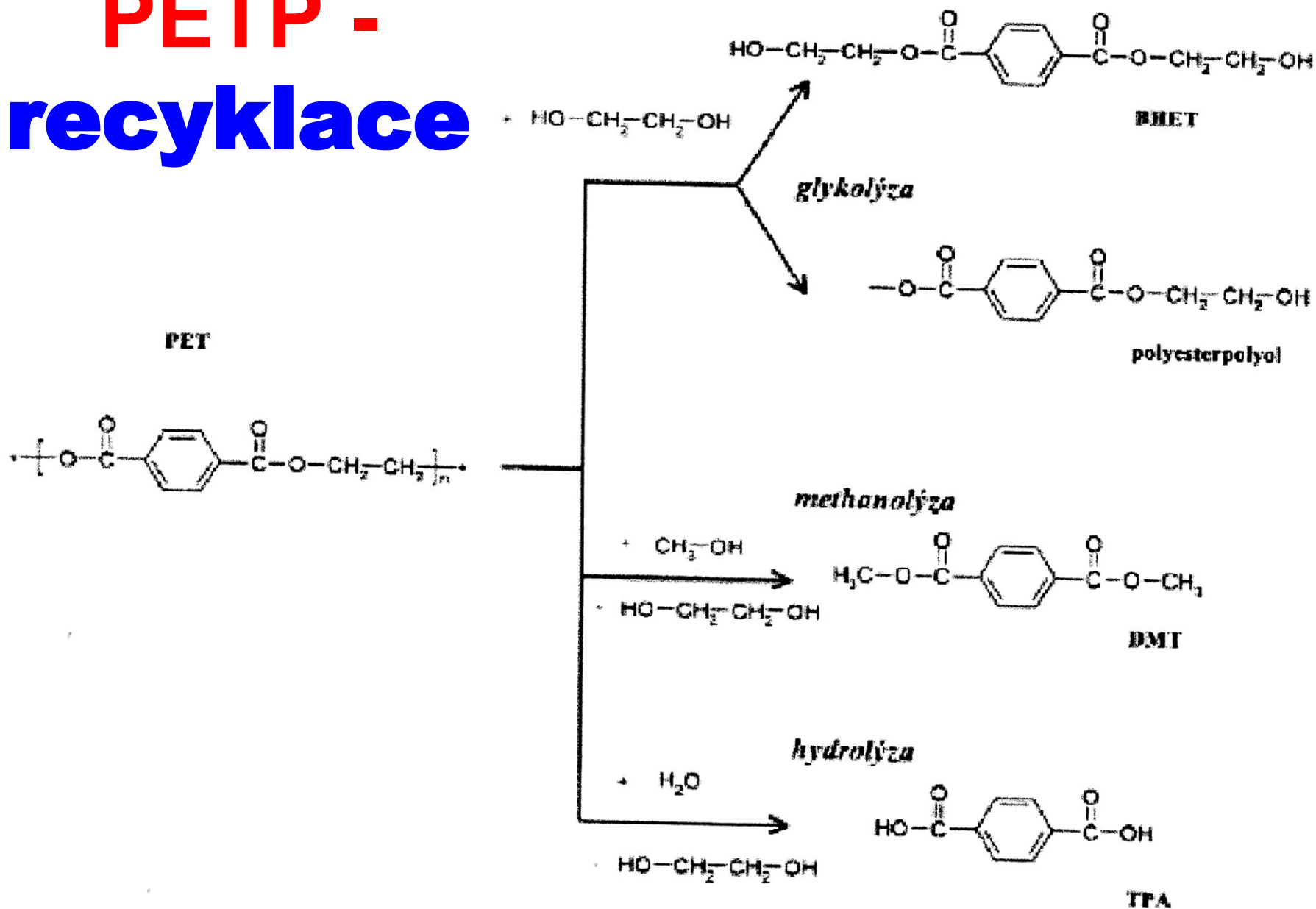
- **Rozložení až na monomery**
- **Rozložení na OLIGOMERY**

# PETP - polymerace

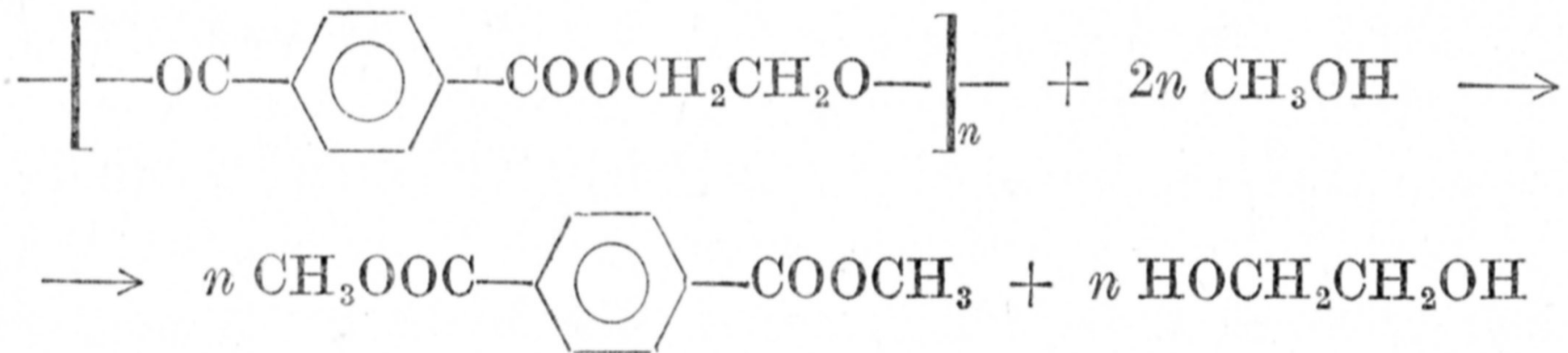
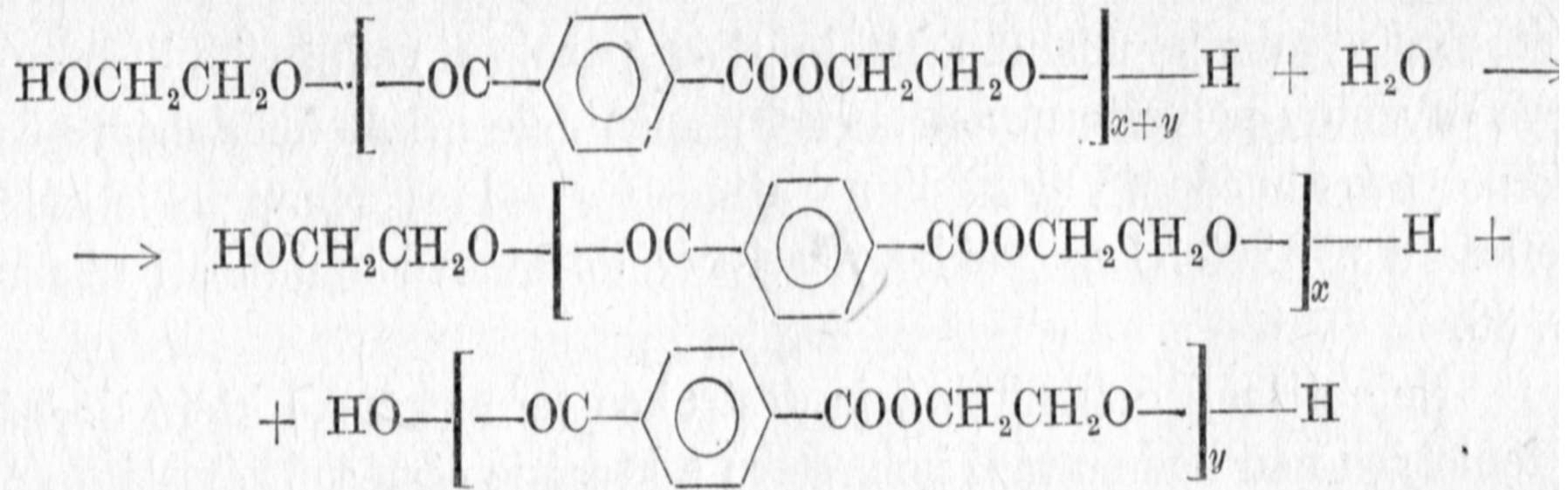


Scheme 2.1 Routes of PET preparation.

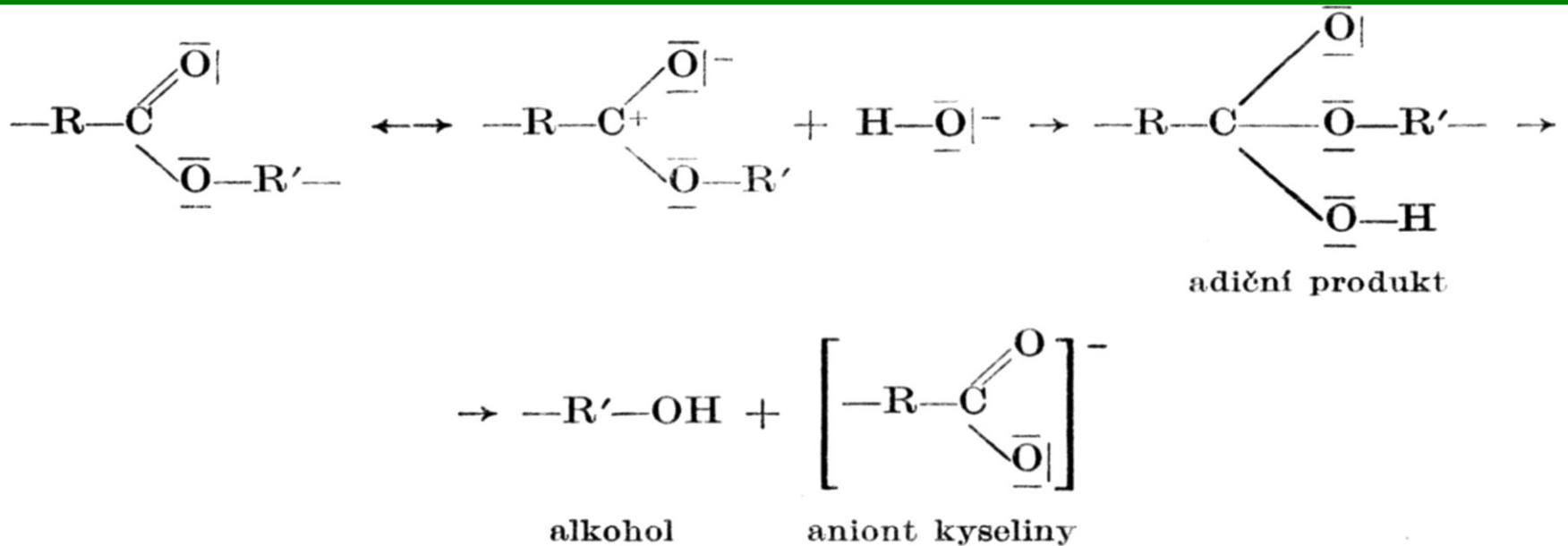
# PETP - recyklace



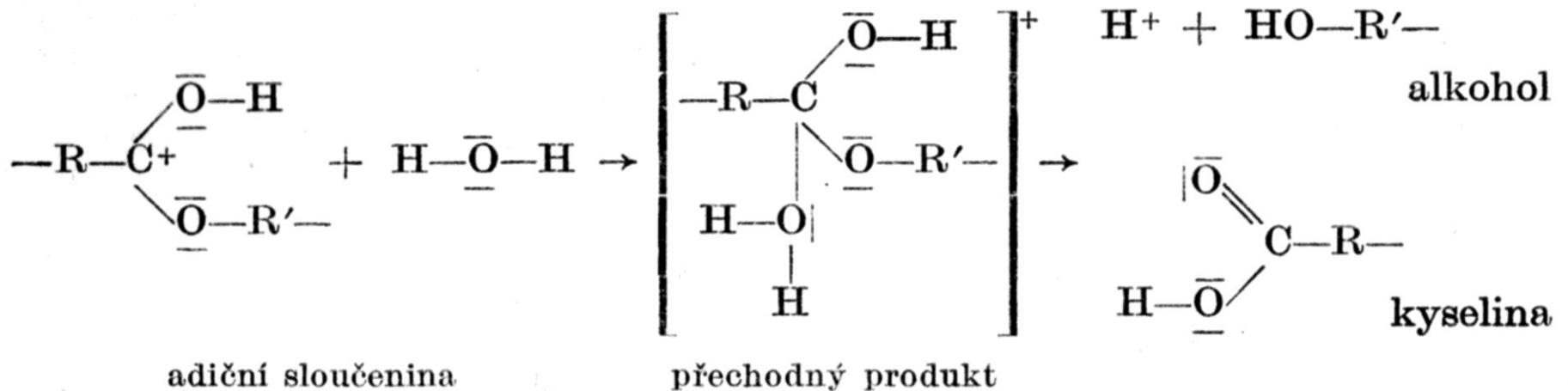
Obr. 8 Různé způsoby solvolýzy PET.

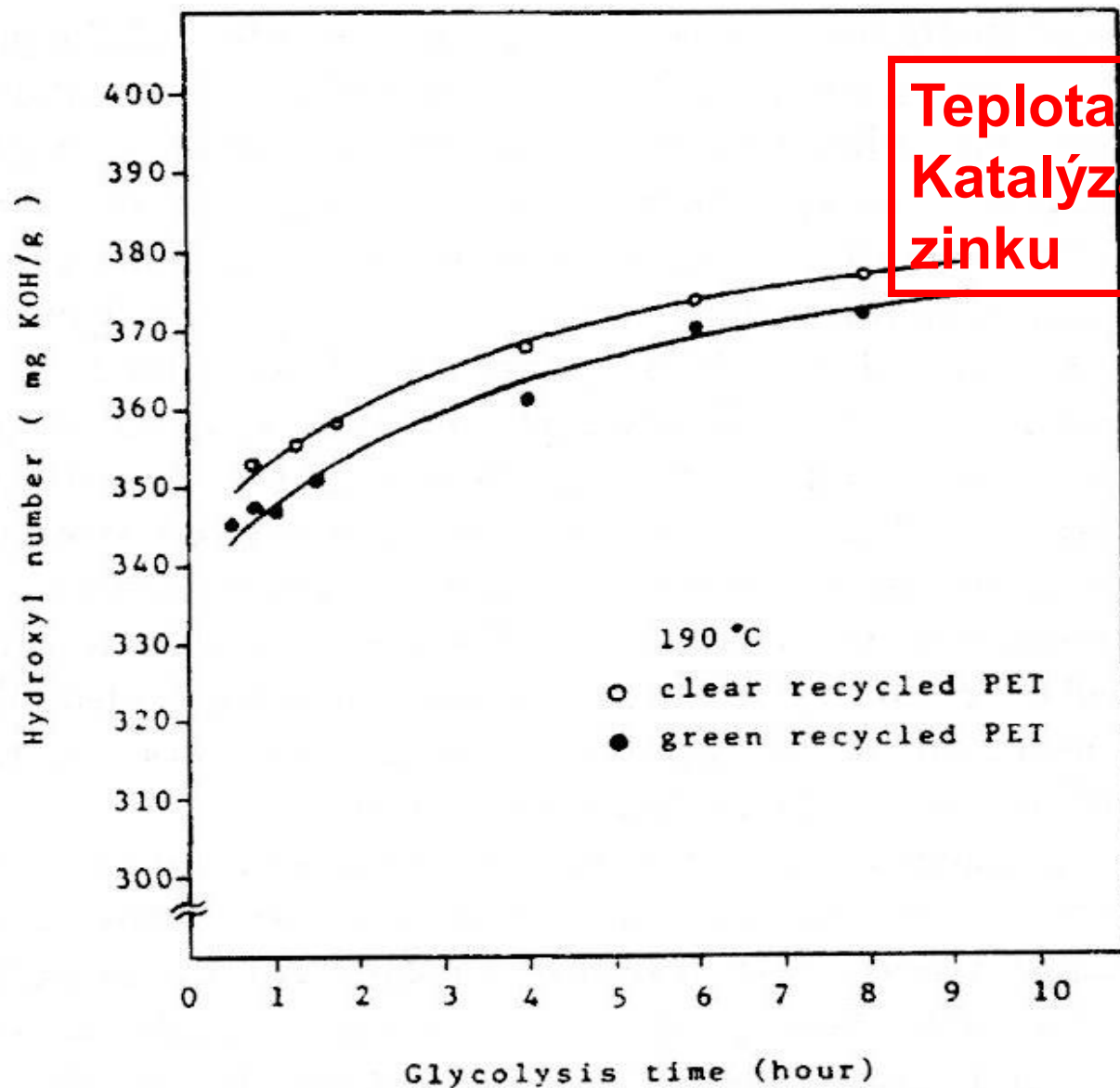


# BAZICKÁ KATALÝZA



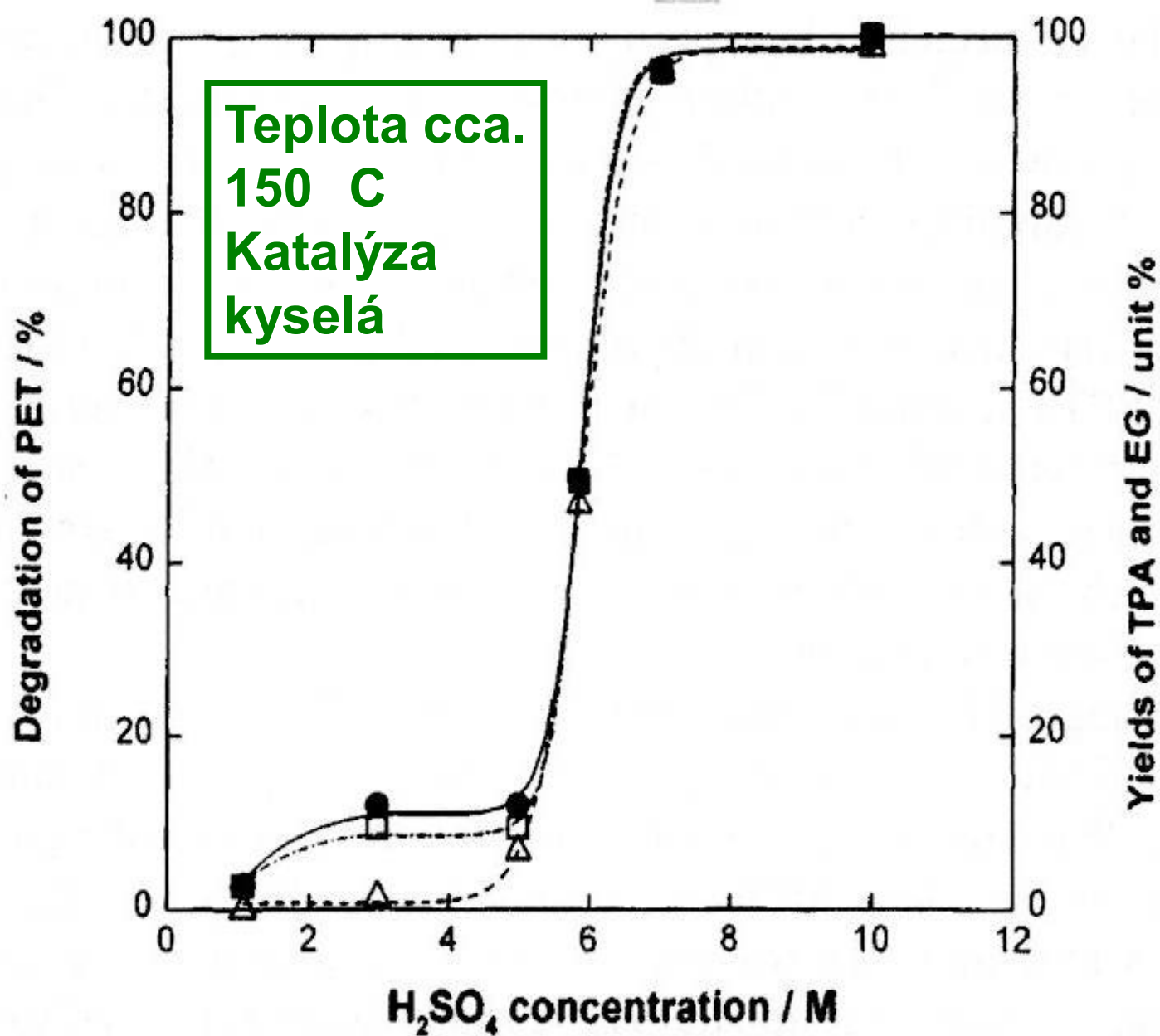
# KYSELÁ KATALÝZA





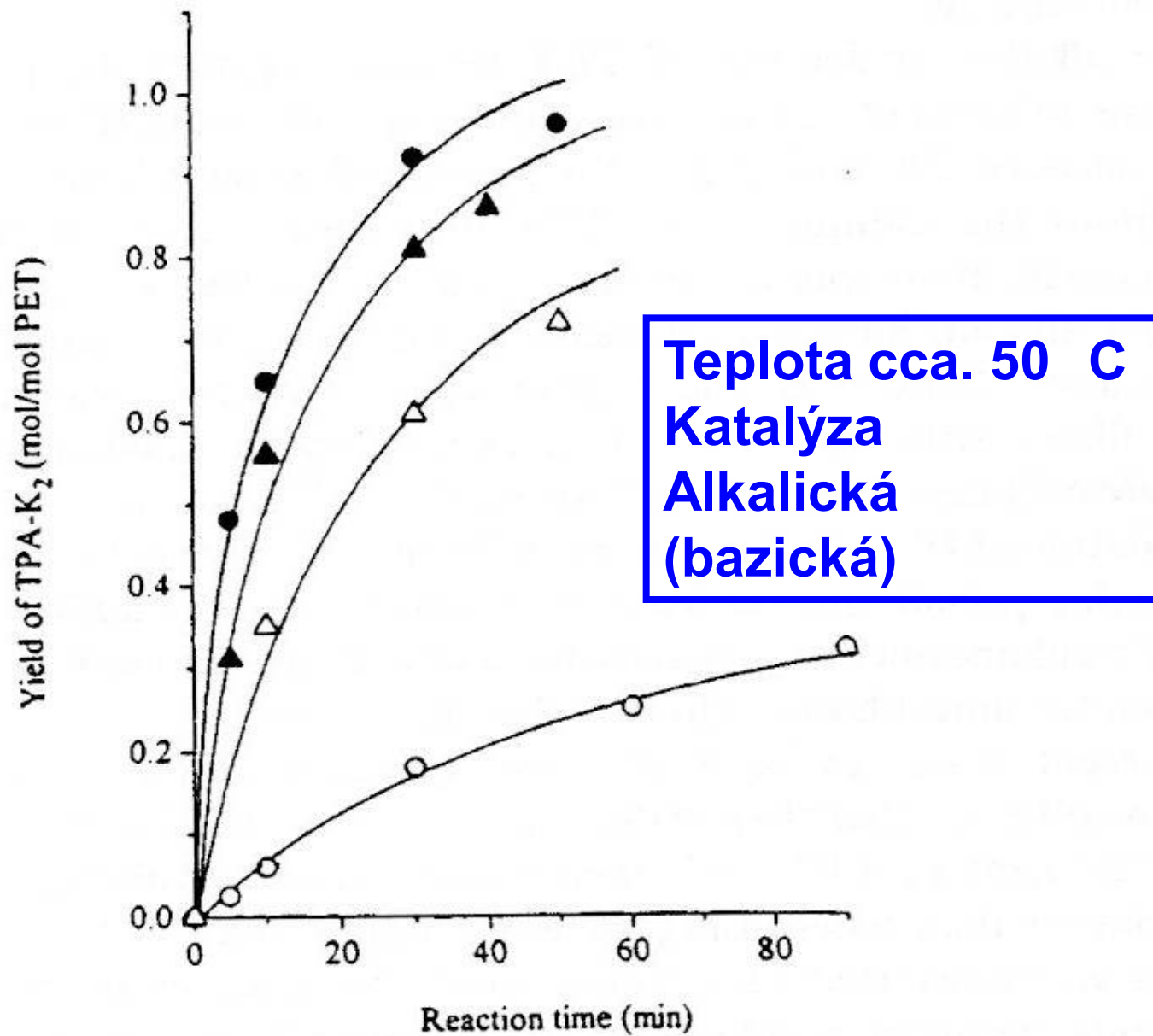
**Figure 2.2** Hydroxyl number evolution during the glycolysis of clear and green recycled PET.<sup>19</sup>

(From S. Baliga and W.T. Wong, *J. Polym. Sci. Polym. Chem.*, 1989, **27**, 2071. Reprinted with permission from John Wiley & Sons Ltd.)

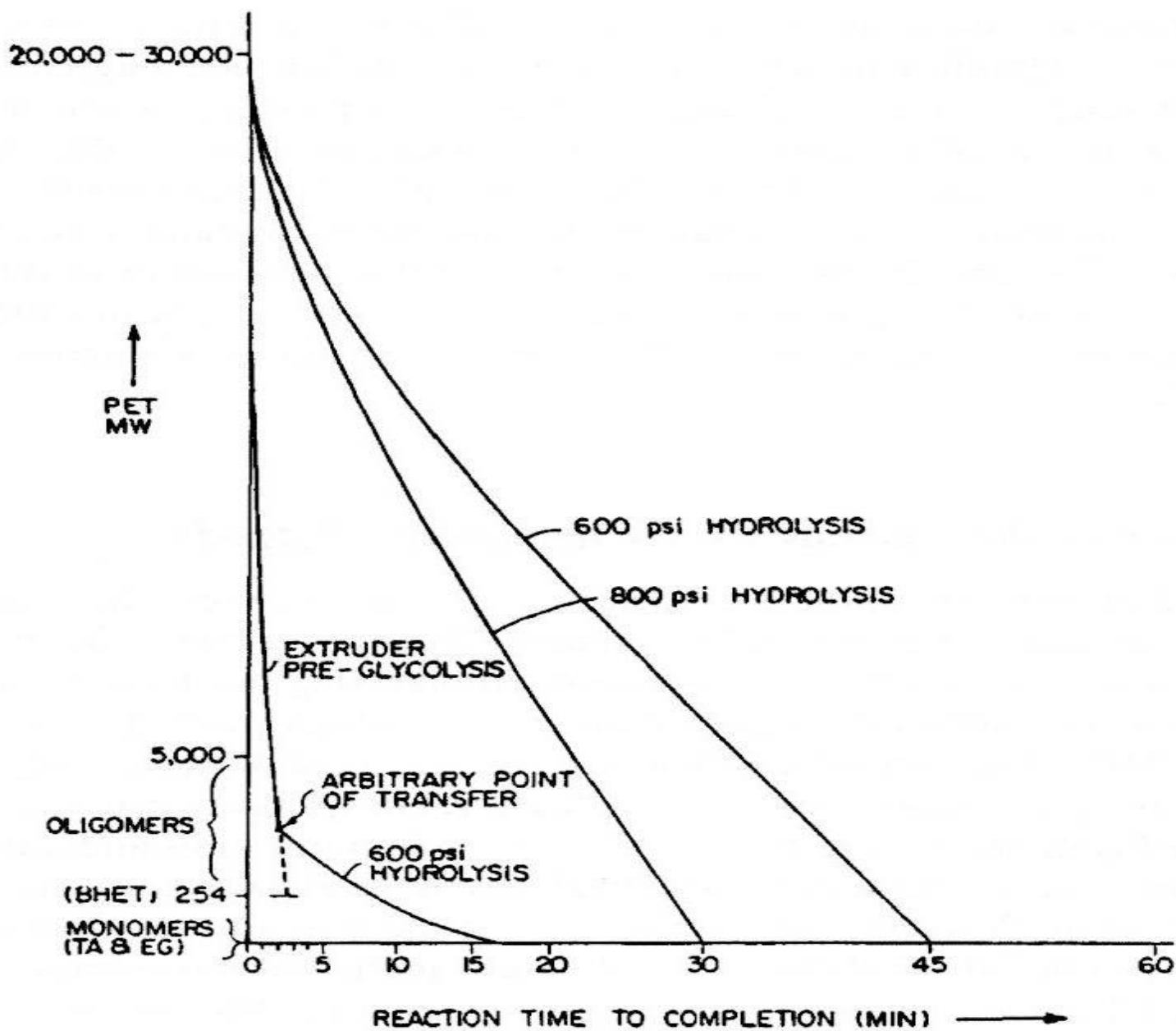


**Figure 2.3** Effect of the sulfuric acid concentration in PET hydrolysis (150 °C, 5 h):  
 ● PET conversion, △ TPA yield, □ ethylene glycol yield.<sup>52</sup>





**Figure 2.4** *TPA-K<sub>2</sub> yield versus time during PET decomposition by treatment at 50 °C with KOH in a mixed solvent of ethanol and ethers (80/20 vol%): ○ no ether, ● dioxane, ▲ tetrahydrofuran, △ 1,2-dimethoxyethane.*<sup>58</sup>

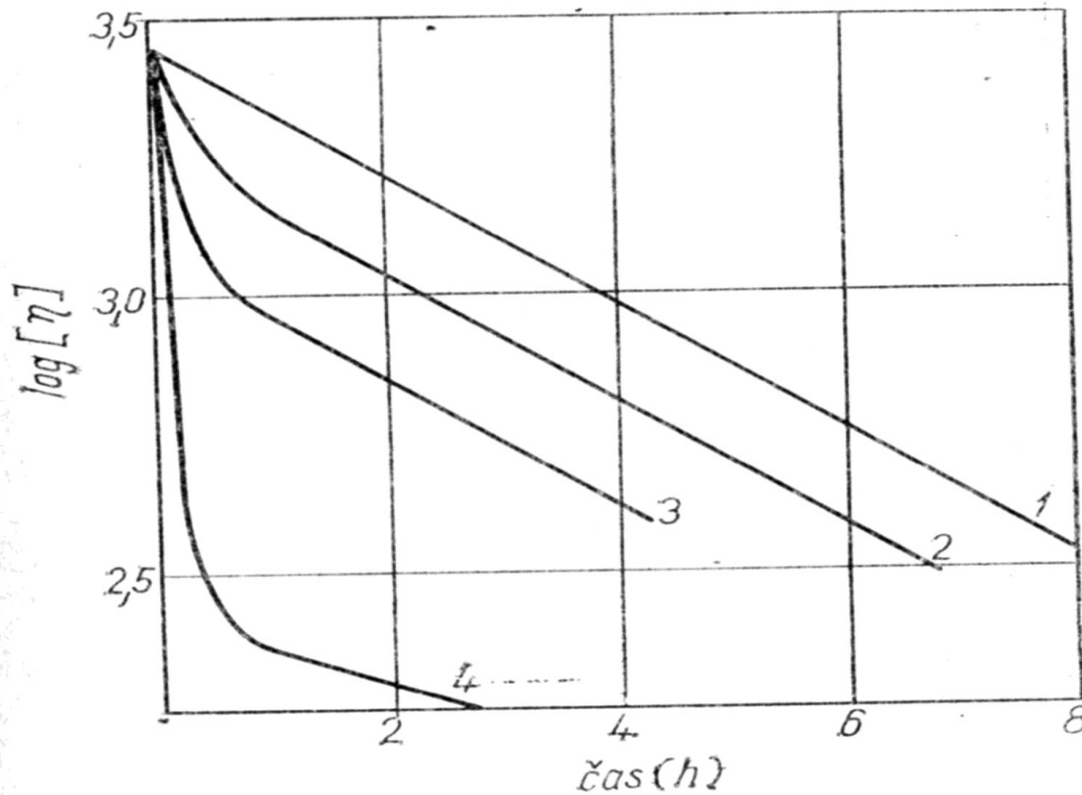


**Figure 2.5** *Change of the PET molecular weight along the time for different degradation treatments.*<sup>70</sup>  
 (© M.L. Doerr, US Patent, 4 620 032, 1986)

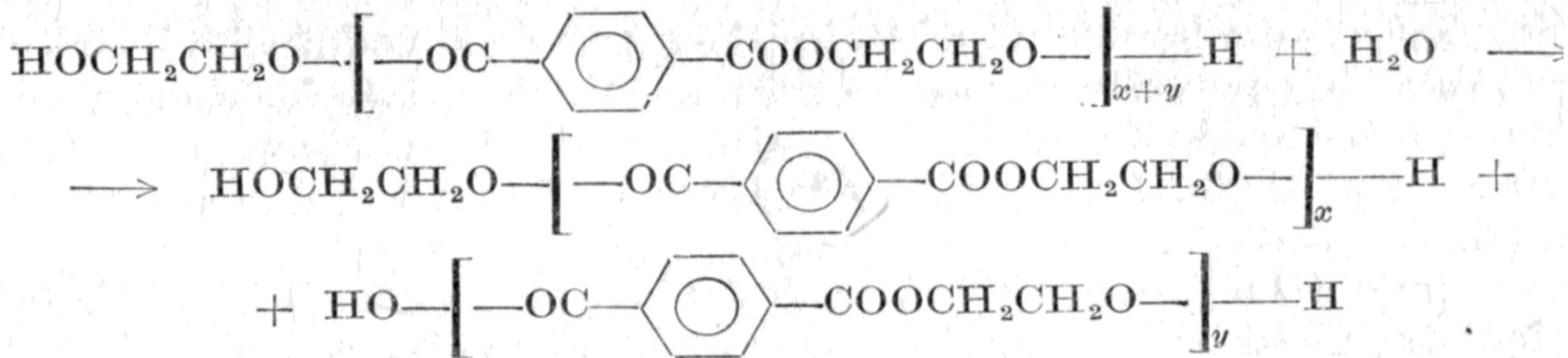
# Limitní viskozitní číslo

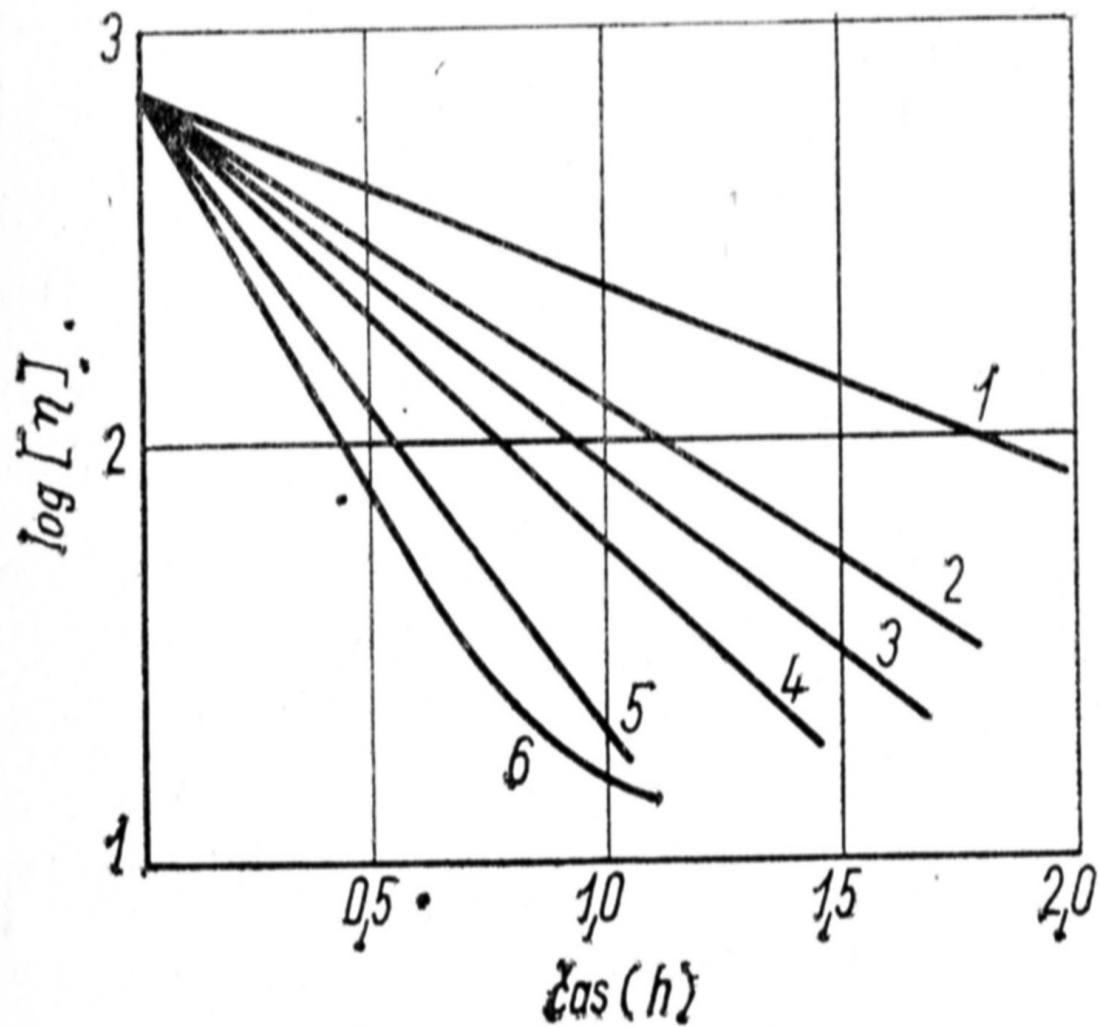
$$[\eta] = \lim_{c \rightarrow 0} ((\eta - \eta_0) / \eta_0 \cdot c)$$

# Příklad z literatury (starší)



Obr. 29. Vliv obsahu vlhkosti na degradaci roztaveného polyethylentereftalátu při 285 °C  
 1 - obsah vody 0,001 %, 2 - 0,007 % vody, 3 - 0,05 % vody, 4 - 0,245 % vody

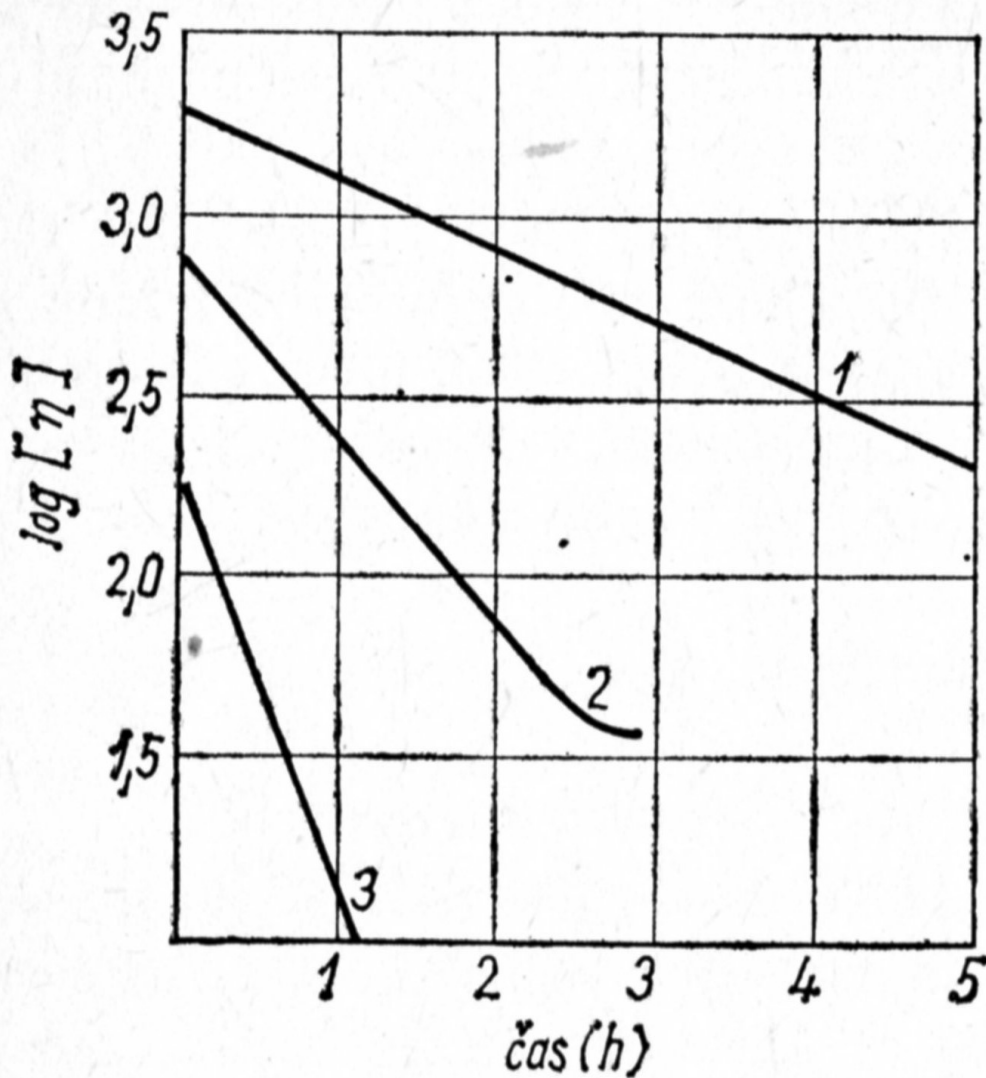




Obr. 30. Vliv kyslíku na odbourávání polyethylentereftalátu

1 - 0 %  $O_2$ , 2 - 20 %  $O_2$   
 3 - 40 %  $O_2$ , 4 - 60 %  $O_2$ ,  
 5 - 80 %  $O_2$ , 6 - 100 %  $O_2$

**Ve srovnání s vlhkostí (vodou) nic moc**



Obr. 31. Vliv teploty na tepelnou degradaci taveniny polyethyltereftalátu

1 - teplota taveniny 285 °C, 2 - 305 °C, 3 - 322 °C

**Ve srovnání s vlhkostí (vodou) nic moc**

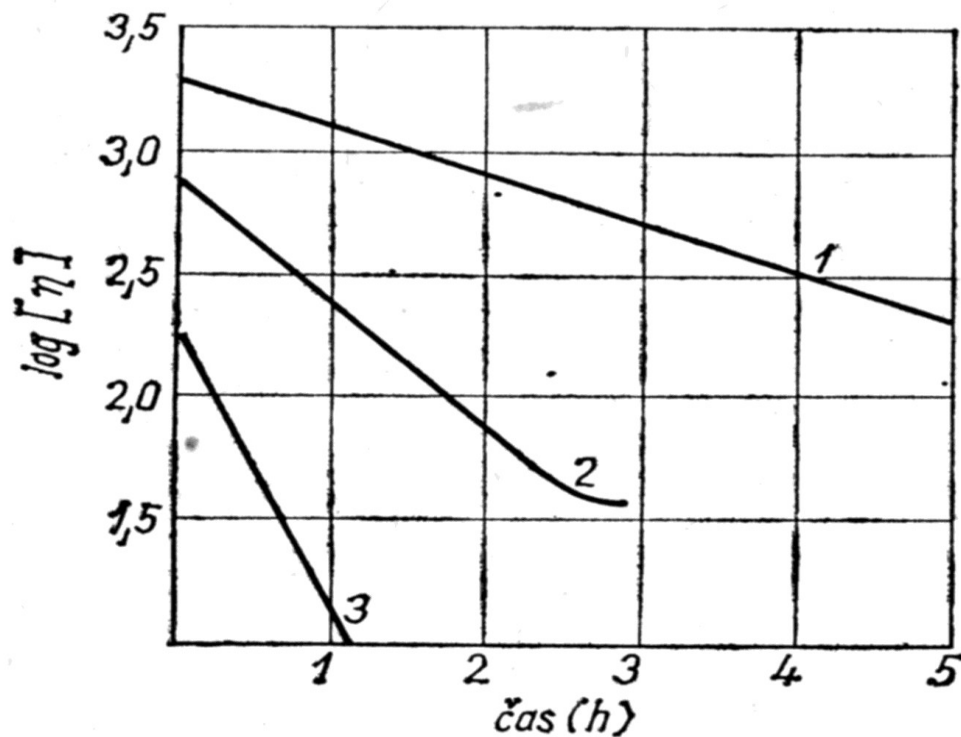
# Příklad z literatury (starší)

Změnu limitního viskozitního čísla v závislosti na teplotě a čase lze vyjádřit vzorcem

$$[\eta]_t = [\eta]_0 - t [0,029 + 0,037(T - 264)] \pm 0,0036t$$

kde  $[\eta]_t$  je limitní viskozitní číslo polyethyltereftalátu po době tavení  $t$  (h) při teplotě  $T$  (°C),

$[\eta]_0$  — původní limitní viskozitní číslo.



Obr. 31. Vliv teploty na tepelnou degradaci taveniny polyethyltereftalátu

1 - teplota taveniny 285 °C, 2 - 305 °C, 3 - 322 °C

# Příklad chemické recyklace PETP 1

Český patent 296 280 ze dne 29.12.2005

Způsob chemické recyklace odpadního polyetyltereftalátu

## TRENDY V PATENTECH NA CHEMICKOU RECYKLACI PETP

- **Zaměření na získávání kyseliny tereftalové**
  - Vytvořit a izolovat její sůl
  - Kyselinou (Např. HCl) přeměnit zpět na kyselinu tereftalovou
- **Solvolyza na oligomery**
  - PUR,
  - UP (nenasycené polyesterové pryskyřice)



# Příklad chemické recyklace PETP 2

## **SPOLCHEMIE Ústí nad Labem**

- Složka do polyesterových termosetických pryskyřic
- Složka do polyuretanů

### **PROBLÉM**

**Zahraniční spolumajitel jednotku demontoval a odvezl do západní Evropy**

# **Příklad chemické recyklace PETP 3**

- **RECYKLACE NA MONOMERY**

- **Dělám to v laborkách na MU a dobře to vychází**

- **RECYKLACE NA OLIGOMERY**

- **Dělali jsme to už 2x na MU na objednávku a dobře to vychází**

- **RECYKLACE NA ETHYLENGLYKOL**

- **Dělám to NYNÍ s jednou pražskou firmou, jdeme už na velký stroj a zkoušku s 1 tunou hmoty**

# KONTINUÁLNÍ Chemická recyklace PETP v extruderu 1A

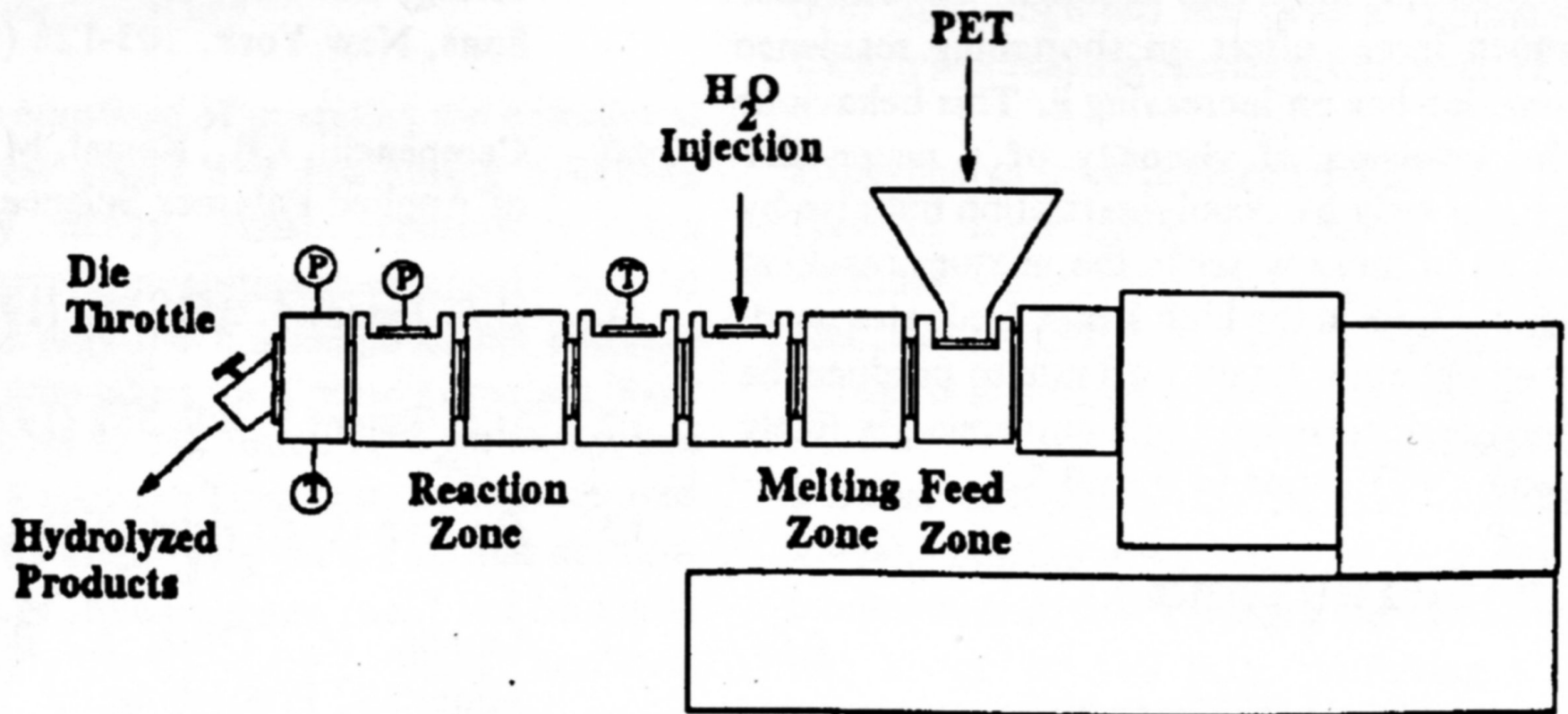
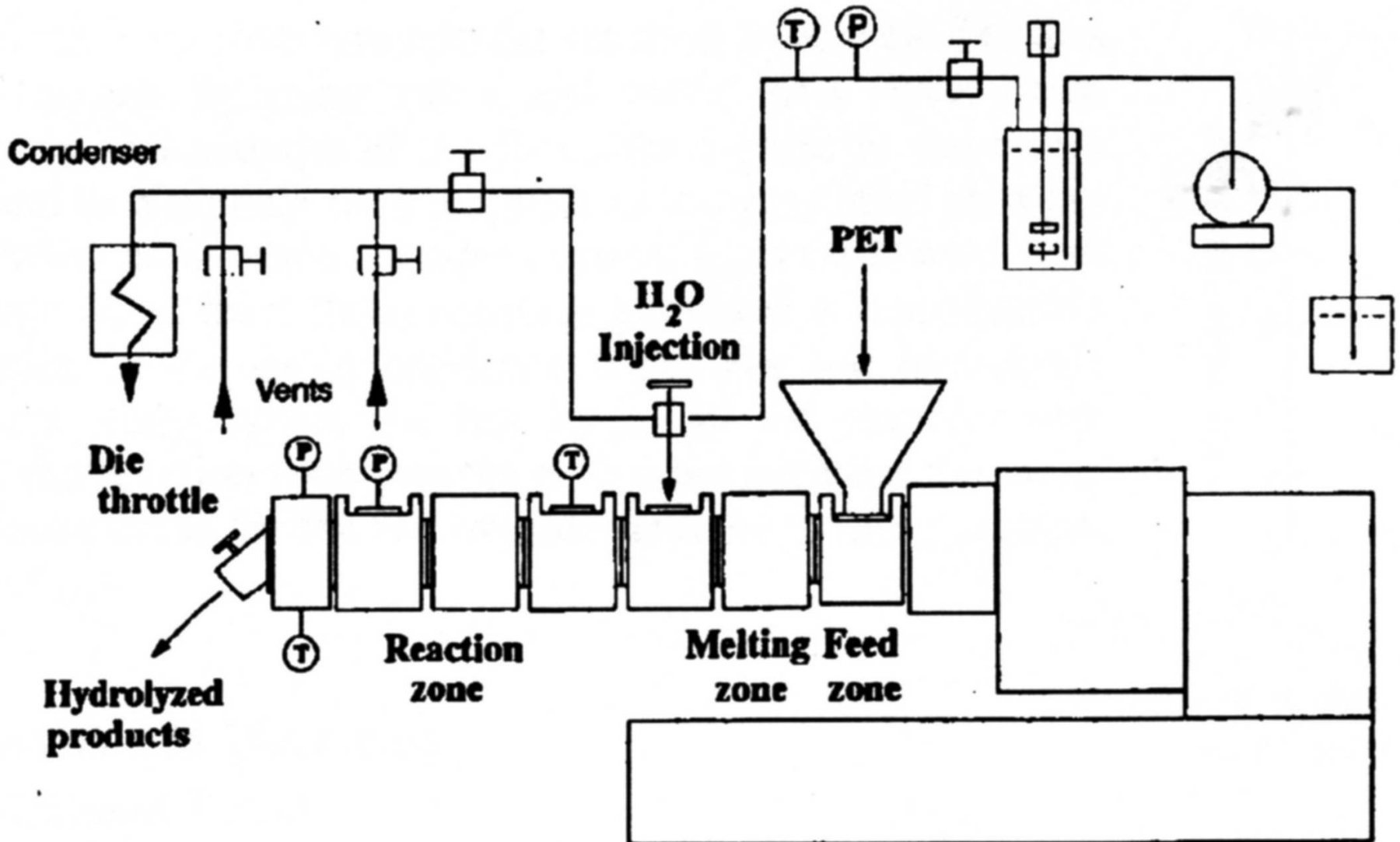


Figure 1 Schematic diagram of the extrusion equipment.

# KONTINUÁLNÍ Chemická recyklace PETP v extruderu 1B



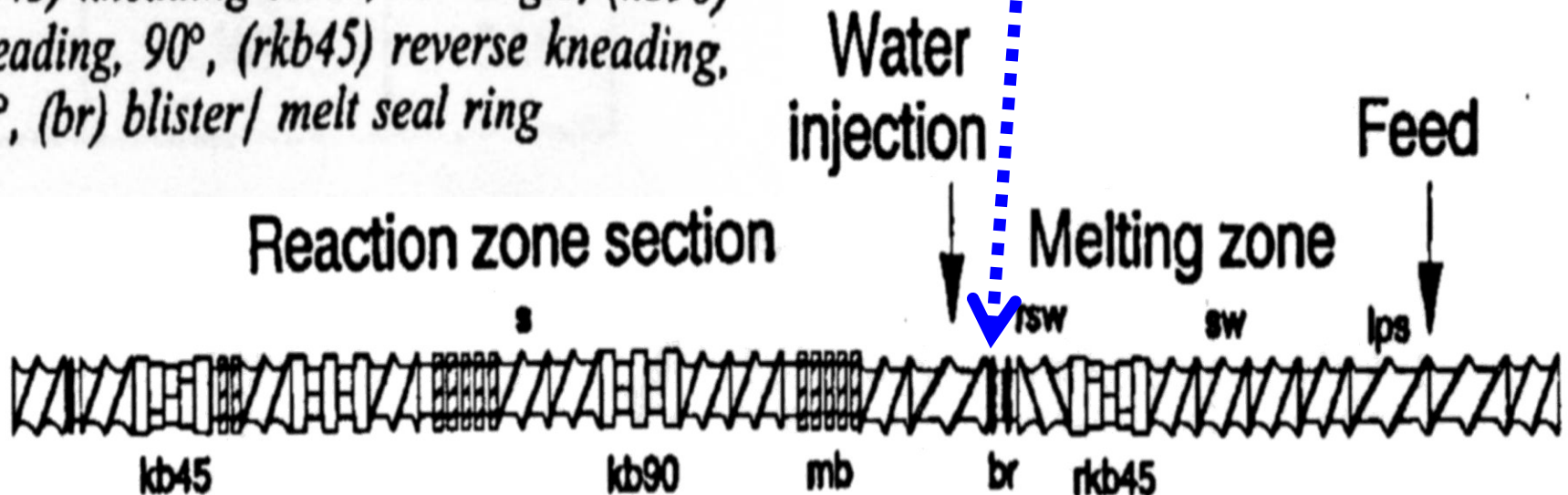
# KONTINUÁLNÍ Chemická recyklace PETP v extruderu 1C

Fig. 2. Screw configuration.

Element types: (s) standard conveying (square-pitch, double-threaded), (lps) long pitch standard conveying, (sw) self-wiping conveying, (rsw) reverse self-wiping, (mb) mixing/ toothed block, (kb45) kneading block, 45° angle, (kb90) kneading, 90°, (rkb45) reverse kneading, 45°, (br) blister/ melt seal ring

**Pitch – STOUPÁNÍ  
ZÁVITU**

**Blister – DÍL PROTI  
ZPĚTNÉMU TOKU  
TAVENINY**



# KONTINUÁLNÍ Chemická recyklace PETP v extruderu 2

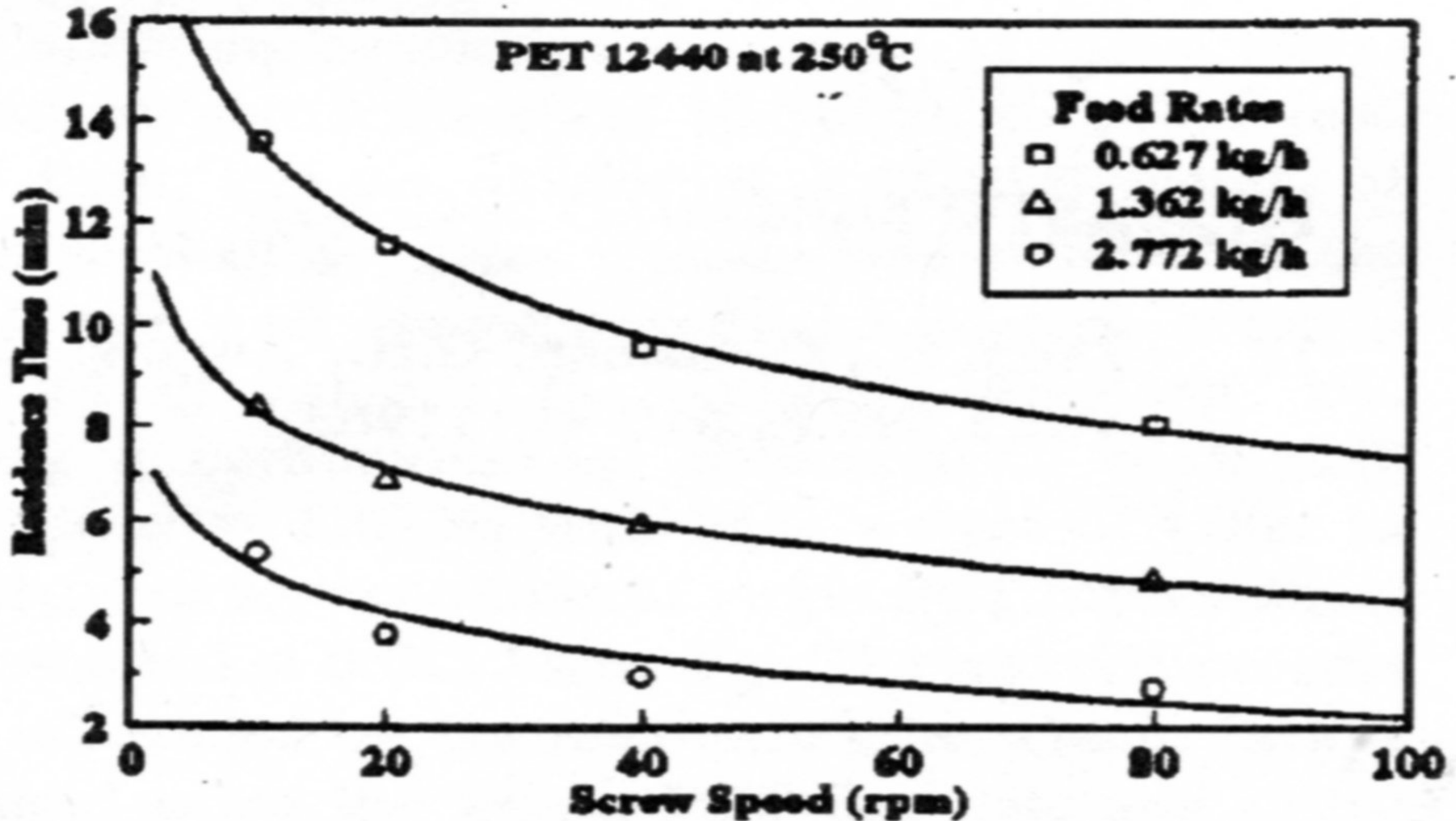
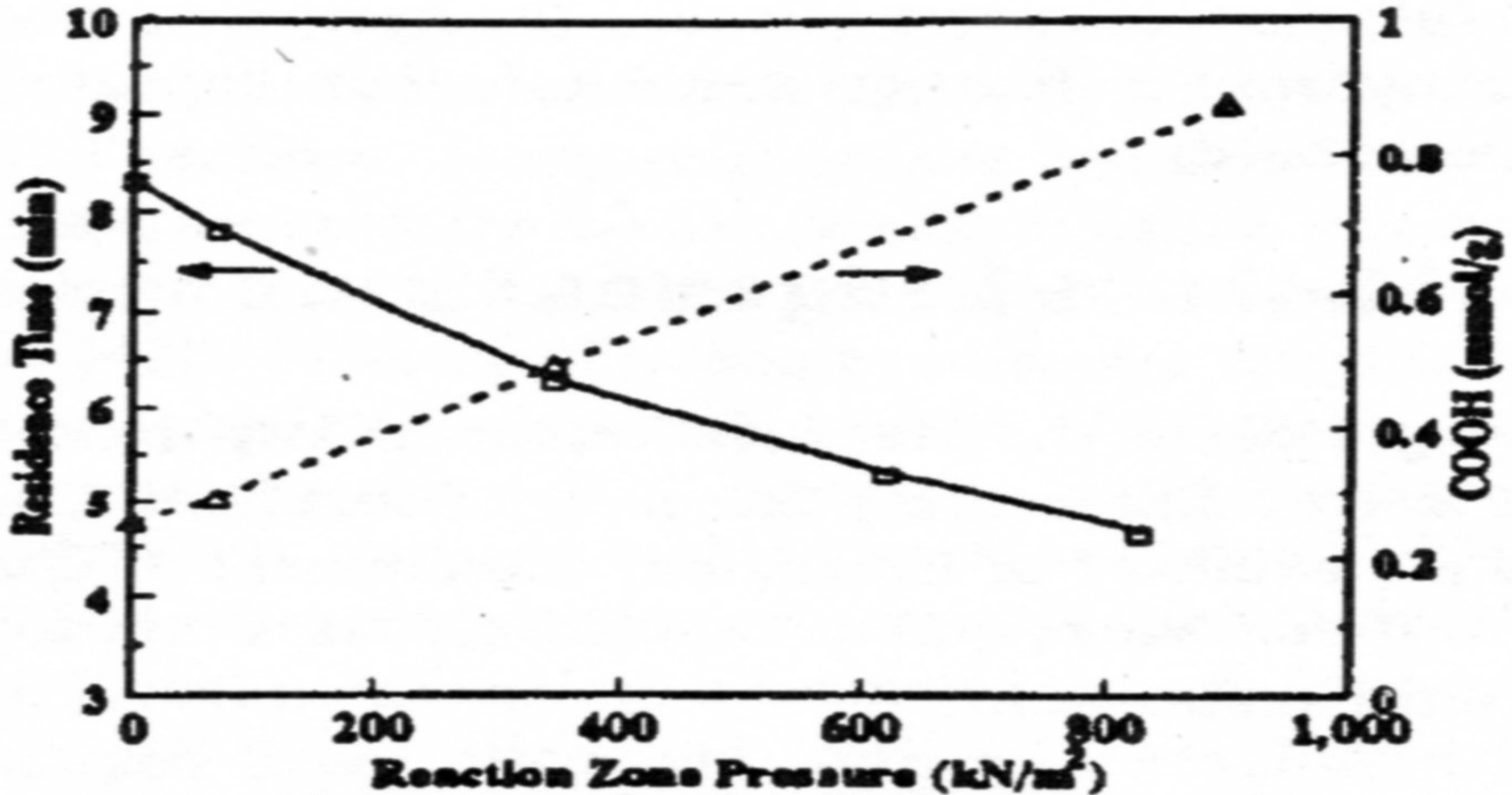


Figure 2 Residence time against screw speed for PET feed rates without water injection.

# KONTINUÁLNÍ Chemická recyklace PETP v extruderu 3



**Figure 3** Residence time and carboxyl-group concentration against reaction zone pressure. Reaction temperature of 300°C, screw speed of 10 rpm, PET feed rate of 0.61 kg/h and H<sub>2</sub>O/PET ratio of 1.67:1.

# KONTINUÁLNÍ Chemická recyklace PETP v extruderu 4

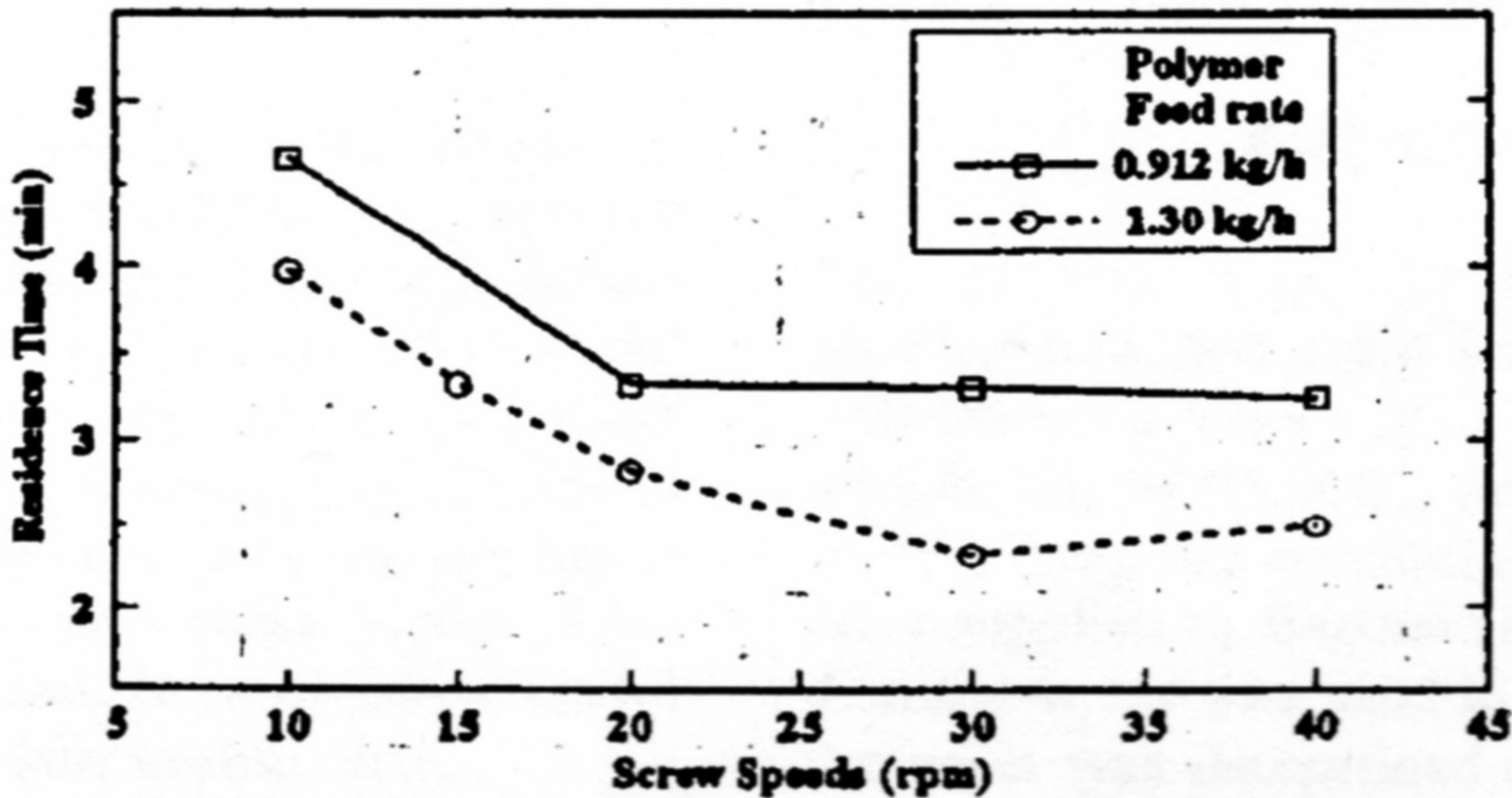


Figure 5 Residence time against screw speed for PET feed rates.  
Reaction temperature of 300°C and H<sub>2</sub>O/PET ratio of 1:1.



# KONTINUÁLNÍ Chemická recyklace PETP v extruderu 5

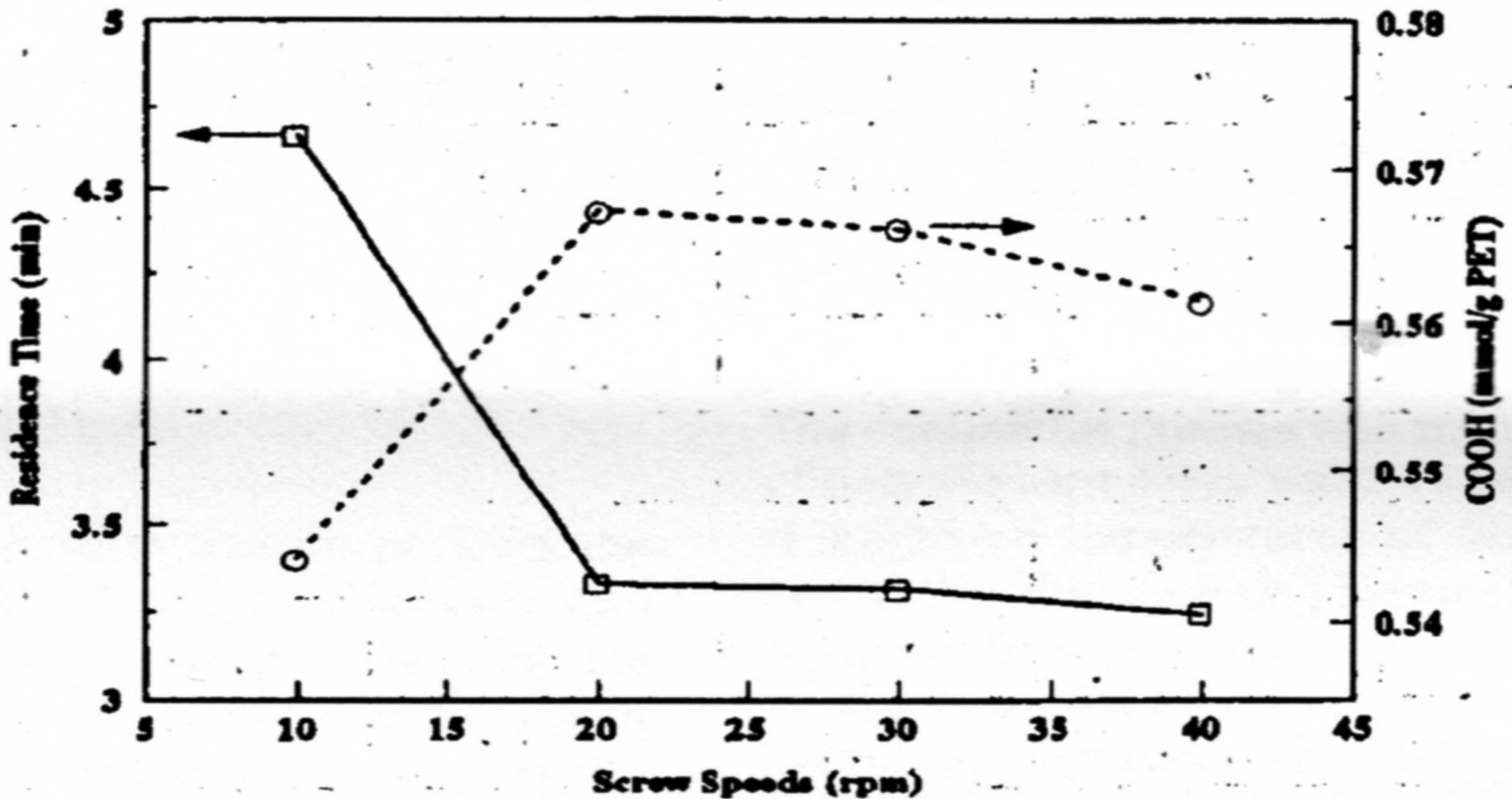


Figure 4 Residence time and carboxyl-group concentration against screw speed. Reaction temperature of 300°C, PET feed rate of 0.912 kg/h, H<sub>2</sub>O/PET ratio of 1:1 and reaction zone pressure of 414 kN/m<sup>2</sup>.

# KONTINUÁLNÍ Chemická recyklace PETP v extruderu 6

Table 1. Experimental data for PET hydrolysis in reactive extrusion.

Test No. T#	Reaction Temp. °C	Screw Speed rpm	PET feed rate kg/h	Water/ steam kg/h	H <sub>2</sub> O/PET ratio wt/wt	Reaction Pressure kN/m <sup>2</sup>	COOH Conc. mmol/g	Conver. e %
1	265	10	0.62	w/0.15	0.24:1	69	0.1250	1.07
2	260	10	0.60	0.91	1.52:1	0	0.1611	1.42
3	280	10	0.60	0.91	1.52:1	0	0.2123	1.91
4	300	10	0.60	0.91	1.52:1	0	0.2439	2.22
5	300	10	0.60	1.32	2.20:1	0	0.2490	2.27
6	270	10	0.58	1.00	1.73:1	1103	0.9902	9.40
7	300	10	0.58	1.00	1.73:1	965	1.0572	10.04
8	300	10	0.94	0.94	1:1	2895	1.9333	18.48

## **Recyklace odpadních PET lahví mikrovlnnou technologií**

V současné době s rostoucí výrobou PET (polyethylentereftalát) obalů narůstají problémy s hromadícími se použitými obaly, zejména PET lahvemi. Většina odpadních netříděných PET obalů se likviduje spalováním v cementárnách a podobných zařízeních. Za účelem řešení problému hromadění zejména odpadních PET lahví na skládkách byla vyvinuta technologie založená na využití mikrovlnné energie. Tato unikátní recyklační technologie vznikla v rámci základního výzkumu a využívá mikrovlnnou energii k depolymeraci PET materiálů, jako jsou nejen netříděné odpadní PET lahve, ale i textilie, koberce a obecně materiály vyrobené z PET surovin, přičemž je výhodné, že PET lahve není třeba podle barvy před zpracováním třídít.

Depolymeračním procesem se získají 2 produkty ethylenglykol a kyselina tereftalová, které kondenzační reakcí poskytnou opět PET materiál. Výhodou mikrovlnné technologie je nízká energetická spotřeba a vysoká čistota produktů, řádově v ppm, nazývaná „Polymer Grade“ a značená též zkratkou PTA (purified terephthalic acid). Vývoj technologie trval 6 let a byla optimalizována na 280 l a úspěšně ověřena na 1000 l mikrovlnném reaktoru. Tato nová technologie je chráněna patentovými dokumenty jak v České republice (CZ299908), tak zahraničními patenty např. v Německu, Itálii, Francii, Anglii a Číně, tj. v zemích, kde jsou největší výrobci PET lahví.

O využití výsledků výzkumu a možnost realizace technologie projevila zájem společnost NRT POLSKA Sp. z o.o., která v roce 2013 za spolupráce s ÚCHP dokončila testování technologie v poloprovozním měřítku. Společnost NRT POLSKA podepsala s ÚCHP smlouvu o prodeji patentu a plánuje zahájení výstavby závodu v Polsku v roce 2014. Mikrovlnná technologie recyklace PET lahví chemickým procesem nebyla ve světě dosud realizována a je českou prioritou.

# Polyamidy

**Polyamidy dnes tvoří mimořádně rozsáhlou skupinu termoplastů s mnoha aplikacemi**

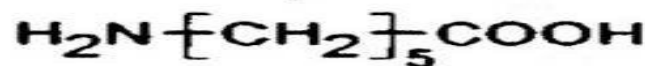
- **PA 6**
- **PA 6,6**
- **PA 6,12,**
- **PA 6,10**
- **PA .....**

# Polyamidy – chemická recyklace

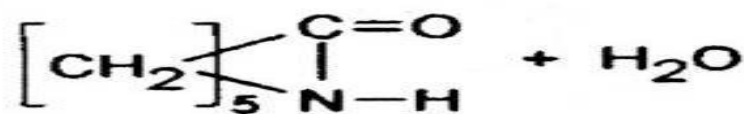
Hydrolýza v prostředí kyselém, neutrálním  
nebo zásaditém

Kde se uplatňuje nebo kde má šanci se  
uplatnit?

- Výrobek, kde je PA ve směsi s jinými polymery, např. koberce
- BRIMROSE Corporation of America  
([www.brimrose.com](http://www.brimrose.com)): Application Report  
Polymer 11: **Classifying N6, N66, and PP  
carpet Pieces Using AOTF- NIR  
Spectroscopy**

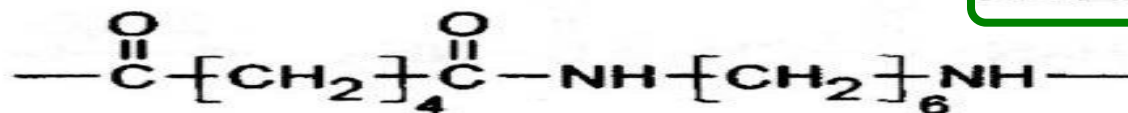


**Aminocarboxylic acid**



**Caprolactam**

**NYLON-6,6**



**Sodium Adipate**

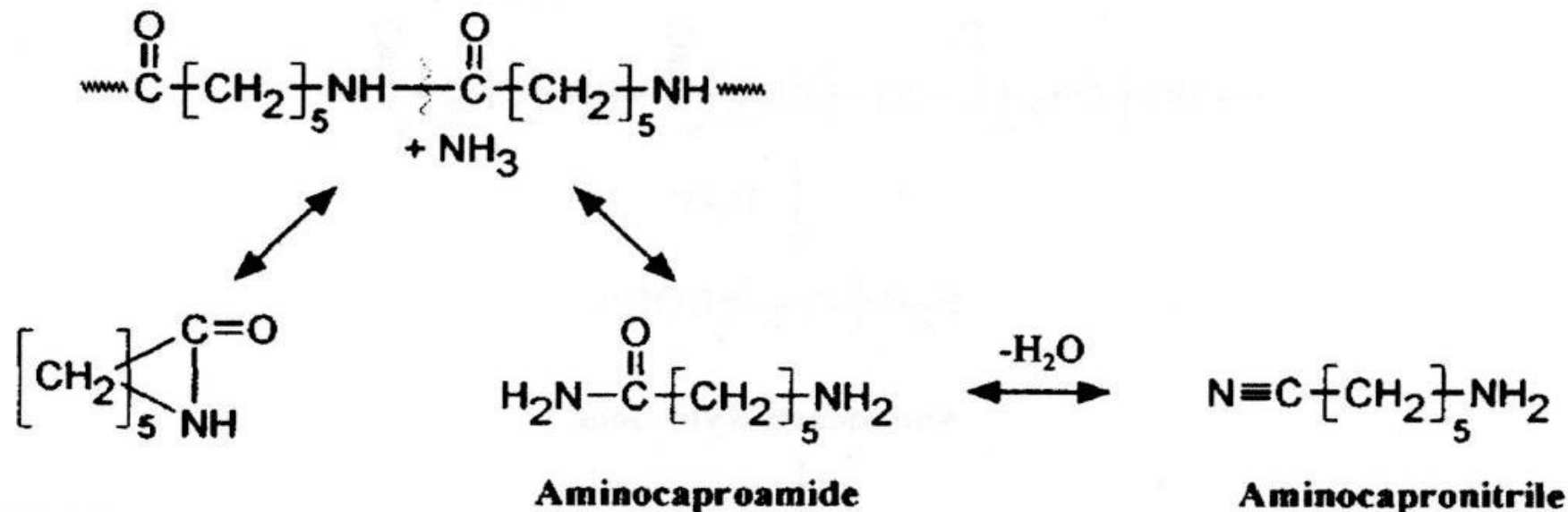
**Hexamethylene diamine**



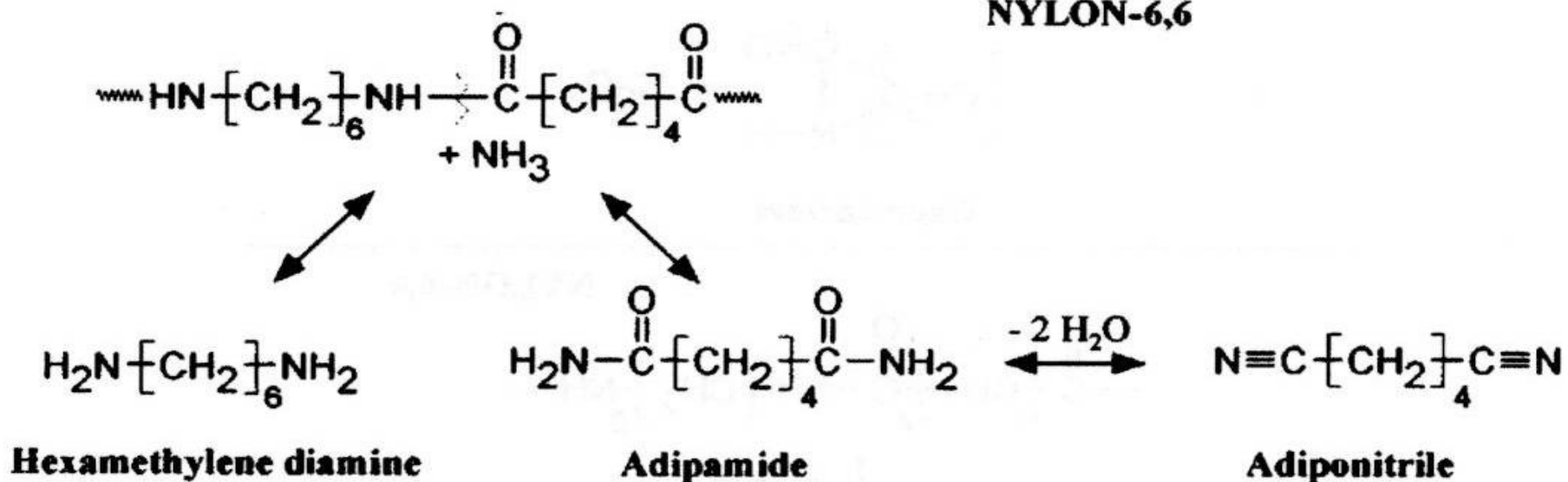
**Adipic acid**

**Scheme 2.8** Hydrolysis of nylon-6 and nylon-6,6.<sup>2</sup>

# NYLON-6



# NYLON-6,6



**Scheme 2.9** Mechanism of the ammonolysis of nylon-6 and nylon-6,6. <sup>102</sup>

# CHEMICKÁ RECYKLACE polymerního odpadu – OBECNÉ PROBLÉMY

- **Oproti fyzikální recyklaci je moc chemie a moc procesů a aparátů** > vyšší nároky na investice a na kvalifikaci obsluhy
- **Co se zbytkem po procesu?** Obvykle „Nebezpečný odpad“ >
  - Rozumné využití žádné
  - Skládkování problematické
  - Spalování drahé



# Ambiciózní mladý chemik a CHEMICKÁ RECYKLACE polymerního odpadu

- **Analýza vstupů a výstupů jednotky**
- **Kinetika a katalýza procesů**
- **Čištění produktů**
- **Procesy likvidace zbytků po recyklaci (plasma?)**
- ***Procesy a aparáty – spíše věc pro strojaře a chemické inženýry***

# Paradox chemické recyklace versus fyzikální recyklace PETP

## CHEMICKÁ RECYKLACE

- Chemicky to vypadá jednoduše
- Spousta článků a patentů
- Minimum úspěšných realizací (ZATÍM)

## FYZIKÁLNÍ RECYKLACE

- Zdánlivě málo chemie
- Minimum technicky přínosných článků
- **Hodně úspěšných realizací**

# K přemýšlení

- Proč se chemicky nerecyklují PE a PP?
- Proč se chemicky nerecykluje PVC?
- Proč lze chemicky recyklovat PS, PMMA a POM?
- Proč lze chemicky recyklovat PETP, PUR, PA, PBTP?

100% recyklovatelný obal. Přidejte se k nám a recyklujte.



Aby byla recyklace úspěšná, musíme se zapojit všichni. Lahev Mattoni je 100% recyklovatelná a obsah plastu v jedné lahvi jsme v průběhu jejího vývoje snížili o 20 %. Pokud ale lahev nebude vhozena do správného kontejneru, životnímu prostředí nepomůžeme. Recyklujte.

**MATTONI**  
